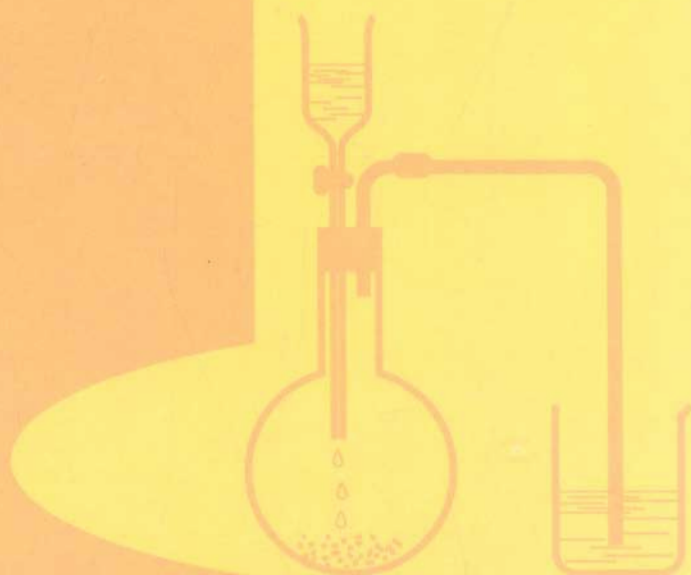


BỘ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO

HOÁ HỌC

9



NHÀ XUẤT BẢN GIÁO DỤC VIỆT NAM

BỘ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO

LÊ XUÂN TRỌNG (Tổng Chủ biên kiêm Chủ biên)
CAO THỊ THẶNG – NGÔ VĂN VỤ

HOÁ HỌC 9

(Tái bản lần thứ sáu)

NHÀ XUẤT BẢN GIÁO DỤC VIỆT NAM

CÁC KÍ HIỆU DÙNG TRONG SÁCH	
dd	dung dịch
h	hơi
k	khí
l	lỏng
r	rắn
▲	thí nghiệm học sinh làm
■	thí nghiệm giáo viên biểu diễn

Chịu trách nhiệm xuất bản : Chủ tịch HĐQT kiêm Tổng Giám đốc **NGÔ TRẦN ÁI**
 Phó Tổng Giám đốc kiêm Tổng biên tập **NGUYỄN QUÝ THAO**

Biên tập lần đầu : **PHÙNG PHƯƠNG LIÊN - NGUYỄN BÍCH LAN**

Biên tập tái bản : **VƯƠNG MINH CHÂU**

Biên tập mỹ thuật : **TẠ THANH TÙNG**

Thiết kế sách, trình bày bìa : **PHAN THU HƯƠNG**

Chế bản : **CÔNG TY CỔ PHẦN MỸ THUẬT VÀ TRUYỀN THÔNG**

Bản quyền thuộc Nhà xuất bản Giáo dục Việt Nam – Bộ Giáo dục và Đào tạo

Trong sách có sử dụng một số hình minh hoạ của cuộc thi ảnh đề tài Giáo dục

HOÁ HỌC 9

Mã số : 2H907T1

In 150.000 cuốn (ST), khổ 17 x 24cm,

In tại Công ty TNHH một thành viên In & Văn hoá phẩm.

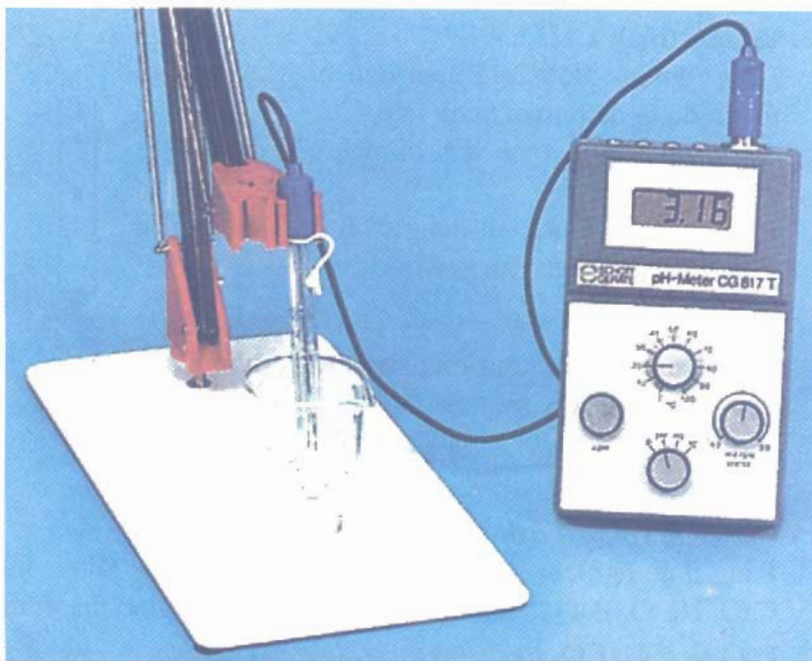
Số in: 172/11. Số xuất bản: 01-2011/CXB/92-1235/GD.

In xong và nộp lưu chiểu tháng 1 năm 2011.

CÁC LOẠI HỢP CHẤT VÔ CƠ

- ☞ Các hợp chất vô cơ được phân loại như thế nào ?*
- ☞ Mỗi loại hợp chất vô cơ có những tính chất, ứng dụng quan trọng nào và giữa các loại hợp chất vô cơ có mối quan hệ ra sao ?*

Thiết bị đo pH





Tính chất hoá học của oxit Khái quát về sự phân loại oxit

Chương 4 "Oxi – Không khí" (lớp 8) đã sơ lược đề cập đến hai loại oxit chính là oxit bazo và oxit axit.
Chúng có những tính chất hoá học nào ?

I – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIT

1. Oxit bazo có những tính chất hoá học nào ?

a) Tác dụng với nước

BaO phản ứng với nước tạo thành dung dịch *bari hidroxit* $Ba(OH)_2$, thuộc loại bazo :



Một số oxit bazo khác như Na_2O , CaO ... cũng có phản ứng tương tự.

Vậy : Một số oxit bazo tác dụng với nước tạo thành dung dịch bazo (kiềm).

b) Tác dụng với axit

▲ *Thí nghiệm* : Cho vào ống nghiệm một ít bột CuO màu đen, thêm 1 – 2 ml dung dịch HCl vào, lắc nhẹ (hình 1.1).

Hiện tượng : Bột CuO màu đen bị hoà tan, tạo thành dung dịch màu xanh lam.

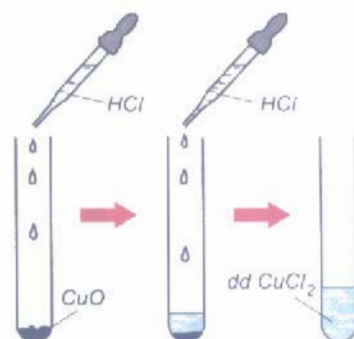
Nhận xét : Màu xanh lam là màu của dung dịch đồng (II) clorua.

Phản ứng của CuO với dung dịch HCl được biểu diễn bằng phương trình hoá học :



Thí nghiệm với những oxit bazo khác như CaO , Fe_2O_3 ... cũng xảy ra phản ứng hoá học tương tự.

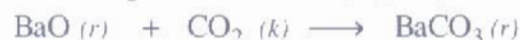
Vậy : Oxit bazo tác dụng với axit tạo thành muối và nước.



Hình 1.1.
 CuO tác dụng với dung dịch HCl

c) Tác dụng với oxit axit

Bằng thực nghiệm, người ta đã chứng minh được rằng : một số oxit bazo như CaO , Na_2O , BaO ... tác dụng được với oxit axit tạo thành muối. Thí dụ :



Vậy : Một số oxit bazo tác dụng với oxit axit tạo thành muối.

2. Oxit axit có những tính chất hoá học nào ?

a) Tác dụng với nước:

Điphospho pentaoxit P_2O_5 tác dụng với H_2O tạo thành dung dịch axit photphoric H_3PO_4 .



Thí nghiệm với nhiều oxit axit khác như SO_2 , SO_3 , N_2O_5 ... ta cũng thu được những dung dịch axit tương ứng.

Vậy : Nhiều oxit axit tác dụng với nước tạo thành dung dịch axit.

b) Tác dụng với bazơ

Ta đã biết phản ứng của cacbon dioxit CO_2 với dung dịch bazơ như canxi hidroxit, tạo thành muối không tan là canxi cacbonat :



Các oxit axit khác như SO_2 , P_2O_5 ... cũng có phản ứng tương tự.

Vậy : Oxit axit tác dụng với dung dịch bazơ tạo thành muối và nước.

c) Tác dụng với oxit bazơ

Từ tính chất (c) của oxit bazơ ở trên, ta đã có nhận xét :

Oxit axit tác dụng với một số oxit bazơ tạo thành muối.

II – KHÁI QUÁT VỀ SỰ PHÂN LOẠI OXIT

Căn cứ vào tính chất hoá học của oxit, người ta phân loại như sau :

1. Oxit bazơ là những oxit tác dụng với dung dịch axit tạo thành muối và nước.
2. Oxit axit là những oxit tác dụng với dung dịch bazơ tạo thành muối và nước.
3. Oxit lưỡng tính⁽¹⁾ là những oxit tác dụng với dung dịch bazơ và tác dụng với dung dịch axit tạo thành muối và nước. Thí dụ như Al_2O_3 , ZnO ...
4. Oxit trung tính⁽²⁾ còn được gọi là *oxit không tạo muối* là những oxit không tác dụng với axit, bazơ, nước. Thí dụ như CO , NO ...

1. Dựa vào tính chất hoá học của oxit, người ta phân oxit thành 4 loại : oxit bazơ, oxit axit, oxit lưỡng tính và oxit trung tính.

2. Oxit bazơ tác dụng với nước tạo thành dung dịch bazơ (kiềm), tác dụng với axit tạo thành muối và nước, tác dụng với oxit axit tạo thành muối.

3. Oxit axit tác dụng với nước tạo thành dung dịch axit, tác dụng với dung dịch bazơ tạo thành muối và nước, tác dụng với oxit bazơ tạo thành muối.

(1,2) Hai loại oxit lưỡng tính và trung tính sẽ được học sau.

BÀI TẬP

1. Có những oxit sau : CaO , Fe_2O_3 , SO_3 . Oxit nào có thể tác dụng được với

a) nước ?

b) axit clohidric ?

c) natri hiđroxit ?

Viết các phương trình hoá học.

2. Có những chất sau : H_2O , KOH , K_2O , CO_2 . Hãy cho biết những cặp chất có thể tác dụng với nhau.

3. Từ những chất : Canxi oxit, lưu huỳnh đioxit, cacbon đioxit, lưu huỳnh trioxit, kẽm oxit, em hãy chọn chất thích hợp điền vào các sơ đồ phản ứng sau :

a) Axit sunfuric + ... \rightarrow Kẽm sunfat + Nước

b) Natri hiđroxit + ... \rightarrow Natri sunfat + Nước

c) Nước + ... \rightarrow Axit sunfurơ

d) Nước + ... \rightarrow Canxi hiđroxit

e) Canxi oxit + ... \rightarrow Canxi cacbonat

Dùng các công thức hoá học để viết tất cả những phương trình hoá học của các sơ đồ phản ứng trên.

4. Cho những oxit sau : CO_2 , SO_2 , Na_2O , CaO , CuO . Hãy chọn những chất đã cho tác dụng được với

a) nước, tạo thành dung dịch axit.

b) nước, tạo thành dung dịch bazơ.

c) dung dịch axit, tạo thành muối và nước.

d) dung dịch bazơ, tạo thành muối và nước.

Viết các phương trình hoá học.

5. Có hỗn hợp khí CO_2 và O_2 . Làm thế nào có thể thu được khí O_2 từ hỗn hợp trên ? Trình bày cách làm và viết phương trình hoá học.

6. Cho 1,6 gam đồng(II) oxit tác dụng với 100 gam dung dịch axit sunfuric có nồng độ 20%.

a) Viết phương trình hoá học.

b) Tính nồng độ phần trăm của các chất có trong dung dịch sau khi phản ứng kết thúc.



Bài 2
(2 tiết)

Một số oxit quan trọng

Canxi oxit có những tính chất, ứng dụng gì và được sản xuất như thế nào? Lưu huỳnh đioxit có những tính chất, ứng dụng gì? Điều chế nó như thế nào?

A. CANXI OXIT

Canxi oxit có công thức hoá học là CaO , tên thông thường là *vôi sống*. Canxi oxit thuộc loại *oxit bazơ*.

I – CANXI OXIT CÓ NHỮNG TÍNH CHẤT NÀO ?

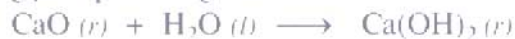
- Canxi oxit là chất rắn, màu trắng, nóng chảy ở nhiệt độ rất cao (khoảng 2585°C).
- Canxi oxit có đầy đủ tính chất hoá học của oxit bazơ. Chúng ta hãy thực hiện một số thí nghiệm để chứng minh.

1. Tác dụng với nước

- *Thí nghiệm* : Cho một mẫu nhỏ canxi oxit vào ống nghiệm, nhỏ vài giọt nước vào canxi oxit. Tiếp tục cho thêm nước, dùng đũa thủy tinh trộn đều. Để yên ống nghiệm một thời gian.

Hiện tượng : Phản ứng toả nhiệt, sinh ra chất rắn màu trắng, tan ít trong nước (hình 1.2).

Nhận xét : Chất rắn màu trắng là canxi hidroxit Ca(OH)_2 . Phản ứng này được gọi là phản ứng tôi vôi.

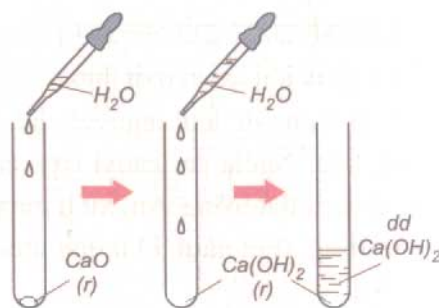


Ca(OH)_2 tan ít trong nước, phần tan tạo thành dung dịch bazơ.

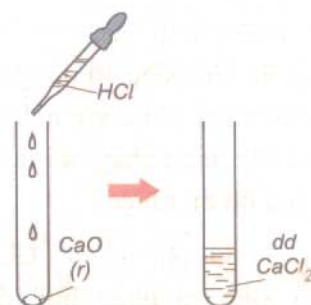
CaO có tính hút ẩm mạnh nên được dùng để làm khô nhiều chất.

2. Tác dụng với axit

Canxi oxit tác dụng với dung dịch axit clohidric HCl , phản ứng toả nhiệt, sinh ra canxi clorua CaCl_2 tan trong nước (hình 1.3).



Hình 1.2.
 CaO tác dụng với H_2O



Hình 1.3.
 CaO tác dụng với dung dịch HCl



Nhờ tính chất này, canxi oxit được dùng để khử chua đất trồng trọt, xử lí nước thải của nhiều nhà máy hoá chất ...

3. Tác dụng với oxit axit

Để một mẫu nhỏ canxi oxit trong không khí ở nhiệt độ thường, canxi oxit hấp thụ khí cacbon đioxit, tạo thành canxi cacbonat :



Vì vậy, canxi oxit sẽ giảm chất lượng nếu lưu giữ lâu ngày trong tự nhiên.

Kết luận : Canxi oxit là oxit bazơ.

II – CANXI OXIT CÓ NHỮNG ỨNG DỤNG GÌ ?

Một phần lớn canxi oxit được dùng trong công nghiệp luyện kim và làm nguyên liệu cho công nghiệp hoá học. Ngoài ra, canxi oxit còn được dùng để : khử chua đất trồng trọt, xử lí nước thải công nghiệp, sát trùng, diệt nấm, khử độc môi trường ...

III – SẢN XUẤT CANXI OXIT NHƯ THẾ NÀO ?

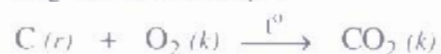
1. Nguyên liệu

Nguyên liệu để sản xuất canxi oxit là đá vôi. Chất đốt là than đá, củi, dầu, khí tự nhiên ...

2. Các phản ứng hoá học xảy ra

Nung đá vôi bằng lò nung vôi thủ công (hình 1.4) hoặc lò nung vôi công nghiệp (hình 1.5).

Trước hết, than cháy tạo ra khí cacbon đioxit, phản ứng toả nhiệt :

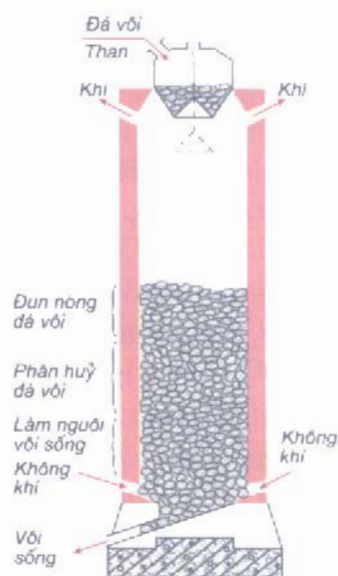


Nhiệt sinh ra phân huỷ đá vôi thành vôi sống (nhiệt độ trên 900 °C) :



Cửa cho nhiên liệu và thông gió

Hình 1.4.
Sơ đồ lò nung vôi thủ công



Hình 1.5.
Sơ đồ
lò nung vôi công nghiệp

1. Canxi oxit là oxit bazo : tác dụng với nước tạo thành bazo, tác dụng với axit tạo thành muối và nước, tác dụng với oxit axit tạo thành muối.
2. Canxi oxit được dùng trong công nghiệp luyện kim, công nghiệp hoá học và dùng để khử chua đất, sát trùng, diệt nấm, khử độc môi trường ...
3. Canxi oxit được sản xuất bằng phản ứng phân huỷ canxi cacbonat (đá vôi) ở nhiệt độ cao.

Em có biết ?

- Hàng năm, thế giới sản xuất hàng trăm triệu tấn CaO (Nước Anh cổ sản lượng 2 triệu tấn năm, Mỹ : 20 triệu tấn năm Cộng hoà Liên bang Đức : 10 triệu tấn năm).

Việc sử dụng CaO hàng năm trên thế giới được thống kê như sau :

- 45% dùng cho công nghiệp luyện kim (chủ yếu là luyện gang, thép).
- 30% dùng làm nguyên liệu cho công nghiệp hoá học.
- 10% dùng làm chất bảo vệ môi trường.
- 10% dùng trong ngành xây dựng
- 5% dùng chế tạo vật liệu chịu lửa.

- Lò nung vôi thủ công có nhược điểm là dung tích lò nhỏ, không thu hồi được khí CO₂, khí vôi phải phơi để cho vôi nguội mới đổ vôi ra. Sau đó lại lập lại quá trình sản xuất như trước.

Lò nung vôi công nghiệp có nhiều ưu điểm là sản xuất liên tục và không gây ô nhiễm không khí. Sau một thời gian nhất định, người ta nạp nguyên liệu vào vôi, than vào lò ; vôi sống được lấy ra qua cửa ở đáy lò ; khí CO₂ được thu qua cửa phía trên của lò và được dùng để sản xuất muối cacbonat, nước đá khô.

BÀI TẬP

1. Bằng phương pháp hoá học nào có thể nhận biết được từng chất trong mỗi dãy chất sau :
 - a) Hai chất rắn màu trắng là CaO và Na₂O.
 - b) Hai chất khí không màu là CO₂ và O₂.
 Viết các phương trình hoá học.
2. Hãy nhận biết từng chất trong mỗi nhóm chất sau bằng phương pháp hoá học :
 - a) CaO, CaCO₃ ;
 - b) CaO, MgO.
 Viết các phương trình hoá học.
3. 200 ml dung dịch HCl có nồng độ 3,5M hoà tan vừa hết 20 g hỗn hợp hai oxit CuO và Fe₂O₃.
 - a) Viết các phương trình hoá học
 - b) Tính khối lượng của mỗi oxit có trong hỗn hợp ban đầu.
4. Biết 2,24 lít khí CO₂ (đktc) tác dụng vừa hết với 200 ml dung dịch Ba(OH)₂, sản phẩm là BaCO₃ và H₂O.
 - a) Viết phương trình hoá học.
 - b) Tính nồng độ mol của dung dịch Ba(OH)₂ đã dùng.
 - c) Tính khối lượng chất kết tủa thu được.

B. LƯU HUỖNH ĐIOXIT

Lưu huỳnh đioxit còn được gọi là khí sunfuro, có công thức hoá học là SO_2 .

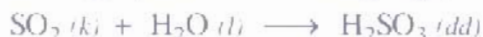
I – LƯU HUỖNH ĐIOXIT CÓ NHỮNG

TÍNH CHẤT GÌ ?

- Lưu huỳnh đioxit là chất khí không màu, mùi hắc, độc (gây ho, viêm đường hô hấp,...), nặng hơn không khí ($d = \frac{64}{29}$).
- Lưu huỳnh đioxit có tính chất hoá học của *oxit axit*.

1. Tác dụng với nước

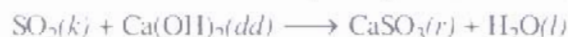
Dẫn khí SO_2 vào cốc đựng nước cất và thử dung dịch thu được bằng quỳ tím, thấy quỳ tím chuyển sang màu đỏ. Dung dịch thu được là dung dịch axit sunfuro H_2SO_3 (hình 1.6).



SO_2 là chất gây ô nhiễm không khí, là một trong các nguyên nhân gây ra mưa axit.

2. Tác dụng với bazo

Dẫn một ít khí SO_2 vào cốc đựng dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$, thấy xuất hiện kết tủa trắng. Đó là muối canxi sunfit CaSO_3 không tan (hình 1.7).



3. Tác dụng với oxit bazo

Lưu huỳnh đioxit tác dụng với oxit bazo như Na_2O , CaO , ... tạo muối sunfit :

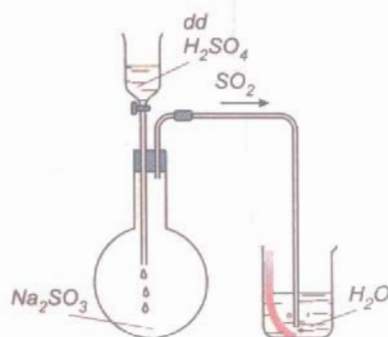


Kết luận : Lưu huỳnh đioxit là oxit axit.

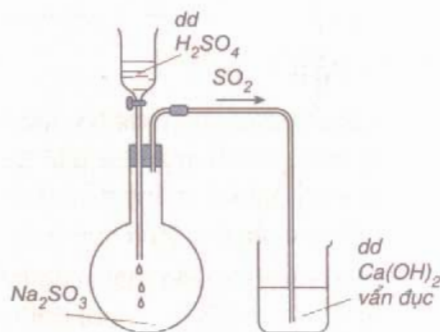
II – LƯU HUỖNH ĐIOXIT CÓ NHỮNG

ỨNG DỤNG GÌ ?

Phần lớn SO_2 được dùng để sản xuất H_2SO_4 . Ngoài ra, SO_2 còn dùng làm chất tẩy trắng bột gỗ trong công nghiệp giấy ; dùng làm chất diệt nấm mốc, ...



Hình 1.6.
Khí SO_2 tác dụng với H_2O



Hình 1.7.
Khí SO_2 tác dụng với
dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$

III – ĐIỀU CHẾ LƯU HUỖNH ĐIOXIT NHƯ THẾ NÀO ?

1. Trong phòng thí nghiệm

Cho muối sunfit tác dụng với axit (dung dịch HCl, H₂SO₄), thu khí SO₂ vào lọ bằng cách đẩy không khí :



Đun nóng H₂SO₄ đặc với Cu (sẽ học trong bài axit sunfuric).

2. Trong công nghiệp

- Đốt lưu huỳnh trong không khí : $\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{1^0} \text{SO}_2$.
- Đốt quặng pirit sắt (FeS₂) thu được SO₂.

1 Lưu huỳnh đioxit là oxit axit : tác dụng với nước, dung dịch bazơ, oxit bazơ.

2 Ứng dụng quan trọng nhất của lưu huỳnh đioxit là để sản xuất axit sunfuric.

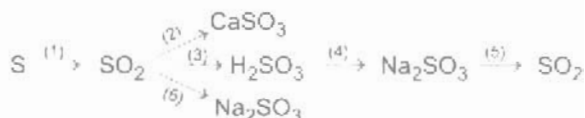
3 Điều chế lưu huỳnh đioxit :

– Đốt lưu huỳnh trong không khí (trong công nghiệp).

– Muối sunfit tác dụng với axit HCl, H₂SO₄ ... (trong phòng thí nghiệm).

BÀI TẬP

1. Viết phương trình hoá học cho mỗi chuyển đổi sau :



2. Hãy nhận biết từng chất trong mỗi nhóm chất sau bằng phương pháp hoá học :
- Hai chất rắn màu trắng là CaO và P₂O₅.
 - Hai chất khí không màu là SO₂ và O₂.
- Viết các phương trình hoá học.
3. Có những khí ẩm (khí có lẫn hơi nước) : cacbon đioxit, hiđro, oxi, lưu huỳnh đioxit. Khi nào có thể được làm khô bằng canxi oxit ? Giải thích.
4. Có những chất khí sau : CO₂, H₂, O₂, SO₂, N₂. Hãy cho biết chất nào có tính chất sau :
- nặng hơn không khí.
 - nhẹ hơn không khí.
 - cháy được trong không khí.
 - tác dụng với nước tạo thành dung dịch axit.
 - làm đục nước vôi trong.
 - đổi màu giấy quỳ tím ẩm thành đỏ.
5. Khi lưu huỳnh đioxit được tạo thành từ cặp chất nào sau đây :
- K₂SO₃ và H₂SO₄.
 - K₂SO₄ và HCl.
 - Na₂SO₃ và NaOH.
 - Na₂SO₄ và CuCl₂.
 - Na₂SO₃ và NaCl.
- Viết phương trình hoá học.
- 6*. Dẫn 112 ml khí SO₂ (đktc) đi qua 700 ml dung dịch Ca(OH)₂ có nồng độ 0.01 M, sản phẩm là muối canxi sunfit.
- Viết phương trình hoá học.
 - Tính khối lượng các chất sau phản ứng



Tính chất hoá học của axit

Các axit khác nhau có một số tính chất hoá học giống nhau. Đó là những tính chất nào ?

I – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

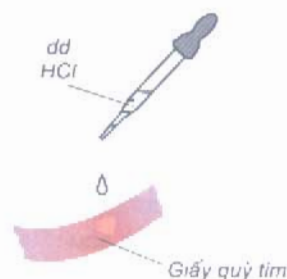
1. Axit làm đổi màu chất chỉ thị màu

▲ *Thí nghiệm* : Nhỏ một giọt dung dịch axit (HCl, H₂SO₄ loãng, ...) lên mẫu giấy quỳ tím (hình 1.8).

Hiện tượng : Giấy quỳ tím chuyển từ màu tím sang màu đỏ.

Nhận xét : Dung dịch axit làm đổi màu quỳ tím thành đỏ.

Trong hoá học, quỳ tím là chất chỉ thị màu để nhận biết dung dịch axit.



Hình 1.8.
Dung dịch axit làm quỳ tím đổi màu

2. Axit tác dụng với kim loại

▲ *Thí nghiệm* : Cho một ít kim loại Al (hay Fe, Zn, Mg, ...) vào đáy ống nghiệm, thêm vào ống 1 – 2 ml dung dịch axit (như HCl, H₂SO₄ loãng, ...).

Hiện tượng : Kim loại bị hoà tan, đồng thời có bọt khí không màu bay ra.

Nhận xét : Phản ứng sinh ra muối và khí hidro.



Vậy : Dung dịch axit tác dụng được với một số kim loại tạo thành muối và giải phóng khí hidro.

Chú ý : Axit nitric HNO₃ và H₂SO₄ đặc tác dụng được với nhiều kim loại, nhưng nói chung không giải phóng khí hidro (tính chất này sẽ được học ở bậc THPT).



Hình 1.9.
Nhôm tác dụng với dung dịch axit

3. Axit tác dụng với bazơ

▲ *Thí nghiệm* : Cho vào đáy ống nghiệm một ít bazơ, thí dụ $\text{Cu}(\text{OH})_2$. Thêm 1 – 2 ml dung dịch axit (H_2SO_4 ...). Lắc nhẹ.

Hiện tượng : $\text{Cu}(\text{OH})_2$ bị hoà tan, tạo thành dung dịch màu xanh lam.

Nhận xét : $\text{Cu}(\text{OH})_2$ tác dụng với dung dịch axit sinh ra dung dịch muối đồng màu xanh lam.



Các bazơ tan và không tan khác tác dụng với dung dịch axit cũng cho sản phẩm là muối và nước.

Vậy : *Axit tác dụng với bazơ tạo thành muối và nước.*

Phản ứng của axit với bazơ được gọi là *phản ứng trung hoà*.

4. Axit tác dụng với oxit bazơ

▲ *Thí nghiệm* : Cho vào đáy ống nghiệm một ít oxit bazơ, thí dụ Fe_2O_3 , thêm 1 – 2 ml dung dịch axit (HCl , ...). Lắc nhẹ.

Hiện tượng : Fe_2O_3 bị hoà tan, tạo ra dung dịch có màu vàng nâu.

Nhận xét : Fe_2O_3 tác dụng với axit sinh ra muối sắt (III) có màu vàng nâu.

Phương trình hoá học :



Các axit khác tác dụng với oxit bazơ, cũng cho sản phẩm là muối và nước.

Vậy : *Axit tác dụng với oxit bazơ tạo thành muối và nước.*

Ngoài ra, *axit còn tác dụng với muối*. (Tính chất này sẽ được học trong Bài 9).

II – AXIT MẠNH VÀ AXIT YẾU

Dựa vào tính chất hoá học, axit được phân thành 2 loại :

+ Axit mạnh như HCl , HNO_3 , H_2SO_4 ...

+ Axit yếu như H_2S , H_2CO_3 ...

Tính chất của axit :

1. *Đổi màu quỳ tím thành đỏ.*

2. *Tác dụng với một số kim loại tạo thành muối và khí hiđro, tác dụng với bazơ tạo thành muối và nước (phản ứng trung hoà), tác dụng với oxit bazơ tạo thành muối và nước.*

Em có biết ?

1. Vì sao "viên sủi" cho vào nước lại sủi bọt ?

Trong "viên sủi" có những chất hoá học có tác dụng chữa bệnh, ngoài ra còn có một ít bột natri hidrocacbonat NaHCO_3 và bột axit hữu cơ như axit xitric (axit có trong quả chanh). Khi "viên sủi" gặp nước tạo ra dung dịch axit. Dung dịch này tác dụng với muối NaHCO_3 sinh ra khí CO_2 . Khí này thoát ra khỏi cốc nước dưới dạng bọt khí.

2. Tự pha chế cốc nước chanh có ga (có bọt khí)

Pha chế một cốc nước chanh bình thường (có đường, nước và chanh). Thêm vào cốc một ít muối NaHCO_3 (bằng hạt ngô). Muối này có bán ở các nhà thuốc với tên là thuốc muối, hoặc natri bicacbonat. Cốc nước chanh sẽ trào bọt. Hãy pha chế và uống thử.

3. Thế nào là axit yếu ? Axit mạnh ?

Axit yếu có các tính chất hoá học sau : phản ứng chậm với kim loại, với muối cacbonat ; dung dịch dẫn điện kém ...

Axit mạnh có các tính chất hoá học sau : phản ứng nhanh với kim loại, với muối cacbonat ; dung dịch dẫn điện tốt ...

BÀI TẬP

1. Từ Mg, MgO, $\text{Mg}(\text{OH})_2$ và dung dịch axit sunfuric loãng, hãy viết các phương trình hoá học của phản ứng điều chế magie sunfat.
2. Có những chất sau : CuO, Mg, Al_2O_3 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, Fe_2O_3 . Hãy chọn một trong những chất đã cho tác dụng với dung dịch HCl sinh ra :
 - a) Khí nhẹ hơn không khí và cháy được trong không khí.
 - b) Dung dịch có màu xanh lam.
 - c) Dung dịch có màu vàng nâu.
 - d) Dung dịch không có màu.Viết các phương trình hoá học.
3. Hãy viết các phương trình hoá học của phản ứng trong mỗi trường hợp sau :
 - a) Magie oxit và axit nitric ;
 - b) Đồng (II) oxit và axit clohidric ;
 - c) Nhôm oxit và axit sunfuric ;
 - d) Sắt và axit clohidric ;
 - e) Kẽm và axit sunfuric loãng.
4. Có 10 gam hỗn hợp bột hai kim loại đồng và sắt. Hãy giới thiệu phương pháp xác định thành phần phần trăm (theo khối lượng) của mỗi kim loại trong hỗn hợp theo :
 - a) Phương pháp hoá học. Viết phương trình hoá học.
 - b) Phương pháp vật lí.(Biết rằng đồng không tác dụng với axit HCl và axit H_2SO_4 loãng).

Bài 4 (2 tiết)

Một số axit quan trọng

Axit clohidric có những tính chất của axit không? Nó có những ứng dụng quan trọng nào?

Axit sunfuric đặc và loãng có những tính chất hoá học nào? Vai trò quan trọng của nó là gì?

A. AXIT CLOHIDRIC (HCl)

1. Tính chất

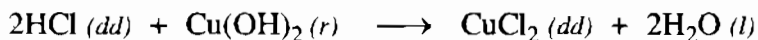
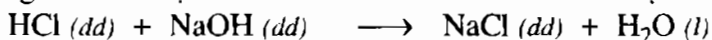
Dung dịch khí hidro clorua trong nước gọi là axit clohidric. Dung dịch axit clohidric đậm đặc là dung dịch bão hoà hidro clorua, có nồng độ khoảng 37%.

Axit clohidric có những tính chất hoá học của một axit mạnh.

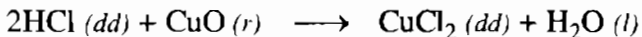
- Làm đổi màu quỳ tím thành đỏ.
- Tác dụng với nhiều kim loại (Mg, Zn, Al, Fe ...) tạo thành muối clorua và giải phóng khí hidro. Thí dụ :



- Tác dụng với bazơ tạo thành muối clorua và nước. Thí dụ :



- Tác dụng với oxit bazơ tạo thành muối clorua và nước. Thí dụ :



- Ngoài ra, axit clohidric tác dụng với muối (sẽ học trong Bài 9).

2. Ứng dụng

Axit clohidric được dùng để :

- Điều chế các muối clorua.
- Làm sạch bề mặt kim loại trước khi hàn.
- Tẩy gỉ kim loại trước khi sơn, tráng, mạ kim loại.
- Chế biến thực phẩm, dược phẩm ...

B. AXIT SUNFURIC (H₂SO₄)

I - TÍNH CHẤT VẬT LÝ

Axit sunfuric là chất lỏng sánh, không màu, nặng gấp hai lần nước (khối lượng riêng bằng 1,83 g/cm³ ứng với nồng độ 98%), không bay hơi, tan dễ dàng trong nước và toả rất nhiều nhiệt.

Chú ý : Muốn pha loãng axit sunfuric đặc, ta phải rót từ từ axit đặc vào lọ đựng sẵn nước rồi khuấy đều. Làm ngược lại sẽ gây nguy hiểm.

II – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

Axit sunfuric loãng và axit sunfuric đặc có một số tính chất hoá học khác nhau.

1. Axit sunfuric loãng có tính chất hoá học của axit

Tương tự axit clohidric, axit sunfuric loãng có những tính chất hoá học sau :

- Làm đổi màu quỳ tím thành đỏ.
- Tác dụng với kim loại (Mg, Zn, Al, Fe ...) tạo thành muối sunfat và giải phóng khí hidro. Thí dụ :



- Tác dụng với bazơ tạo thành muối sunfat và nước. Thí dụ :



- Tác dụng với oxit bazơ tạo thành muối sunfat và nước. Thí dụ :



Ngoài ra, axit sunfuric loãng tác dụng được với muối (Bài 9).

2. Axit sunfuric đặc có những tính chất hoá học riêng

a) Tác dụng với kim loại :

▲ *Thí nghiệm* : Lấy 2 ống nghiệm, cho vào mỗi ống nghiệm một ít lá đồng nhỏ. Rót vào ống nghiệm thứ nhất 1 ml H_2SO_4 loãng, vào ống nghiệm thứ hai 1 ml H_2SO_4 đặc. Đun nóng nhẹ cả hai ống nghiệm.

Hiện tượng : Không có hiện tượng gì xảy ra trong ống nghiệm thứ nhất (hình 1.10a). Trong ống nghiệm thứ hai có khí không màu, mùi hắc thoát ra. Đồng bị hoà tan một phần cho chất lỏng có màu xanh lam (hình 1.10b).

Nhận xét : H_2SO_4 đặc, nóng tác dụng với đồng, sinh ra khí lưu huỳnh đioxit SO_2 và dung dịch CuSO_4 màu xanh lam.



Ngoài kim loại Cu, H_2SO_4 đặc còn tác dụng được với nhiều kim loại khác tạo thành muối sunfat, không giải phóng khí hidro.

b) Tính háo nước :

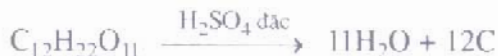
- *Thí nghiệm* : Cho một ít đường (hoặc bông, vải) vào đáy cốc (hoặc ống nghiệm), rồi thêm từ từ 1 – 2 ml H_2SO_4 đặc vào.



Hình 1.10
a) H_2SO_4 loãng không tác dụng với Cu
b) H_2SO_4 đặc tác dụng với Cu

Hiện tượng : Màu trắng của đường chuyển sang màu vàng, sau đó chuyển sang nâu và cuối cùng thành khối màu đen xốp bị bọt khí đẩy lên khỏi miệng cốc. Phản ứng toả rất nhiều nhiệt (hình 1.11).

Nhận xét : Chất rắn màu đen là cacbon, do H_2SO_4 đặc đã loại đi hai nguyên tố (có trong thành phần của nước) là H và O ra khỏi đường. Người ta nói rằng, H_2SO_4 đặc có tính háo nước :



Sau đó, một phần C sinh ra lại bị H_2SO_4 đặc oxy hoá tạo thành các chất khí CO_2 và SO_2 , gây sủi bọt trong cốc, làm C dâng lên khỏi miệng cốc.

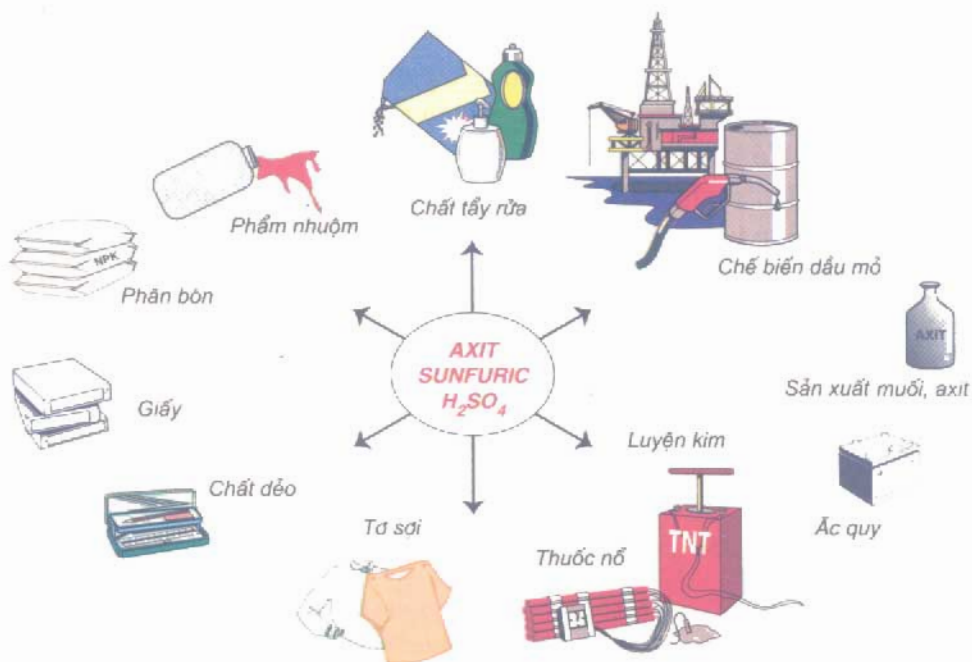
Do đó, khi sử dụng axit sunfuric đặc phải hết sức cẩn thận !



Hình 1.11.
 H_2SO_4 đặc tác dụng với đường

III – ỨNG DỤNG

Hàng năm, thế giới sản xuất gần 200 triệu tấn axit sunfuric. Sơ đồ sau đây cho biết một số ứng dụng quan trọng của H_2SO_4 đối với nền kinh tế quốc dân (hình 1.12).



Hình 1.12 Sơ đồ về một số ứng dụng của axit sunfuric

IV – SẢN XUẤT AXIT SUNFURIC

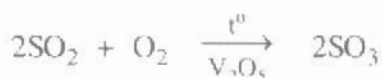
Trong công nghiệp, axit sunfuric được sản xuất bằng *phương pháp tiếp xúc*. Nguyên liệu là lưu huỳnh (hoặc quặng pirit), không khí và nước.

Các công đoạn sản xuất axit sunfuric :

- Sản xuất lưu huỳnh đioxit bằng cách đốt lưu huỳnh trong không khí :



- Sản xuất lưu huỳnh trioxit SO_3 bằng cách oxi hoá SO_2 (chất xúc tác là V_2O_5 ở nhiệt độ $450\text{ }^\circ\text{C}$) :



- Sản xuất axit sunfuric bằng cách cho SO_3 tác dụng với nước :



V NHẬN BIẾT AXIT SUNFURIC VÀ MUỐI SUNFAT

Để nhận biết axit sunfuric và dung dịch muối sunfat, ta dùng thuốc thử là dung dịch muối bari như bari clorua $BaCl_2$, bari nitrat $Ba(NO_3)_2$ hoặc dùng bari hidroxit $Ba(OH)_2$. Phản ứng tạo thành kết tủa trắng $BaSO_4$ không tan trong nước và trong axit.

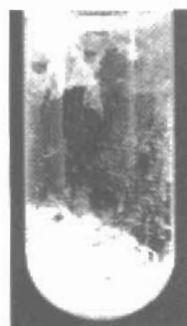
- ▲ *Thí nghiệm :* Cho vào ống nghiệm thứ nhất 1 ml dung dịch H_2SO_4 loãng, ống nghiệm thứ hai 1 ml dung dịch Na_2SO_4 . Nhỏ vào mỗi ống nghiệm 3 – 4 giọt dung dịch $BaCl_2$.

Hiện tượng : Có kết tủa trắng xuất hiện (hình 1.13).

Nhận xét : Gốc sunfat ($=SO_4$) trong các phân tử H_2SO_4 hoặc Na_2SO_4 kết hợp với nguyên tố bari trong phân tử $BaCl_2$ tạo ra kết tủa trắng là bari sunfat $BaSO_4$:



Chú ý : Để phân biệt axit sunfuric và muối sunfat, ta có thể dùng một số kim loại như Mg, Zn, Al, Fe ...



Hình 1.13.
Kết tủa trắng
 $BaSO_4$

1. Dung dịch HCl và H_2SO_4 loãng có đầy đủ những tính chất hoá học của axit.
2. Axit sunfuric đặc tác dụng với nhiều kim loại, không giải phóng khí hidro và có tính háo nước.
3. Axit clohidric và axit sunfuric có vai trò quan trọng trong nền kinh tế quốc dân.
4. Axit sunfuric được sản xuất trong công nghiệp bằng phương pháp tiếp xúc.
5. Nhận biết axit sunfuric và dung dịch muối sunfat bằng thuốc thử là dung dịch muối bari hoặc bari hidroxit.

BÀI TẬP

1. Có những chất : CuO , BaCl_2 , Zn , ZnO . Chất nào nói trên tác dụng với dung dịch HCl , dung dịch H_2SO_4 loãng sinh ra :
- chất khí cháy được trong không khí ?
 - dung dịch có màu xanh lam ?
 - chất kết tủa màu trắng không tan trong nước và axit ?
 - dung dịch không màu và nước ?

Viết tất cả các phương trình hoá học.

2. Sản xuất axit sunfuric trong công nghiệp cần phải có những nguyên liệu chủ yếu nào ? Hãy cho biết mục đích của mỗi công đoạn sản xuất axit sunfuric và dẫn ra những phản ứng hoá học.
3. Bằng cách nào có thể nhận biết được từng chất trong mỗi cặp chất sau theo phương pháp hoá học ?
- Dung dịch HCl và dung dịch H_2SO_4 ;
 - Dung dịch NaCl và dung dịch Na_2SO_4 .
 - Dung dịch Na_2SO_4 và dung dịch H_2SO_4 .

Viết các phương trình hoá học.

- 4*. Bảng dưới đây cho biết kết quả của 6 thí nghiệm xảy ra giữa Fe và dung dịch H_2SO_4 loãng. Trong mỗi thí nghiệm người ta dùng 0,2 gam Fe tác dụng với thể tích bằng nhau của axit, nhưng có nồng độ khác nhau.

Những thí nghiệm nào chứng tỏ rằng :

- Phản ứng xảy ra nhanh hơn khi tăng nhiệt độ ?
- Phản ứng xảy ra nhanh hơn khi tăng diện tích tiếp xúc ?
- Phản ứng xảy ra nhanh hơn khi tăng nồng độ axit ?

Thí nghiệm	Nồng độ axit	Nhiệt độ (°C)	Sắt ở dạng	Thời gian phản ứng xong (s)
1	1M	25	Lá	190
2	2M	25	Bột	85
3	2M	35	Lá	62
4	2M	50	Bột	15
5	2M	35	Bột	45
6	3M	50	Bột	11

5. Hãy sử dụng những chất có sẵn : Cu , Fe , CuO , KOH , $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ (glucozơ), dung dịch H_2SO_4 loãng, H_2SO_4 đặc và những dụng cụ thí nghiệm cần thiết để làm những thí nghiệm chứng minh rằng :

- Dung dịch H_2SO_4 loãng có những tính chất hoá học của axit.
- H_2SO_4 đặc có những tính chất hoá học riêng.

Viết phương trình hoá học cho mỗi thí nghiệm.

6. Cho một khối lượng mạt sắt dư vào 50 ml dung dịch HCl . Phản ứng xong, thu được 3,36 lít khí (đktc).
- Viết phương trình hoá học .
 - Tính khối lượng mạt sắt đã tham gia phản ứng ;
 - Tìm nồng độ mol của dung dịch HCl đã dùng.

- 7*. Hoà tan hoàn toàn 12,1 gam hỗn hợp bột CuO và ZnO cần 100 ml dung dịch HCl 3M.

- Viết các phương trình hoá học.
- Tính phần trăm theo khối lượng của mỗi oxit trong hỗn hợp ban đầu.
- Hãy tính khối lượng dung dịch H_2SO_4 nồng độ 20% để hoà tan hoàn toàn hỗn hợp các oxit trên.



Luyện tập : Tính chất hoá học của oxit và axit

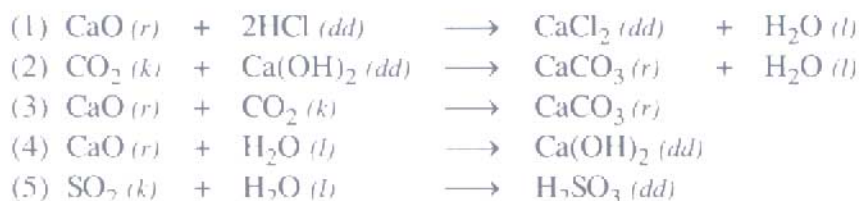
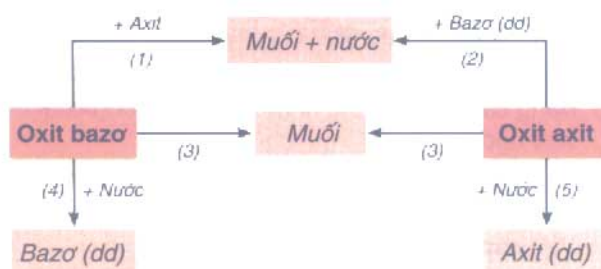
Oxit bazo, oxit axit và axit có những tính chất hoá học nào ? Giữa chúng có mối quan hệ về tính chất hoá học ra sao ?

I – KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Tính chất hoá học của oxit

Tính chất hoá học của oxit được tóm tắt bằng sơ đồ bên. Hãy dẫn ra những phản ứng hoá học để minh hoạ :

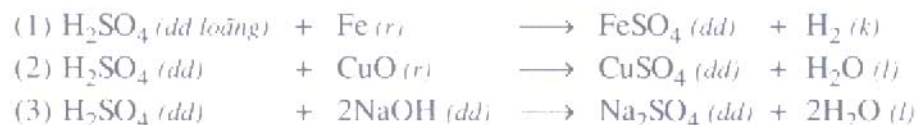
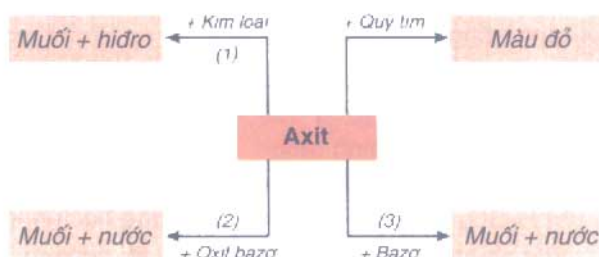
Thí dụ :



2. Tính chất hoá học của axit

Tính chất hoá học của axit được tóm tắt qua sơ đồ bên. Hãy dẫn ra những phản ứng hoá học để minh hoạ :

Thí dụ :

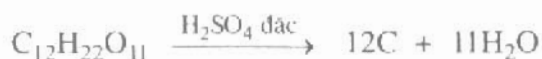


Chú ý : H_2SO_4 đặc có những tính chất hoá học riêng :

- Tác dụng với nhiều kim loại, không giải phóng khí hidro :



– Tính háo nước, hút ẩm :



II – BÀI TẬP

1. Có những oxit sau : SO_2 , CuO , Na_2O , CO_2 . Hãy cho biết những oxit nào tác dụng được với

- nước ?
- axit clohidric ?
- natri hiđroxit ?

Viết các phương trình hoá học.

2. Những oxit nào dưới đây có thể điều chế bằng

- phản ứng hoá hợp ? Viết phương trình hoá học.
 - phản ứng hoá hợp và phản ứng phân huỷ ? Viết phương trình hoá học.
- a) H_2O ; b) CuO ; c) Na_2O ; d) CO_2 ; e) P_2O_5 .

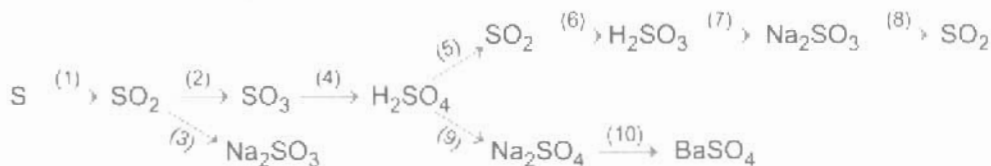
3. Khi CO được dùng làm chất đốt trong công nghiệp, có lẫn tạp chất là các khí CO_2 và SO_2 . Làm thế nào có thể loại bỏ được những tạp chất ra khỏi CO bằng hoá chất rẻ tiền nhất ?
Viết các phương trình hoá học.

4. Cần phải điều chế một lượng muối đồng(II) sunfat. Phương pháp nào sau đây tiết kiệm được axit sunfuric :

- Axit sunfuric tác dụng với đồng(II) oxit.
- Axit sunfuric đặc tác dụng với kim loại đồng.

Giải thích cho câu trả lời.

5. Hãy thực hiện những chuyển đổi hoá học sau bằng cách viết những phương trình hoá học. (Ghi điều kiện của phản ứng, nếu có.)



Thực hành : Tính chất hoá học của oxit và axit

Rèn luyện các kĩ năng thao tác thí nghiệm : quan sát hiện tượng, giải thích và rút ra kết luận về những tính chất hoá học của oxit và axit.

I – TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

1. Tính chất hoá học của oxit

a) Thí nghiệm 1 : Phản ứng của canxi oxit với nước

- Cho một mẫu nhỏ (bằng hạt ngô) canxi oxit vào ống nghiệm, sau đó thêm dần 1 – 2 ml nước. Quan sát các hiện tượng xảy ra.
- Thử dung dịch sau phản ứng bằng giấy quỳ tím hoặc dung dịch phenolphthalein. Màu của thuốc thử thay đổi như thế nào ?
- Kết luận về tính chất hoá học của canxi oxit và viết phương trình hoá học.

b) Thí nghiệm 2 : Phản ứng của điphotpho pentaoxit với nước

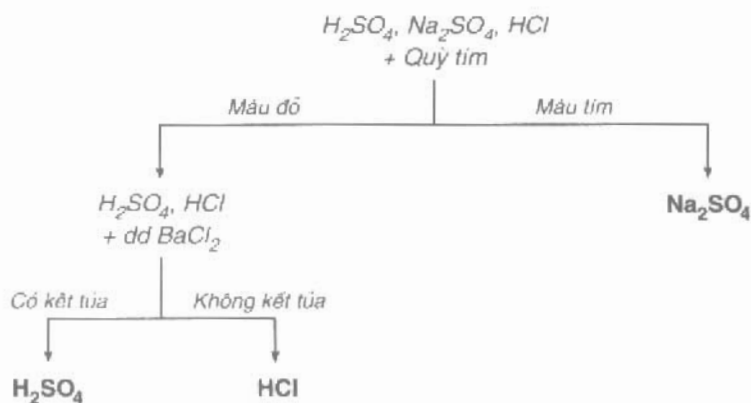
- Đốt một ít photpho đỏ (bằng hạt đậu xanh) trong bình thủy tinh miệng rộng. Sau khi photpho cháy hết, cho 2 – 3 ml nước vào bình, đậy nút, lắc nhẹ. Quan sát các hiện tượng.
- Thử dung dịch trong bình bằng quỳ tím. Nhận xét sự thay đổi màu của thuốc thử.
- Kết luận về tính chất hoá học của điphotpho pentaoxit. Viết các phương trình hoá học.

2. Nhận biết các dung dịch

Thí nghiệm 3 : Có 3 lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một trong ba dung dịch là : H_2SO_4 loãng, HCl, Na_2SO_4 . Hãy tiến hành những thí nghiệm nhận biết dung dịch chất đựng trong mỗi lọ.

Phương pháp nhận biết

a) Lập sơ đồ nhận biết :



b) Cách tiến hành :

- Ghi số thứ tự 1, 2, 3 cho mỗi lọ đựng dung dịch ban đầu.
- Lấy ở mỗi lọ một giọt dung dịch nhỏ vào mẫu giấy quỳ tím :
 - + Nếu quỳ tím không đổi màu thì lọ số ... đựng dung dịch Na_2SO_4 .
 - + Nếu màu quỳ tím đổi sang đỏ, lọ số ... và lọ số ... đựng dung dịch axit.
- Lấy 1 ml dung dịch axit đựng trong mỗi lọ vào 2 ống nghiệm (chú ý nhớ số thứ tự của mỗi lọ). Nhỏ 1 - 2 giọt dung dịch $BaCl_2$ vào mỗi ống nghiệm :
 - + Nếu trong ống nghiệm nào xuất hiện kết tủa trắng thì lọ dung dịch ban đầu có số thứ tự ... là dung dịch H_2SO_4 :
$$BaCl_2 (dd) + H_2SO_4 (dd) \longrightarrow BaSO_4 (r) + 2HCl (dd)$$
 - + Nếu trong ống nghiệm nào không có kết tủa thì lọ ban đầu có số thứ tự ... là dung dịch HCl .

II – VIẾT BẢN TƯỜNG TRÌNH



Tính chất hoá học của bazơ

Chúng ta đã biết có loại bazơ tan được trong nước như NaOH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, KOH , ... ; có loại bazơ không tan trong nước như $\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, ... Những loại bazơ này có những tính chất hoá học nào ?

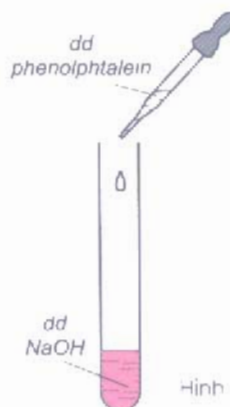
1. Tác dụng của dung dịch bazơ với chất chỉ thị màu

▲ *Thí nghiệm :*

- *Thí nghiệm 1.* Nhỏ 1 giọt dung dịch NaOH lên mẫu giấy quỳ tím. Quan sát sự đổi màu của quỳ tím (hình 1.14).
- *Thí nghiệm 2.* Nhỏ 1 – 2 giọt dung dịch phenolphtalein không màu vào ống nghiệm có sẵn 1 – 2 ml dung dịch NaOH . Quan sát sự đổi màu của dung dịch phenolphtalein (hình 1.15).



Hình 1.14



Hình 1.15

Nhận xét : Các dung dịch bazơ (kiềm) đổi màu chất chỉ thị :

- + Quỳ tím thành màu xanh.
- + Dung dịch phenolphtalein không màu thành màu đỏ.

2. Tác dụng của dung dịch bazơ với oxit axit

Dung dịch bazơ (kiềm) tác dụng với oxit axit tạo thành muối và nước (xem Bài 1, mục 2).

Thí dụ :



3. Tác dụng của bazơ với axit

Bazơ tan và bazơ không tan đều tác dụng với axit tạo thành muối và nước. Phản ứng giữa bazơ và axit được gọi là phản ứng trung hoà (xem Bài 3, mục 3).

Thí dụ :

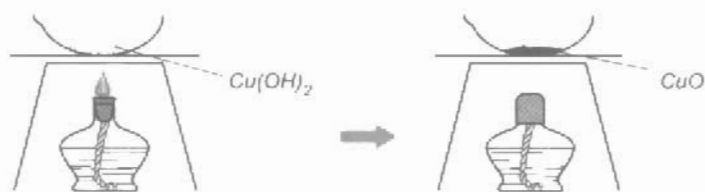


4. Bazơ không tan bị nhiệt phân huỷ

▲ *Thí nghiệm :* Đốt nóng một ít bazơ không tan, như $\text{Cu}(\text{OH})_2$ trên ngọn lửa đèn cồn (hình 1.16).

Nhận xét . Phản ứng phân huỷ $\text{Cu}(\text{OH})_2$ màu xanh lơ sinh ra chất rắn CuO màu đen và nước :





Hình 1.16
 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ bị nhiệt phân huỷ

Tương tự như $\text{Cu}(\text{OH})_2$, một số bazơ khác như $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Al}(\text{OH})_3$, ... cũng bị nhiệt phân huỷ cho oxit và nước.

Vậy : *Bazơ không tan bị nhiệt phân huỷ tạo thành oxit và nước.*

Ngoài ra, dung dịch bazơ còn tác dụng với dung dịch muối, chúng ta sẽ tìm hiểu tính chất này ở Bài 9.

1. Các dung dịch bazơ (kiềm) có những tính chất hoá học sau :
Đổi màu quỳ tím thành xanh hoặc dung dịch phenolphthalein không màu thành màu đỏ. Tác dụng với oxit axit và axit tạo thành muối và nước.
2. **Bazơ không tan bị nhiệt phân huỷ, tạo thành oxit và nước.**
3. **Bazơ tác dụng với axit tạo thành muối và nước (phản ứng trung hoà).**

BÀI TẬP

1. Có phải tất cả các chất kiềm đều là bazơ không ? Dẫn ra công thức hoá học của ba chất kiềm để minh hoạ.
 Có phải tất cả các bazơ đều là chất kiềm không ? Dẫn ra công thức hoá học của những bazơ để minh hoạ.
2. Có những bazơ sau : $\text{Cu}(\text{OH})_2$, NaOH , $\text{Ba}(\text{OH})_2$. Hãy cho biết những bazơ nào
 - a) tác dụng được với dung dịch HCl ?
 - b) bị nhiệt phân huỷ ?
 - c) tác dụng được với CO_2 ?
 - d) đổi màu quỳ tím thành xanh ?
 Viết các phương trình hoá học.
3. Từ những chất có sẵn là Na_2O , CaO , H_2O . Hãy viết các phương trình hoá học điều chế các dung dịch bazơ
- 4*. Có 4 lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một dung dịch không màu sau : NaCl , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, NaOH và Na_2SO_4 . Chỉ được dùng quỳ tím. làm thế nào nhận biết dung dịch đựng trong mỗi lọ bằng phương pháp hoá học ? Viết các phương trình hoá học.
5. Cho 15,5 gam natri oxit Na_2O tác dụng với nước, thu được 0,5 lít dung dịch bazơ.
 - a) Viết phương trình hoá học và tính nồng độ mol của dung dịch bazơ thu được.
 - b) Tính thể tích dung dịch H_2SO_4 20%, có khối lượng riêng 1,14 g/ml cần dùng để trung hoà dung dịch bazơ nói trên.

Một số bazơ quan trọng

Natri hidroxit và canxi hidroxit có những tính chất nào ? Chúng có những ứng dụng gì ?

A. NATRI HIDROXIT

I - TÍNH CHẤT VẬT LÝ

Natri hidroxit là chất rắn không màu, hút ẩm mạnh, tan nhiều trong nước và tỏa nhiệt. Dung dịch natri hidroxit có tính nhờn, làm bục vải, giấy và ăn mòn da. Khi sử dụng natri hidroxit phải hết sức cẩn thận !

II - TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

Natri hidroxit NaOH có những tính chất hoá học của bazơ tan.

1. Đổi màu chất chỉ thị

Dung dịch NaOH đổi màu quỳ tím thành xanh, dung dịch phenolphthalein không màu thành màu đỏ.

2. Tác dụng với axit

Dung dịch NaOH tác dụng với axit, tạo thành muối và nước (phản ứng trung hoà).

Thí dụ :



3. Tác dụng với oxit axit

Dung dịch NaOH tác dụng với oxit axit, tạo thành muối và nước.

Thí dụ :



Ngoài ra, natri hidroxit còn tác dụng được với dung dịch muối (xem Bài 9).

III - ỨNG DỤNG

Natri hidroxit có nhiều ứng dụng rộng rãi trong đời sống và trong công nghiệp.

Nó được dùng trong :

- Sản xuất xà phòng, chất tẩy rửa, bột giặt.
- Sản xuất tơ nhân tạo.
- Sản xuất giấy.
- Sản xuất nhôm (làm sạch quặng nhôm trước khi sản xuất).
- Chế biến dầu mỏ và nhiều ngành công nghiệp hoá chất khác.

IV – SẢN XUẤT NÁTRI HIĐRƠXIT

Natri hiđroxit được sản xuất bằng phương pháp điện phân dung dịch NaCl bão hoà. Thùng điện phân có màng ngăn giữa cực âm và cực dương. Người ta thu được khí hiđro ở cực âm, khí clo ở cực dương và dung dịch NaOH trong thùng điện phân.

Phương trình điện phân dung dịch NaCl :



- 1 **NaOH là một chất kiềm, có những tính chất hoá học sau : đổi màu chất chỉ thị, tác dụng với axit, oxit axit và muối.**
- 2 **NaOH là hoá chất quan trọng của nhiều ngành công nghiệp.**
- 3 **NaOH được điều chế bằng phương pháp điện phân (có màng ngăn) dung dịch NaCl bão hoà, sản phẩm là dung dịch NaOH, khí H₂ và Cl₂.**

BÀI TẬP

- 1 Có 3 lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một chất rắn sau : NaOH, Ba(OH)₂, NaCl. Hãy trình bày cách nhận biết chất đựng trong mỗi lọ bằng phương pháp hoá học. Viết các phương trình hoá học (nếu có).
- 2 Có những chất sau : Zn, Zn(OH)₂, NaOH, Fe(OH)₃, CuSO₄, NaCl, HCl.
Hãy chọn chất thích hợp điền vào mỗi sơ đồ phản ứng sau và lập phương trình hoá học :
 - a) $\xrightarrow{t^o} \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$;
 - b) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \dots \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$;
 - c) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \dots \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$;
 - d) $\text{NaOH} + \dots \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$;
 - e) $\dots + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$.
- 3 Dẫn từ từ 1,568 lít khí CO₂ (đktc) vào một dung dịch có hoà tan 6,4 gam NaOH, sản phẩm là muối Na₂CO₃
 - a) Chất nào đã lấy dư và dư là bao nhiêu (lít hoặc gam) ?
 - b) Hãy xác định khối lượng muối thu được sau phản ứng.

B. CANXI HIĐROXIT – THANG pH

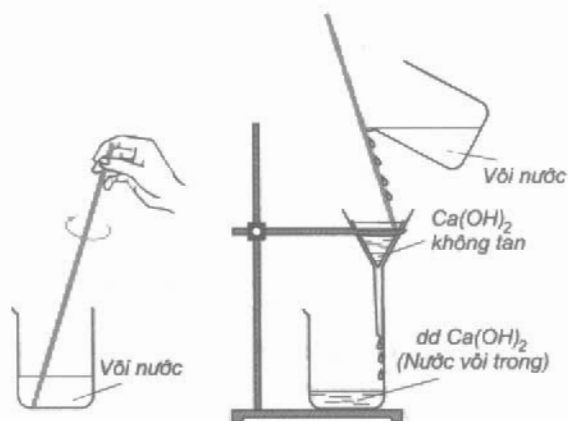
I – TÍNH CHẤT

1. Pha chế dung dịch canxi hidroxit

- Dung dịch Ca(OH)_2 có tên gọi thông thường là *nước vôi trong*. Chúng ta hãy pha chế dung dịch Ca(OH)_2 để tìm hiểu những tính chất của nó.

Hoà tan một ít *vôi tôi* Ca(OH)_2 trong nước, ta được một chất lỏng màu trắng có tên là *vôi nước* hoặc *vôi sữa*. Lọc *vôi nước* ta được một chất lỏng trong suốt, không màu là dung dịch Ca(OH)_2 (hình 1.17).

Dung dịch Ca(OH)_2 thu được là dung dịch bão hoà ở nhiệt độ phòng, có chứa gần 2 g Ca(OH)_2 trong 1 lít dung dịch. Ca(OH)_2 là chất ít tan trong nước.



Hình 1.17.
Pha chế dung dịch Ca(OH)_2

2. Tính chất hoá học

Dung dịch canxi hidroxit Ca(OH)_2 có những tính chất hoá học của bazơ tan :

a) Làm đổi màu chất chỉ thị

Dung dịch Ca(OH)_2 đổi màu quỳ tím thành xanh, hoặc đổi màu dung dịch phenolphthalein không màu thành màu đỏ.

b) Tác dụng với axit

Ca(OH)_2 tác dụng với axit, tạo thành muối và nước (phản ứng trung hoà).

Thí dụ :



c) Tác dụng với oxit axit

Dung dịch Ca(OH)_2 tác dụng với oxit axit, tạo thành muối và nước.

Thí dụ :



Ngoài ra, dung dịch canxi hidroxit còn tác dụng với dung dịch muối (xem Bài 9).

3. Ứng dụng

Canxi hidroxit có nhiều ứng dụng. Nó được dùng để :

- Làm vật liệu trong xây dựng.
- Khử chua đất trồng trọt.
- Khử độc các chất thải công nghiệp, diệt trùng chất thải sinh hoạt và xác chết động vật ...

II – THANG pH

Các em đã biết các chất chỉ thị màu như quỳ, phenolphtalein ... cho phép ta xác định được một dung dịch nào đó là axit, trung tính hoặc bazơ. Người ta dùng thang pH để biểu thị độ axit hoặc độ bazơ của dung dịch :

- Nếu $pH = 7$ thì dung dịch là trung tính (không có tính axit và không có tính bazơ). Nước tinh khiết (nước cất) có $pH = 7$.
 - Nếu $pH > 7$ thì dung dịch có tính bazơ. pH càng lớn, độ bazơ của dung dịch càng lớn.
 - Nếu $pH < 7$ thì dung dịch có tính axit. pH càng nhỏ, độ axit của dung dịch càng lớn.
- Sau đây là thang pH của dung dịch một số chất :



1. Dung dịch canxi hidroxit là dung dịch kiềm (đổi màu chất chỉ thị, tác dụng với oxit axit, axit và muối). Canxi hidroxit có nhiều ứng dụng trong đời sống và sản xuất.

2. pH của một dung dịch cho biết độ axit hoặc độ bazơ của dung dịch :

Trung tính : $pH = 7$; Tính axit : $pH < 7$; Tính bazơ : $pH > 7$.

Em có biết ?

1 Xác định pH của một dung dịch bằng cách so màu

Hỗn hợp của một số chất chỉ thị màu cho phép ta xác định được pH của một dung dịch. Bằng cách nhúng một mẫu giấy đo pH vào một dung dịch nào đó, thí dụ nước quả chanh, giấy đo pH đổi màu. So sánh màu của giấy đo với thang màu các màu, ta biết được pH của dung dịch (hình 1.18).

Ngoài cách so màu, người ta còn dùng một thiết bị tự động xác định pH của dung dịch, đó là pH kế (hình 1.19).



Hình 1.18.
Giấy đo pH



Hình 1.19
Thiết bị đo pH (pH kế)

2. pH và môi trường sống

Đời sống của thực vật và động vật phụ thuộc vào pH của môi trường :

Một số cây trồng (như thông) thích hợp với đất chua (đất axit) có pH từ 4 đến 6.

Một số rau (như xà lách, rau diếp) lại thích hợp với đất kiềm có pH từ 8 đến 9.

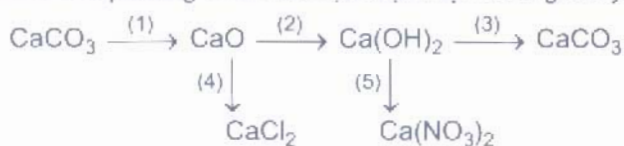
Cá thích hợp với môi trường nước có pH = 7.

Có một số trận mưa axit trên thế giới mà nước mưa có $pH \leq 3$. Nước mưa này tích tụ ở sông hồ đã giết chết cá và nhiều sinh vật khác sống trong nước. Để bảo vệ nguồn thủy sản này, người ta dùng biện pháp trung hoà axit để có $pH = 7$.

Như vậy, trước khi nuôi trồng loại thủy sản gì, cây gì chúng ta phải lựa chọn hoặc cải tạo môi trường để có pH thích hợp.

BÀI TẬP

- Viết các phương trình hoá học thực hiện những chuyển đổi hoá học sau :



- Có ba lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một trong ba chất rắn màu trắng sau : CaCO_3 , CaO , Ca(OH)_2 . Hãy nhận biết chất đựng trong mỗi lọ bằng phương pháp hoá học. Viết các phương trình hoá học.
- Hãy viết các phương trình hoá học của phản ứng khi dung dịch NaOH tác dụng với dung dịch H_2SO_4 tạo ra :
a) muối natri hiđrosunfat ; b) muối natri sunfat.
- Một dung dịch bão hoà khí CO_2 trong nước có $pH = 4$. Hãy giải thích và viết phương trình hoá học của CO_2 với nước.



TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA MUỐI

Muối có những tính chất hoá học nào ?
Thế nào là phản ứng trao đổi ? Điều kiện xảy ra phản ứng trao đổi là gì ?

I – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA MUỐI

1. Muối tác dụng với kim loại

▲ **Thí nghiệm :** Ngâm một đoạn dây đồng trong dung dịch bạc nitrat.

Hiện tượng : Có kim loại màu xám bám ngoài dây đồng. Dung dịch ban đầu không màu chuyển dần sang màu xanh (hình 1.20).

Nhận xét : Đồng đã đẩy bạc ra khỏi dung dịch bạc nitrat và một phần đồng bị hoà tan tạo ra dung dịch đồng nitrat màu xanh lam :



Phản ứng cũng xảy ra tương tự khi ta cho các kim loại như Zn, Fe ... tác dụng với dung dịch CuSO_4 , AgNO_3 ...

Vậy : *Dung dịch muối có thể tác dụng với kim loại tạo thành muối mới và kim loại mới.*



Hình 1.20.
Cu tác dụng với
dung dịch AgNO_3

2. Muối tác dụng với axit

▲ **Thí nghiệm :**

Nhỏ vài giọt dung dịch axit sunfuric vào ống nghiệm có sẵn 1 ml dung dịch muối BaCl_2 hoặc $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$.

Hiện tượng : Có kết tủa trắng xuất hiện.

Nhận xét : Phản ứng tạo thành bari sunfat không tan :



Nhiều muối khác cũng tác dụng với axit tạo thành muối mới và axit mới.

Vậy : *Muối có thể tác dụng được với axit, sản phẩm là muối mới và axit mới.*



Hình 1.21.
Dung dịch AgNO_3
tác dụng với dung
dịch NaCl

3. Muối tác dụng với muối

▲ **Thí nghiệm :**

Nhỏ vài giọt dung dịch bạc nitrat vào ống nghiệm có sẵn 1 ml dung dịch natri clorua.

Hiện tượng : Xuất hiện kết tủa trắng lắng xuống đáy ống nghiệm (hình 1.21).

Nhận xét : Phản ứng tạo thành bạc clorua không tan.



Nhiều muối khác tác dụng với nhau cũng tạo ra hai muối mới.

Vậy : *Hai dung dịch muối có thể tác dụng với nhau tạo thành hai muối mới.*

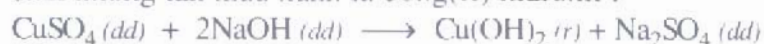
4. Muối tác dụng với bazơ

▲ *Thí nghiệm* :

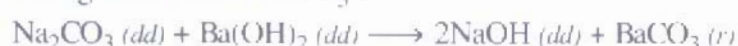
Nhỏ vài giọt dung dịch muối CuSO_4 vào ống nghiệm đựng 1 ml dung dịch NaOH .

Hiện tượng : Xuất hiện chất không tan màu xanh lơ (hình 1.22).

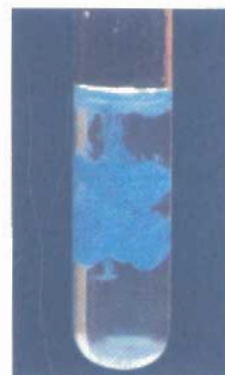
Nhận xét : Muối CuSO_4 tác dụng với dung dịch NaOH tạo ra chất không tan màu xanh là đồng(II) hidroxit :



Thí dụ khác, muối Na_2CO_3 tác dụng với $\text{Ba}(\text{OH})_2$ tạo ra chất không tan là muối BaCO_3 :



Vậy : *Dung dịch muối có thể tác dụng với dung dịch bazơ tạo thành muối mới và bazơ mới.*



Hình 1.22
Dung dịch CuSO_4
tác dụng với
dung dịch NaOH

5. Phản ứng phân huỷ muối

Chúng ta đã biết nhiều muối bị phân huỷ ở nhiệt độ cao như : KClO_3 , KMnO_4 , CaCO_3 ,...



II – PHẢN ỨNG TRAO ĐỔI TRONG DUNG DỊCH

1. Nhận xét về các phản ứng hoá học của muối

Phản ứng trong dung dịch của muối với axit, với bazơ, với muối xảy ra có sự trao đổi các thành phần với nhau để tạo ra những hợp chất mới :



2. Phản ứng trao đổi

Phản ứng trao đổi là phản ứng hoá học, trong đó hai hợp chất tham gia phản ứng trao đổi với nhau những thành phần cấu tạo của chúng để tạo ra những hợp chất mới.

3. Điều kiện xảy ra phản ứng trao đổi

Phản ứng trao đổi trong dung dịch của các chất chỉ xảy ra nếu sản phẩm tạo thành có chất không tan hoặc chất khí.

Chú thích : Phản ứng trung hoà cũng thuộc loại phản ứng trao đổi và luôn xảy ra.



- Tính chất hoá học của muối** : phản ứng thế với kim loại, phản ứng trao đổi với axit, với muối, với bazơ và có thể bị phân huỷ ở nhiệt độ cao.
- Phản ứng trao đổi là phản ứng hoá học**, trong đó hai hợp chất tham gia phản ứng trao đổi với nhau nhưng thành phần cấu tạo của chúng để tạo ra những hợp chất mới không tan, hoặc chất khí.

BÀI TẬP

- Hãy dẫn ra một dung dịch muối khi tác dụng với một dung dịch chất khác thì tạo ra :
a) chất khí ; b) chất kết tủa.
Viết các phương trình hoá học.
- Có 3 lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một dung dịch muối sau : CuSO_4 , AgNO_3 , NaCl . Hãy dùng những dung dịch có sẵn trong phòng thí nghiệm để nhận biết chất đựng trong mỗi lọ. Viết các phương trình hoá học.
- Có những dung dịch muối sau : $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, CuCl_2 . Hãy cho biết muối nào có thể tác dụng với :
a) Dung dịch NaOH ; b) Dung dịch HCl ; c) Dung dịch AgNO_3 .
Nếu có phản ứng, hãy viết các phương trình hoá học.
- Cho những dung dịch muối sau đây phản ứng với nhau từng đôi một, hãy ghi dấu (x) nếu có phản ứng, dấu (o) nếu không :

	Na_2CO_3	KCl	Na_2SO_4	NaNO_3
$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$				
BaCl_2				

Viết phương trình hoá học ở ô có dấu (x).

- Ngâm một đinh sắt sạch trong dung dịch đồng (II) sunfat. Câu trả lời nào sau đây là đúng nhất cho hiện tượng quan sát được ?
a) Không có hiện tượng nào xảy ra.
b) Kim loại đồng màu đỏ bám ngoài đinh sắt, đinh sắt không có sự thay đổi.
c) Một phần đinh sắt bị hoà tan, kim loại đồng bám ngoài đinh sắt và màu xanh lam của dung dịch ban đầu nhạt dần.
d) Không có chất mới nào được sinh ra, chỉ có một phần đinh sắt bị hoà tan.
Giải thích cho sự lựa chọn và viết phương trình hoá học, nếu có.
- Trộn 30 ml dung dịch có chứa 2,22 g CaCl_2 với 70 ml dung dịch có chứa 1,7 g AgNO_3 .
a) Hãy cho biết hiện tượng quan sát được và viết phương trình hoá học.
b) Tính khối lượng chất rắn sinh ra.
c) Tính nồng độ mol của chất còn lại trong dung dịch sau phản ứng. Cho rằng thể tích của dung dịch thay đổi không đáng kể.



Bài 10
(1 tiết)

Một số muối quan trọng

Chúng ta đã biết những tính chất hoá học của muối. Trong bài này các em sẽ tìm hiểu về hai muối quan trọng là natri clorua và kali nitrat.

I – MUỐI NATRI CLORUA (NaCl)

1. Trạng thái tự nhiên

Cho nước biển bay hơi nước, ta được chất rắn là hỗn hợp của nhiều muối, thành phần chính là natri clorua (trong 1 m^3 nước biển có hoà tan chừng 27 kg muối natri clorua, 5 kg muối magie clorua, 1 kg muối canxi sunfat và một khối lượng nhỏ những muối khác).

Ngoài ra, trong lòng đất cũng chứa một khối lượng lớn muối natri clorua kết tinh, gọi là muối mỏ. Mỏ muối có nguồn gốc từ những hồ nước mặn có trước đây hàng triệu năm. Nước hồ bị bay hơi, còn lại muối natri clorua kết tinh thành những vỉa dày trong lòng đất.

2. Cách khai thác

- Ở những nước có biển hoặc hồ nước mặn, người ta khai thác NaCl từ nước mặn ở trên. Cho nước mặn bay hơi từ từ, thu được muối kết tinh (hình 1.23).
- Ở những nơi có mỏ muối, người ta khai thác muối bằng cách đào hầm hoặc giếng sâu qua các lớp đất đá đến mỏ muối. Muối mỏ sau khi khai thác, được nghiền nhỏ và tinh chế để có muối sạch.



Hình 1.23 Ruộng muối

3. Ứng dụng

Muối natri clorua có rất nhiều ứng dụng trong đời sống và sản xuất. Sơ đồ sau cho biết một số ứng dụng quan trọng của natri clorua.



II – MUỐI KALI NITRAT (KNO₃)

Muối kali nitrat còn có tên là diêm tiêu, là chất rắn màu trắng. Trong tự nhiên chỉ có một lượng nhỏ kali nitrat.

1. Tính chất

Muối kali nitrat tan nhiều trong nước (độ tan ở 20 °C là 32 g/100 g H₂O).

Muối kali nitrat bị phân huỷ ở nhiệt độ cao tạo thành muối kali nitrit và giải phóng khí oxi, vì vậy nó có tính chất oxi hoá mạnh :



2. Ứng dụng

Muối kali nitrat được dùng để :

Chế tạo thuốc nổ đen.

Làm phân bón, cung cấp nguyên tố nitơ và kali cho cây trồng.

Bảo quản thực phẩm trong công nghiệp.

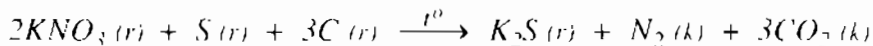
1. NaCl có nhiều trong tự nhiên, dưới dạng hoà tan trong nước biển và kết tinh trong mỏ muối. NaCl có vai trò quan trọng trong đời sống và là nguyên liệu cơ bản của nhiều ngành công nghiệp hoá chất.

2. KNO₃ dùng chế tạo thuốc nổ đen, làm phân bón, chất bảo quản thực phẩm trong công nghiệp.

Em có biết ?

– Nếu như toàn lượng nước trong các đại dương và biển bốc hơi, ta sẽ thu được một lượng natri clorua khổng lồ, đủ để trải trên toàn bộ bề mặt Trái Đất một lớp muối có chiều dày tới 37 m.

– Thành phần của thuốc nổ đen có : 75% KNO_3 , 10% S và 15% C. Khi hỗn hợp thuốc nổ đen nổ xảy ra phản ứng hoá học sau :



Thuốc nổ đen được dùng làm thuốc súng, mìn phá đất đá trong quá trình xây dựng.

BÀI TẬP

- Có những muối sau : $CaCO_3$, $CaSO_4$, $Pb(NO_3)_2$, NaCl. Muối nào nói trên :
 - không được phép có trong nước ăn vì tính độc hại của nó ?
 - không độc nhưng cũng không nên có trong nước ăn vì vị mặn của nó ?
 - không tan trong nước, nhưng bị phân huỷ ở nhiệt độ cao ?
 - rất ít tan trong nước và khó bị phân huỷ ở nhiệt độ cao ?
- Hai dung dịch tác dụng với nhau, sản phẩm thu được có NaCl. Hãy cho biết hai dung dịch chất ban đầu có thể là những chất nào. Minh hoạ bằng các phương trình hoá học.
- Viết phương trình điện phân dung dịch muối ăn (có màng ngăn).
 - Những sản phẩm của sự điện phân dung dịch NaCl ở trên có nhiều ứng dụng quan trọng :
 - Khí clo dùng để : 1) ... , 2) ... , 3) ...
 - Khí hiđro dùng để : 1) ... , 2) ... , 3) ...
 - Natri hiđroxit dùng để : 1) ... , 2) ... , 3) ...Điền những ứng dụng sau đây vào những chỗ để trống ở trên cho phù hợp :
Tẩy trắng vải, giấy ; nấu xà phòng ; sản xuất axit clohidric ; chế tạo hoá chất trừ sâu, diệt cỏ dại ; hàn cắt kim loại ; sát trùng, diệt khuẩn nước ăn ; nhiên liệu cho động cơ tên lửa ; bơm khí cầu, bóng thám không ; sản xuất nhôm, sản xuất chất dẻo PVC ; chế biến dầu mỏ.
- Dung dịch NaOH có thể dùng để phân biệt 2 muối có trong mỗi cặp chất sau được không ? (Nếu được thì ghi dấu (x), nếu không thì ghi dấu (o) vào các ô vuông).
 - Dung dịch K_2SO_4 và dung dịch $Fe_2(SO_4)_3$.
 - Dung dịch Na_2SO_4 và dung dịch $CuSO_4$.
 - Dung dịch NaCl và dung dịch $BaCl_2$.Viết các phương trình hoá học, nếu có.
- Trong phòng thí nghiệm có thể dùng những muối $KClO_3$ hoặc KNO_3 để điều chế khí oxi bằng phản ứng phân huỷ.
 - Viết các phương trình hoá học đối với mỗi chất.
 - Nếu dùng 0,1 mol mỗi chất thì thể tích khí oxi thu được có khác nhau không ? Hãy tính thể tích khí oxi thu được.
 - Cần điều chế 1,12 lít khí oxi, hãy tính khối lượng mỗi chất cần dùng.
Các thể tích khí được đo ở điều kiện tiêu chuẩn.

Phân bón hoá học

Những nguyên tố hoá học nào là cần thiết cho sự phát triển của thực vật ?
Công dụng của các loại phân bón đối với cây trồng như thế nào ?

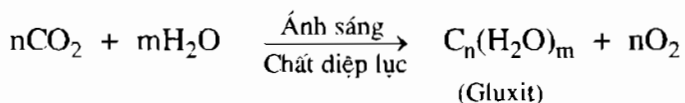
I – NHỮNG NHU CẦU CỦA CÂY TRỒNG

1. Thành phần của thực vật

Nước chiếm tỉ lệ rất lớn trong thực vật, vào khoảng 90%. Các chất khô còn lại chừng 10%. Trong thành phần các chất khô có tới 99% là những nguyên tố C, H, O, N, K, Ca, P, Mg, S. Còn lại 1% là những nguyên tố vi lượng như B (bo), Cu, Zn, Fe, Mn (mangan).

2. Vai trò của các nguyên tố hoá học đối với thực vật

Các nguyên tố C, H, O là những nguyên tố cơ bản cấu tạo nên hợp chất gluxit (đường, tinh bột, xenlulozơ) của thực vật. Chúng ta đã biết, cây xanh tổng hợp gluxit từ khí CO₂ trong khí quyển và H₂O. Phản ứng quang hợp này có thể viết :



Nguyên tố N : Phần lớn thực vật không có khả năng đồng hoá nguyên tố nitơ dưới dạng khí N₂ (chiếm 78% thể tích khí quyển), mà chủ yếu dưới dạng muối nitrat. Nguyên tố N kích thích cây trồng phát triển mạnh.

Nguyên tố P : Thực vật hấp thụ photpho dưới dạng muối dihidrophotphat tan. Nguyên tố P kích thích sự phát triển bộ rễ thực vật.

Nguyên tố K : Thực vật cần kali để tổng hợp nên chất diệp lục và kích thích cây trồng ra hoa, làm hạt. Thực vật hấp thụ kali dưới dạng muối tan trong đất.

Nguyên tố S : Thực vật cần lưu huỳnh để tổng hợp nên protein. Lưu huỳnh được hấp thụ bởi thực vật dưới dạng muối sunfat tan.

Các nguyên tố Ca và Mg cần cho thực vật để sinh sản chất diệp lục cần thiết cho quá trình quang hợp.

Những nguyên tố vi lượng cần thiết cho sự phát triển của thực vật. Nếu dùng thừa hoặc thiếu những nguyên tố này sẽ ảnh hưởng đến sự phát triển của cây trồng.

II – NHỮNG PHÂN BÓN HOÁ HỌC THƯỜNG DÙNG

Phân bón hoá học có thể dùng ở dạng đơn và dạng kép.

1. Phân bón đơn

Phân bón đơn chỉ chứa một trong ba nguyên tố dinh dưỡng chính là đạm (N), lân (P), kali (K).

a) *Phân đạm*. Một số phân đạm thường dùng là :

Urê $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$, tan trong nước, chứa 46% nitơ.

Amoni nitrat NH_4NO_3 , tan trong nước, chứa 35% nitơ.

Amoni sunfat $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, tan trong nước, chứa 21% nitơ.

b) *Phân lân*. Một số phân lân thường dùng là :

Photphat tự nhiên là phân lân chưa qua chế biến hoá học, thành phần chính có công thức hoá học là $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, không tan trong nước, tan chậm trong đất chua.

Suphophotphat là phân lân đã qua chế biến hoá học, thành phần chính có công thức hoá học là $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$, tan được trong nước.

c) *Phân kali* :

Những phân kali thường dùng là KCl và K_2SO_4 đều dễ tan trong nước.

2. Phân bón kép

Phân bón kép có chứa hai hoặc cả ba nguyên tố dinh dưỡng N, P, K. Người ta tạo ra phân bón kép bằng các cách :

- Hồn hợp những phân bón đơn được trộn với nhau theo một tỉ lệ lựa chọn thích hợp với từng loại cây trồng. Thí dụ, phân NPK là hỗn hợp các muối : amoni nitrat NH_4NO_3 , diamoni hidrophotphat $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ và kali clorua KCl . Phân bón NPK dễ tan, cung cấp cho cây trồng đồng thời đạm, lân và kali.
- Tổng hợp trực tiếp bằng phương pháp hoá học, như KNO_3 (kali và đạm), $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ (đạm và lân) ...

3. Phân bón vi lượng

Phân bón vi lượng có chứa một số nguyên tố hoá học (như bo, kẽm, mangan ... dưới dạng hợp chất) mà cây cần rất ít nhưng lại cần thiết cho sự phát triển của cây trồng.

1. *Thực vật có thành phần chính là nước. Thành phần còn lại được gọi là chất khô do các nguyên tố C, H, O, N, K, Ca, P, Mg, S và một lượng rất ít (vi lượng) các nguyên tố B, Cu, Zn ...*

2. *Những phân bón hoá học đơn thường dùng là phân đạm, phân lân, phân kali. Phân bón hoá học kép thường là phân NPK, KNO_3 , $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$...*

Em có biết ?

1. Nếu dùng quá nhiều phân đạm, phân lân so với nhu cầu của cây trồng sẽ gây ô nhiễm nặng nề nguồn nước sông hồ, nguồn nước ngầm.

2. Trên các bao bì phân bón NPK thường kí hiệu bằng những chữ số như 20. 10. 10 hoặc 15. 11. 12, v.v ... Kí hiệu này cho ta biết tỉ lệ khối lượng các thành phần của N, P_2O_5 , K_2O trong mẫu phân được đóng gói. Từ những kí hiệu này ta tính được tỉ lệ hàm lượng các nguyên tố N, P, K. Thí dụ phân bón NPK có kí hiệu 20.10.10 cho biết :

Hàm lượng của nguyên tố N là 20%.

Tỉ lệ của P trong P_2O_5 là : $\frac{31 \times 2}{142} = 0,44$.

Hàm lượng của nguyên tố P trong phân bón này là : $\%P = 0,44 \times 10\% = 4,4\%$

Tỉ lệ của K trong K_2O là : $\frac{39 \times 2}{94} = 0,83$.

Hàm lượng của nguyên tố K trong loại phân bón này là : $\%K = 0,83 \times 10\% = 8,3\%$.

BÀI TẬP

- Có những loại phân bón hoá học : KCl, NH_4NO_3 , NH_4Cl , $(NH_4)_2SO_4$, $Ca_3(PO_4)_2$, $Ca(H_2PO_4)_2$, $(NH_4)_2HPO_4$, KNO_3 .
 - Hãy cho biết tên hoá học của những phân bón nói trên.
 - Hãy sắp xếp những phân bón này thành 2 nhóm phân bón đơn và phân bón kép.
 - Trộn những phân bón nào với nhau ta được phân bón kép NPK ?
- Có 3 mẫu phân bón hoá học không ghi nhãn là : phân kali KCl, phân đạm NH_4NO_3 và phân supephotphat (phân lân) $Ca(H_2PO_4)_2$. Hãy nhận biết mỗi mẫu phân bón trên bằng phương pháp hoá học.
- Một người làm vườn đã dùng 500 g $(NH_4)_2SO_4$ để bón rau.
 - Nguyên tố dinh dưỡng nào có trong loại phân bón này ?
 - Tính thành phần phần trăm của nguyên tố dinh dưỡng trong phân bón.
 - Tính khối lượng của nguyên tố dinh dưỡng bón cho ruộng rau.

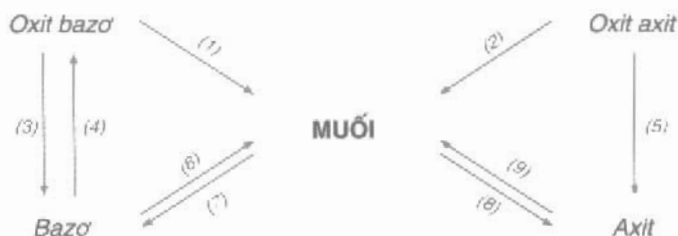
Mối quan hệ giữa các loại hợp chất vô cơ

Giữa các loại hợp chất oxit, axit, bazo, muối có sự chuyển đổi hoá học qua lại với nhau thế nào, điều kiện cho sự chuyển đổi đó là gì?

I – MỐI QUAN HỆ GIỮA CÁC LOẠI HỢP CHẤT VÔ CƠ

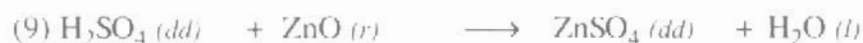
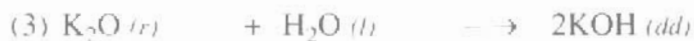
Tìm hiểu về tính chất hoá học của các loại hợp chất vô cơ, các em đã nhận thấy loại hợp chất vô cơ này có thể chuyển đổi hoá học thành loại hợp chất vô cơ khác.

Sơ đồ sau sẽ giúp các em hệ thống lại mối quan hệ giữa các loại hợp chất vô cơ:



II – NHỮNG PHẢN ỨNG HOÁ HỌC MINH HOẠ

Sự chuyển đổi qua lại giữa các hợp chất vô cơ là phức tạp và đa dạng. Những minh hoạ sau đây cho các em biết một số chuyển đổi trực tiếp giữa 2 loại hợp chất vô cơ.



- Mối quan hệ về tính chất hoá học giữa các loại hợp chất vô cơ (oxit, axit, bazơ và muối).
- Những phản ứng hoá học minh hoạ cho mối quan hệ giữa các loại hợp chất vô cơ.

BÀI TẬP

- Chất nào trong những thuốc thử sau đây có thể dùng để phân biệt dung dịch natri sunfat và dung dịch natri cacbonat :
 - Dung dịch bari clorua.
 - Dung dịch axit clohidric.
 - Dung dịch chi nitrat.
 - Dung dịch bạc nitrat.
 - Dung dịch natri hiđroxit.

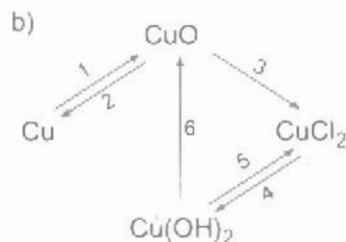
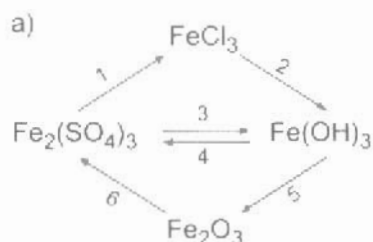
Giải thích và viết các phương trình hoá học.

- a) Cho các dung dịch sau đây lần lượt phản ứng với nhau từng đôi một, hãy ghi dấu (x) nếu có phản ứng xảy ra, số 0 nếu không có phản ứng :

	NaOH	HCl	H ₂ SO ₄
CuSO ₄			
HCl			
Ba(OH) ₂			

- Viết các phương trình hoá học (nếu có).

- Viết phương trình hoá học cho những chuyển đổi hoá học sau :



- Có những chất : Na₂O, Na, NaOH, Na₂SO₄, Na₂CO₃, NaCl.

- Dựa vào mối quan hệ giữa các chất, hãy sắp xếp các chất trên thành một dãy chuyển đổi hoá học
- Viết các phương trình hoá học cho dãy chuyển đổi hoá học ở câu a.



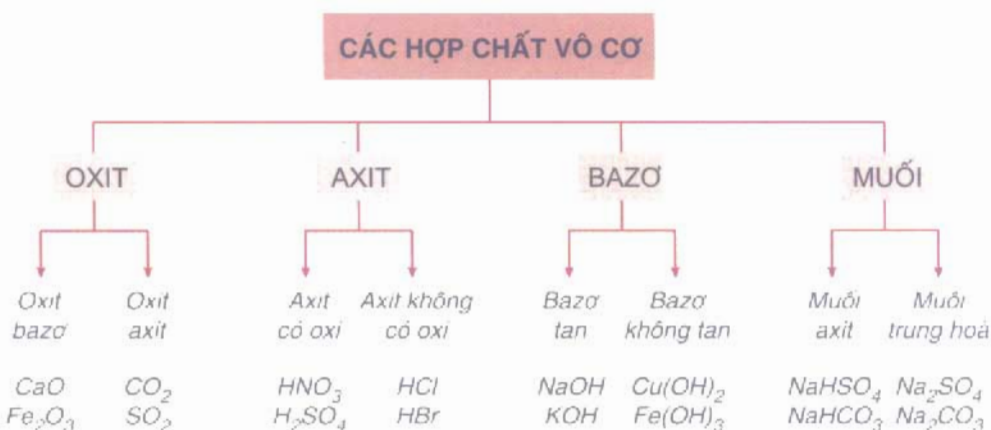
Luyện tập chương 1 : Các loại hợp chất vô cơ

Củng cố các kiến thức đã học về các loại hợp chất vô cơ. Vận dụng để giải một số bài tập.

I – KIẾN THỨC CẦN NHỚ

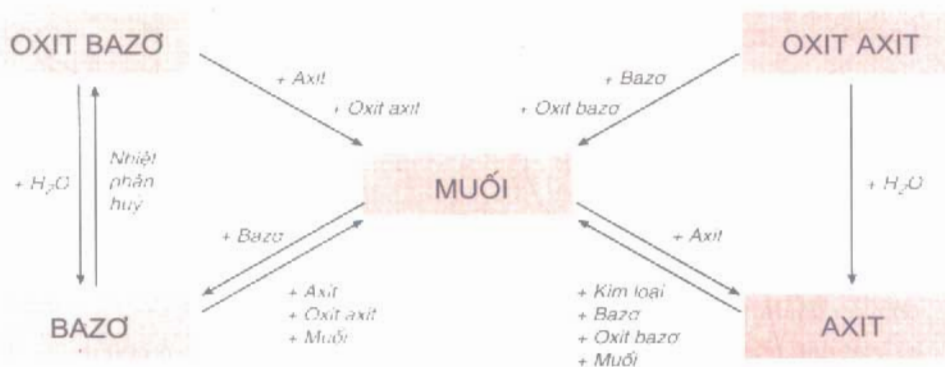
1. Phân loại các hợp chất vô cơ

Bảng dưới đây cho chúng ta biết về hệ thống phân loại các hợp chất vô cơ :



2. Tính chất hoá học của các loại hợp chất vô cơ

Tính chất hoá học của các hợp chất vô cơ được tóm tắt bằng sơ đồ sau :



Chú thích : Ngoài những tính chất của muối đã được trình bày trong sơ đồ, muối còn có những tính chất sau :

- Muối có thể tác dụng với muối sinh ra hai muối mới.
- Muối có thể tác dụng với kim loại sinh ra kim loại mới và muối mới.
- Muối có thể bị nhiệt phân huỷ sinh ra nhiều chất mới.

II – BÀI TẬP

1. Căn cứ vào sơ đồ biểu thị những tính chất hoá học của các hợp chất vô cơ, các em hãy chọn những chất thích hợp để viết các phương trình hoá học cho mỗi loại hợp chất :

1. Oxit

- a) Oxit bazơ + ... → bazơ ;
- b) Oxit bazơ + ... → muối + nước ;
- c) Oxit axit + ... → axit ;
- d) Oxit axit + ... → muối + nước ;
- e) Oxit axit + oxit bazơ → ...

3. Axit

- a) Axit + ... → muối + hiđro ;
- b) Axit + ... → muối + nước ;
- c) Axit + ... → muối + nước ;
- d) Axit + ... → muối + axit ;

2. Bazơ

- a) Bazơ + ... → muối + nước ;
- b) Bazơ + ... → muối + nước ;
- c) Bazơ + ... → muối + bazơ ;
- d) Bazơ $\xrightarrow{t^o}$ oxit bazơ + nước.

4. Muối

- a) Muối + ... → axit + muối ;
- b) Muối + ... → muối + bazơ ;
- c) Muối + ... → muối + muối ;
- d) Muối + ... → muối + kim loại ;
- e) Muối $\xrightarrow{t^o}$... + ...

2. Để một mẫu natri hiđroxit trên tấm kính trong không khí, sau vài ngày thấy có chất rắn màu trắng phủ ngoài. Nếu nhỏ vài giọt dung dịch HCl vào chất rắn trắng thấy có khí thoát ra, khí này làm đục nước vôi trong. Chất rắn màu trắng là sản phẩm phản ứng của natri hiđroxit với chất nào sau đây ? Giải thích và viết phương trình hoá học minh hoạ.

- a) Oxi trong không khí.
- b) Hơi nước trong không khí.
- c) Cacbon đioxit và oxi trong không khí.
- d) Cacbon đioxit và hơi nước trong không khí.
- e) Cacbon đioxit trong không khí.

3*. Trộn một dung dịch có hoà tan 0,2 mol CuCl_2 với một dung dịch có hoà tan 20 gam NaOH. Lọc hỗn hợp các chất sau phản ứng, được kết tủa và nước lọc. Nung kết tủa đến khi khối lượng không đổi.

- a) Viết các phương trình hoá học.
- b) Tính khối lượng chất rắn thu được sau khi nung.
- c) Tính khối lượng các chất tan có trong nước lọc.



Thực hành : Tính chất hoá học của bazơ và muối

Rèn luyện các kĩ năng thao tác thí nghiệm, quan sát hiện tượng, giải thích và rút ra kết luận về tính chất hoá học của bazơ và muối

I – TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

1. Tính chất hoá học của bazơ

Thí nghiệm 1 : Natri hidroxit tác dụng với muối

Nhỏ vài giọt dung dịch NaOH vào ống nghiệm có chứa 1ml dung dịch FeCl_3 . Lắc nhẹ ống nghiệm. Quan sát hiện tượng và giải thích.

Kết luận về tính chất hoá học của bazơ. Viết phương trình hoá học.

Thí nghiệm 2 : Đồng (II) hidroxit tác dụng với axit

Cho một ít $\text{Cu}(\text{OH})_2$ vào đáy ống nghiệm, nhỏ vài giọt dung dịch HCl. Lắc nhẹ ống nghiệm. Quan sát hiện tượng và giải thích.

Kết luận về tính chất hoá học của bazơ. Viết phương trình hoá học.

2. Tính chất hoá học của muối

Thí nghiệm 3 : Đồng (II) sunfat tác dụng với kim loại

Ngâm một đinh sắt nhỏ, sạch trong ống nghiệm có chứa 1 ml dung dịch CuSO_4 . Hiện tượng quan sát được sau 4 – 5 phút là gì ?

Giải thích hiện tượng. Kết luận về tính chất hoá học của muối. Viết phương trình hoá học.

Thí nghiệm 4 : Bari clorua tác dụng với muối

Nhỏ vài giọt dung dịch BaCl_2 vào ống nghiệm có chứa 1 ml dung dịch Na_2SO_4 . Quan sát hiện tượng và giải thích.

Kết luận về tính chất hoá học của muối. Viết phương trình hoá học.

Thí nghiệm 5 : Bari clorua tác dụng với axit

Nhỏ vài giọt dung dịch BaCl_2 vào ống nghiệm có chứa 1 ml dung dịch H_2SO_4 loãng. Quan sát hiện tượng và giải thích

Kết luận về tính chất hoá học của muối. Viết phương trình hoá học.

II – VIẾT BẢN TƯỜNG TRÌNH

KIM LOẠI

- 📁 Kim loại có những tính chất vật lí và tính chất hoá học nào ?*
- 📁 Nhóm, sắt có những tính chất và ứng dụng gì ? Hợp kim là gì ? Sản xuất gang và thép như thế nào ?*
- 📁 Thế nào là sự ăn mòn kim loại ? Có những biện pháp nào để bảo vệ kim loại khỏi bị ăn mòn ?*

Cầu Long Biên – Hà Nội



TÍNH CHẤT VẬT LÝ CỦA KIM LOẠI

Xung quanh ta có nhiều đồ vật, máy móc làm bằng kim loại. Kim loại có những tính chất vật lý và ứng dụng gì trong đời sống, sản xuất ?

I – TÍNH DẸO

Dùng búa đập đoạn dây nhôm, ta thấy dây nhôm không bị vỡ vụn mà chỉ bị dẹt mỏng hơn. Giấy gói kẹo được làm bằng nhôm mỏng như tờ giấy. Vỏ của các đồ hộp làm bằng lá sắt tây, mỏng và sáng. Đồ trang sức rất mảnh và tinh xảo được chế tạo bằng vàng, bạc, đồng, ...

Quan sát những vật liệu sắt, thép xung quanh ta như : sắt tròn, sắt vuông, sắt lá, ... ta nhận thấy chúng có hình dáng, độ dày khác nhau.

Nhận xét : Kim loại có tính dẻo.

Các kim loại khác nhau có tính dẻo khác nhau. Do có tính dẻo nên kim loại được rèn, kéo sợi, dát mỏng tạo nên các đồ vật khác nhau.

II – TÍNH DẪN ĐIỆN

▲ *Thí nghiệm :* Có mạch điện (hình 2.1). Cắm phích điện vào nguồn điện.

Hiện tượng : Đèn sáng.

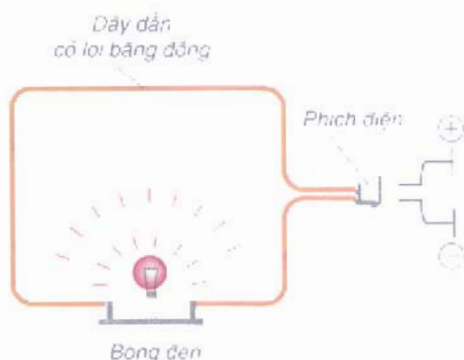
Dây kim loại dẫn điện từ nguồn điện đến bóng đèn.

Nhận xét : Kim loại có tính dẫn điện.

Các kim loại khác nhau có khả năng dẫn điện khác nhau. Kim loại dẫn điện tốt nhất là Ag, sau đó đến Cu, Al, Fe, ...

Do có tính dẫn điện, một số kim loại được sử dụng làm dây dẫn điện. Thí dụ như đồng, nhôm, ...

Chú ý : Không nên sử dụng dây điện trần hoặc dây điện đã bị hỏng lớp bọc cách điện để tránh bị điện giật, hay cháy do chập điện, ...



Hình 2.1.
Thí nghiệm về tính dẫn điện của kim loại

III – TÍNH DẪN NHIỆT

▲ *Thí nghiệm* : Đốt nóng một đoạn dây thép trên ngọn lửa đèn cồn (hình 2.2).

Hiện tượng : Phần dây thép không tiếp xúc với ngọn lửa cũng bị nóng lên.

Đó là do dây thép đã truyền nhiệt. Thép (sắt) có tính dẫn nhiệt.

Làm thí nghiệm với dây đồng, dây nhôm, ... ta cũng thấy hiện tượng tương tự.

Nhận xét : Kim loại có tính dẫn nhiệt.

Kim loại khác nhau có khả năng dẫn nhiệt khác nhau. Kim loại nào dẫn điện tốt thường cũng dẫn nhiệt tốt.

Do có tính dẫn nhiệt và một số tính chất khác, nhôm, thép không gỉ (inox) được dùng để làm dụng cụ nấu ăn.



Hình 2.2
Thí nghiệm về tính dẫn nhiệt của kim loại

IV – ÁNH KIM

Quan sát đồ trang sức bằng bạc, vàng ..., ta thấy trên bề mặt có vẻ sáng lấp lánh rất đẹp. Các kim loại khác như nhôm, sắt, đồng, thiếc, ... cũng có vẻ sáng lấp lánh.

Nhận xét : Kim loại có ánh kim.

Nhờ tính chất này, một số kim loại được dùng làm đồ trang sức và các vật dụng trang trí khác.

1. Kim loại có tính dẻo, dẫn điện, dẫn nhiệt tốt, có ánh kim.
2. Căn cứ vào tính chất vật lý, người ta sử dụng kim loại trong đời sống và sản xuất.

Em có biết ?

1. Bao nhiêu nguyên tố kim loại đã được biết ?

Hiện nay đã có khoảng 90 nguyên tố kim loại đã được tìm thấy. Đồng là kim loại được tìm ra cách đây hơn 6000 năm, sắt được tìm ra cách đây hơn 4000 năm, còn nhôm mới được tìm ra và sử dụng cách đây vài trăm năm.

2. Kim loại có tính chất vật lý nào khác ?

Ngoài những tính chất trên, kim loại còn có những tính chất vật lý khác như khối lượng riêng, nhiệt độ nóng chảy và độ cứng.

- Những kim loại khác nhau có khối lượng riêng khác nhau. Thí dụ khối lượng riêng của liti (Li) là $0,5 \text{ g/cm}^3$, của sắt (Fe) là $7,86 \text{ g/cm}^3$. Những kim loại có khối lượng riêng dưới 5 g/cm^3 được gọi là kim loại nhẹ. Magie, nhôm (Al), titan (Ti) là những kim loại nhẹ, chúng được sử dụng trong ngành công nghiệp sản xuất ô tô, máy bay ... Những kim loại có khối lượng riêng lớn hơn 5 g/cm^3 là kim loại nặng.
- Nhiệt độ nóng chảy của các kim loại biến đổi trong phạm vi khá rộng : Thủy ngân (Hg) nóng chảy ở -39°C , còn vonfam (W) ở 3410°C . Thủy ngân được sử dụng trong các nhiệt kế, vonfam được dùng làm dây tóc bóng đèn điện.
- Các kim loại khác nhau có độ cứng khác nhau. Có kim loại rất cứng, không thể dũa được như vonfam (W), crom (Cr). Có kim loại mềm như sáp, có thể dùng dao cắt dễ dàng như natri (Na), kali (K) ...

BÀI TẬP

- Hãy nêu tính chất vật lí và ứng dụng tương ứng của kim loại.
- Hãy chọn những từ (cụm từ) thích hợp để điền vào chỗ trống trong các câu sau đây :
 - Kim loại vonfam được dùng làm dây tóc bóng đèn điện là do có.....cao.
 - Bạc, vàng được dùng làm vì có ánh kim rất đẹp.
 - Nhôm được dùng làm vật liệu chế tạo vỏ máy bay là do và
 - Đồng và nhôm được dùng làm là do dẫn điện tốt.
 - được dùng làm dụng cụ nấu bếp là do bền trong không khí và dẫn nhiệt tốt.
- Có các kim loại sau : đồng, kẽm, magie, natri, bạc. Hãy chỉ ra hai kim loại dẫn điện tốt nhất.
- Hãy tính thể tích 1 mol của mỗi kim loại (nhiệt độ, áp suất trong phòng thí nghiệm), biết khối lượng riêng (g/cm^3) tương ứng là : $D_{\text{Al}} = 2,7$; $D_{\text{K}} = 0,86$; $D_{\text{Cu}} = 8,94$.
- Hãy kể tên 3 kim loại được sử dụng để :
 - làm vật dụng gia đình.
 - sản xuất dụng cụ, máy móc.

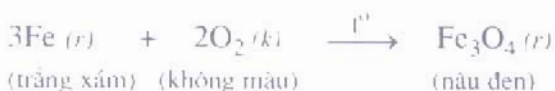
Tính chất hoá học của kim loại

Chúng ta đã biết hơn 80 kim loại khác nhau như nhôm, sắt, magie, v.v ... Các kim loại này có tính chất hoá học nào ?

I – PHẢN ỨNG CỦA KIM LOẠI VỚI PHI KIM

1. Tác dụng với oxi

- Khi đốt nóng đỏ, sắt cháy trong oxi tạo thành oxit sắt từ (hình 2.3).



- Nhiều kim loại khác như Al, Zn, Cu ... phản ứng với oxi tạo thành các oxit Al_2O_3 , ZnO , CuO ...

2. Tác dụng với phi kim khác

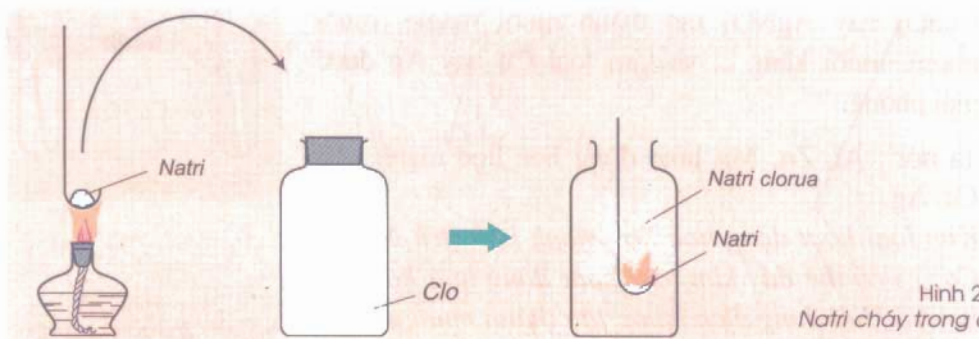
- *Thí nghiệm* : Đưa muỗng sắt đựng natri nóng chảy vào lọ đựng khí clo (hình 2.4).

Hiện tượng : Natri nóng chảy cháy trong khí clo tạo thành khói trắng.

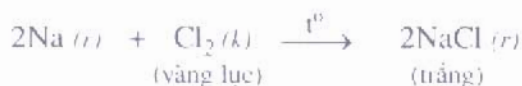
Nhận xét : Đó là do natri tác dụng với khí clo tạo thành tinh thể muối natri clorua, có màu trắng.



Hình 2.3.
Sắt cháy trong oxi



Hình 2.4.
Natri cháy trong clo



- Ở nhiệt độ cao, đồng, magie, sắt ... phản ứng với lưu huỳnh cho sản phẩm là các muối sunfua CuS , MgS , FeS ...

Hầu hết kim loại (trừ Ag, Au, Pt ...) phản ứng với oxi ở nhiệt độ thường hoặc nhiệt độ cao, tạo thành oxit (thường là oxit bazơ). Ở nhiệt độ cao, kim loại phản ứng với nhiều phi kim khác tạo thành muối.

II – PHẢN ỨNG CỦA KIM LOẠI VỚI DUNG DỊCH AXIT

Một số kim loại phản ứng với dung dịch axit (H_2SO_4 loãng, HCl ...) tạo thành muối và giải phóng khí hidro. Thí dụ :



III – PHẢN ỨNG CỦA KIM LOẠI VỚI DUNG DỊCH MUỐI

1. Phản ứng của đồng với dung dịch bạc nitrat



Đồng đã đẩy bạc ra khỏi muối. Ta nói, đồng hoạt động hoá học mạnh hơn bạc.

2. Phản ứng của kẽm với dung dịch đồng (II) sunfat

▲ *Thí nghiệm* : Cho một dây kẽm vào ống nghiệm đựng dung dịch đồng (II) sunfat (hình 2.5).

Hiện tượng : Có chất rắn màu đỏ bám ngoài dây kẽm, màu xanh lam của dung dịch đồng (II) sunfat nhạt dần (hình 2.5), kẽm tan dần.

Nhận xét : Kẽm đã đẩy đồng ra khỏi dung dịch $CuSO_4$.



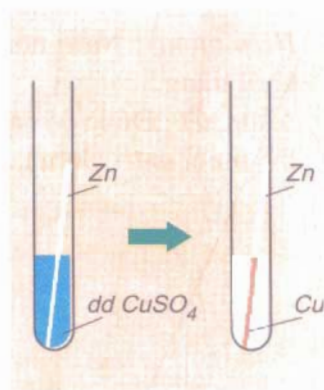
(lam nhạt) (xanh lam) (không màu) (đỏ)

Ta nói : kẽm hoạt động hoá học mạnh hơn đồng.

Phản ứng của kim loại Mg , Al , Zn , ... với dung dịch $CuSO_4$ hay $AgNO_3$ tạo thành muối magie, muối nhôm, muối kẽm, ... và kim loại Cu hay Ag được giải phóng.

Ta nói : Al , Zn , Mg hoạt động hoá học mạnh hơn Cu , Ag .

Kim loại hoạt động hoá học mạnh hơn (trừ Na , K , Ca ...) có thể đẩy kim loại hoạt động hoá học yếu hơn ra khỏi dung dịch muối, tạo thành muối mới và kim loại mới.

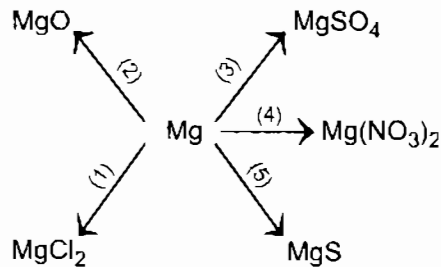


Hình 2.5.
Zn tác dụng với
dung dịch $CuSO_4$.

1. Kim loại tác dụng với nhiều phi kim tạo thành muối hoặc oxit.
2. Một số kim loại tác dụng với dung dịch axit (HCl , H_2SO_4 loãng ...) tạo thành muối và giải phóng khí hidro.
3. Kim loại hoạt động hoá học mạnh hơn (trừ Na , K , Ca ...) có thể đẩy kim loại hoạt động hoá học yếu hơn ra khỏi dung dịch muối tạo thành kim loại mới và muối mới.

BÀI TẬP

- Kim loại có những tính chất hoá học nào ? Lấy thí dụ và viết các phương trình hoá học minh hoạ với kim loại magie.
- Hãy viết các phương trình hoá học theo các sơ đồ phản ứng sau đây :
 - + HCl \rightarrow MgCl₂ + H₂ ;
 - + AgNO₃ \rightarrow Cu(NO₃)₂ + Ag ;
 - + \rightarrow ZnO ;
 - + Cl₂ \rightarrow CuCl₂ ;
 - + S \rightarrow K₂S.
- Viết các phương trình hoá học của các phản ứng xảy ra giữa các cặp chất sau đây :
 - Kẽm + Axit sunfuric loãng ;
 - Kẽm + Dung dịch bạc nitrat ;
 - Natri + Lưu huỳnh ;
 - Canxi + Clo.
- Dựa vào tính chất hoá học của kim loại, hãy viết các phương trình hoá học biểu diễn các chuyển đổi sau đây :



- Dự đoán hiện tượng và viết phương trình hoá học khi :
 - Đốt dây sắt trong khí clo.
 - Cho một đinh sắt vào ống nghiệm đựng dung dịch CuCl₂.
 - Cho một viên kẽm vào dung dịch CuSO₄.
- Ngâm một lá kẽm trong 20 g dung dịch muối đồng sunfat 10% cho đến khi kẽm không tan được nữa. Tính khối lượng kẽm đã phản ứng với dung dịch trên và nồng độ phần trăm của dung dịch sau phản ứng.
- * Ngâm một lá đồng trong 20 ml dung dịch bạc nitrat cho tới khi đồng không thể tan thêm được nữa. Lấy lá đồng ra, rửa nhẹ, làm khô và cân thì thấy khối lượng lá đồng tăng thêm 1,52 g. Hãy xác định nồng độ mol của dung dịch bạc nitrat đã dùng (giả thiết toàn bộ lượng bạc giải phóng bám hết vào lá đồng).

Dãy hoạt động hoá học của kim loại

Mức độ hoạt động hoá học khác nhau của các kim loại được thể hiện như thế nào? Có thể dự đoán được phản ứng của kim loại với chất khác hay không? dãy hoạt động hoá học của kim loại sẽ giúp em trả lời câu hỏi đó.

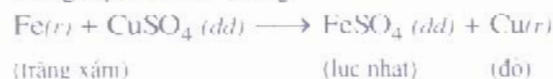
I – DÃY HOẠT ĐỘNG HOÁ HỌC CỦA KIM LOẠI ĐƯỢC XÂY DỰNG NHƯ THẾ NÀO ?

1. ▲ Thí nghiệm 1

Cho đinh sắt vào dung dịch CuSO_4 và cho mẫu dây đồng vào dung dịch FeSO_4 (hình 2.6).

Hiện tượng : Ở ống nghiệm (1), có chất rắn màu đỏ bám ngoài đinh sắt. Ở ống nghiệm (2) không có hiện tượng gì xảy ra.

Nhận xét : Ở ống nghiệm (1) sắt đẩy đồng ra khỏi dung dịch muối đồng.



Ở ống nghiệm (2), đồng không đẩy được sắt ra khỏi dung dịch muối sắt.

Sắt hoạt động hoá học mạnh hơn đồng.

Ta xếp sắt đứng trước đồng : Fe, Cu.



Hình 2.6

1 - Đinh sắt tác dụng với dd CuSO_4

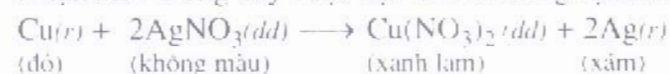
2 - Dây đồng không tác dụng với dd FeSO_4

2. ■ Thí nghiệm 2

Cho mẫu dây đồng vào ống nghiệm (1) đựng dung dịch AgNO_3 và mẫu dây bạc vào ống nghiệm (2) đựng dung dịch CuSO_4 .

Hiện tượng (hình 2.7) : Có chất rắn màu xám bám vào dây đồng ở ống nghiệm (1). Ở ống nghiệm (2), không có hiện tượng gì.

Nhận xét : Đồng đẩy được bạc ra khỏi dung dịch muối.



Bạc không đẩy được đồng ra khỏi dung dịch muối.

Đồng hoạt động hoá học mạnh hơn bạc.

Ta xếp đồng đứng trước bạc : Cu, Ag.



Hình 2.7

1 - Đồng phản ứng với dd AgNO_3

2 - Bạc không phản ứng với dd CuSO_4

3. ▲ Thi nghiệm 3

Cho đinh sắt và lá đồng nhỏ vào hai ống nghiệm (1) và (2) riêng biệt đựng dung dịch HCl.

Hiện tượng (hình 2.8) : Ở ống nghiệm (1) có nhiều bọt khí thoát ra. Ở ống nghiệm (2) không có hiện tượng gì.

Nhận xét : Sắt đẩy được hiđro ra khỏi dung dịch axit.



Đồng không đẩy được hiđro ra khỏi dung dịch axit.

Ta xếp sắt đứng trước hiđro, đồng đứng sau hiđro :

Fe, H, Cu.



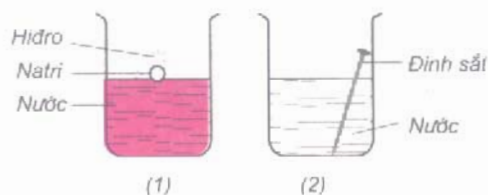
(1) (2)

Hình 2.8.

1 - Sắt phản ứng với dd HCl
2 - Đồng không phản ứng với dd HCl

4. ■ Thi nghiệm 4

Cho mẫu natri và đinh sắt vào hai cốc (1) và (2) riêng biệt đựng nước cất có thêm vài giọt dung dịch phenolphtalein (hình 2.9).



Hình 2.9

1 - Natri tác dụng với nước ; 2 - Sắt không tác dụng với nước

Hiện tượng : Ở cốc (1), mẫu natri nóng chảy thành giọt tròn chạy trên mặt nước và tan dần, dung dịch có màu đỏ. Ở cốc (2), không có hiện tượng gì.

Nhận xét : Ở cốc (1), natri phản ứng ngay với nước sinh ra dung dịch bazơ nên làm dung dịch phenolphtalein không màu đổi sang màu đỏ.



Natri hoạt động hoá học mạnh hơn sắt. Ta xếp natri đứng trước sắt : Na, Fe.

Kết luận : Căn cứ vào kết quả của các thí nghiệm 1, 2, 3, 4 ta có thể sắp xếp các kim loại thành dãy theo chiều giảm dần mức độ hoạt động hoá học như sau : Na, Fe, H, Cu, Ag.

Bằng nhiều thí nghiệm khác nhau, người ta sắp xếp các kim loại thành dãy theo chiều giảm dần mức độ hoạt động hoá học.

Sau đây là *dãy hoạt động hoá học của một số kim loại* :

K, Na, Mg, Al, Zn, Fe, Pb, (H), Cu, Ag, Au.

II – DẪY HOẠT ĐỘNG HOÁ HỌC CỦA KIM LOẠI CÓ Ý NGHĨA NHƯ THẾ NÀO ?

Dãy hoạt động hoá học của kim loại cho biết :

1. Mức độ hoạt động hoá học của các kim loại giảm dần từ trái qua phải.
2. Kim loại đứng trước Mg phản ứng với nước ở điều kiện thường tạo thành kiềm và giải phóng khí H_2 .
3. Kim loại đứng trước H phản ứng với một số dung dịch axit (HCl, H_2SO_4 loãng, ...) giải phóng khí H_2 .
4. Kim loại đứng trước (trừ Na, K, ...) đẩy kim loại đứng sau ra khỏi dung dịch muối.

1. **Dãy hoạt động hoá học của một số kim loại :**
K, Na, Mg, Al, Zn, Fe, Pb, (H), Cu, Ag, Au.
2. **Ý nghĩa dãy hoạt động hoá học của kim loại.**

BÀI TẬP

1. Dãy các kim loại nào sau đây được sắp xếp đúng theo chiều hoạt động hoá học tăng dần ?
 - a) K, Mg, Cu, Al, Zn, Fe ;
 - b) Fe, Cu, K, Mg, Al, Zn ;
 - c) Cu, Fe, Zn, Al, Mg, K ;
 - d) Zn, K, Mg, Cu, Al, Fe ;
 - e) Mg, K, Cu, Al, Fe.
2. Dung dịch $ZnSO_4$ có lẫn tạp chất là $CuSO_4$. Dùng kim loại nào sau đây để làm sạch dung dịch $ZnSO_4$? Hãy giải thích và viết phương trình hoá học.
 - a) Fe ;
 - b) Zn ;
 - c) Cu ;
 - d) Mg.
3. Viết các phương trình hoá học :
 - a) Điều chế $CuSO_4$ từ Cu.
 - b) Điều chế $MgCl_2$ từ mỗi chất sau : Mg, $MgSO_4$, MgO, $MgCO_3$.
(Các hoá chất cần thiết coi như có đủ).
4. Hãy cho biết hiện tượng xảy ra khi cho
 - a) kẽm vào dung dịch đồng clorua.
 - b) đồng vào dung dịch bạc nitrat
 - c) kẽm vào dung dịch magie clorua.
 - d) nhôm vào dung dịch đồng cloruaViết các phương trình hoá học, nếu có.
- 5*. Cho 10,5 gam hỗn hợp 2 kim loại Cu, Zn vào dung dịch H_2SO_4 loãng dư, người ta thu được 2,24 lít khí (đktc)
 - a) Viết phương trình hoá học
 - b) Tính khối lượng chất rắn còn lại sau phản ứng.

Nhôm

Nhôm là nguyên tố phổ biến thứ ba trong vỏ Trái Đất và có nhiều ứng dụng trong đời sống và sản xuất. Nhôm có tính chất vật lí, hoá học nào và có ứng dụng gì quan trọng ?

Kí hiệu hoá học : **Al**.

Nguyên tử khối : **27**.

I – TÍNH CHẤT VẬT LÝ

Nhôm là kim loại màu trắng bạc, có ánh kim, nhẹ (khối lượng riêng là $2,7 \text{ g/cm}^3$), dẫn điện, dẫn nhiệt tốt, nóng chảy ở 660°C . Độ dẫn điện của nhôm bằng $2/3$ độ dẫn điện của đồng. Nhôm có tính dẻo nên có thể cán mỏng hoặc kéo thành sợi.

II – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

1. Nhôm có những tính chất hoá học của kim loại không ?

a) Phản ứng của nhôm với phi kim

- Phản ứng của nhôm với oxi.

- Thí nghiệm : Rắc bột nhôm trên ngọn lửa đèn cồn (hình 2.10).

Hiện tượng .

Nhôm cháy sáng tạo thành chất rắn màu trắng.

Nhận xét . Nhôm cháy trong oxi tạo thành Al_2O_3 .



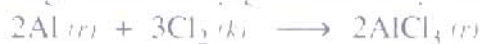
(trắng) (không màu) (trắng)

Ở điều kiện thường, nhôm phản ứng với oxi tạo thành lớp Al_2O_3 mỏng bền vững. Lớp oxit này bảo vệ đồ vật bằng nhôm, không cho nhôm tác dụng với oxi trong không khí và nước.

- Phản ứng của nhôm với phi kim khác

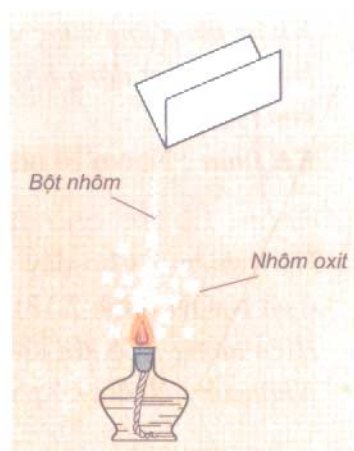
Nhôm phản ứng được với nhiều phi kim khác như S, Cl_2 , ... tạo thành muối Al_2S_3 , AlCl_3 ...

Thí dụ : Ở nhiệt độ thường, nhôm tác dụng với khí clo tạo thành muối nhôm clorua :



(trắng) (vàng lục) (trắng)

Nhôm phản ứng với oxi tạo thành oxit và phản ứng với nhiều phi kim khác như S, Cl_2 ... tạo thành muối.



Hình 2.10
Đốt bột nhôm trong không khí

b) Phản ứng của nhôm với dung dịch axit

Nhôm phản ứng với một số dung dịch axit như HCl, H₂SO₄ loãng ... giải phóng khí H₂. Thí dụ :



(trắng) (không màu) (không màu) (không màu)

Chú ý : Nhôm không tác dụng với H₂SO₄ đặc, nguội và HNO₃ đặc, nguội.

c) Phản ứng của nhôm với dung dịch muối

▲ *Thí nghiệm* : Nhôm phản ứng với dung dịch CuCl₂ (hình 2.12).

Cho một dây nhôm vào dung dịch CuCl₂.

Hiện tượng : Có chất rắn màu đỏ bám ngoài dây nhôm.

Nhôm tan dần. Màu xanh lam của dung dịch CuCl₂ nhạt dần.

Nhận xét : Nhôm đẩy đồng ra khỏi dung dịch CuCl₂.



(trắng) (xanh lam) (không màu) (đỏ)

• Nhôm còn có phản ứng tương tự với dung dịch AgNO₃, ...

Nhôm phản ứng được với nhiều dung dịch muối của những kim loại hoạt động hoá học yếu hơn tạo ra muối nhôm và kim loại mới.

Kết luận : Nhôm có những tính chất hoá học của kim loại.

2. Nhôm có tính chất hoá học nào khác ?

▲ *Thí nghiệm* : Cho dây nhôm vào ống nghiệm đựng dung dịch NaOH (hình 2.13).

Hiện tượng : Có khí không màu thoát ra, nhôm tan dần.

Nhận xét : Nhôm có phản ứng với dung dịch kiềm.

III – ỨNG DỤNG

Nhôm và hợp kim^(*) nhôm được sử dụng rộng rãi trong đời sống như : đồ dùng gia đình, dây dẫn điện, vật liệu xây dựng ...

Đuylơ (hợp kim của nhôm với đồng và một số nguyên tố khác như mangan, sắt, silic) nhẹ và bền được dùng trong công nghiệp chế tạo máy bay, ô tô, tàu vũ trụ ...



Hình 2.11.
Nhôm phản ứng với dung dịch HCl



Hình 2.12.
Nhôm phản ứng với dung dịch CuCl₂



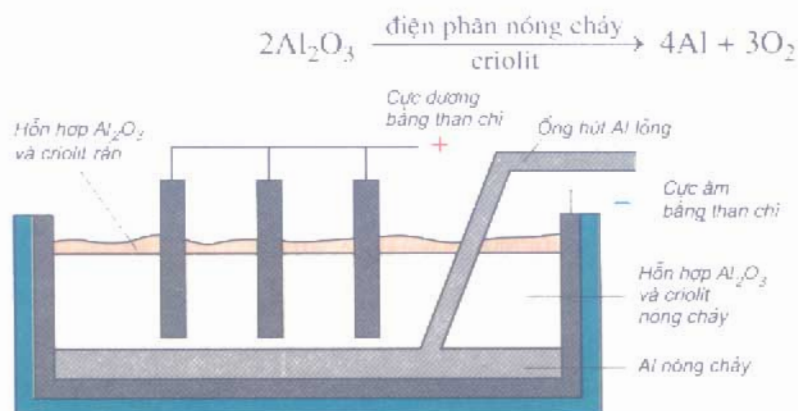
Hình 2.13.
Nhôm phản ứng với dung dịch NaOH

(*) Xem bài 20

IV – SẢN XUẤT NHÔM

Trong tự nhiên, nhôm tồn tại dưới dạng oxit, muối. Nguyên liệu để sản xuất nhôm là quặng bôxít có thành phần chủ yếu là Al_2O_3 .

Sau khi đã làm sạch tạp chất, người ta điện phân hỗn hợp nóng chảy của nhôm oxit và criolit^(*) trong bể điện phân, thu được nhôm và oxi (hình 2.14).



Hình 2.14.
Sơ đồ bể điện phân nhôm oxit nóng chảy

1. Nhôm là kim loại nhẹ, dẻo, dẫn điện, dẫn nhiệt tốt.
2. Nhôm có những tính chất hoá học của kim loại như : tác dụng với phi kim, dung dịch axit (trừ HNO_3 đặc nguội, H_2SO_4 đặc nguội), dung dịch muối của kim loại kém hoạt động hơn. Nhôm có phản ứng với dung dịch kiềm.
3. Nhôm và hợp kim nhôm có nhiều ứng dụng trong công nghiệp và trong đời sống.
4. Nhôm được sản xuất bằng cách điện phân hỗn hợp nóng chảy của nhôm oxit và criolit.

BÀI TẬP

1. Hãy điền vào bảng sau những tính chất tương ứng với những ứng dụng của nhôm :

	TÍNH CHẤT CỦA NHÔM	ỨNG DỤNG CỦA NHÔM
1		Làm dây dẫn điện
2		Chế tạo máy bay, ô tô, xe lửa ...
3		Làm dụng cụ gia đình : nồi xoong, ...

(*) Criolit có tác dụng làm giảm nhiệt độ nóng chảy của Al_2O_3

2. Thả một mảnh nhôm vào các ống nghiệm chứa các dung dịch sau :
- a) $MgSO_4$. b) $CuCl_2$; c) $AgNO_3$; d) HCl .
- Cho biết hiện tượng xảy ra. Giải thích và viết phương trình hoá học
3. Có nên dùng xô, chậu, nồi nhôm để đựng vôi, nước vôi tôi hoặc vữa xây dựng không ? Hãy giải thích.
4. Có dung dịch muối $AlCl_3$ lẫn tạp chất là $CuCl_2$. Có thể dùng chất nào sau đây để làm sạch muối nhôm ? Giải thích và viết phương trình hoá học.
- a) $AgNO_3$; b) HCl ; c) Mg ; d) Al ; e) Zn .
5. Thành phần hoá học chính của đất sét là : $Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$. Hãy tính phần trăm khối lượng của nhôm trong hợp chất trên.
- 6*. Để xác định thành phần phần trăm khối lượng của hỗn hợp A gồm bột nhôm và bột magie, người ta thực hiện hai thí nghiệm sau :
- Thí nghiệm 1* : Cho m gam hỗn hợp A tác dụng hết với dung dịch H_2SO_4 loãng dư, thu được 1568 ml khí ở điều kiện tiêu chuẩn.
- Thí nghiệm 2* . Cho m gam hỗn hợp A tác dụng với dung dịch $NaOH$ dư, sau phản ứng thấy còn lại 0,6 gam chất rắn.
- Tính phần trăm khối lượng của mỗi chất trong hỗn hợp A.

Từ xa xưa con người đã biết sử dụng nhiều vật dụng bằng sắt hoặc hợp kim sắt. Ngày nay, trong số tất cả các kim loại, sắt vẫn được sử dụng nhiều nhất. Hãy tìm hiểu những tính chất vật lí và hoá học của sắt

Kí hiệu hoá học : Fe.

Nguyên tử khối : 56.

I – TÍNH CHẤT VẬT LÝ

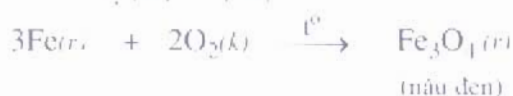
Sắt là kim loại màu trắng xám, có ánh kim, dẫn điện, dẫn nhiệt tốt nhưng kém hơn nhôm. Sắt dẻo nên dễ rèn. Sắt có tính nhiễm từ^(*). Sắt là kim loại nặng (khối lượng riêng 7,86 g/cm³), nóng chảy ở 1539 °C.

II – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

Sắt có những tính chất hoá học của kim loại không ?

1. Tác dụng với phi kim

- *Tác dụng với oxi* : Khi được đốt nóng đỏ, sắt cháy trong oxi tạo thành oxit sắt từ, trong đó sắt có hoá trị (II) và (III).

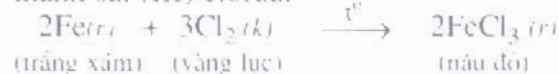


- *Tác dụng với clo* :

- *Thí nghiệm* : Cho dây sắt quấn hình lò xo (đã được nung nóng đỏ) vào lọ đựng khí clo (hình 2.15).

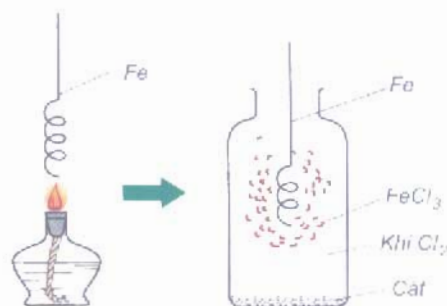
Hiện tượng : Sắt cháy sáng tạo thành khối màu nâu đỏ.

Nhận xét : Sắt đã phản ứng với khí clo tạo thành sắt (III) clorua.



- Ở nhiệt độ cao, sắt phản ứng với nhiều phi kim khác như lưu huỳnh, brom, ... tạo thành muối FeS, FeBr₃ ...

Sắt tác dụng với nhiều phi kim tạo thành oxit hoặc muối.



Hình 2.15
Sắt cháy trong khí clo

2. Tác dụng với dung dịch axit

Sắt phản ứng với dung dịch axit HCl, H₂SO₄ loãng ... tạo thành muối sắt (II) và giải phóng khí hidro.



Chú ý : Sắt không tác dụng với HNO₃ đặc, nguội và H₂SO₄ đặc, nguội.

(*) Sắt bị nam châm hút

3. Tác dụng với dung dịch muối

- Sắt tác dụng với dung dịch muối CuSO_4 tạo thành muối sắt (II).



- Sắt cũng tác dụng với các dung dịch muối khác như AgNO_3 , $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$... giải phóng kim loại Ag, Pb ...

Nhận xét : Sắt tác dụng với dung dịch muối của kim loại kém hoạt động hơn tạo thành dung dịch muối sắt và giải phóng kim loại trong muối.

Kết luận : Sắt có những tính chất hoá học của kim loại.

1 *Sắt là kim loại, màu trắng xám, có tính dẻo, dẫn điện, dẫn nhiệt tốt nhưng kém nhôm. Sắt có tính nhiễm từ.*

2 *Sắt có những tính chất hoá học của kim loại như : tác dụng với phi kim, dung dịch axit HCl, H_2SO_4 loãng ..., (trừ HNO_3 đặc, nguội và H_2SO_4 đặc, nguội), dung dịch muối của kim loại kém hoạt động hơn.*

Sắt là kim loại có nhiều hoá trị.

Em có biết ?

Loại bỏ sắt khỏi nước ngầm như thế nào ?

Nhà máy nước thường khai thác và xử lý nước ngầm để cung cấp nước sạch cho thành phố. Trong nước ngầm thường có chứa sắt dưới dạng muối sắt (II) tan trong nước có ảnh hưởng không tốt tới sức khoẻ con người.

Để loại bỏ hợp chất sắt trong nước ngầm, các nhà máy nước sử dụng một trong các cách sau đây :

- Bơm nước ngầm cho chảy qua các giàn mưa.
- Sục khí oxy vào bể chứa nước ngầm.

Sắt trong nước ngầm dưới dạng muối sắt (II) sẽ bị oxy hoá thành các hợp chất sắt (III) không tan và được tách ra khỏi nước. Sau đó, nước được khử trùng và dẫn đến các nơi sử dụng.

BÀI TẬP

1. Sắt có những tính chất hoá học nào ? Viết các phương trình hoá học minh hoạ.
2. Từ sắt và các hoá chất cần thiết, hãy viết các phương trình hoá học để thu được các oxit riêng biệt : Fe_3O_4 , Fe_2O_3 và ghi rõ điều kiện phản ứng, nếu có.
3. Có bột kim loại sắt lẫn tạp chất nhôm. Hãy nêu phương pháp làm sạch sắt.
4. Sắt tác dụng được với chất nào sau đây ?
a) Dung dịch muối $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$; b) H_2SO_4 đặc, nguội ; c) Khí Cl_2 ; d) Dung dịch ZnSO_4 .
Viết các phương trình hoá học và ghi điều kiện, nếu có.
5. Ngâm bột sắt dư trong 10 ml dung dịch đồng sunfat 1M. Sau khi phản ứng kết thúc, lọc được chất rắn A và dung dịch B.
a) Cho A tác dụng với dung dịch HCl dư. Tính khối lượng chất rắn còn lại sau phản ứng.
b) Tính thể tích dung dịch NaOH 1M vừa đủ để kết tủa hoàn toàn dung dịch B.

Hợp kim sắt : Gang, thép

Trong đời sống và trong kĩ thuật, hợp kim của sắt là gang, thép được sử dụng rất rộng rãi. Thế nào là gang, thép ? Gang, thép được sản xuất như thế nào ?

I – HỢP KIM CỦA SẮT

Hợp kim là chất rắn thu được sau khi làm nguội hỗn hợp nóng chảy của nhiều kim loại khác nhau hoặc của kim loại và phi kim.

Hợp kim của sắt có nhiều ứng dụng là gang và thép.

1. Gang là gì ?

Gang là hợp kim của sắt với cacbon, trong đó hàm lượng cacbon chiếm từ 2 – 5%. Ngoài ra, trong gang còn có một số nguyên tố khác như Si, Mn, S ... Gang cứng và giòn hơn sắt.

Có hai loại gang là : gang trắng và gang xám. Gang trắng dùng để luyện thép, gang xám dùng để đúc bệ máy, ống dẫn nước ...

2. Thép là gì ?

Thép là hợp kim của sắt với cacbon và một số nguyên tố khác, trong đó hàm lượng cacbon chiếm dưới 2%. Thép có nhiều tính chất vật lí và tính chất hoá học rất quý mà sắt không có được, thí dụ như : đàn hồi, cứng, ít bị ăn mòn ...

Thép dùng để chế tạo nhiều chi tiết máy, vật dụng, dụng cụ lao động ... Đặc biệt thép được dùng để làm vật liệu xây dựng, dùng để chế tạo ra phương tiện giao thông, vận tải (tàu hoả, tàu thuỷ, ô tô, xe gắn máy, xe đạp ...)

II – SẢN XUẤT GANG, THÉP

1. Sản xuất gang như thế nào ?

a) Nguyên liệu sản xuất gang

– Quặng sắt trong tự nhiên (có thành phần chủ yếu là các oxit sắt) gồm quặng manhetit (chứa Fe_3O_4) và hematit (chứa Fe_2O_3). Ở Việt Nam có nhiều quặng sắt hematit ở Thái Nguyên, Yên Bái, Hà Tĩnh ...

– Than cốc, không khí giàu oxi và một số chất phụ gia khác như đá vôi $CaCO_3$...

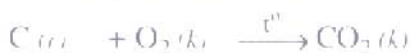
b) Nguyên tắc sản xuất gang

Dùng cacbon oxit khử oxit sắt ở nhiệt độ cao trong lò luyện kim (lò cao).

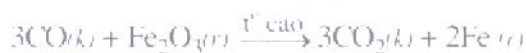
c) *Quá trình sản xuất gang trong lò cao*
(hình 2.16)

- Quặng, than cốc, đá vôi có kích thước vừa phải được đưa vào lò cao qua miệng lò và xếp thành từng lớp xen kẽ nhau. Không khí nóng được thổi từ hai bên lò từ dưới lên.

Phản ứng tạo thành khí CO :



Khí CO khử oxit sắt trong quặng thành sắt :



Một số oxit khác có trong quặng như MnO_2 , SiO_2 ... cũng bị khử tạo thành đơn chất Mn, Si ...

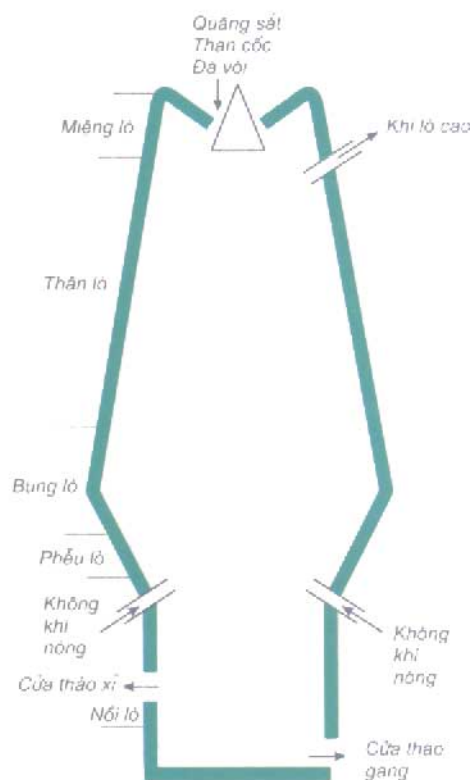
Sắt nóng chảy hoà tan một lượng nhỏ cacbon và một số nguyên tố khác tạo thành gang lỏng chảy xuống nôi lò và được đưa ra ngoài qua cửa tháo gang.

- Đá vôi bị phân huỷ thành CaO. CaO kết hợp với các oxit SiO_2 , ... có trong quặng tạo thành xỉ. Thí dụ :



Xỉ nhẹ nổi lên trên và được đưa ra ngoài ở cửa tháo xỉ.

- Khí tạo thành trong lò cao được thoát ra ở phía trên gần miệng lò.



Hình 2.16
Sơ đồ lò luyện gang

2. Sản xuất thép như thế nào ?

a) Nguyên liệu sản xuất thép

Gang, sắt phế liệu và khí oxi là nguyên liệu chính để sản xuất thép.

b) Nguyên tắc sản xuất thép

Oxi hoá một số kim loại, phi kim để loại ra khỏi gang phần lớn các nguyên tố cacbon, silic, mangan ...

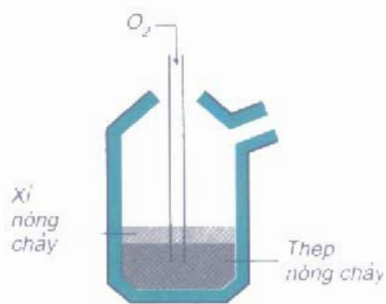
c) Quá trình sản xuất thép

Quá trình sản xuất thép được thực hiện trong các lò luyện thép, thí dụ lò Bet-xơ-me (hình 2.17).

- Thổi khí oxi vào lò đựng gang nóng chảy ở nhiệt độ cao. Khí oxi oxi hoá các nguyên tố trong gang như C, Mn, Si, S, P ...



Sản phẩm thu được là thép.



Hình 2.17
Sơ đồ lò luyện thép

1. Gang là một loại hợp kim của sắt với cacbon, trong đó hàm lượng cacbon chiếm từ 2 – 5%. Ngoài ra, trong gang còn có lượng nhỏ một số nguyên tố khác như : Si, Mn, S, ...

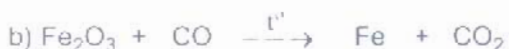
Gang được luyện trong lò cao bằng cách dùng khí CO khử oxit sắt.

2. Thép là hợp kim của sắt với cacbon và một số nguyên tố khác, trong đó hàm lượng cacbon chiếm dưới 2%.

Thép được luyện trong lò luyện thép bằng cách oxi hoá một số nguyên tố có trong gang như C, Mn, Si, S, P ...

BÀI TẬP

1. Thế nào là hợp kim ? Thế nào là gang và thép ? Nêu thành phần, tính chất, ứng dụng của gang và thép.
2. Hãy cho biết nguyên tắc sản xuất gang và viết các phương trình hoá học.
3. Hãy cho biết nguyên tắc luyện gang thành thép và viết các phương trình hoá học.
4. Những khí thải (CO_2 , SO_2 ...) trong quá trình sản xuất gang thép có ảnh hưởng như thế nào đến môi trường xung quanh ? Dẫn ra một số phản ứng để giải thích. Thử nêu biện pháp để chống ô nhiễm môi trường ở khu dân cư gần cơ sở sản xuất gang thép.
5. Hãy lập các phương trình hoá học theo sơ đồ sau đây :



Cho biết phản ứng nào xảy ra trong quá trình luyện gang, phản ứng nào xảy ra trong quá trình luyện thép, chất nào là chất oxi hoá, chất nào là chất khử ?

6. Tính khối lượng quặng hematit chứa 60% Fe_2O_3 cần thiết để sản xuất được 1 tấn gang chứa 95% Fe. Biết hiệu suất của quá trình là 80%.

Sự ăn mòn kim loại và bảo vệ kim loại không bị ăn mòn

Hàng năm, thế giới mất đi khoảng 15% lượng gang thép luyện được do kim loại bị ăn mòn. Vậy thế nào là sự ăn mòn kim loại ? Tại sao kim loại bị ăn mòn và có những biện pháp nào để bảo vệ kim loại không bị ăn mòn ?

I – THẾ NÀO LÀ SỰ ĂN MÒN KIM LOẠI ?

Quan sát đồ vật xung quanh, ta thấy có nhiều đồ vật bằng kim loại, đặc biệt bằng hợp kim sắt bị gỉ không dùng được nữa. Thí dụ : cầu, vỏ tàu thủy, cửa sổ sắt, ô tô. Trong không khí có khí oxi. Trong nước mưa thường có chứa axit do khí CO_2 và một số khí khác bị hoà tan. Trong nước biển có hoà tan một số muối như NaCl , MgCl_2 v.v ... Những chất này đã tác dụng với kim loại hoặc hợp kim sắt tạo gỉ sắt có màu nâu, xốp, giòn và làm cho đồ vật bằng sắt bị ăn mòn.

Kim loại bị ăn mòn do kim loại tác dụng với những chất mà nó tiếp xúc trong môi trường (nước, không khí, đất ...).

Sự phá huỷ kim loại, hợp kim do tác dụng hoá học trong môi trường được gọi là sự ăn mòn kim loại.



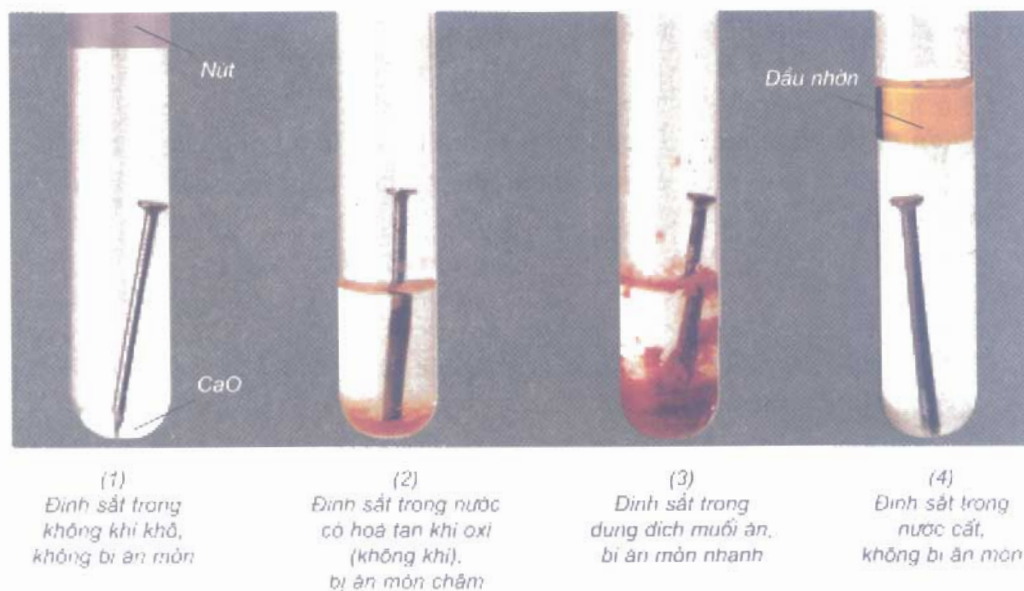
Hình 2.8
Vỏ tàu thủy
bị ăn mòn

II – NHỮNG YẾU TỐ NÀO ẢNH HƯỞNG ĐẾN SỰ ĂN MÒN KIM LOẠI ?

1. Ảnh hưởng của các chất trong môi trường

▲ Thực hiện trước các thí nghiệm tại nhà hoặc trong phòng thí nghiệm (bình 2.19).

Sau 1 tuần, lấy đinh sắt ra, quan sát đinh sắt và nhận xét hiện tượng.



Hình 2.19.

Ảnh hưởng của thành phần các chất trong môi trường đến sự ăn mòn kim loại

Nhận xét : Sự ăn mòn kim loại không xảy ra hoặc xảy ra nhanh hay chậm phụ thuộc vào thành phần của môi trường mà nó tiếp xúc.

2. Ảnh hưởng của nhiệt độ

Thực nghiệm cho thấy ở nhiệt độ cao sẽ làm cho sự ăn mòn kim loại xảy ra nhanh hơn. Thí dụ : thanh thép trong bếp than bị ăn mòn nhanh hơn so với thanh thép để ở nơi khô ráo, thoáng mát.

III – LÀM THẾ NÀO ĐỂ BẢO VỆ CÁC ĐỒ VẬT BẰNG KIM LOẠI KHÔNG BỊ ĂN MÒN ?

Từ việc nghiên cứu các yếu tố ảnh hưởng đến sự ăn mòn kim loại, chúng ta có một số biện pháp để bảo vệ kim loại như sau :

1. Ngăn không cho kim loại tiếp xúc với môi trường

Sơn, mạ, bôi dầu mỡ ... lên trên bề mặt kim loại. Các chất này bền, bám chắc vào bề mặt của kim loại, ngăn không cho kim loại tiếp xúc với môi trường (không khí, hơi nước ...).

Để đồ vật ở nơi khô ráo, thường xuyên lau chùi sạch sẽ sau khi sử dụng như : lau bếp dầu, bếp ga ..., rửa sạch sẽ dụng cụ lao động và tra dầu mỡ sẽ làm cho kim loại bị ăn mòn chậm hơn.

2. Chế tạo hợp kim ít bị ăn mòn

Người ta sản xuất một số hợp kim ít bị ăn mòn. Thí dụ như cho thêm vào thép một số kim loại như crom, niken cũng làm tăng độ bền của thép với môi trường.

1. Sự phá huỷ kim loại và hợp kim do tác dụng hoá học trong môi trường được gọi là sự ăn mòn kim loại.

2. Kim loại bị ăn mòn là do kim loại tác dụng với các chất như nước, oxi (không khí) và một số chất khác ... trong môi trường.

3. Sự ăn mòn kim loại không xảy ra hoặc xảy ra nhanh hay chậm phụ thuộc vào các chất trong môi trường, nhiệt độ của môi trường ...

4. Các biện pháp chống ăn mòn : ngăn không cho kim loại tiếp xúc với môi trường hoặc chế tạo những hợp kim ít bị ăn mòn.

Em có biết ?

Quy trình bảo vệ kim loại cho một số máy móc

Một số dụng cụ, chi tiết máy không thể sơn hoặc tráng men để bảo vệ kim loại. Với những đồ vật này người ta thực hiện bảo vệ kim loại theo quy trình sau :

Bước 1 : Phun sơn nóng lên đồ vật để tẩy các vết bẩn có thể hình thành trong môi trường.

Bước 2 : Nhúng đồ vật vào dung dịch kiềm để tẩy rửa nhanh, sạch hơn và chống gỉ.

Bước 3 : Nhúng đồ vật vào dung dịch axit để trung hoà các chất còn sót lại tẩy rửa nhanh, vết bẩn có như bạc nitrat, hidroxy kim loại.

Trong dung dịch axit có chất bám để axit chỉ tẩy rửa vết bẩn mà không làm hại kim loại

Bước 4 : Cho đồ vật qua buồng phun nước sôi để tẩy rửa hết axit, chất bẩn còn bám trên bề mặt kim loại.

Bước 5 : Nhung đồ vật vào mẻ sơn để bảo vệ kim loại.

BÀI TẬP

1. Thế nào là sự ăn mòn kim loại ? Lấy ba thí dụ về đồ vật bị ăn mòn kim loại xung quanh ta.
2. Tại sao kim loại bị ăn mòn ? Những yếu tố nào ảnh hưởng tới sự ăn mòn kim loại ? Lấy thí dụ minh họa.
3. Nêu các biện pháp đã được sử dụng để bảo vệ kim loại không bị ăn mòn.
Nêu hai thí dụ cụ thể mà bản thân em đã làm để bảo vệ đồ dùng bằng kim loại trong gia đình.
4. Sự ăn mòn kim loại là hiện tượng vật lí hay hiện tượng hoá học ? Lấy thí dụ chứng minh.
5. Hãy chọn câu đúng :
Con dao làm bằng thép không bị gỉ nếu :
 - a) sau khi dùng, rửa sạch, lau khô.
 - b) cắt chanh rồi không rửa.
 - c) ngâm trong nước tự nhiên hoặc nước máy lâu ngày.
 - d) ngâm trong nước muối một thời gian.

Luyện tập chương 2 : Kim loại

Củng cố kiến thức đã học về kim loại. Vận dụng để giải một số bài tập

I – KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Tính chất hoá học của kim loại

- Dãy hoạt động hoá học của kim loại :



_____ Mức độ hoạt động hoá học của kim loại giảm →

- Hãy lấy thí dụ cho mỗi trường hợp kim loại tác dụng với các chất sau và viết phương trình hoá học minh hoạ.

Tác dụng với phi kim.

– Tác dụng với nước.

– Tác dụng với dung dịch axit.

– Tác dụng với dung dịch muối.

2. Tính chất hoá học của kim loại nhôm và sắt có gì giống nhau và khác nhau ?

a) *Tính chất hoá học giống nhau*

– Nhôm, sắt có những tính chất hoá học của kim loại.

– Nhôm, sắt đều không phản ứng với HNO_3 đặc, nguội và H_2SO_4 đặc, nguội.

b) *Tính chất hoá học khác nhau*

– Nhôm có phản ứng với kiềm.

– Khi tham gia phản ứng, nhôm tạo thành hợp chất trong đó nhôm chỉ có hoá trị (III), còn sắt tạo thành hợp chất, trong đó sắt có hoá trị (II) hoặc (III).

3. Hợp kim của sắt : thành phần, tính chất và sản xuất gang, thép

	<i>Gang</i> : Hàm lượng cacbon 2-5%	<i>Thép</i> : Hàm lượng cacbon < 2%
<i>Tính chất</i>	Giòn, không rèn, không dát mỏng được.	Đàn hồi, dẻo (rèn, dát mỏng, kéo sợi được), cứng.
<i>Sản xuất</i>	– Trong lò cao – Nguyên tắc : CO khử các oxit sắt ở nhiệt độ cao. $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{t}^\circ} 3\text{CO}_2 + 2\text{Fe}$	– Trong lò luyện thép Nguyên tắc : Oxi hoá các nguyên tố C, Mn, Si, S, P ... có trong gang $\text{FeO} + \text{C} \xrightarrow{\text{t}^\circ} \text{Fe} + \text{CO}$

4. Sự ăn mòn kim loại và bảo vệ kim loại không bị ăn mòn

– Thế nào là sự ăn mòn kim loại ?

- Những yếu tố ảnh hưởng đến sự ăn mòn kim loại.
- Những biện pháp để bảo vệ kim loại không bị ăn mòn.
Hãy lấy thí dụ minh họa.

II – BÀI TẬP

- Hãy viết hai phương trình hoá học trong mỗi trường hợp sau đây :
 - Kim loại tác dụng với oxi tạo thành oxit bazơ.
 - Kim loại tác dụng với phi kim tạo thành muối.
 - Kim loại tác dụng với dung dịch axit tạo thành muối và giải phóng khí hiđro.
 - Kim loại tác dụng với dung dịch muối tạo thành muối mới và kim loại mới.
- Hãy xét xem các cặp chất sau đây, cặp chất nào có phản ứng ? Không có phản ứng ?

a) Al và khí Cl ₂ ;	b) Al và HNO ₃ đặc, nguội ;
c) Fe và H ₂ SO ₄ đặc, nguội ;	d) Fe và dung dịch Cu(NO ₃) ₂ .

 Viết các phương trình hoá học (nếu có).
- Có 4 kim loại : A, B, C, D đứng sau Mg trong dãy hoạt động hoá học. Biết rằng :
 - A và B tác dụng với dung dịch HCl giải phóng khí hiđro.
 - C và D không có phản ứng với dung dịch HCl.
 - B tác dụng với dung dịch muối của A và giải phóng A.
 - D tác dụng được với dung dịch muối của C và giải phóng C.
 Hãy xác định thứ tự sắp xếp nào sau đây là đúng (theo chiều hoạt động hoá học giảm dần) :

a) B, D, C, A ;	b) D, A, B, C ;	c) B, A, D, C ;
d) A, B, C, D ;	e) C, B, D, A.	
- Viết phương trình hoá học biểu diễn sự chuyển đổi sau đây :

a) $Al \xrightarrow{(1)} Al_2O_3 \xrightarrow{(2)} AlCl_3 \xrightarrow{(3)} Al(OH)_3 \xrightarrow{(4)} Al_2O_3 \xrightarrow{(5)} Al \xrightarrow{(6)} AlCl_3$.

b) $Fe \xrightarrow{(1)} FeSO_4 \xrightarrow{(2)} Fe(OH)_2 \xrightarrow{(3)} FeCl_2$.

c) $FeCl_3 \xrightarrow{(1)} Fe(OH)_3 \xrightarrow{(2)} Fe_2O_3 \xrightarrow{(3)} Fe \xrightarrow{(4)} Fe_3O_4$.
- Cho 9,2 gam một kim loại A phản ứng với khí clo dư tạo thành 23,4 gam muối. Hãy xác định kim loại A, biết rằng A có hoá trị I.
- Ngâm một lá sắt có khối lượng 2,5 gam trong 25 ml dung dịch CuSO₄ 15% có khối lượng riêng là 1,12 g/ml. Sau một thời gian phản ứng, người ta lấy lá sắt ra khỏi dung dịch, rửa nhẹ, làm khô thì cân nặng 2,58 gam.
 - Hãy viết phương trình hoá học.
 - Tính nồng độ phần trăm của các chất trong dung dịch sau phản ứng.
- Cho 0,83 gam hỗn hợp gồm nhôm và sắt tác dụng với dung dịch H₂SO₄ loãng, dư. Sau phản ứng thu được 0,56 lít khí ở đktc.
 - Viết các phương trình hoá học.
 - Tính thành phần phần trăm theo khối lượng của mỗi kim loại trong hỗn hợp ban đầu.

Thực hành : Tính chất hoá học của nhôm và sắt

Các em sẽ thực hiện một số phản ứng hoá học của nhôm và sắt với các chất khác nhau. Từ đó khắc sâu thêm kiến thức về tính chất hoá học của nhôm và sắt

I – TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

1. Thí nghiệm 1. Tác dụng của nhôm với oxi

Lấy một ít bột nhôm vào một tờ bìa.

Khum tờ bìa chứa bột nhôm, rắc nhẹ bột nhôm trên ngọn lửa đèn cồn (hình 2.10 trang 55).

Quan sát hiện tượng xảy ra. Cho biết trạng thái, màu sắc của chất tạo thành, giải thích và viết phương trình hoá học. Cho biết vai trò của nhôm trong phản ứng.

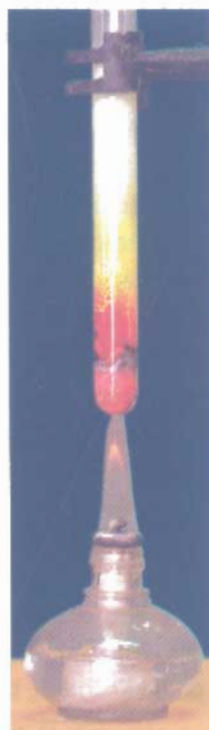
2. Thí nghiệm 2 Tác dụng của sắt với lưu huỳnh

Lấy 1 thìa nhỏ hỗn hợp bột sắt và bột lưu huỳnh theo tỉ lệ 7 : 4 về khối lượng vào ống nghiệm. Đun ống nghiệm trên ngọn lửa đèn cồn (hình 2.20).

Quan sát hiện tượng. Cho biết màu sắc của sắt, lưu huỳnh, hỗn hợp bột (sắt + lưu huỳnh) và của chất tạo thành sau phản ứng. Giải thích và viết phương trình hoá học.

3. Thí nghiệm 3. Nhận biết kim loại Al, Fe

- Lấy một ít bột kim loại Al, Fe vào hai ống nghiệm (1) và (2).
- Nhỏ 4 – 5 giọt dung dịch NaOH vào từng ống nghiệm (1) và (2).
- Quan sát hiện tượng xảy ra. Cho biết mỗi lọ đựng kim loại nào ? Hãy giải thích.



Hình 2.20.
Thí nghiệm sắt tác dụng
với lưu huỳnh

II – VIẾT BẢN TƯỜNG TRÌNH

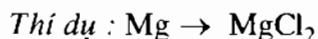
Ôn tập học kì 1

Ôn tập về tính chất của các loại hợp chất vô cơ và kim loại.
Vận dụng để giải một số bài tập.

I – KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Sự chuyển đổi kim loại thành các loại hợp chất vô cơ

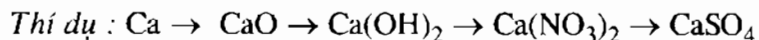
a) Kim loại → muối.



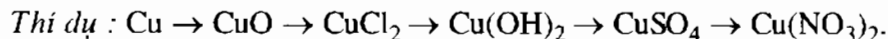
b) Kim loại → bazơ → muối (1) → muối (2).



c) Kim loại → oxit bazơ → bazơ → muối (1) → muối (2)



d) Kim loại → oxit bazơ → muối (1) → bazơ → muối (2) → muối (3)



2. Sự chuyển đổi các loại hợp chất vô cơ thành kim loại

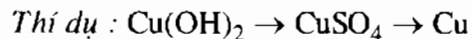
a) Muối → kim loại



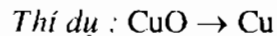
b) Muối → bazơ → oxit bazơ → kim loại



c) Bazơ → muối → kim loại

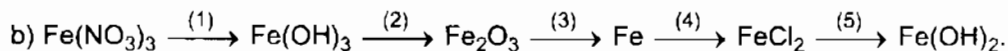
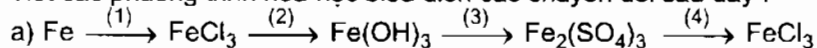


d) Oxit bazơ → kim loại



II – BÀI TẬP

1. Viết các phương trình hoá học biểu diễn các chuyển đổi sau đây :



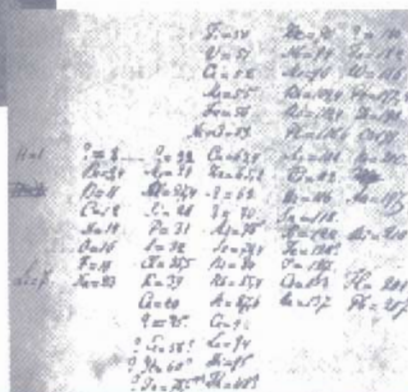
2. Cho 4 chất sau : Al, AlCl₃, Al(OH)₃, Al₂O₃. Hãy sắp xếp 4 chất này thành hai dãy chuyển đổi hoá học (mỗi dãy đều gồm 4 chất) và viết các phương trình hoá học tương ứng để thực hiện dãy chuyển đổi đó.
3. Có 3 kim loại là nhôm, bạc, sắt. Hãy nêu phương pháp hoá học để nhận biết từng kim loại. Các dụng cụ hoá chất coi như có đủ. Viết các phương trình hoá học để nhận biết.
4. Axit H₂SO₄ loãng phản ứng với tất cả các chất trong dãy chất nào dưới đây ?
 A. FeCl₃, MgO, Cu, Ca(OH)₂ ;
 B. NaOH, CuO, Ag, Zn ;
 C. Mg(OH)₂, CaO, K₂SO₃, NaCl ;
 D. Al, Al₂O₃, Fe(OH)₂, BaCl₂.
5. Dung dịch NaOH có phản ứng với tất cả các chất trong dãy chất nào sau đây ?
 A. FeCl₃, MgCl₂, CuO, HNO₃ ;
 B. H₂SO₄, SO₂, CO₂, FeCl₂ ;
 C. HNO₃, HCl, CuSO₄, KNO₃ ;
 D. Al, MgO, H₃PO₄, BaCl₂.
- 6*. Sau khi làm thí nghiệm có những khí thải độc hại sau : HCl, H₂S, CO₂, SO₂. Có thể dùng chất nào sau đây để loại bỏ chúng là tốt nhất ? Giải thích và viết các phương trình hoá học (nếu có).
 A. Nước vôi trong ; B. Dung dịch HCl ; C. Dung dịch NaCl ; D. Nước.
7. Bạc dạng bột có lẫn tạp chất đồng, nhôm. Bằng phương pháp hoá học, làm thế nào để thu được bạc tinh khiết. Các hoá chất coi như có đủ.
8. Trong phòng thí nghiệm, người ta làm khô các khí ẩm bằng cách dẫn khí này đi qua các bình có đựng các chất háo nước nhưng không có phản ứng với khí cần làm khô. Có các chất làm khô sau : H₂SO₄ đặc, CaO. Dùng hoá chất nào nói trên để làm khô mỗi khí ẩm sau đây : khí SO₂, khí O₂, khí CO₂. Hãy giải thích sự lựa chọn đó.
- 9*. Cho 10 gam dung dịch muối sắt clorua 32,5 % tác dụng với dung dịch bạc nitrat dư thì tạo thành 8,61 gam kết tủa. Hãy tìm công thức hoá học của muối sắt đã dùng.
10. Cho 1,96 gam bột sắt vào 100 ml dung dịch CuSO₄ 10% có khối lượng riêng là 1,12 g/ml.
 a) Viết phương trình hoá học.
 b) Xác định nồng độ mol của chất trong dung dịch khi phản ứng kết thúc. Giả thiết rằng thể tích của dung dịch sau phản ứng thay đổi không đáng kể.

PHI KIM. SƠ LƯỢC VỀ BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC

- ☞ Phi kim có những tính chất vật lí và tính chất hoá học nào ?
- ☞ Clo, cacbon, silic có những tính chất và ứng dụng gì ?
- ☞ Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học được cấu tạo như thế nào và có ý nghĩa gì ?



Đ.I. Men-đê-lê-ép



Bút tích vẽ sự sắp xếp
các nguyên tố
của Đ.I. Men-đê-lê-ép

3

CHƯƠNG

Tính chất của phi kim

Phi kim có tính chất vật lý và hoá học nào ?

I – PHI KIM CÓ NHỮNG TÍNH CHẤT VẬT LÝ NÀO ?

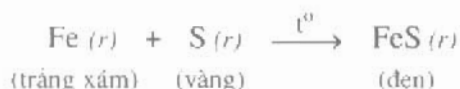
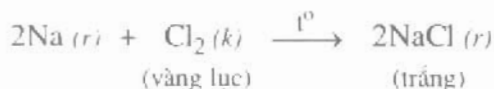
Ở điều kiện thường, phi kim tồn tại ở cả ba trạng thái : trạng thái rắn như lưu huỳnh, cacbon, photpho ... ; trạng thái lỏng như brom ; trạng thái khí như oxi, nitơ, hiđro, clo ...

Phần lớn các nguyên tố phi kim không dẫn điện, dẫn nhiệt và có nhiệt độ nóng chảy thấp. Một số phi kim độc như clo, brom, iot.

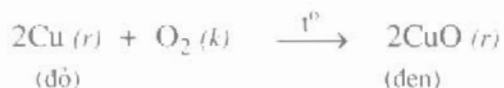
II – PHI KIM CÓ NHỮNG TÍNH CHẤT HOÁ HỌC NÀO ?

1. Tác dụng với kim loại

- Nhiều phi kim tác dụng với kim loại tạo thành muối :



- Oxi tác dụng với kim loại tạo thành oxit :

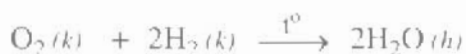


Nhận xét : Phi kim tác dụng với kim loại tạo thành muối hoặc oxit.

2 Tác dụng với hiđro

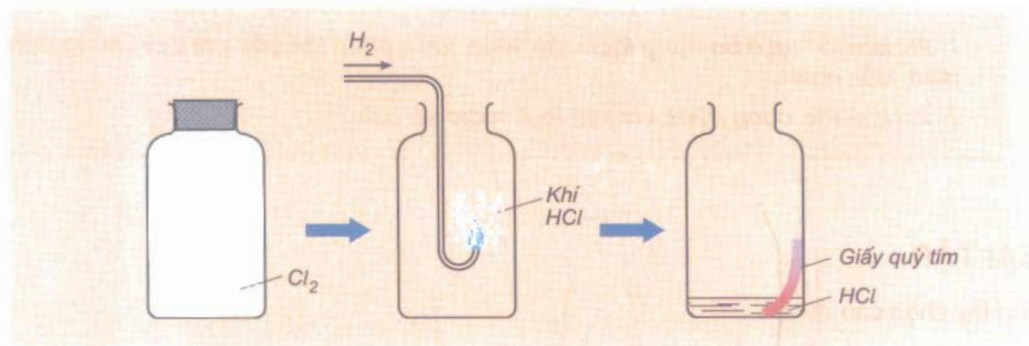
- Oxi tác dụng với hiđro

Khí oxi tác dụng với khí hiđro tạo thành hơi nước :



- Clo tác dụng với hiđro

- Thí nghiệm (hình 3.1).



Hình 3.1.
Khí hiđrô cháy trong khí clo

Đưa hiđrô đang cháy vào lọ đựng khí clo. Sau phản ứng, cho một ít nước vào lọ, lắc nhẹ rồi dùng giấy quỳ tím để thử.

Hiện tượng : Hiđrô cháy trong khí clo tạo thành khí không màu. Màu vàng lục của khí clo biến mất. Giấy quỳ tím hoá đỏ.

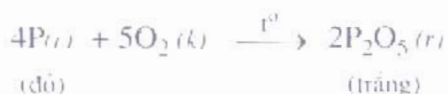
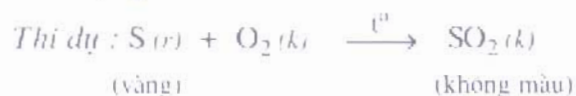
Nhận xét : Khí clo đã phản ứng mạnh với hiđrô tạo thành khí hiđrô clorua không màu. Khí này tan trong nước tạo thành dung dịch axit clohiđric và làm quỳ tím hoá đỏ.



- Ngoài ra, nhiều phi kim khác như C, S, Br₂, ... tác dụng với hiđrô cũng tạo thành hợp chất khí.

Phi kim phản ứng với hiđrô tạo thành hợp chất khí.

3. Tác dụng với oxi



Nhận xét : Nhiều phi kim tác dụng với oxi tạo thành oxit axit.

4. Mức độ hoạt động hoá học của phi kim

Mức độ hoạt động hoá học mạnh hay yếu của phi kim được xét căn cứ vào khả năng và mức độ phản ứng của phi kim đó với kim loại và hiđrô. Flo, oxi, clo là những phi kim hoạt động mạnh, flo là phi kim mạnh nhất. Lưu huỳnh, photpho, cacbon, silic là những phi kim hoạt động yếu hơn.

1. Phi kim tồn tại ở ba trạng thái : rắn, lỏng, khí ; phần lớn các phi kim không dẫn điện, dẫn nhiệt.
2. Phi kim tác dụng được với kim loại, hidro và oxi.

BÀI TẬP

1. Hãy chọn câu đúng :
 - a) Phi kim dẫn điện tốt.
 - b) Phi kim dẫn nhiệt tốt
 - c) Phi kim chỉ tồn tại ở hai trạng thái rắn, khí.
 - d) Phi kim dẫn điện, dẫn nhiệt kém.
2. Viết các phương trình hoá học của S, C, Cu, Zn với khí O₂. Cho biết các oxit tạo thành thuộc loại nào. Viết công thức các axit hoặc bazơ tương ứng với mỗi oxit đó.
3. Viết các phương trình hoá học và ghi đầy đủ điều kiện khi cho hidro phản ứng với :
 - a) clo ; b) lưu huỳnh . c) brom.
 Cho biết trạng thái của các chất tạo thành.
4. Viết các phương trình hoá học giữa các cặp chất sau đây (ghi rõ điều kiện, nếu có) :
 - a) khí flo và hidro ;
 - b) lưu huỳnh và oxi .
 - c) bột sắt và bột lưu huỳnh ;
 - d) cacbon và oxi ;
 - e) khí hidro và lưu huỳnh.
5. Cho sơ đồ biểu diễn chuyển đổi sau :

$$\text{Phi kim} \xrightarrow{(1)} \text{oxit axit (1)} \xrightarrow{(2)} \text{oxit axit (2)} \xrightarrow{(3)} \text{axit} \xrightarrow{(4)} \text{muối sunfat tan} \xrightarrow{(5)} \text{muối sunfat không tan}$$
 - a) Tìm công thức các chất thích hợp để thay cho tên chất trong sơ đồ
 - b) Viết các phương trình hoá học biểu diễn chuyển đổi trên.
- 6*. Nung hỗn hợp gồm 5,6 gam sắt và 1,6 gam lưu huỳnh trong môi trường không có không khí. Sau phản ứng thu được hỗn hợp chất rắn A. Cho dung dịch HCl 1M phản ứng vừa đủ với A thu được hỗn hợp khí B.
 - a) Hãy viết các phương trình hoá học
 - b) Tính thể tích dung dịch HCl 1M đã tham gia phản ứng.

Bài 26
(2 tiết)

Clơ

Hãy tìm hiểu tính chất, ứng dụng và điều chế của một phi kim hoạt động hoá học mạnh, có nhiều ứng dụng trong thực tế là clo

Kí hiệu hoá học : **Cl**.

Nguyên tử khối : **35,5**.

Công thức phân tử : **Cl₂**.

I – TÍNH CHẤT VẬT LÝ

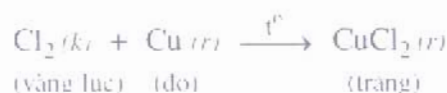
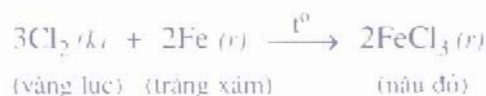
Clo là chất khí, màu vàng lục, mùi hắc. Clo nặng gấp 2,5 lần không khí và tan được trong nước. Ở 20 °C, một thể tích nước hoà tan 2,5 thể tích khí clo. Clo là khí độc.

II – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

1. Clo có những tính chất hoá học của phi kim không ?

a) Tác dụng với kim loại

Thí dụ :



Nhận xét . Clo phản ứng với hầu hết kim loại tạo thành muối clorua.

b) Tác dụng với hidro

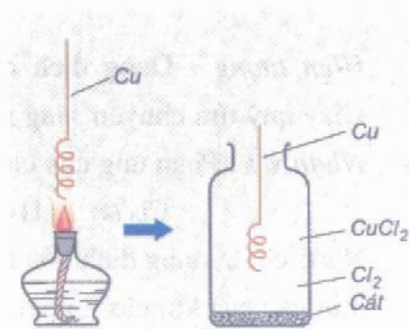
Clo phản ứng dễ dàng với hidro tạo khí hidro clorua :



Khí hidro clorua tan nhiều trong nước tạo thành dung dịch axit clohidric.

Kết luận : Clo có những tính chất hoá học của phi kim như : tác dụng với hầu hết kim loại tạo thành muối clorua, tác dụng với hidro tạo thành khí hidro clorua ... Clo là một phi kim hoạt động hoá học mạnh.

Chú ý . Clo không phản ứng trực tiếp với oxi.

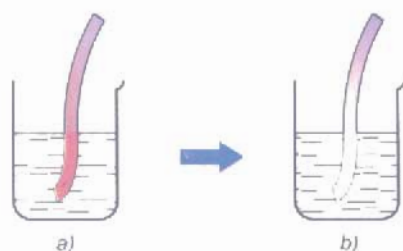


Hình 3.2.
Đồng tác dụng với clo

2. Clo còn có tính chất hoá học nào khác ?

a) Tác dụng với nước

- **Thí nghiệm :** Dẫn khí clo vào cốc đựng nước, nhúng mẫu giấy quỳ tím vào dung dịch thu được (hình 3.3).



Hình 3.3
a) Quỳ tím chuyển màu đỏ. b) Quỳ tím mất màu

Hiện tượng : Dung dịch nước clo có màu vàng lục, mùi hắc của khí clo. Giấy quỳ tím chuyển sang màu đỏ, sau đó mất màu ngay.

Nhận xét : Phản ứng của clo với nước xảy ra theo hai chiều ngược nhau :



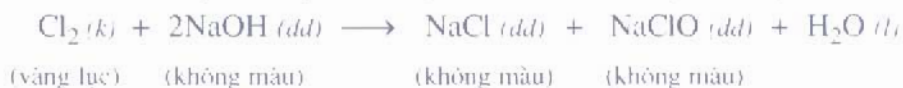
Nước clo là dung dịch hỗn hợp các chất : Cl_2 , HCl , HClO nên có màu vàng lục, mùi hắc của khí clo. Lúc đầu dung dịch axit làm quỳ tím hoá đỏ, nhưng nhanh chóng bị mất màu do tác dụng oxi hoá mạnh của axit hipoclorơ HClO .

b) Tác dụng với dung dịch NaOH

- **Thí nghiệm :** Dẫn khí clo vào ống nghiệm đựng dung dịch NaOH . Nhỏ 1 – 2 giọt dung dịch vừa tạo thành vào mẫu giấy quỳ tím.

Hiện tượng : Dung dịch tạo thành không màu. Giấy quỳ tím mất màu.

Nhận xét : Clo đã phản ứng với dung dịch NaOH theo phản ứng :



Dung dịch hỗn hợp hai muối natri clorua và natri hipoclorit được gọi là nước Gia-ven. Dung dịch này có tính tẩy màu vì tương tự như HClO , NaClO là chất oxi hoá mạnh.

III – ỨNG DỤNG CỦA CLO



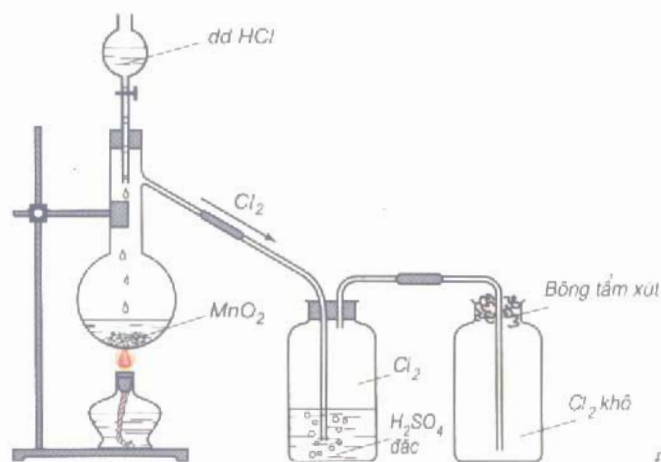
Hình 3.4 Sơ đồ về một số ứng dụng của clo

IV – ĐIỀU CHẾ KHÍ CLO

Trong tự nhiên, clo chỉ tồn tại ở dạng hợp chất, vì vậy người ta điều chế clo từ những hợp chất của nó.

1. Điều chế clo trong phòng thí nghiệm

Đun nóng nhẹ dung dịch HCl đậm đặc với chất oxi hoá mạnh như MnO_2 (hoặc $KMnO_4$) (hình 3.5). Có khí màu vàng lục, mùi hắc xuất hiện. Khí clo được làm khô bằng H_2SO_4 đặc và thu vào bình bằng cách đẩy không khí.



Hình 3.5. Điều chế clo trong phòng thí nghiệm

BÀI TẬP

1. Khi dẫn khí clo vào nước xảy ra hiện tượng vật lí hay hiện tượng hoá học ? Hãy giải thích.
2. Nêu tính chất hoá học của clo. Viết các phương trình hoá học minh hoạ.
3. Viết phương trình hoá học khi cho clo, lưu huỳnh, oxi phản ứng với sắt ở nhiệt độ cao. Cho biết hoá trị của sắt trong những hợp chất tạo thành.
4. Sau khi làm thí nghiệm, khí clo dư được loại bỏ bằng cách sục khí clo vào :
 - a) Dung dịch HCl ;
 - b) Dung dịch NaOH ;
 - c) Dung dịch NaCl ;
 - d) Nước.Trường hợp nào đúng ? Hãy giải thích.
5. Dẫn khí clo vào dung dịch KOH, tạo thành dung dịch hai muối. Hãy viết các phương trình hoá học.
6. Có 3 khí được đựng riêng biệt trong 3 lọ là : clo, hiđro clorua, oxi. Hãy nêu phương pháp hoá học để nhận biết từng khí đựng trong mỗi lọ.
7. Nêu phương pháp điều chế khí clo trong phòng thí nghiệm. Viết phương trình hoá học minh hoạ.
8. Trong công nghiệp, clo được điều chế bằng phương pháp nào ? Viết phương trình hoá học.
9. Có thể thu khí clo bằng cách đẩy nước được không ? Hãy giải thích.
Có thể thu khí clo bằng cách đẩy không khí được không ? Hãy giải thích và mô tả bằng hình vẽ. Cho biết vai trò của H_2SO_4 đặc.
10. Tính thể tích dung dịch NaOH 1M để tác dụng hoàn toàn với 1,12 lít khí clo (đktc). Nồng độ mol của các chất sau phản ứng là bao nhiêu ? Giả thiết thể tích dung dịch thay đổi không đáng kể.
- 11*. Cho 10,8 gam kim loại M hoá trị III tác dụng với clo dư thì thu được 53,4 gam muối. Hãy xác định kim loại M đã dùng.

Bài 27
(1 tiết)

Cacbon

Cacbon là một phi kim có nhiều ứng dụng trong đời sống. sản xuất
Hãy nghiên cứu tính chất và ứng dụng của nó.

Kí hiệu hoá học : C.

Nguyên tử khối : 12.

I – CÁC DẠNG THỦ HÌNH CỦA CACBON

1. Dạng thù hình là gì ?

Các dạng thù hình của một nguyên tố hoá học là những đơn chất khác nhau do nguyên tố đó tạo nên. Thí dụ, nguyên tố oxi có hai dạng thù hình là oxi O_2 và ozon O_3 .

2. Cacbon có những dạng thù hình nào ?

Trong các dạng thù hình của cacbon, cacbon vô định hình hoạt động hoá học nhất. Sau đây chỉ xét tính chất của cacbon vô định hình.



II – TÍNH CHẤT CỦA CACBON

1. Tính chất hấp phụ

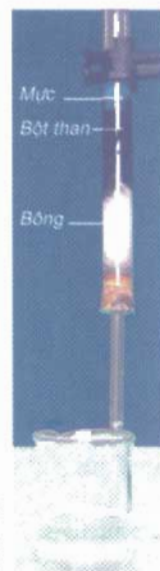
▲ *Thí nghiệm* : Tính hấp phụ của than gỗ.

Cho mực chảy qua lớp bột than gỗ. Phía dưới có đặt một chiếc cốc thủy tinh (hình 3.7).

Hiện tượng : Dung dịch thu được trong cốc thủy tinh không màu.

Nhận xét : Than gỗ có tính hấp phụ chất màu tan trong dung dịch.

- Bằng nhiều thí nghiệm khác, người ta nhận thấy : Than gỗ có khả năng giữ trên bề mặt của nó các chất khí, chất hơi, chất tan trong dung dịch. Than gỗ có tính *hấp phụ*.
- Than gỗ, than xương ... mới điều chế có tính hấp phụ cao được gọi là *than hoạt tính*. Than hoạt tính được dùng để làm trắng đường, chế tạo mặt nạ phòng độc, ...



Hình 3.7
Thí nghiệm về
sự hấp phụ
màu của than gỗ

2. Tính chất hoá học

Cacbon có những tính chất hoá học của phi kim như tác dụng được với kim loại, hiđro. Tuy nhiên, điều kiện xảy ra phản ứng hoá học với kim loại và hiđro là rất khó khăn. Cacbon là phi kim hoạt động hoá học yếu.

Sau đây là một số tính chất hoá học có nhiều ứng dụng trong thực tế của cacbon.

a) Cacbon tác dụng với oxi

Cacbon cháy trong oxi (hình 3.8), cacbon bị oxi hoá tạo thành cacbon đioxit CO_2 , cacbon là chất khử, phản ứng toả nhiều nhiệt.



Do đó, cacbon được dùng làm nhiên liệu trong đời sống và sản xuất.

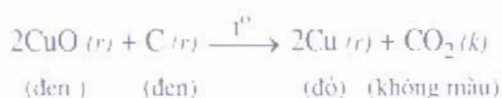
b) Cacbon tác dụng với oxit kim loại

■ Thí nghiệm :

Trộn một ít bột đồng (II) oxit và bột than rồi cho vào đáy ống nghiệm khô, đốt nóng (hình 3.9).

Hiện tượng : Màu đen của hỗn hợp trong ống nghiệm chuyển dần sang đỏ. Nước vôi trong vẫn đục.

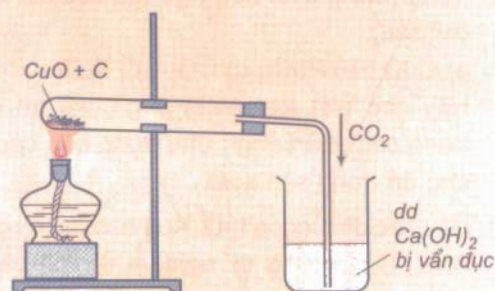
Nhận xét : Cacbon đã khử CuO màu đen thành kim loại đồng màu đỏ.



- Ngoài ra, ở nhiệt độ cao cacbon còn khử được một số oxit kim loại như PbO , ZnO ... thành Pb , Zn ... Trong luyện kim, người ta sử dụng tính chất này của cacbon để điều chế kim loại.



Hình 3.8.
Cacbon cháy trong oxi



Hình 3.9.
Phản ứng của cacbon và đồng (II) oxit ở nhiệt độ cao

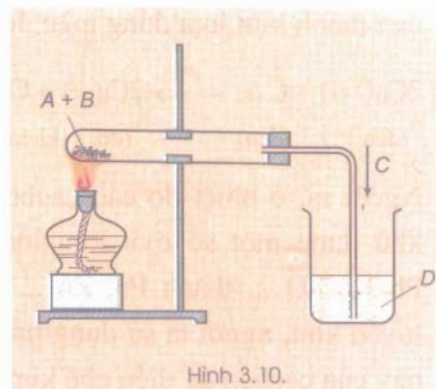
III – ỨNG DỤNG CỦA CACBON

Tùy thuộc vào tính chất của mỗi dạng thù hình, người ta sử dụng cacbon trong đời sống, sản xuất và trong kĩ thuật. Thí dụ như than chì được dùng làm điện cực, chất bôi trơn, ruột bút chì ; kim cương được dùng làm đồ trang sức quý hiếm, mũi khoan, dao cắt kính ..., cacbon vô định hình cũng có nhiều ứng dụng : than hoạt tính được dùng làm mặt nạ phòng hơi độc, làm chất khử màu, khử mùi ... ; than đá, than gỗ được dùng làm nhiên liệu (chất đốt) trong công nghiệp, làm chất khử để điều chế một số kim loại.

- 1. Ba dạng thù hình chính của cacbon là : kim cương, than chì và cacbon vô định hình.*
- 2. Than gỗ, than xương ... mới điều chế có tính hấp phụ cao.*
- 3. Cacbon là phi kim hoạt động hoá học yếu. Tính chất hoá học quan trọng của cacbon là tính khử.*
- 4. Tùy thuộc vào tính chất của mỗi dạng thù hình, người ta sử dụng cacbon trong đời sống và sản xuất.*

BÀI TẬP

1. Dạng thù hình của nguyên tố là gì ? Cho hai thí dụ.
2. Viết phương trình hoá học của cacbon với các oxit sau :
a) CuO ; b) PbO ; c) CO_2 ; d) FeO .
Hãy cho biết loại phản ứng ; vai trò của C trong các phản ứng ; ứng dụng của các phản ứng đó trong sản xuất.
3. Hãy xác định công thức hoá học thích hợp của A, B, C, D trong thí nghiệm ở hình vẽ 3.10. Nêu hiện tượng thí nghiệm và viết phương trình hoá học.
4. Tại sao sử dụng than để đun nấu, nung gạch ngói, nung vôi lại gây ô nhiễm môi trường. Hãy nêu biện pháp chống ô nhiễm môi trường và giải thích.
5. Trong công nghiệp, người ta sử dụng cacbon để làm nhiên liệu. Tính nhiệt lượng toả ra khi đốt cháy 5 kg than chứa 90% cacbon, biết 1 mol cacbon cháy toả ra 394 kJ



Hình 3.10.

Các oxit của cacbon

Hai oxit của cacbon là CO và CO₂ có gì giống, khác nhau về thành phần phân tử, tính chất vật lí, tính chất hoá học và ứng dụng ?

I – CACBON OXIT

Công thức phân tử : CO.

Phân tử khối : 28.

1. Tính chất vật lí

CO là chất khí không màu, không mùi, ít tan trong nước, hơi nhẹ hơn không khí ($d_{CO/kk} = \frac{28}{29}$), rất độc.

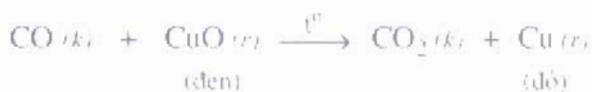
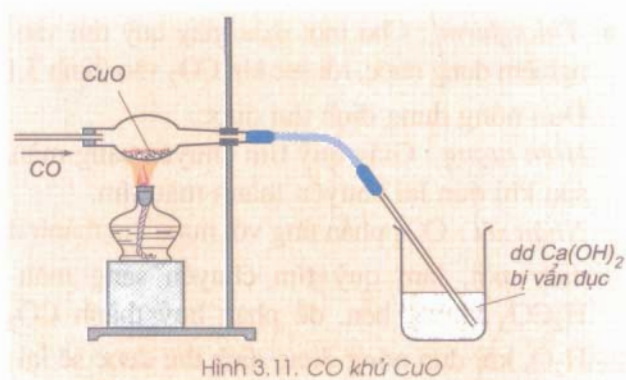
2. Tính chất hoá học

a) CO là oxit trung tính

Ở điều kiện thường, CO không phản ứng với nước, kiềm và axit.

b) CO là chất khử

Ở nhiệt độ cao, CO khử được nhiều oxit kim loại. Thí dụ : CO khử CuO (hình 3.11).



CO khử oxit sắt trong lò cao :



CO cháy trong oxi hoặc trong không khí với ngọn lửa màu xanh, toả nhiều nhiệt.



3. Ứng dụng

Khí CO có nhiều ứng dụng trong công nghiệp : CO được dùng làm nhiên liệu, chất khử ... Ngoài ra, CO còn được dùng làm nguyên liệu trong công nghiệp hoá học.

II – CACBON ĐIOXIT

Công thức phân tử : CO_2 . Phân tử khối : 44.

1. Tính chất vật lí

CO_2 là khí không màu, không mùi, nặng hơn

không khí ($d_{\text{CO}_2/\text{kk}} = \frac{44}{29}$).

Người ta có thể rót khí CO_2 từ cốc này sang cốc khác.

CO_2 không duy trì sự sống và sự cháy (hình 3.12).

CO_2 bị nén và làm lạnh thì hoá rắn, được gọi là

nước đá khô (tuyết cacbonic). Người ta dùng nước đá khô để bảo quản thực phẩm.

2. Tính chất hoá học

a) Tác dụng với nước

- **Thí nghiệm :** Cho một mẫu giấy quỳ tím vào ống nghiệm đựng nước, rồi sục khí CO_2 vào (hình 3.13).

Đun nóng dung dịch thu được.

Hiện tượng : Giấy quỳ tím chuyển sang màu đỏ, sau khi đun lại chuyển thành màu tím.

Nhận xét : CO_2 phản ứng với nước tạo thành dung

dịch axit, làm quỳ tím chuyển sang màu đỏ.

H_2CO_3 không bền, dễ phân huỷ thành CO_2 và

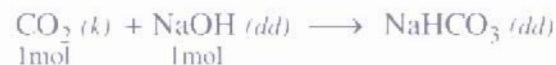
H_2O , khi đun nóng dung dịch thu được sẽ lại làm

quỳ màu đỏ chuyển sang màu tím.



b) Tác dụng với dung dịch bazơ

Khí CO_2 tác dụng với NaOH tạo thành muối và nước :

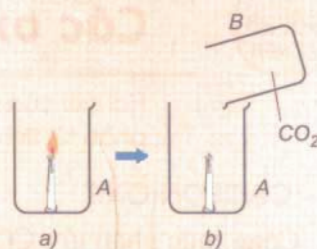


Tùy thuộc vào tỉ lệ số mol giữa CO_2 và NaOH mà có thể tạo ra muối trung hoà, hay muối axit, hoặc hỗn hợp hai muối.

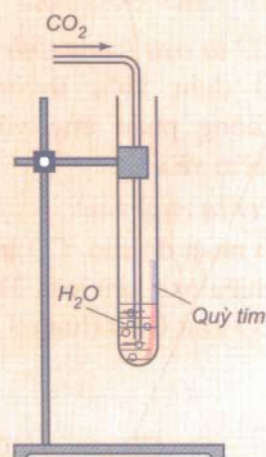
c) Tác dụng với oxit bazơ :



Kết luận : CO_2 có những tính chất của oxit axit.



Hình 3.12.
a) Ngọn nến đang cháy trong cốc A
b) Rót CO_2 từ cốc B sang cốc A, ngọn nến tắt



Hình 3.13.
Khí CO_2 phản ứng với nước

3. Ứng dụng

Người ta sử dụng CO_2 để chữa cháy, bảo quản thực phẩm. CO_2 còn được dùng trong sản xuất nước giải khát có gaz, sản xuất soda, phân đạm, ...

1. CO – là chất khí không màu, không mùi, rất độc.
– là oxit trung tính, có tính khử mạnh : tác dụng với oxi và một số oxit kim loại.
– được dùng làm nhiên liệu, nguyên liệu, chất khử trong công nghiệp hoá học.
2. CO_2 – là khí không màu, không mùi, nặng hơn không khí, không duy trì sự sống, sự cháy.
– là oxit axit : tác dụng với nước, kiềm và oxit bazo.
– CO_2 được dùng trong sản xuất nước giải khát có gaz, bảo quản thực phẩm, dập tắt đám cháy ...

Em có biết ?

Khi CO có thể gây chết người không ?

CO được sinh ra trong lò than, đây biết là khí độc hại (do bếp không được cung cấp đầy đủ khí oxi) họ than cháy. Đã có một số trường hợp tử vong do n than trong nhà đóng kín cửa. Đó là do nồng độ khí CO sinh ra từ bếp than n trong phòng kín quá mức cho phép. Khi CO kết hợp với haemoglobin trong máu ngăn không cho máu nhận oxi và cung cấp oxi cho các tế bào và do đó gây tử vong cho con người.

Các dân than ở nhà thường cố gắng tuyệt đối không dùng bếp than để sưởi và n bếp trong phòng kín.

Tại sao CO_2 được dùng để dập tắt đám cháy ?

Khí CO₂ nặng hơn không khí và không tác dụng với oxi nên nó có tác dụng ngăn không cho vật cháy tiếp xúc với không khí. Do đó, khí CO₂ được dùng để dập tắt các đám cháy.

BÀI TẬP

1. Hãy viết phương trình hoá học của CO với : a) khí O_2 ; b) CuO.
Cho biết : loại phản ứng ; điều kiện phản ứng ; vai trò của CO và ứng dụng của mỗi phản ứng đó.
2. Hãy viết phương trình hoá học của CO_2 với : dung dịch NaOH, dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ trong trường hợp :
a) Tỷ lệ số mol $n_{\text{CO}_2} : n_{\text{NaOH}} = 1 : 1$; b) Tỷ lệ số mol $n_{\text{CO}_2} : n_{\text{Ca}(\text{OH})_2} = 2 : 1$
3. Có hỗn hợp hai khí CO và CO_2 . Nếu phương pháp hoá học để chứng minh sự có mặt của hai khí đó. Viết các phương trình hoá học.
4. Trên bề mặt các hồ nước lồi vôi lâu ngày thường có lớp màng chất rắn. Hãy giải thích hiện tượng này và viết phương trình hoá học.
5. Hãy xác định thành phần % về thể tích của mỗi khí trong hỗn hợp CO và CO_2 , biết các số liệu thực nghiệm sau :
– Dẫn 16 lít hỗn hợp CO và CO_2 qua nước vôi trong dư thu được khí A.
Để đốt cháy hoàn toàn khí A cần 2 lít khí oxi.
Các thể tích khí được đo ở cùng điều kiện nhiệt độ và áp suất.

Axit cacbonic và muối cacbonat

Axit cacbonic và muối cacbonat có những tính chất và ứng dụng gì?

I – AXIT CACBONIC (H_2CO_3)

1. Trạng thái tự nhiên và tính chất vật lí

Nước tự nhiên và nước mưa có hoà tan khí cacbonic : 1000 cm^3 nước hoà tan được 90 cm^3 khí CO_2 . Một phần khí CO_2 tác dụng với nước tạo thành dung dịch axit cacbonic, phần lớn vẫn tồn tại ở dạng phân tử CO_2 trong khí quyển. Khi đun nóng, khí CO_2 bay ra khỏi dung dịch. Trong nước mưa cũng có axit cacbonic do nước hoà tan khí CO_2 có trong khí quyển.

2. Tính chất hoá học

H_2CO_3 là một *axit yếu* : Dung dịch H_2CO_3 làm quỳ màu tím chuyển thành màu đỏ nhạt.

H_2CO_3 là một *axit không bền* : H_2CO_3 tạo thành trong các phản ứng hoá học bị phân huỷ ngay thành CO_2 và H_2O .

II – MUỐI CACBONAT

1. Phân loại

Có hai loại muối : cacbonat trung hoà và cacbonat axit.

Muối cacbonat trung hoà được gọi là muối cacbonat, không còn nguyên tố H trong thành phần gốc axit, thí dụ canxi cacbonat $CaCO_3$, natri cacbonat Na_2CO_3 , magie cacbonat $MgCO_3$, ...

Muối cacbonat axit được gọi là muối hidrocacbonat, có nguyên tố H trong thành phần gốc axit, thí dụ như canxi hidrocacbonat $Ca(HCO_3)_2$, natri hidrocacbonat $NaHCO_3$, kali hidrocacbonat $KHCO_3$...

2. Tính chất

a) Tính tan

Đa số muối cacbonat không tan trong nước, trừ một số muối cacbonat của kim loại kiềm như Na_2CO_3 , K_2CO_3 ... Hầu hết muối hidrocacbonat tan trong nước, như $Ca(HCO_3)_2$, $Mg(HCO_3)_2$...

b) Tính chất hoá học

• Tác dụng với axit

▲ *Thí nghiệm* : Cho dung dịch $NaHCO_3$ và Na_2CO_3 lần lượt tác dụng với dung dịch axit HCl.

Hiện tượng : Có bọt khí thoát ra ở cả hai ống nghiệm (hình 3.14).

Nhận xét : Đó là do có phản ứng hoá học sau :



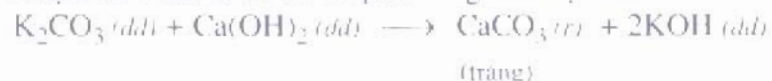
Muối cacbonat tác dụng với dung dịch axit mạnh hơn axit cacbonic tạo thành muối mới và giải phóng khí CO₂.

- Tác dụng với dung dịch bazơ

- ▲ *Thí nghiệm* : Cho dung dịch K₂CO₃ tác dụng với dung dịch Ca(OH)₂.

Hiện tượng : Có vẩn đục hoặc kết tủa trắng xuất hiện (hình 3.15).

Nhận xét : Đó là do đã có phản ứng hoá học sau :



Một số dung dịch muối cacbonat phản ứng với dung dịch bazơ tạo thành muối cacbonat không tan và bazơ mới.

Chú ý . Muối hidrocacbonat tác dụng với kiềm tạo thành muối trung hoà và nước. Thí dụ :



- Tác dụng với dung dịch muối :

- ▲ *Thí nghiệm* . Cho dung dịch Na₂CO₃ tác dụng với dung dịch CaCl₂.

Hiện tượng : Có vẩn đục hoặc kết tủa trắng xuất hiện.

Nhận xét : Đó là do có phản ứng hoá học :



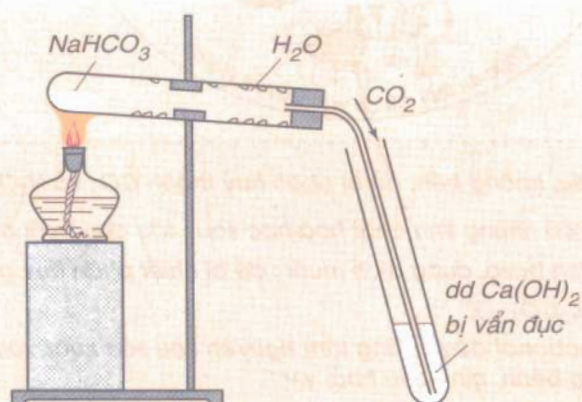
Dung dịch muối cacbonat có thể tác dụng với một số dung dịch muối khác tạo thành hai muối mới.



Hình 3.14
dd NaHCO₃
tác dụng với dd HCl



Hình 3.15.
dd K₂CO₃ tác dụng
với dd Ca(OH)₂



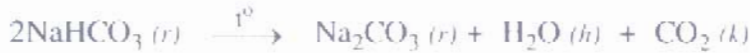
Hình 3.16.
Nhiệt phân muối NaHCO₃

- **Muối cacbonat bị nhiệt phân huỷ :**

Nhiều muối cacbonat (trừ muối cacbonat trung hoà của kim loại kiềm) dễ bị nhiệt phân huỷ, giải phóng khí cacbonic. Thí dụ :



NaHCO_3 bị nhiệt phân huỷ (hình 3.16).

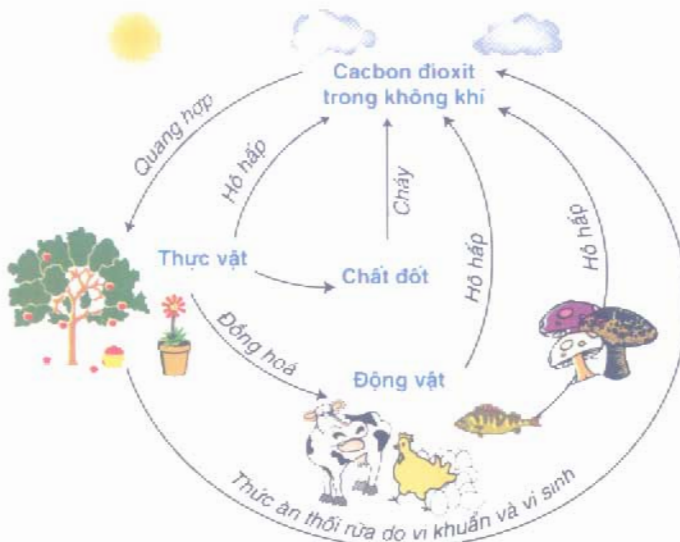


3. Ứng dụng

CaCO_3 là thành phần chính của đá vôi, đá phấn, được dùng làm nguyên liệu sản xuất vôi, xi măng ; Na_2CO_3 được dùng để nấu xà phòng, thuỷ tinh ; NaHCO_3 được dùng làm dược phẩm, hoá chất trong bình cứu hoả ...

III – CHU TRÌNH CACBON TRONG TỰ NHIÊN

Trong tự nhiên luôn có sự chuyển hoá cacbon từ dạng này sang dạng khác. Sự chuyển hoá này diễn ra thường xuyên, liên tục và tạo thành chu trình khép kín được thể hiện trong hình 3.17.



Hình 3.17.
Chu trình cacbon trong tự nhiên

1. H_2CO_3 là axit yếu, không bền, dễ bị phân huỷ thành CO_2 và H_2O .
2. Muối cacbonat có những tính chất hoá học sau : tác dụng với dung dịch axit mạnh, với dung dịch bazo, dung dịch muối ; dễ bị nhiệt phân huỷ giải phóng khí CO_2 (trừ Na_2CO_3 , K_2CO_3 ...).
3. Một số muối cacbonat được dùng làm nguyên liệu sản xuất vôi, xi măng, xà phòng, thuốc chữa bệnh, bình cứu hoả, v.v ...

Em có biết ?

Sự tạo thành thạch nhũ trong các hang động

Trong các hang động như động Hương Tích (Chùa Hương), động Thiên Cung, hang Đám Gối (Vịnh Hạ Long), động Phong Nha (Quảng Bình) và các hang động ở nhiều địa phương khác có nhiều thạch nhũ hình dáng khác nhau, trông lạ mắt và rất đẹp (hình 3.18).

Đó chính là kết quả lâu dài của sự chuyển hoá lẫn nhau giữa hai muối $\text{Ca(HCO}_3)_2$ và CaCO_3 . Thành phần chính của núi đá vôi là CaCO_3 . Khi gặp nước mưa và khí CO_2 trong không khí, CaCO_3 chuyển hoá thành $\text{Ca(HCO}_3)_2$ tan trong nước, chảy qua khe đá vào trong hang động. Dần dần $\text{Ca(HCO}_3)_2$ lại chuyển hoá thành CaCO_3 rắn, không tan. Quá trình này xảy ra liên tục, lâu dài tạo nên thạch nhũ với những hình thù khác nhau.



Hình 3.18.
Thạch nhũ trong
các hang động

BÀI TẬP

1. Hãy lấy thí dụ chứng tỏ rằng H_2CO_3 là axit yếu hơn HCl và là axit không bền. Viết phương trình hoá học.
2. Dựa vào tính chất hoá học của muối cacbonat, hãy nêu tính chất của muối MgCO_3 và viết các phương trình hoá học minh hoạ
3. Viết các phương trình hoá học biểu diễn chuyển đổi hoá học sau :



4. Hãy cho biết trong các cặp chất sau đây, cặp nào có thể tác dụng với nhau ?
a) H_2SO_4 và KHCO_3 ; d) CaCl_2 và Na_2CO_3 ;
b) K_2CO_3 và NaCl ; e) Ba(OH)_2 và K_2CO_3 ;
c) MgCO_3 và HCl ;

Giải thích và viết các phương trình hoá học.

5. Hãy tính thể tích khí CO_2 (đktc) tạo thành để dập tắt đám cháy nếu trong bình chữa cháy có dung dịch chứa 980 g H_2SO_4 tác dụng hết với dung dịch NaHCO_3 .

Silic. Công nghiệp silicat

Silic và hợp chất của silic có tính chất và ứng dụng gì ?

Kí hiệu hoá học : **Si**.

Nguyên tử khối : **28**.

I – SILIC

1. Trạng thái thiên nhiên

Silic là nguyên tố phổ biến thứ hai trong thiên nhiên, chỉ sau oxi. Silic chiếm 1/4 khối lượng vỏ Trái Đất. Trong thiên nhiên, silic không tồn tại ở dạng đơn chất mà chỉ ở dạng hợp chất. Các hợp chất của silic tồn tại nhiều là cát trắng, đất sét (cao lanh).

2. Tính chất

Silic là chất rắn, màu xám, khó nóng chảy, có vẻ sáng của kim loại, dẫn điện kém. Tinh thể silic tinh khiết là chất bán dẫn.

Silic là phi kim hoạt động hoá học yếu hơn cacbon, clo.

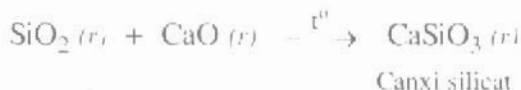
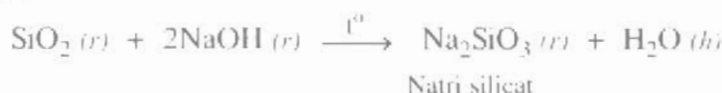
Ở nhiệt độ cao, silic phản ứng với oxi tạo thành silic đioxit :



Silic được dùng làm vật liệu bán dẫn trong kĩ thuật điện tử và được dùng để chế tạo pin mặt trời ...

II – SILIC ĐIOXIT (SiO₂)

Silic đioxit là oxit axit, tác dụng với kiềm và oxit bazơ tạo thành muối silicat ở nhiệt độ cao :



Silic đioxit không phản ứng với nước.

III – SƠ LƯỢC VỀ CÔNG NGHIỆP SILICAT

Công nghiệp silicat gồm sản xuất đồ gốm, thủy tinh, xi măng từ những hợp chất thiên nhiên của silic và các hoá chất khác.

1. Sản xuất đồ gốm, sứ

Đồ gốm gồm : gạch ngói, gạch chịu lửa và sành, sứ.

a) Nguyên liệu chính :

Đất sét, thạch anh, fenspat^(*).

(*) Fenspat là khoáng vật, thành phần gồm các oxit của silic, nhôm, kali, natri, canxi ...



Sứ



Gốm



Ngói

Hình 3.19.
Một số đồ gốm

b) Các công đoạn chính :

- Nhào đất sét, thạch anh và fenpat với nước để tạo thành khối dẻo rồi tạo hình, sấy khô thành các đồ vật.
- Nung các đồ vật trong lò ở nhiệt độ cao thích hợp.

c) Cơ sở sản xuất :

Nước ta có nhiều cơ sở sản xuất gốm, sứ như Bát Tràng (Hà Nội), công ti sứ ở Hải Dương, Đồng Nai, Sông Bé ...

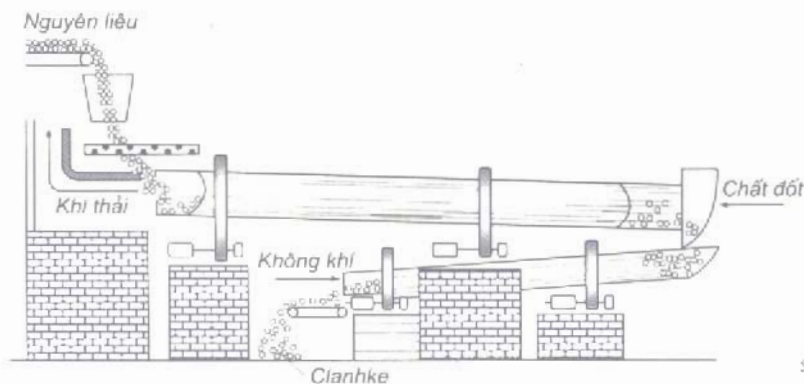
2. Sản xuất xi măng

Xi măng là nguyên liệu kết dính trong xây dựng. Thành phần chính của xi măng là canxi silicat và canxi aluminat.

a) Nguyên liệu chính : Đất sét, đá vôi, cát ...

b) Các công đoạn chính :

- Nghiền nhỏ hỗn hợp đá vôi và đất sét rồi trộn với cát và nước thành dạng bùn.
- Nung hỗn hợp trên trong lò quay (hình 3.20) hoặc lò đứng ở nhiệt độ khoảng 1400–1500 °C thu được clanhke rắn.
- Nghiền clanhke nguội và phụ gia thành bột mịn, đó là xi măng.



Hình 3.20.
Sơ đồ lò quay
sản xuất clanhke

c) Cơ sở sản xuất xi măng ở nước ta :

Nước ta có các nhà máy sản xuất xi măng ở Hải Dương, Thanh Hoá, Hải Phòng, Hà Nam, Nghệ An, Hà Tiên ...

3. Sản xuất thủy tinh

Thành phần chính của thủy tinh thường gồm hỗn hợp của natri silicat (Na_2SiO_3) và canxi silicat (CaSiO_3).

a) Nguyên liệu chính :

Cát thạch anh (cát trắng), đá vôi và soda (Na_2CO_3).

b) Các công đoạn chính :

- Trộn hỗn hợp cát, đá vôi, soda theo một tỉ lệ thích hợp.
- Nung hỗn hợp trong lò nung ở khoảng 900°C thành thủy tinh ở dạng nhão.
- Làm nguội từ từ được thủy tinh dẻo, ép thổi thủy tinh dẻo thành các đồ vật.

Các phương trình hoá học :



c) Các cơ sở sản xuất chính :

Nước ta có các nhà máy sản xuất thủy tinh ở Hải Phòng, Hà Nội, Bắc Ninh, Đà Nẵng, Thành phố Hồ Chí Minh ...



Hình 3.21.
Một số dụng cụ thí nghiệm
làm bằng thủy tinh

1. Silic là nguyên tố có nhiều trong vỏ Trái Đất.
2. Silic là phi kim hoạt động hoá học yếu. Các hợp chất của silic như SiO_2 (cát trắng), muối silicat ... là những nguyên liệu để sản xuất đồ gốm, thủy tinh, xi măng ...

Em có biết ?

1. Tinh thể của linh kiện điện tử

Silic là một chất bán dẫn. Ở nhiệt độ thường, độ dẫn điện của silic tinh thể thấp hơn ngàn lần những kim loại. Độ dẫn điện của silic tăng lên theo nhiệt độ. Linh kiện điện tử được chế tạo bởi tinh thể silic của kĩ thuật bán dẫn. Độ dẫn điện của tinh thể silic tăng cao năng lượng nhiệt độ nóng chảy 1410°C . Silic lỏng được làm tinh khiết, khử ôxy, nấu chảy tinh thể silic được tách ra từ silic lỏng. Nhưng tinh thể silic nấu chảy tinh khiết và được hạ nhiệt làm tinh thể đơn tinh thể. Kĩ thuật này được gọi là sự kết tinh hóa.

2. Chất nào dùng để khắc chữ và hình trên vật liệu thủy tinh ?

Acid fluoridric (HF) dùng làm etching silic được theo phản ứng sau:



Những chất này nên HF được dùng để khắc chữ hoặc vẽ hình trên vật liệu thủy tinh. Do đó, chúng ta có thể trang trí trên thủy tinh như ý muốn.

BÀI TẬP

1. Hãy nêu một số đặc điểm của nguyên tố silic về trạng thái thiên nhiên, tính chất và ứng dụng.
2. Hãy mô tả sơ lược các công đoạn chính để sản xuất đồ gốm.
3. Thành phần chính của xi măng là gì ? Cho biết nguyên liệu chính và mô tả sơ lược các công đoạn sản xuất xi măng.
4. Sản xuất thủy tinh như thế nào ? Viết các phương trình hoá học của phản ứng xảy ra trong quá trình nấu thủy tinh.

Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học

Bảng tuần hoàn của các nguyên tố hoá học được cấu tạo như thế nào và có ý nghĩa gì ?

I – NGUYÊN TẮC SẮP XẾP CÁC NGUYÊN TỐ TRONG BẢNG TUẦN HOÀN

Năm 1869, nhà bác học Nga Đ. I. Men-đê-lê-ép (1834–1907) đã sắp xếp khoảng 60 nguyên tố trong bảng tuần hoàn theo chiều tăng dần của nguyên tử khối. Tuy nhiên, cách sắp xếp này có một số trường hợp ngoại lệ.

Cho đến nay, bảng tuần hoàn có hơn một trăm nguyên tố và được *sắp xếp theo chiều tăng dần của điện tích hạt nhân nguyên tử* (xem phụ lục 1).

II – CẤU TẠO BẢNG TUẦN HOÀN

1. Nguyên tố

Ô nguyên tố cho biết : số hiệu nguyên tử, kí hiệu hoá học, tên nguyên tố, nguyên tử khối của nguyên tố đó (hình 3.22).

Kí hiệu hoá học

12
Mg
Magie
24

Số hiệu nguyên tử

Tên nguyên tố

Nguyên tử khối

Hình 3.22.
Ô nguyên tố Mg

Số hiệu nguyên tử có số trị bằng số đơn vị điện tích hạt nhân và bằng số electron trong nguyên tử.

Số hiệu nguyên tử cũng là số thứ tự của nguyên tố trong bảng tuần hoàn.

Thí dụ : Số hiệu nguyên tử của magie là 12 cho biết : Magie ở ô số 12, điện tích hạt nhân nguyên tử magie là 12+ (hay số đơn vị điện tích hạt nhân là 12), có 12 electron trong nguyên tử magie.

2. Chu kì

Chu kì là dãy các nguyên tố mà nguyên tử của chúng có cùng số lớp electron và được xếp theo chiều điện tích hạt nhân tăng dần.

Số thứ tự của chu kì bằng số lớp electron.

Bảng tuần hoàn gồm 7 chu kì, trong đó các chu kì 1, 2, 3 được gọi là chu kì nhỏ, các chu kì 4, 5, 6, 7 được gọi là chu kì lớn.

Thí dụ : Quan sát bảng tuần hoàn, ta thấy :

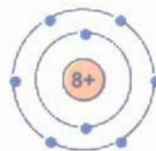
Chu kì 1 : Gồm 2 nguyên tố H và He, có 1 lớp electron trong nguyên tử. Điện tích hạt nhân tăng từ H là 1+ đến He là 2+.



Hydro

Nguyên tử H (chu kì 1) có 1 lớp electron

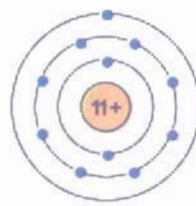
Chu kì 2 : Gồm 8 nguyên tố từ Li đến Ne, có 2 lớp electron trong nguyên tử. Điện tích hạt nhân tăng dần từ Li là 3+, ... đến Ne là 10+.



Oxi

Nguyên tử O (chu kì 2) có 2 lớp electron

Chu kì 3 : Gồm 8 nguyên tố từ Na đến Ar, có 3 lớp electron trong nguyên tử. Điện tích hạt nhân tăng dần từ Na là 11+, ... đến Ar là 18+.



Natri

Nguyên tử Na (chu kì 3) có 3 lớp electron

3. Nhóm

Nhóm gồm các nguyên tố mà nguyên tử của chúng có số electron lớp ngoài cùng bằng nhau và do đó có tính chất tương tự nhau được xếp thành cột theo chiều tăng của điện tích hạt nhân nguyên tử.

Số thứ tự của nhóm bằng số electron lớp ngoài cùng của nguyên tử.

Thí dụ : Quan sát bảng tuần hoàn, ta thấy :

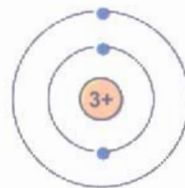
Nhóm I :

- Gồm các nguyên tố kim loại hoạt động mạnh. Nguyên tử của chúng đều có 1 electron ở lớp ngoài cùng.
- Điện tích hạt nhân tăng từ Li (3+), ... đến Fr (87+).

Nhóm VII :

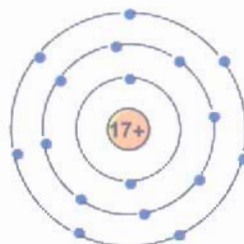
- Gồm các nguyên tố phi kim hoạt động mạnh. Nguyên tử của chúng đều có 7 electron ở lớp ngoài cùng.

Điện tích hạt nhân tăng từ F (9+), ... đến At (85+).



Liti

Nguyên tử Li (nhóm I) có 1 electron lớp ngoài cùng



Clo

Nguyên tử Cl (nhóm VII) có 7 electron lớp ngoài cùng

III – SỰ BIẾN ĐỔI TÍNH CHẤT CỦA CÁC NGUYÊN TỐ TRONG BẢNG TUẦN HOÀN

1. Trong một chu kì

Trong chu kì, khi đi từ đầu tới cuối chu kì theo chiều tăng dần của điện tích hạt nhân :

- Số electron lớp ngoài cùng của nguyên tử tăng dần từ 1 đến 8 electron.
- Tính kim loại của các nguyên tố giảm dần, đồng thời tính phi kim của các nguyên tố tăng dần.

Đầu chu kì là một kim loại kiềm, cuối chu kì là halogen, kết thúc chu kì là khí hiếm.

Thí dụ : Quan sát chu kì 2, 3 ta thấy :

- Chu kì 2 : gồm 8 nguyên tố.

2	3 Li Liti 7	4 Be Berli 9	5 B Bo 11	6 C Cacbon 12	7 N Nito 14	8 O Oxi 16	9 F Flo 19	10 Ne Neon 20
---	-----------------------------	------------------------------	---------------------------	-------------------------------	-----------------------------	----------------------------	----------------------------	-------------------------------

+ Số electron lớp ngoài cùng của nguyên tử các nguyên tố trong chu kì 2 tăng dần từ 1 (Li ở nhóm I) đến 8 (Ne ở nhóm VIII).

+ Tính kim loại giảm dần, đồng thời tính phi kim tăng dần.

Đầu chu kì là một kim loại mạnh (Li), cuối chu kì là một phi kim mạnh (F), kết thúc chu kì là một khí hiếm (Ne).

- Chu kì 3 : gồm 8 nguyên tố.

3	11 Na Natri 23	12 Mg Magie 24	13 Al Nhôm 27	14 Si Silic 28	15 P Photpho 31	16 S Lưu huỳnh 32	17 Cl Clo 35,5	18 Ar Agon 40
---	--------------------------------	--------------------------------	-------------------------------	--------------------------------	---------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------	-------------------------------

+ Số electron lớp ngoài cùng của nguyên tử các nguyên tố trong chu kì 3 tăng dần từ 1 (Na ở nhóm I) đến 8 (Ar ở nhóm VIII).

+ Tính kim loại giảm dần đồng thời tính phi kim tăng dần.

Đầu chu kì là một kim loại mạnh (Na), cuối chu kì là một phi kim mạnh (Cl), kết thúc chu kì là một khí hiếm (Ar).

2 Trong một nhóm

Trong một nhóm, khi đi từ trên xuống dưới theo chiều tăng của điện tích hạt nhân : Số lớp electron của nguyên tử tăng dần, tính kim loại của các nguyên tố tăng dần đồng thời tính phi kim của các nguyên tố giảm dần.

Thí dụ : Quan sát nhóm I và nhóm VII, ta thấy :

Nhóm I : Gồm 6 nguyên tố từ Li đến Fr.

- Số lớp electron tăng dần từ 2 đến 7. Số electron lớp ngoài cùng của nguyên tử đều bằng 1.
- Tính kim loại của các nguyên tố tăng dần. Đầu nhóm, Li là kim loại hoạt động hoá học mạnh, đến cuối nhóm Fr là kim loại hoạt động hoá học rất mạnh.

Nhóm VII : gồm 5 nguyên tố từ F đến At

- Số lớp electron tăng dần từ 2 đến 6. Số electron lớp ngoài cùng của nguyên tử đều bằng 7.
- Tính phi kim giảm dần. Đầu nhóm, F là phi kim hoạt động hoá học rất mạnh, đến cuối nhóm, I là phi kim hoạt động hoá học yếu hơn. At là nguyên tố không có trong tự nhiên nên ít được nghiên cứu.

IV – Ý NGHĨA CỦA BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC

1. Biết vị trí của nguyên tố ta có thể suy đoán cấu tạo nguyên tử và tính chất của nguyên tố

Thí dụ : Biết nguyên tố A có số hiệu nguyên tử là 17, chu kì 3, nhóm VII. Hãy cho biết cấu tạo nguyên tử, tính chất của nguyên tố A và so sánh với các nguyên tố lân cận.

I	VII
3 Li Liti 7	9 F Flo 19
11 Na Natri 23	17 Cl Clo 35,5
19 K Kali 39	35 Br Brom 80
37 Rb Rubidi 85	53 I Iot 127
55 Cs Xesi 132	85 At Atatin 210
87 Fr Franxi 223	

Trả lời :

Nguyên tố A có số hiệu nguyên tử là 17, nên điện tích hạt nhân của nguyên tử A bằng 17+, có 17 electron.

Nguyên tố A ở chu kì 3, nhóm VII nên nguyên tử A có 3 lớp electron, lớp ngoài cùng có 7 electron.

Nguyên tố A ở cuối chu kì 3, nên A là phi kim hoạt động mạnh, tính phi kim của A (clo) mạnh hơn nguyên tố đứng trước, có số hiệu nguyên tử 16, là lưu huỳnh. Nguyên tố A ở gần đầu nhóm VII, tính phi kim của A yếu hơn nguyên tố đứng trên, số hiệu nguyên tử 9, là flo, nhưng mạnh hơn nguyên tố đứng dưới, số hiệu nguyên tử 35, là brom.

Nhận xét : Biết vị trí của nguyên tố trong bảng tuần hoàn ta có thể suy đoán cấu tạo nguyên tử và tính chất cơ bản của nguyên tố, so sánh tính kim loại hay phi kim của nguyên tố này với những nguyên tố lân cận.

2. Biết cấu tạo nguyên tử của nguyên tố ta có thể suy đoán vị trí và tính chất nguyên tố đó.

Thí dụ : Nguyên tử của nguyên tố X có điện tích hạt nhân 16+, 3 lớp electron, lớp electron ngoài cùng có 6 electron. Hãy cho biết vị trí của X trong bảng tuần hoàn và tính chất cơ bản của nó.

Trả lời :

Nguyên tử của nguyên tố có điện tích hạt nhân là 16+, 3 lớp electron và lớp ngoài cùng có 6 electron nên X ở ô 16, chu kì 3 và nhóm VI, là một nguyên tố phi kim vì đứng gần cuối chu kì 3 và gần đầu nhóm VI.

Nhận xét : Biết cấu tạo nguyên tử của nguyên tố có thể suy đoán vị trí của nguyên tố trong bảng tuần hoàn và tính chất hoá học cơ bản của nó.

1. Các nguyên tố hoá học trong bảng tuần hoàn được sắp xếp theo chiều điện tích hạt nhân tăng dần.
2. Cấu tạo bảng tuần hoàn gồm có ô nguyên tố, chu kì, nhóm.
3. Sự biến đổi tính chất của các nguyên tố trong chu kì (2, 3) và nhóm (I, VII).
4. Ý nghĩa của bảng tuần hoàn.
 - Biết vị trí suy ra cấu tạo nguyên tử và tính chất của nguyên tố.
 - Biết cấu tạo nguyên tử, suy ra vị trí và tính chất của nguyên tố.

Em có biết ?

Dựa vào bảng tuần hoàn, Men-đê-lê-ép đã dự đoán tính chất của một số nguyên tố chưa biết. Thí dụ như đơn vị nguyên tử kẽm (Zn)

	Tính chất do Men-đê-lê-ép dự đoán	Tính chất xác định được
Nguyên tử khối	72	72,6
Khối lượng riêng	$5,5 \text{ g/cm}^3$	$5,5 \text{ g/cm}^3$
Tính chất màu sắc	<i>Kim loại, màu trắng</i>	<i>Kim loại, màu trắng</i>
Điểm nóng chảy	<i>Đã cao hơn chì rất cao</i>	917°C

BÀI TẬP

- Dựa vào bảng tuần hoàn, hãy cho biết cấu tạo nguyên tử, tính chất kim loại, phi kim của các nguyên tố có số hiệu nguyên tử 7, 12, 16.
- Biết X có cấu tạo nguyên tử như sau : điện tích hạt nhân là $11+$, 3 lớp electron, lớp ngoài cùng có 1 electron. Hãy suy ra vị trí của X trong bảng tuần hoàn và tính chất hoá học cơ bản của nó.
- Các nguyên tố trong nhóm I đều là những kim loại mạnh tương tự natri : tác dụng với nước tạo thành dung dịch kiềm và giải phóng hiđro, tác dụng với oxi tạo thành oxit, tác dụng với phi kim khác tạo thành muối ... Viết các phương trình hoá học minh hoạ với kali.
- Các nguyên tố nhóm VII đều là những phi kim mạnh tương tự clo (trừ At) : tác dụng với hầu hết kim loại tạo muối, tác dụng với hiđro tạo hợp chất khí. Viết phương trình hoá học minh hoạ với brom.
- Hãy cho biết cách sắp xếp nào sau đây đúng theo chiều tính kim loại giảm dần :
a) Na, Mg, Al, K ; b) K, Na, Mg, Al ; c) Al, K, Na, Mg ; d) Mg, K, Al, Na.
Giải thích sự lựa chọn.
- Hãy sắp xếp các nguyên tố sau theo chiều tính phi kim tăng dần : F, O, N, P, As.
Giải thích.
- a) Hãy xác định công thức của hợp chất khí A, biết rằng :
 - A là oxit của lưu huỳnh chứa 50% oxi.
 - 1 gam khí A chiếm thể tích là 0,35 lít ở đktc.b) Hoà tan 12,8 gam hợp chất khí A vào 300 ml dung dịch NaOH 1,2M. Hãy cho biết muối nào thu được sau phản ứng ? Tính nồng độ mol của muối (giả thiết thể tích dung dịch thay đổi không đáng kể).



Bài 32
(1 tiết)

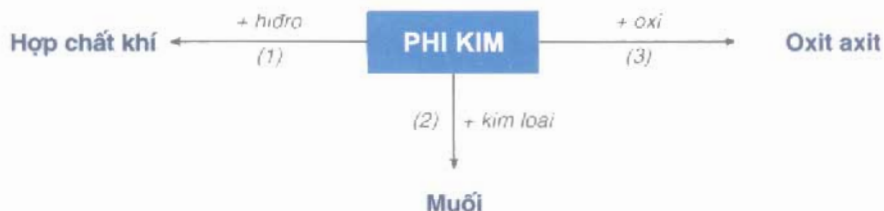
Luyện tập chương 3 : Phi kim – Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học

Củng cố kiến thức đã học về phi kim, cấu tạo và ý nghĩa bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học. Vận dụng để giải một số bài tập.

I – KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Tính chất hoá học của phi kim

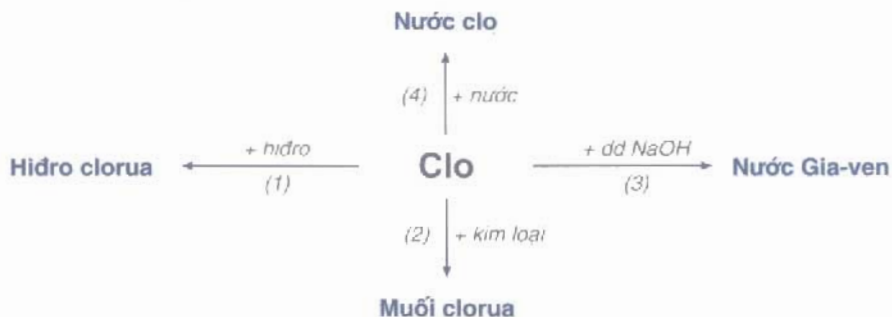
Sơ đồ 1



2. Tính chất hoá học của một số phi kim cụ thể

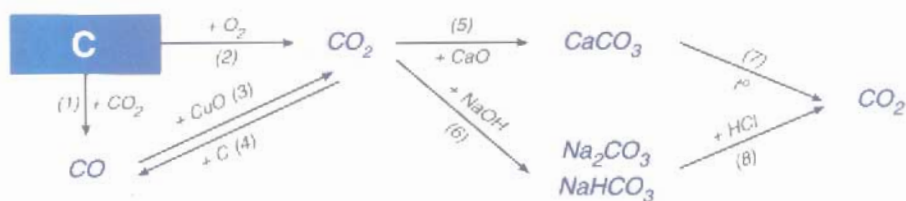
a) Tính chất hoá học của clo

Sơ đồ 2



b) Tính chất hoá học của cacbon và hợp chất của cacbon

Sơ đồ 3



3. Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học

a) Cấu tạo bảng tuần hoàn

- Ô nguyên tố.
- Chu kì.
- Nhóm.

b) Sự biến đổi tính chất của các nguyên tố trong bảng tuần hoàn.

c) Ý nghĩa của bảng tuần hoàn.

II – BÀI TẬP

1. Căn cứ vào sơ đồ 1, hãy viết các phương trình hoá học với phi kim cụ thể là lưu huỳnh.
2. Hãy viết các phương trình hoá học biểu diễn tính chất hoá học của clo theo sơ đồ 2.
3. Hãy viết các phương trình hoá học biểu diễn tính chất hoá học của cacbon và một số hợp chất của nó theo sơ đồ 3. Cho biết vai trò của cacbon trong các phản ứng đó.
4. Nguyên tố A có số hiệu nguyên tử là 11, chu kì 3, nhóm I trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học. Hãy cho biết :
 - Cấu tạo nguyên tử của A.
 - Tính chất hoá học đặc trưng của A.
 - So sánh tính chất hoá học của A với các nguyên tố lân cận.
5. a) Hãy xác định công thức của một loại oxit sắt, biết rằng khi cho 32 gam oxit sắt này tác dụng hoàn toàn với khí cacbon oxit thì thu được 22,4 gam chất rắn. Biết khối lượng mol của oxit sắt là 160 gam.
 b) Chất khí sinh ra được hấp thụ hoàn toàn bằng dung dịch nước vôi trong dư. Tính khối lượng kết tủa thu được.
6. Cho 69,6 gam MnO_2 tác dụng với dung dịch HCl đặc dư thu được một lượng khí X. Dẫn khí X vào 500 ml dung dịch NaOH 4M thu được dung dịch A. Tính nồng độ mol của các chất trong dung dịch A. Giả thiết rằng thể tích dung dịch sau phản ứng thay đổi không đáng kể.

Thực hành : Tính chất hoá học của phi kim và hợp chất của chúng

Từ những thí nghiệm, chứng minh tính chất hoá học và rút ra kết luận về tính chất hoá học của cacbon, muối cacbonat.

Giải được bài tập thực nghiệm nhận biết muối clorua và muối cacbonat.

Khắc sâu tính chất hoá học của các chất đã học.

I – TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

1. Thí nghiệm 1 : **Cacbon khử đồng (II) oxit ở nhiệt độ cao**

a) Tiến hành thí nghiệm :

- Lấy một ít (bằng hạt ngô) hỗn hợp đồng (II) oxit và cacbon (bột than gỗ) vào ống nghiệm.
- Lắp đặt dụng cụ như hình 3.9, trang 83.
- Đun nóng đáy ống nghiệm bằng ngọn lửa đèn cồn.

b) Quan sát hiện tượng : quan sát sự thay đổi màu của hỗn hợp phản ứng và hiện tượng xảy ra trong ống nghiệm đựng dung dịch Ca(OH)_2 .

Mô tả hiện tượng xảy ra, giải thích và viết phương trình hoá học.

c) Rút ra kết luận về tính chất của cacbon.

2. Thí nghiệm 2 : **Nhiệt phân muối NaHCO_3**

a) Tiến hành thí nghiệm :

- Lấy một thìa nhỏ muối NaHCO_3 vào ống nghiệm.
- Lắp dụng cụ như hình 3.16, trang 89.
- Đun nóng đáy ống nghiệm bằng ngọn lửa đèn cồn.

b) Quan sát hiện tượng xảy ra trên thành ống nghiệm và sự thay đổi ở ống nghiệm đựng dung dịch Ca(OH)_2 .

Mô tả hiện tượng, giải thích và viết phương trình hoá học.

c) Rút ra kết luận về tính chất của NaHCO_3 .

3. Thí nghiệm 3 : **Nhận biết muối cacbonat và muối clorua**

Có 3 lọ đựng 3 chất rắn ở dạng bột là NaCl , Na_2CO_3 và CaCO_3 . Hãy làm thí nghiệm nhận biết mỗi chất trong các lọ trên.

Hướng dẫn thực hiện :

Tìm sự khác nhau của 3 chất trên về :

- Tính tan trong nước.
- Phản ứng với dung dịch axit HCl .

Suy ra các thuốc thử nào dùng để nhận biết từng chất trên.

Rút ra cách tiến hành nhận biết bằng thực nghiệm như thế nào.

II – VIẾT BẢN TƯỜNG TRÌNH

4 CHƯƠNG

HIDROCACBON. NHIÊN LIỆU

- ☞ Hợp chất hữu cơ là gì ?
- ☞ Metan, etilen, axetilen, benzen có cấu tạo phân tử và tính chất như thế nào ?
- ☞ Dầu mỏ, khí thiên nhiên có thành phần và ứng dụng như thế nào ?
- ☞ Nhiên liệu là gì ? Sử dụng nhiên liệu như thế nào cho hiệu quả ?

Giàn khoan dầu trên biển



Khái niệm về hợp chất hữu cơ và hoá học hữu cơ

Từ thời Cổ đại, con người đã biết sử dụng và chế biến các hợp chất hữu cơ có trong thiên nhiên để phục vụ cho cuộc sống của mình. Vậy hợp chất hữu cơ là gì? Hoá học hữu cơ là gì?

I – KHÁI NIỆM VỀ HỢP CHẤT HỮU CƠ

1. Hợp chất hữu cơ có ở đâu?

Hợp chất hữu cơ có ở xung quanh ta, trong cơ thể sinh vật và trong hầu hết các loại lương thực, thực phẩm (gạo, thịt, cá, rau, quả, ...), trong các loại đồ dùng (quần, áo, giấy, mực, ...) (hình 4.1) và ngay trong cơ thể chúng ta.

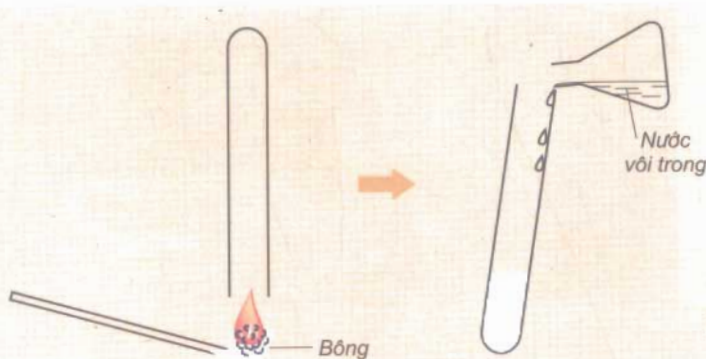


Hình 4.1.

Một số loại lương thực, thực phẩm và đồ dùng chứa hợp chất hữu cơ

2. Hợp chất hữu cơ là gì?

- **Thí nghiệm** : Đốt cháy bông, úp ống nghiệm phía trên ngọn lửa, khi ống nghiệm mờ đi, xoay lại, rót nước vôi trong vào, lắc đều (hình 4.2).



Hình 4.2.

Thí nghiệm chứng tỏ bông chứa cacbon

Hiện tượng : Nước vôi trong vẩn đục.

Nhận xét : Khí bùng cháy tạo ra khí CO_2 .

Tương tự khi đốt cháy các chất hữu cơ khác như : cồn, nến ... đều thấy tạo ra CO_2 .

Vậy : *Hợp chất hữu cơ là hợp chất của cacbon.*

Đa số các hợp chất của cacbon là hợp chất hữu cơ. Chỉ có một số ít không là hợp chất hữu cơ (như CO , CO_2 , H_2CO_3 , các muối cacbonat kim loại ...).

3. Các hợp chất hữu cơ được phân loại như thế nào ?

Dựa vào thành phần phân tử, các hợp chất hữu cơ được chia thành hai loại chính theo sơ đồ sau :



II – KHÁI NIỆM VỀ HOÁ HỌC HỮU CƠ

Hoá học hữu cơ là ngành hoá học chuyên nghiên cứu về các hợp chất hữu cơ và những chuyển đổi của chúng.

Đầu thế kỉ XIX, hoá học hữu cơ được tách ra từ hoá học nói chung. Thời kì đầu, hoá học hữu cơ phát triển chậm do chưa có một cơ sở lí thuyết vững chắc. Sau khi thuyết cấu tạo hoá học ra đời, nhất là khi xây dựng được cơ sở lí thuyết hoá học hữu cơ hiện đại, hoá học hữu cơ đã phát triển một cách nhanh chóng.

Ngày nay, hoá học hữu cơ đã có nhiều phân ngành khác nhau (hoá học dầu mỏ, hoá học polime, hoá học các hợp chất thiên nhiên ...) và đóng vai trò quan trọng trong sự phát triển kinh tế, xã hội.

1. Hợp chất hữu cơ là hợp chất của cacbon (trừ CO , CO_2 , H_2CO_3 , các muối cacbonat kim loại ...).

2. Hợp chất hữu cơ gồm hai loại chính : hidro cacbon và dẫn xuất của hidro cacbon.

3. Hoá học hữu cơ là ngành hoá học chuyên nghiên cứu về các hợp chất hữu cơ.

Em có biết ?

Ai là người đầu tiên tổng hợp thành công hợp chất hữu cơ ?

Là nhà Cơ đốc giáo người đã biết làm muối, giấm, thuốc nhuộm, đường ăn, ... Tuy nhiên, trước nhà kĩ sư Mỹ còn tạo ra được lần đầu tiên cho công hợp chất hữu cơ chỉ được sinh ra thông qua các vật thể sống và con người không thể tổng hợp được hợp chất hữu cơ.

Đến năm 1828, nhà hoá học Phổ đức là A. v. Hofmayer đã Wöhler của người đầu tiên đã tổng hợp thành công một hợp chất hữu cơ từ các chất vô cơ. Hợp chất hữu cơ đó là ure ($\text{CO} \cdot \text{NH}_2$). Sự thành công này không chỉ mở ra một điều mới mẻ cho thuyết duy tâm mà còn chỉ ra rằng thực vật sẽ phát triển của hoá học hữu cơ.

BÀI TẬP

- Dựa vào dữ kiện nào trong số các dữ kiện sau đây để có thể nói một chất là vô cơ hay hữu cơ ?
 - Trạng thái (rắn, lỏng, khí) ;
 - Màu sắc ;
 - Độ tan trong nước ;
 - Thành phần nguyên tố.
- Chọn câu đúng trong các câu sau :
 - Hoá học hữu cơ là ngành hoá học chuyên nghiên cứu các hợp chất có trong tự nhiên.
 - Hoá học hữu cơ là ngành hoá học chuyên nghiên cứu các hợp chất của cacbon.
 - Hoá học hữu cơ là ngành hoá học chuyên nghiên cứu về các hợp chất hữu cơ.
 - Hoá học hữu cơ là ngành hoá học chuyên nghiên cứu các chất trong cơ thể sống.
- Hãy so sánh phần trăm khối lượng của cacbon trong các chất sau : CH_4 , CH_3Cl , CH_2Cl_2 , CHCl_3 .
- Axit axetic có công thức $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$. Hãy tính thành phần phần trăm khối lượng của các nguyên tố trong axit axetic.
- Hãy sắp xếp các chất : C_6H_6 , CaCO_3 , C_4H_{10} , $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$, NaNO_3 , CH_3NO_2 , NaHCO_3 , $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2\text{Na}$ vào các cột thích hợp trong bảng sau :

HỢP CHẤT HỮU CƠ		HỢP CHẤT VÔ CƠ
Hiđrocacbon	Dẫn xuất của hiđrocacbon	



CẤU TẠO PHÂN TỬ HỢP CHẤT HỮU CƠ

Các em đã biết hợp chất hữu cơ là những hợp chất của cacbon. Vậy hoá trị và liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử các hợp chất hữu cơ như thế nào? Công thức cấu tạo của các hợp chất hữu cơ cho biết điều gì?

I ĐẶC ĐIỂM CẤU TẠO PHÂN TỬ HỢP CHẤT HỮU CƠ

1 Hoá trị và liên kết giữa các nguyên tử

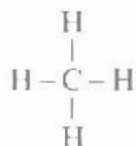
Trong các hợp chất hữu cơ, cacbon luôn có hoá trị IV, hidro có hoá trị I, oxi có hoá trị II.

Nếu dùng mỗi nét gạch để biểu diễn một đơn vị hoá trị của nguyên tố, ta có :

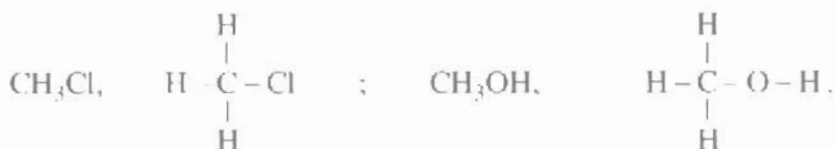


Nối liền từng cặp các nét gạch hoá trị của hai nguyên tử liên kết với nhau để biểu diễn liên kết giữa chúng.

Thí dụ với phân tử CH_4 :



Bằng cách tương tự, ta biểu diễn được liên kết giữa các nguyên tử trong những phân tử khác :

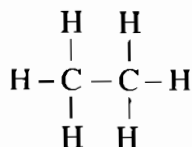


Như vậy : Các nguyên tử liên kết với nhau theo đúng hoá trị của chúng. Mỗi liên kết được biểu diễn bằng một nét gạch nối giữa hai nguyên tử.

2 Mạch cacbon

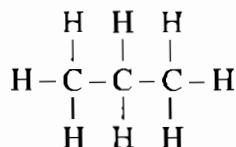
Những nguyên tử cacbon có liên kết được với nhau không?

Ta hãy biểu diễn các liên kết trong phân tử C_2H_6 . Mỗi nguyên tử cacbon trong phân tử C_2H_6 liên kết với 3 nguyên tử hidro và còn lại 1 hoá trị. Với hoá trị còn lại, hai nguyên tử cacbon liên kết với nhau tạo ra phân tử C_2H_6 :



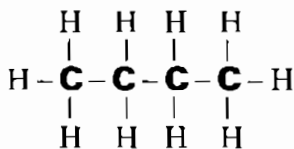
Như vậy, trong phân tử C_2H_6 , nguyên tố cacbon vẫn có hoá trị IV.

Bằng cách tương tự, các liên kết trong phân tử C_3H_8 được biểu diễn như sau :

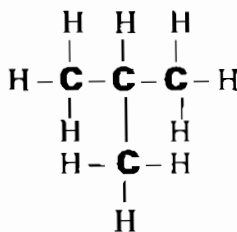


Qua các thí dụ trên ta thấy : *Những nguyên tử cacbon trong phân tử hợp chất hữu cơ có thể liên kết trực tiếp với nhau tạo thành mạch cacbon.*

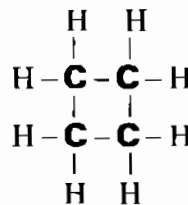
Ta phân biệt ba loại mạch cacbon : *Mạch thẳng* (còn gọi là mạch không phân nhánh), *mạch nhánh*, *mạch vòng*.



Mạch thẳng



Mạch nhánh

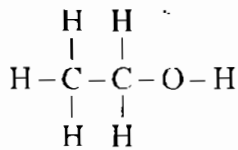


Mạch vòng

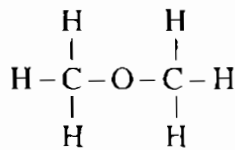
Trật tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử

Tại sao cùng công thức phân tử $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ lại có hai chất khác nhau là rượu etylic (chất lỏng) và dimetyl ete (chất khí) ?

Trật tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử rượu etylic và dimetyl ete được biểu diễn như sau :



a) Trật tự liên kết trong phân tử rượu etylic



b) Trật tự liên kết trong phân tử dimetyl ete

Ta thấy : Hai chất trên có sự khác nhau về trật tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử. Đây là nguyên nhân làm cho rượu etylic có tính chất khác với dimetyl ete.

Như vậy : *Mỗi hợp chất hữu cơ có một trật tự liên kết xác định giữa các nguyên tử trong phân tử.*

II CÔNG THỨC CẤU TẠO

Công thức biểu diễn đầy đủ liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử gọi là công thức cấu tạo. Thí dụ :

Công thức cấu tạo của



Như vậy, công thức cấu tạo cho biết thành phần của phân tử và trật tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử.

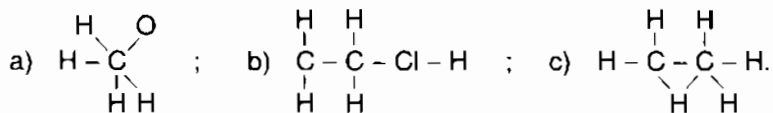
1. Trong phân tử hợp chất hữu cơ, các nguyên tử liên kết với nhau theo đúng hoá trị : cacbon hoá trị IV, hiđro hoá trị I, oxi hoá trị II.
2. Mỗi hợp chất hữu cơ có một trật tự liên kết xác định giữa các nguyên tử trong phân tử.
3. Trong hợp chất hữu cơ, những nguyên tử cacbon có thể liên kết trực tiếp với nhau tạo thành mạch cacbon.
4. Công thức cấu tạo cho biết thành phần phân tử và trật tự liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử.

Em có biết ?

Hiện nay, trong môn hóa học đang rất phát triển, công thức cấu tạo của phân tử là một nội dung rất quan trọng. Hiện nay, người ta đã nghiên cứu được công thức cấu tạo của hàng ngàn hợp chất hữu cơ khác nhau. Nhờ đó, người ta đã biết được tính chất vật lý, tính chất hóa học của các hợp chất này.

BÀI TẬP

1. Hãy chỉ ra những chỗ sai trong các công thức sau và viết lại cho đúng :

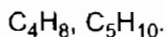


2. Hãy viết công thức cấu tạo của các chất có công thức phân tử sau :

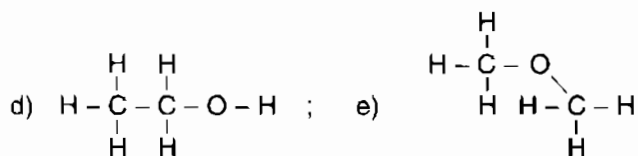
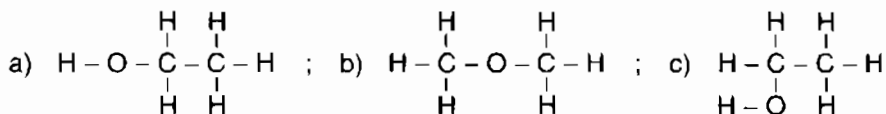


Biết rằng brom có hoá trị I.

3. Hãy viết công thức cấu tạo dạng mạch vòng ứng với các công thức phân tử sau : C_3H_6 ,



4. Những công thức cấu tạo nào sau đây biểu diễn cùng một chất ?



5. Phân tử hợp chất hữu cơ A có hai nguyên tố. Khi đốt cháy 3 gam chất A thu được 5,4 gam H_2O . Hãy xác định công thức phân tử của A, biết khối lượng mol của A là 30 gam.

Bài 36
(1 tiết)

Metan

Metan là một trong những nguồn nhiên liệu quan trọng cho đời sống và cho công nghiệp. Vậy metan có cấu tạo, tính chất và ứng dụng như thế nào ?

Công thức phân tử : CH_4 .

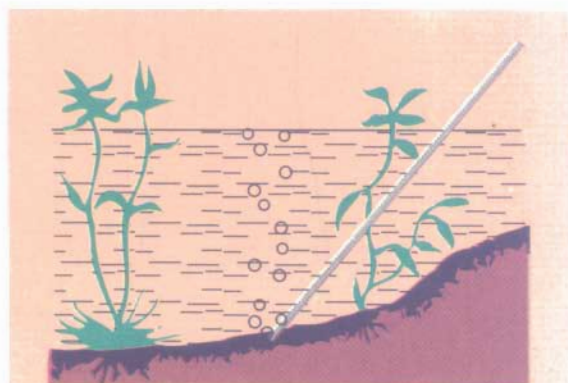
Phân tử khối : 16.

I – TRẠNG THÁI TỰ NHIÊN, TÍNH CHẤT VẬT LÝ

Trong tự nhiên, metan có nhiều trong các mỏ khí (khí thiên nhiên), trong mỏ dầu (khí mỏ dầu hay khí đồng hành), trong các mỏ than (khí mỏ than), trong bùn ao (khí bùn ao), trong khí biogaz.

Metan là chất khí, không màu, không mùi, nhẹ hơn không khí

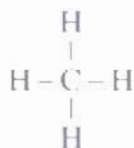
($d = \frac{16}{29}$), rất ít tan trong nước.



Hình 4.3.
Khí metan có trong bùn ao

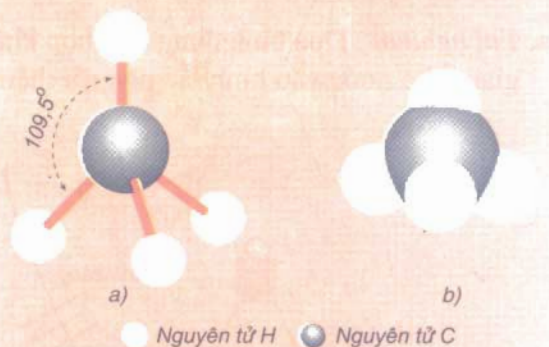
II – CẤU TẠO PHÂN TỬ

Công thức cấu tạo của metan :



Giữa nguyên tử cacbon và nguyên tử hidro chỉ có một liên kết. Những liên kết như vậy gọi là liên kết đơn.

Ta thấy : trong phân tử metan có bốn liên kết đơn.

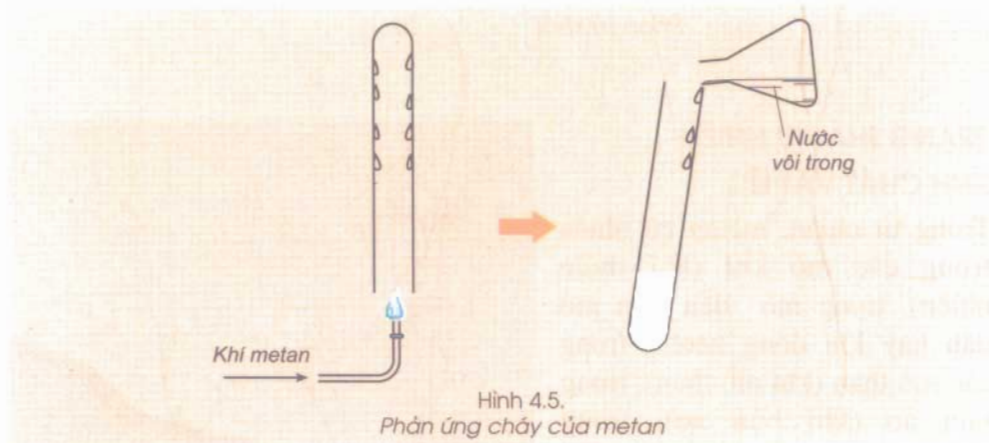


Hình 4.4.
Mô hình phân tử metan
a) Dạng rỗng
b) Dạng đặc

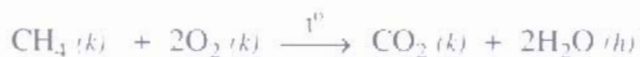
III – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

1. Tác dụng với oxi

Đốt cháy khí metan, dùng ống nghiệm úp phía trên ngọn lửa, sau một thời gian, thấy có các giọt nước nhỏ bám vào thành ống nghiệm. Rót nước vôi trong vào ống nghiệm, lắc nhẹ, thấy nước vôi trong bị vẩn đục, chứng tỏ trong ống nghiệm có khí CO_2 (hình 4.5).



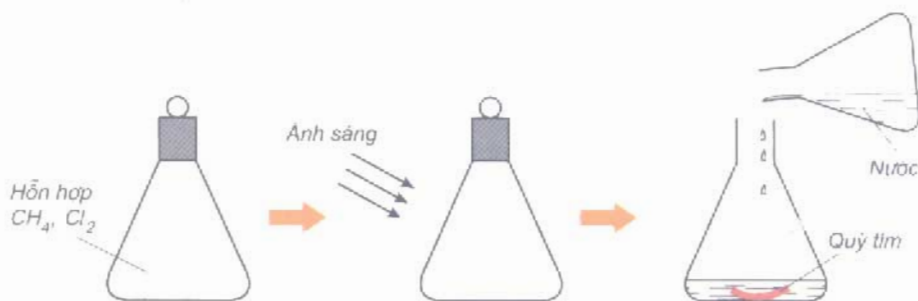
Như vậy : Metan cháy tạo thành khí cacbon dioxit và hơi nước,



Phản ứng trên toả ra nhiều nhiệt. Hỗn hợp gồm một thể tích metan và hai thể tích oxi là hỗn hợp nổ mạnh.

2. Tác dụng với clo

- **Thí nghiệm :** Đưa bình đựng hỗn hợp khí metan và clo ra ánh sáng. Sau một thời gian, cho nước vào bình lắc nhẹ rồi thêm vào một mẫu giấy quỳ tím (hình 4.6).



Hiện tượng : Khi đưa ra ánh sáng, màu vàng nhạt của clo mất đi, giấy quỳ tím chuyển sang màu đỏ.

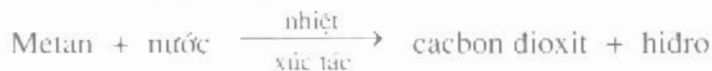
Nhận xét : Metan đã tác dụng với clo khi có ánh sáng.



Trong phản ứng trên, nguyên tử hidro của metan được thay thế bởi nguyên tử clo, vì vậy phản ứng trên được gọi là *phản ứng thế*.

IV ỨNG DỤNG

- Metan cháy toả nhiều nhiệt, vì vậy nó được dùng làm nhiên liệu trong đời sống và trong sản xuất.
- Metan là nguyên liệu để điều chế hidro theo sơ đồ :



- Metan còn được dùng để điều chế bột than và nhiều chất khác.

1 Metan là chất khí, không màu, không mùi, ít tan trong nước.

2 Công thức cấu tạo của metan là : $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H} - \text{C} - \text{H} \\ | \\ \text{H} \end{array}$.

3 Metan có các tính chất hoá học sau : tham gia phản ứng cháy, phản ứng thế với clo.

4 Metan là nhiên liệu, nguyên liệu trong đời sống và trong công nghiệp.

Em có biết ?

1. Chất phá huỷ tầng ozon

Từ CH, người ta điều chế được các chất CF_2Cl_2 , $CFCl_3$, ... gọi chung là freon, viết tắt là CFC. Trong các chất trên, CF_2Cl_2 là chất làm lạnh trong các máy lạnh, tủ lạnh. Tuy là chất làm lạnh rất tốt, không độc, không mùi nhưng CFC lại phá huỷ tầng ozon. Vì vậy, ngày nay người ta đã hạn chế sản xuất và sử dụng CFC.

2. Thủ phạm các vụ nổ mỏ than

Sang ngày 19/12/2002 xảy ra vụ nổ tại mỏ than Suối Lát, Quảng Ninh làm 5 người chết và 5 người bị thương. Trên thế giới cũng đã xảy ra nhiều vụ nổ mỏ than. Thí dụ: Đêm ngày 6/8/2001 tại mỏ than Vùn-càn (Ru-ma-ni), xảy ra một vụ nổ lớn làm 14 thợ mỏ chết và hai người bị thương. Nguyên nhân của các vụ nổ trên là do sự cháy khí metan có trong các mỏ than. Để tránh các tai nạn này, người ta đã áp dụng nhiều biện pháp khác nhau như thông gió để giảm lượng khí metan, cấm các hành động gây ra tia lửa như bật diêm, hút thuốc v.v., trong các hầm lò khai thác than.

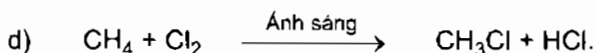
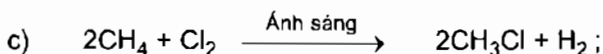
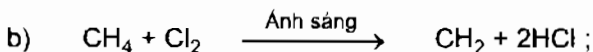
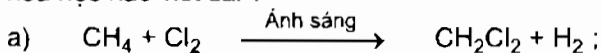
BÀI TẬP

1. Trong các khí sau : CH_4 , H_2 , Cl_2 , O_2 .

a) Những khí nào tác dụng với nhau từng đôi một ?

b) Hai khí nào khi trộn với nhau tạo ra hỗn hợp nổ ?

2. Trong các phương trình hoá học sau, phương trình hoá học nào viết đúng ? phương trình hoá học nào viết sai ?



3. Đốt cháy hoàn toàn 11,2 lít khí metan. Hãy tính thể tích khí oxi cần dùng và thể tích khí carbonic tạo thành. Biết các thể tích khí đo ở điều kiện tiêu chuẩn.

4. Có một hỗn hợp khí gồm CO_2 và CH_4 . Hãy trình bày phương pháp hoá học để :

a) Thu được khí CH_4 .

b) Thu được khí CO_2 .

Bài 37
(1 tiết)

Etilen

Etilen là nguyên liệu để điều chế polietilen, dùng trong công nghiệp chất dẻo. Ta hãy tìm hiểu công thức cấu tạo, tính chất và ứng dụng của etilen

Công thức phân tử : C_2H_4 .

Phần tử khối : 28.

I – TÍNH CHẤT VẬT LÝ

Etilen là chất khí, không màu, không mùi, ít tan trong nước, nhẹ hơn không khí ($d = \frac{28}{29}$).

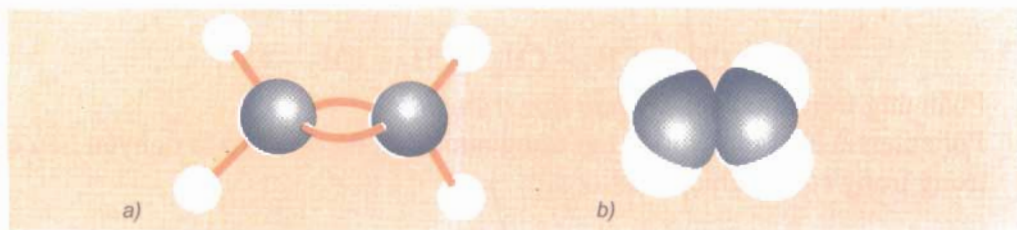
II – CẤU TẠO PHÂN TỬ

Trong phân tử etilen, mỗi nguyên tử cacbon liên kết với hai nguyên tử hidro, hai hoá trị còn lại dùng để liên kết hai nguyên tử cacbon với nhau.

Công thức cấu tạo của etilen : $\begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} \\ & \diagdown & / \\ & \text{C} = \text{C} & \\ & / & \diagdown \\ \text{H} & & \text{H} \end{array}$, viết gọn : $CH_2 = CH_2$.

Giữa hai nguyên tử cacbon có hai liên kết. Những liên kết như vậy gọi là liên kết đôi.

Trong liên kết đôi có một liên kết kèm bền. Liên kết này dễ bị đứt ra trong các phản ứng hoá học.

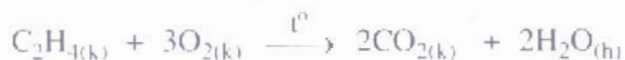


Hình 4.7. Mô hình phân tử etilen
a) Đang rỗng, b) Đang đặc

III – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

1. Etilen có cháy không ?

Tương tự metan, khi đốt etilen cháy tạo ra khí cacbonic, hơi nước và toả nhiệt.

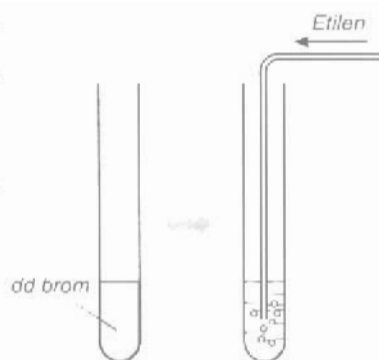


2. Etilen có làm mất màu dung dịch brom không ?

Thí nghiệm : Dẫn khí etilen qua dung dịch brom màu da cam (hình 4.8).

Hiện tượng : Dung dịch brom bị mất màu.

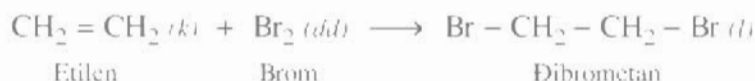
Nhận xét : Etilen đã phản ứng với brom trong dung dịch.



Hình 4.8

Thí nghiệm etilen tác dụng với dung dịch brom

Viết gọn :



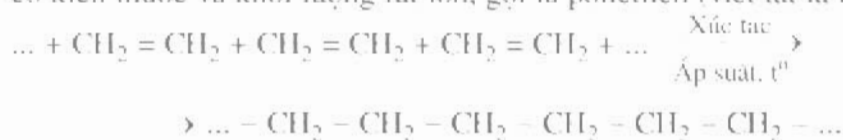
Như vậy, liên kết kém bền trong liên kết đôi bị đứt ra và mỗi phân tử etilen đã kết hợp thêm một phân tử brom. Phản ứng trên được gọi là *phản ứng cộng*.

Ngoài brom, trong những điều kiện thích hợp, etilen còn có phản ứng cộng với một số chất khác. Thí dụ hidro, clo.

Nhìn chung, các chất có liên kết đôi (tương tự etilen) dễ tham gia phản ứng cộng.

3. Các phân tử etilen có kết hợp được với nhau không ?

Ở điều kiện thích hợp (nhiệt độ, áp suất, xúc tác), liên kết kém bền trong phân tử etilen bị đứt ra. Khi đó, các phân tử etilen kết hợp với nhau tạo thành phân tử có kích thước và khối lượng rất lớn, gọi là polietilen (viết tắt là PE).

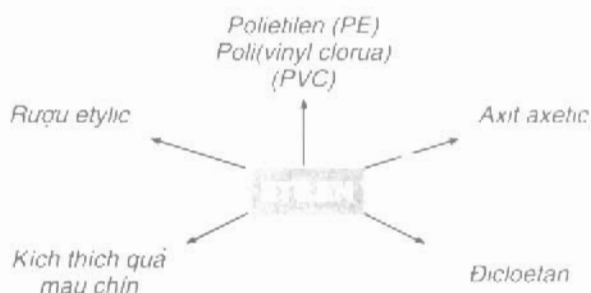


Phản ứng trên được gọi là *phản ứng trùng hợp*.

Polietilen là chất rắn, không tan trong nước, không độc. Nó là nguyên liệu quan trọng trong công nghiệp chất dẻo.

IV - ỨNG DỤNG

Những ứng dụng quan trọng của etilen được trình bày trong sơ đồ bên :



1. Etilen là chất khí, không màu, không mùi, ít tan trong nước.
2. Công thức cấu tạo của etilen là $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$.
3. Etilen có các tính chất hoá học sau : tham gia phản ứng cháy, phản ứng cộng và phản ứng trùng hợp.
4. Etilen là nguyên liệu để điều chế nhựa polietilen, rượu etylic, axit axetic ...

Em có biết ?

Cách làm quả mau chín

Tại nhà, người ta đã biết đặt một số quả chín vào giữa với quả xanh để thúc đẩy sự chín quả nhanh sẽ đạt tới những loại chín. Tại sao vậy ?

Bổ một quả chín thành miếng thì sẽ thấy được các hạt nhỏ hơn phủ lên khi chín quả quả xanh chưa chín ra vậy. Trong quá trình chín, các hạt nhỏ thoát ra một lượng nhỏ khí etilen. Khí etilen sẽ thấm ra bên ngoài dùng cho trái quả khác thì thúc đẩy sự chín nhanh các quả làm cho quả nhanh mau chín.

Nam được bà mẹ cho người ta có thể làm chậm quá trình chín bằng cách bọc quả vào túi nilon làm giảm nồng độ etilen do trái cây sinh ra. Điều này sẽ giúp sự chín của trái quả mau chín và giảm sự thối rữa của trái để kéo dài quá trình chín của trái bảo tồn trái.

BÀI TẬP

1. Hãy tính số liên kết đơn, liên kết đôi giữa những nguyên tử cacbon trong phân tử các chất sau :
a) $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$; b) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$; c) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2$.
2. Điền từ thích hợp "có" hoặc "không" vào các cột sau .

	Có liên kết đôi	Làm mất màu dung dịch brom	Phản ứng trùng hợp	Tác dụng với oxi
Metan				
Etilen				

3. Hãy nêu phương pháp hoá học loại bỏ khí etilen có lẫn trong khí metan để thu được metan tinh khiết.
4. Để đốt cháy 4,48 lít khí etilen cần phải dùng :
a) Bao nhiêu lít oxi ?
b) Bao nhiêu lít không khí chứa 20% thể tích oxi ?
Biết thể tích các khí đo ở điều kiện tiêu chuẩn.

Axetilen

Axetilen là một hiđrocacbon có nhiều ứng dụng trong thực tiễn, vậy axetilen có công thức cấu tạo, tính chất và ứng dụng như thế nào ?

Công thức phân tử : C_2H_2 .

Phân tử khối : 26.

I – TÍNH CHẤT VẬT LÝ

Axetilen là chất khí, không màu, không mùi, ít tan trong nước, nhẹ hơn không khí ($d = \frac{26}{29}$).

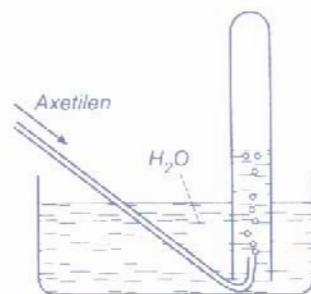
II – CẤU TẠO PHÂN TỬ

Axetilen có công thức cấu tạo :

$H - C \equiv C - H$, viết gọn $HC \equiv CH$

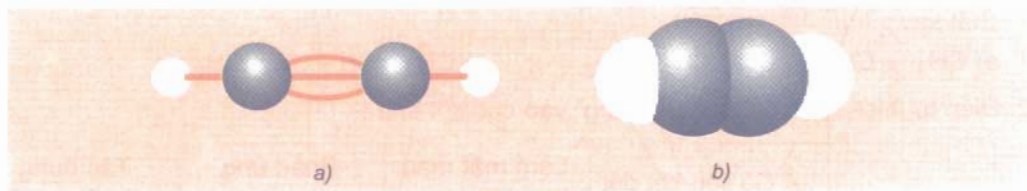
Từ công thức cấu tạo của axetilen ta thấy : giữa hai nguyên tử cacbon có ba liên kết, người ta gọi đó là *liên kết ba*.

Trong liên kết ba, có hai liên kết kèm bên, để đứt lần lượt trong các phản ứng hoá học.



Hình 4.9.

Thu axetilen bằng cách đẩy nước



Hình 4.10. Mô hình phân tử axetilen

a) Dạng lỏng ; b) Dạng đặc

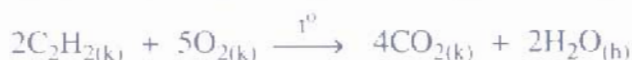
III – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

1 Axetilen có cháy không ?

Axetilen là hiđrocacbon, vì vậy khi đốt, axetilen sẽ cháy tạo ra cacbon đioxit và nước, tương tự metan và etilen.

- *Thí nghiệm* : Dẫn axetilen qua ống thủy tinh đầu vuốt nhọn rồi đốt cháy khí axetilen thoát ra.

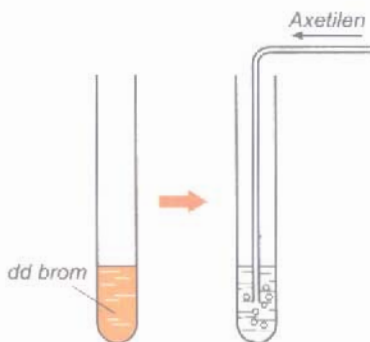
Hiện tượng : Axetilen cháy trong không khí với ngọn lửa sáng, toả nhiều nhiệt.



2. Axetilen có làm mất màu dung dịch brom không ?

Trong liên kết ba của phân tử axetilen có hai liên kết kém bền. Vì vậy, ta dự đoán axetilen sẽ *làm mất màu dung dịch brom* tương tự etilen. Để chứng minh dự đoán trên, ta làm thí nghiệm sau :

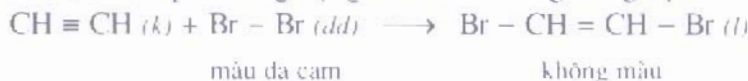
- *Thí nghiệm* : Dẫn axetilen qua dung dịch brom màu da cam (hình 4.11).



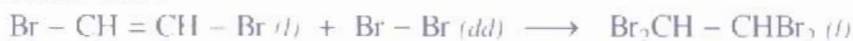
Hình 4.11.
Thí nghiệm axetilen tác dụng với dung dịch brom

Hiện tượng : Dung dịch brom bị mất màu.

Nhận xét : Axetilen có phản ứng cộng với brom trong dung dịch.



Sản phẩm mới sinh ra có liên kết đôi trong phân tử nên có thể cộng tiếp với một phân tử brom nữa :



Trong điều kiện thích hợp, axetilen cũng có phản ứng cộng với hiđro và một số chất khác.

IV – ỨNG DỤNG

Khi axetilen cháy trong oxi, nhiệt độ ngọn lửa có thể lên tới 3000 °C. Vì vậy, axetilen được dùng làm nhiên liệu trong đèn xì oxi – axetilen để hàn cắt kim loại.

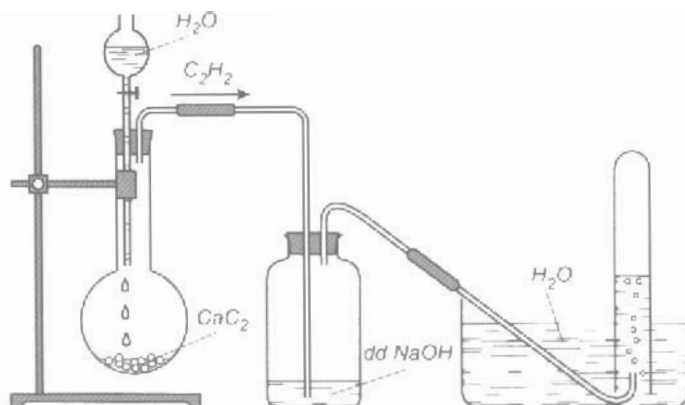
Trong công nghiệp, axetilen là nguyên liệu để sản xuất poli(vinyl clorua) (dùng để sản xuất nhựa PVC), cao su, axit axetic và nhiều hoá chất khác.

V – ĐIỀU CHẾ

Trong phòng thí nghiệm và trong công nghiệp, axetilen được điều chế bằng cách cho canxi cacbua (thành phần chính của đất đèn) phản ứng với nước :



Phương pháp hiện đại để điều chế axetilen hiện nay là nhiệt phân metan ở nhiệt độ cao.



Hình 4.12
Điều chế và thu khí axetilen trong phòng thí nghiệm

- 1 Axetilen là chất khí, không màu, không mùi, ít tan trong nước.
- 2 Công thức cấu tạo của axetilen : $HC \equiv CH$.
- 3 Axetilen có các tính chất hoá học sau : tham gia phản ứng cháy, phản ứng cộng.
- 4 Axetilen là nhiên liệu và nguyên liệu trong công nghiệp.

BÀI TẬP

1. Hãy cho biết trong các chất sau :
 $CH_3 - CH_3$; $CH \equiv CH$; $CH_2 = CH_2$; CH_4 ; $CH \equiv C - CH_3$
 - a) Chất nào có liên kết ba trong phân tử ?
 - b) Chất nào làm mất màu dung dịch brom ?
2. Cần bao nhiêu ml dung dịch brom 0,1M để tác dụng hết với :
 - a) 0,224 lít etilen ở điều kiện tiêu chuẩn.
 - b) 0,224 lít axetilen ở điều kiện tiêu chuẩn.
3. Biết rằng 0,1 lít khí etilen (đktc) làm mất màu tối đa 50 ml dung dịch brom. Nếu dùng 0,1 lít khí axetilen (đktc) thì có thể làm mất màu tối đa bao nhiêu ml dung dịch brom trên.
4. Đốt cháy 28 ml hỗn hợp khí metan và axetilen cần phải dùng 67,2 ml khí oxi.
 - a) Tính phần trăm thể tích của mỗi khí trong hỗn hợp.
 - b) Tính thể tích khí CO_2 sinh ra.
 (Các thể tích khí đo ở cùng điều kiện nhiệt độ và áp suất).
5. Cho 0,56 lít (đktc) hỗn hợp khí gồm C_2H_4 , C_2H_2 tác dụng hết với dung dịch brom dư, lượng brom đã tham gia phản ứng là 5,6 gam.
 - a) Hãy viết phương trình hoá học.
 - b) Tính phần trăm thể tích của mỗi khí trong hỗn hợp.



Benzen

Benzen là hidrocarbon có cấu tạo khác với metan, etilen và axetilen, vậy benzen có cấu tạo và tính chất như thế nào ?

Công thức phân tử : C_6H_6 .

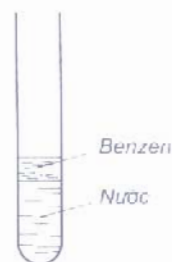
Phân tử khối : 78.

I – TÍNH CHẤT VẬT LÝ

Benzen là chất lỏng, không màu, không tan trong nước, nhẹ hơn nước, hoà tan nhiều chất như : dầu ăn, nến, cao su, iot ... Benzen độc.

- *Thí nghiệm 1* : Nhỏ vài giọt benzen vào ống nghiệm đựng nước, lắc nhẹ, sau đó để yên (hình 4.13).
- *Thí nghiệm 2* : Cho 1 – 2 giọt dầu ăn vào ống nghiệm đựng benzen, lắc nhẹ.

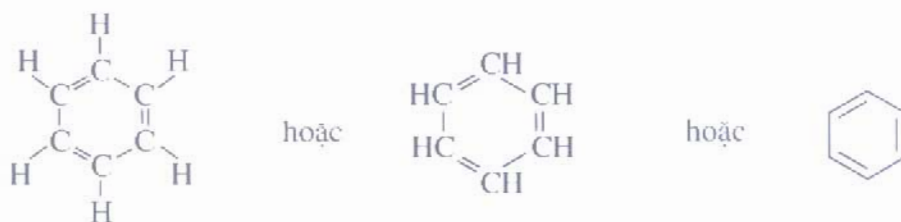
Quan sát tính tan trong nước, khả năng hoà tan dầu ăn của benzen.



Hình 4.13.
Benzen không tan trong nước

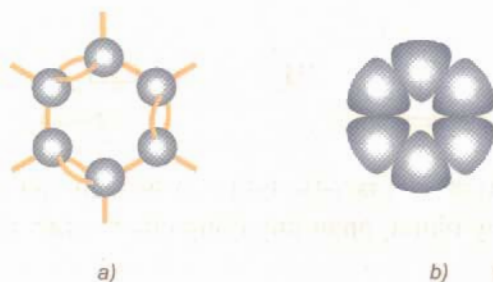
II – CẤU TẠO PHÂN TỬ

Công thức cấu tạo của benzen :



Từ công thức cấu tạo của benzen ta thấy :

Sáu nguyên tử cacbon liên kết với nhau tạo thành vòng sáu cạnh đều, có ba liên kết đôi xen kẽ ba liên kết đơn.



Hình 4.14.
Mô hình phân tử benzen
a) Dạng rỗng ; b) Dạng đặc

IV – ỨNG DỤNG

Benzen là nguyên liệu quan trọng trong công nghiệp để sản xuất chất dẻo, phẩm nhuộm, thuốc trừ sâu, dược phẩm v.v...

Benzen được sử dụng làm dung môi trong công nghiệp và trong phòng thí nghiệm.

1. *Benzen là chất lỏng, không tan trong nước nhưng hoà tan được nhiều chất hữu cơ và vô cơ. Benzen độc.*

2. *Công thức cấu tạo của benzen :*

$\begin{array}{c} \text{HC}=\text{CH} \\ | \quad | \\ \text{HC}=\text{CH} \\ | \quad | \\ \text{HC}=\text{CH} \\ | \quad | \\ \text{HC}=\text{CH} \end{array}$ hoặc 

3. *Benzen tham gia phản ứng cháy, phản ứng thế và khó tham gia phản ứng cộng.*

4. *Benzen là nguyên liệu quan trọng trong công nghiệp.*

BÀI TẬP

1. Cấu tạo đặc biệt của phân tử benzen là :

- Phân tử có vòng 6 cạnh.
- Phân tử có ba liên kết đôi.
- Phân tử có vòng 6 cạnh chứa ba liên kết đôi xen kẽ ba liên kết đơn.
- Phân tử có vòng 6 cạnh chứa liên kết đôi và liên kết đơn.

Hãy chọn câu đúng nhất trong các câu trên.

2. Một số học sinh viết công thức cấu tạo của benzen như sau :



(a)



(b)



(c)



(d)



(e)

Hãy cho biết công thức nào viết đúng, viết sai. Tại sao ?

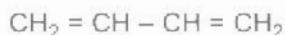
3. Cho benzen tác dụng với brom tạo ra brombenzen :

- Viết phương trình hoá học (có ghi rõ điều kiện phản ứng)
- Tính khối lượng benzen cần dùng để điều chế 15,7 gam brombenzen. Biết hiệu suất phản ứng đạt 80%.

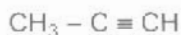
4. Hãy cho biết chất nào trong các chất sau đây có thể làm mất màu dung dịch brom. Giải thích và viết phương trình hoá học (nếu có).



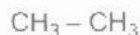
(a)



(b)



(c)



(d)

Dầu mỏ và khí thiên nhiên

Dầu mỏ và khí thiên nhiên là những tài nguyên quý giá của Việt Nam và nhiều quốc gia khác. Vậy, từ dầu mỏ và khí thiên nhiên người ta tách ra được những sản phẩm nào và chúng có những ứng dụng gì ?

I – DẦU MỎ

1. Tính chất vật lí

Hãy quan sát mẫu dầu mỏ : trạng thái, màu sắc, tính tan trong nước.

Nhận xét : Dầu mỏ là chất lỏng sánh, màu nâu đen, không tan trong nước và nhẹ hơn nước.

2. Trạng thái tự nhiên, thành phần của dầu mỏ

Dầu mỏ có ở đâu ?

Trong tự nhiên, dầu mỏ tập trung thành những vùng lớn, ở sâu trong lòng đất, tạo thành các mỏ dầu. Mỏ dầu thường có ba lớp :

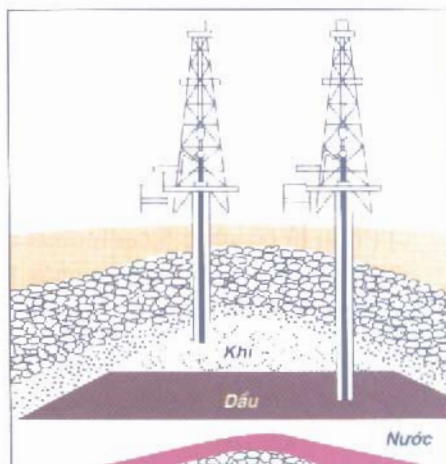
Lớp khí ở trên, được gọi là khí mỏ dầu hay khí đồng hành. Thành phần chính của khí mỏ dầu là metan.

- Lớp dầu lỏng có hoà tan khí ở giữa, đó là một hỗn hợp phức tạp của nhiều loại hidrocarbon và những lượng nhỏ các hợp chất khác.

- Dưới đáy mỏ dầu là một lớp nước mặn.

Dầu mỏ được khai thác như thế nào ?

Muốn khai thác dầu, người ta khoan những lỗ khoan xuống lớp dầu lỏng (còn gọi là giếng dầu). Đầu tiên dầu tự phun lên, sau đó, người ta phải bơm nước hoặc khí xuống để đẩy dầu lên (hình 4.16).

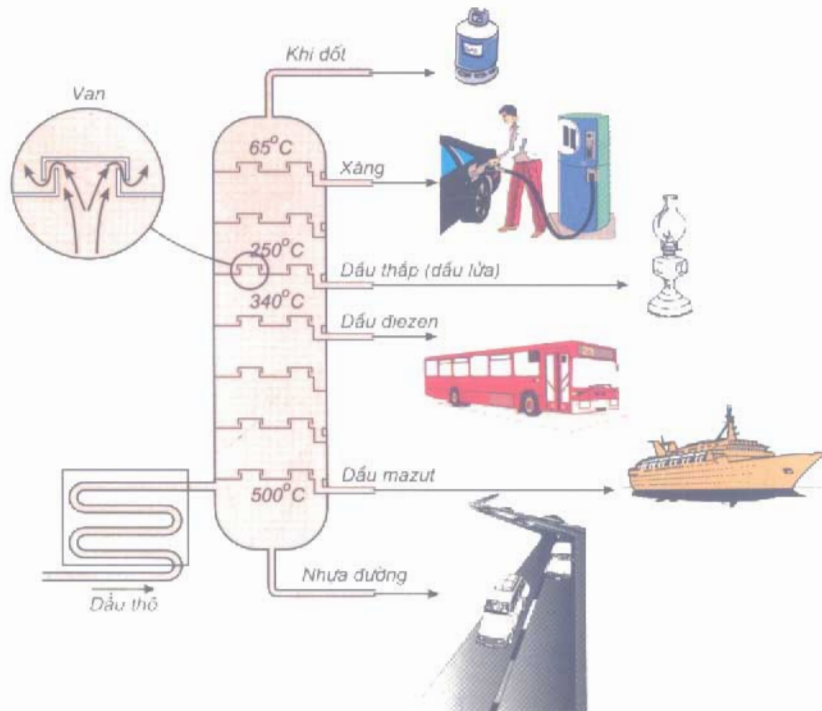


Hình 4.16
Mỏ dầu và cách khai thác

3. Các sản phẩm chế biến từ dầu mỏ

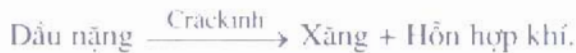
Khi chưng cất dầu mỏ, các sản phẩm được tách ra ở những khoảng nhiệt độ khác nhau. Quá trình này diễn ra trong tháp chưng cất (hình 4.17).

Lượng xăng thu được khi chưng cất dầu mỏ chỉ chiếm một tỉ lệ nhỏ. Để tăng lượng xăng, người ta sử dụng phương pháp crackinh (nghĩa là *bẻ gãy* phân tử) để chế biến dầu nặng (dầu diesel ...) thành xăng và các sản phẩm khí có giá trị trong công nghiệp như : metan, etilen, v.v...



Hình 4.17.

Sơ đồ chưng cất dầu mỏ và ứng dụng của các sản phẩm



Nhờ phương pháp cracking, lượng xăng thu được chiếm khoảng 40% khối lượng dầu mỏ.

II – KHÍ THIÊN NHIÊN

Khí thiên nhiên có trong các mỏ khí nằm dưới lòng đất. Thành phần chủ yếu của khí thiên nhiên là metan (hình 4.18).

Muốn khai thác khí thiên nhiên người ta khoan xuống mỏ khí. Khí sẽ tự phun lên do áp suất ở các mỏ khí lớn hơn áp suất khí quyển.

Khí thiên nhiên là nhiên liệu, nguyên liệu trong đời sống và trong công nghiệp.



Hình 4.18.
Hàm lượng metan trong khí thiên nhiên (a)
và trong khí mỏ dầu (b)

III – DẦU MỎ VÀ KHÍ THIÊN NHIÊN Ở VIỆT NAM

Dầu mỏ và khí thiên nhiên của nước ta tập trung chủ yếu ở thềm lục địa phía Nam (hình 4.19).

Trữ lượng dầu mỏ và khí thiên nhiên ở nước ta dự đoán vào khoảng 3 – 4 tỉ tấn đã quy đổi ra dầu.

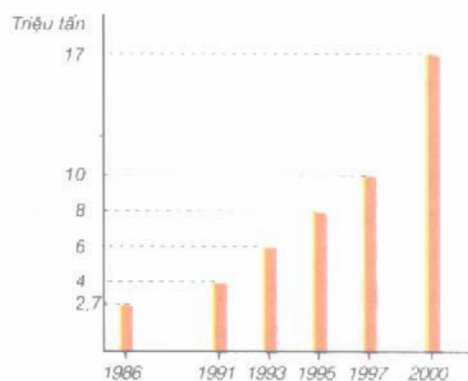
Ưu điểm nổi bật của dầu mỏ nước ta là hàm lượng các hợp chất chứa lưu huỳnh thấp (< 0,5%). Tuy nhiên, do chứa nhiều parafin (hidrocacbon có phân tử khối lớn) nên dầu mỏ nước ta dễ bị đông đặc.

Việt Nam bắt đầu khai thác dầu ở mỏ Bạch Hổ vào năm 1986. Từ đó đến nay, việc khai thác dầu và khí thiên nhiên không ngừng được mở rộng. Hiện nay, nước ta đã khai thác dầu và khí ở các mỏ : Bạch Hổ, Đại Hùng, Rồng, Rồng Đông, Lan Tây ... Năm 2002, chúng ta đã khai thác được 19,362 triệu tấn dầu quy đổi, trong đó có 17,102 triệu tấn dầu thô và 2,26 tỉ m³ khí. Sản lượng dầu và khí tăng lên liên tục, góp phần quan trọng vào việc phát triển kinh tế đất nước (hình 4.20).

Khai thác, vận chuyển và chế biến dầu mỏ, khí thiên nhiên rất dễ gây ra ô nhiễm môi trường và các tai nạn cháy, nổ. Vì vậy, trong quá trình sản xuất và vận chuyển dầu, khí phải tuân thủ nghiêm ngặt các quy định về an toàn đã đặt ra.



Hình 4.19.
Vị trí một số mỏ dầu và khí ở Việt Nam



Hình 4.20
Biểu đồ sản lượng khai thác dầu ở Việt Nam

1. Dầu mỏ là một hỗn hợp tự nhiên của nhiều loại hidrocarbon.
2. Bằng cách chưng cất dầu mỏ, người ta thu được xăng, dầu hoả và nhiều sản phẩm khác.
3. Cracking dầu mỏ để tăng thêm lượng xăng.
4. Metan là thành phần chủ yếu của khí thiên nhiên và khí mỏ dầu.
5. Dầu mỏ và khí thiên nhiên là nguồn nhiên liệu và nguyên liệu quý trong đời sống và trong công nghiệp.

BÀI TẬP

1. Chọn những câu đúng trong các câu sau :
 - a) Dầu mỏ là một đơn chất
 - b) Dầu mỏ là một hợp chất phức tạp.
 - c) Dầu mỏ là một hỗn hợp tự nhiên của nhiều loại hidrocarbon.
 - d) Dầu mỏ sôi ở một nhiệt độ xác định.
 - e) Dầu mỏ sôi ở những nhiệt độ khác nhau.
2. Điền những từ thích hợp vào các chỗ trống trong các câu sau :
 - a) Người ta chưng cất dầu mỏ để thu được
 - b) Để thu thêm được xăng, người ta tiến hành dầu nặng.
 - c) Thành phần chủ yếu của khí thiên nhiên là
 - d) Khí mỏ dầu có gần như khí thiên nhiên.
3. Để dập tắt xăng dầu cháy người ta làm như sau :
 - a) Phun nước vào ngọn lửa.
 - b) Dùng chăn ướt trùm lên ngọn lửa.
 - c) Phủ cát vào ngọn lửa.
 Cách làm nào ở trên là đúng. Giải thích.
4. Đốt cháy V lít khí thiên nhiên chứa 96% CH₄, 2% N₂ và 2% CO₂ về thể tích. Toàn bộ sản phẩm cháy được dẫn qua dung dịch Ca(OH)₂ dư thấy tạo ra 4,9 gam kết tủa.
 - a) Viết các phương trình hoá học (biết N₂, CO₂ không cháy).
 - b) Tính V (đktc).

Nhiên liệu

Nhiên liệu là vấn đề được mọi quốc gia trên thế giới quan tâm. Vậy nhiên liệu là gì? Sử dụng nhiên liệu như thế nào cho hiệu quả?

I - NHIÊN LIỆU LÀ GÌ ?

Chúng ta đều biết : than, củi, dầu hoả, khí gaz ... khi cháy đều toả nhiệt và phát sáng. Người ta gọi đó là *chất đốt* hay *nhiên liệu*.

Vậy : *Nhiên liệu là những chất cháy được, khi cháy toả nhiệt và phát sáng.*

Nhiên liệu đóng vai trò quan trọng trong đời sống và sản xuất. Các nhiên liệu thông thường là các vật liệu có sẵn trong tự nhiên (than, củi, dầu mỏ ...) hoặc điều chế từ các nguồn nguyên liệu có sẵn trong tự nhiên (cồn đốt, khí than, v.v...).

II - NHIÊN LIỆU ĐƯỢC PHÂN LOẠI NHƯ THẾ NÀO ?

Dựa vào trạng thái, người ta chia nhiên liệu thành 3 loại : rắn, lỏng, khí.

I. Nhiên liệu rắn

Gồm than mỏ, gỗ, v.v...

Than mỏ được tạo thành do thực vật bị vùi lấp dưới đất và phân huỷ dần trong hàng triệu năm. Thời gian phân huỷ càng dài, than càng già và hàm lượng cacbon trong than càng cao.

Than mỏ gồm các loại : than gầy, than mỡ, than non và than bùn.

Than gầy là loại than già nhất, chứa trên 90% cacbon, khi cháy toả ra rất nhiều nhiệt, nên được dùng làm nhiên liệu trong nhiều ngành công nghiệp.

Than mỡ và *than non* chứa ít cacbon hơn than gầy. Than mỡ được dùng để luyện than cốc.

Than bùn là loại than trẻ nhất được tạo thành ở đáy các đầm lầy. Than bùn được dùng làm chất đốt tại chỗ và dùng làm phân bón.

Gỗ là loại nhiên liệu được sử dụng từ thời cổ xưa. Song việc sử dụng gỗ làm nhiên liệu gây lãng phí rất lớn nên ngày càng bị hạn chế. Hiện nay, gỗ chủ yếu được sử dụng làm vật liệu trong xây dựng và nguyên liệu cho công nghiệp giấy.



Hình 4.21.
Hàm lượng cacbon trong các loại than

2. Nhiên liệu lỏng

Gồm các sản phẩm chế biến từ dầu mỏ (xăng, dầu hoả ...) và rượu.

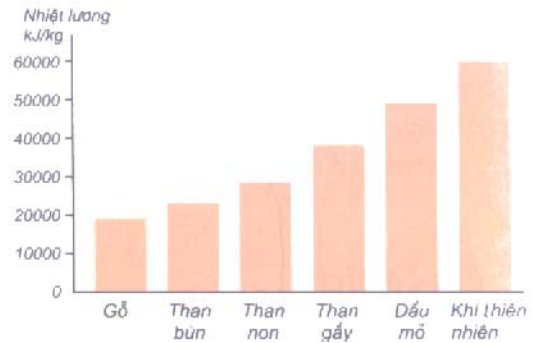
Nhiên liệu lỏng được dùng chủ yếu cho các động cơ đốt trong, một phần nhỏ dùng để đun nấu và thắp sáng.

3. Nhiên liệu khí

Gồm các loại khí thiên nhiên, khí mỏ dầu, khí lò cốc, khí lò cao, khí than.

Nhiên liệu khí có năng suất toả nhiệt cao, dễ cháy hoàn toàn, vì vậy ít gây độc hại cho môi trường.

Nhiên liệu khí được sử dụng trong đời sống và trong công nghiệp.



Hình 4.22.
Năng suất toả nhiệt của một số nhiên liệu thông thường

III – SỬ DỤNG NHIÊN LIỆU

NHU THẾ NÀO CHO HIỆU QUẢ ?

Khi nhiên liệu cháy không hoàn toàn, sẽ vừa gây lãng phí, vừa làm ô nhiễm môi trường. Vì vậy, sử dụng hiệu quả nhiên liệu là phải làm thế nào để nhiên liệu cháy hoàn toàn, đồng thời tận dụng được nhiệt lượng do quá trình cháy tạo ra. Muốn vậy cần phải đảm bảo các yêu cầu sau :

1. Cung cấp đủ không khí hoặc oxi cho quá trình cháy như : thổi không khí vào lò, xây ống khói cao để hút gió.
2. Tăng diện tích tiếp xúc của nhiên liệu với không khí hoặc oxi bằng cách : trộn đều nhiên liệu khí, lỏng với không khí, chế nhỏ củi, đập nhỏ than khi đốt cháy (hình 4.23).
3. Điều chỉnh lượng nhiên liệu để duy trì sự cháy ở mức độ cần thiết phù hợp với nhu cầu sử dụng nhằm tận dụng nhiệt lượng do sự cháy tạo ra.



Hình 4.23.
Tăng diện tích tiếp xúc giữa khí gaz với không khí khi cháy

1. Nhiên liệu là những chất cháy được, khi cháy toả nhiệt và phát sáng.
2. Nhiên liệu được chia làm 3 loại : rắn, lỏng, khí.
3. Cách sử dụng nhiên liệu có hiệu quả là : cung cấp đủ không khí (oxi) cho quá trình cháy, tăng diện tích tiếp xúc của nhiên liệu với không khí hoặc oxi. Duy trì sự cháy ở mức độ cần thiết phù hợp với nhu cầu sử dụng.

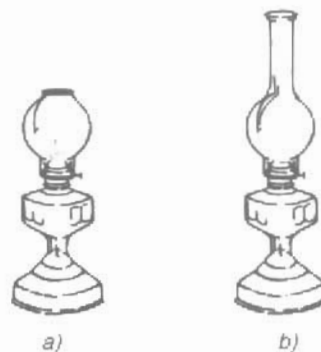
Em có biết

Than đá, dầu mỏ, khí tự nhiên là những nguồn nhiên liệu thiết yếu. Tuy nhiên, các nhiên liệu trên luôn có lẫn hợp chất chứa lưu huỳnh hoặc nitơ, vì vậy khi cháy ngoài sự tạo ra khí CO_2 thường và lưu huỳnh các khí khác như SO_2 , NO_2 , CO ... gây ô nhiễm môi trường. Mặt khác, các nguồn nhiên liệu trên đang dần cạn kiệt và việc người ta đang nghiên cứu tìm nguồn nhiên liệu thay thế.

Một trong các hướng nghiên cứu đó là dùng khí hydro làm nhiên liệu. Khí hydro của khí hydro là khí cháy tạo ra nước, nên không gây ô nhiễm môi trường. Đây chính là việc tiết kiệm và bảo quản hydro hiện nay còn gặp nhiều khó khăn.

BÀI TẬP

1. Để sử dụng nhiên liệu có hiệu quả cần phải cung cấp không khí hoặc oxi :
 - a) vừa đủ ;
 - b) thiếu ;
 - c) dư.
 Hãy chọn trường hợp đúng và giải thích.
2. Hãy giải thích tại sao các chất khí dễ cháy hoàn toàn hơn các chất rắn và chất lỏng.
3. Hãy giải thích tác dụng của các việc làm sau :
 - a) Tạo các hàng lỗ trong các viên than tổ ong.
 - b) Quạt gió vào bếp lò khi nhóm lửa.
 - c) Đậy bớt cửa lò khi ủ bếp.
4. Hãy quan sát hình vẽ 4.24 và cho biết trường hợp nào đèn sẽ cháy sáng hơn, ít muội than hơn.



Hình 4.24.
Đèn dầu

Luyện tập chương 4 : Hiđrocacbon. Nhiên liệu

Bài 42
(1 tiết)

Các em đã học về metan, etilen, axetilen và benzen. Chúng ta hãy tìm hiểu về mối quan hệ giữa cấu tạo phân tử với tính chất của các hiđrocacbon trên và những ứng dụng của chúng.

I KIẾN THỨC CẦN NHỚ

Nhớ lại cấu tạo, tính chất và ứng dụng của metan, etilen, axetilen, benzen rồi hoàn thành bảng tổng kết theo mẫu sau :

	Metan	Etilen	Axetilen	Benzen
Công thức cấu tạo				
Đặc điểm cấu tạo của phân tử				
Phản ứng đặc trưng				
Ứng dụng chính				

Phản ứng minh hoạ : ...

II – BÀI TẬP

- Viết công thức cấu tạo đầy đủ và thu gọn của các chất hữu cơ có công thức phân tử sau : C_3H_8 ; C_3H_6 ; C_3H_4 .
- Có hai bình đựng hai chất khí là CH_4 , C_2H_4 . Chỉ dùng dung dịch brom có thể phân biệt được hai chất khí trên không ? Nêu cách tiến hành.
- Biết 0,01 mol hiđrocacbon X có thể tác dụng tối đa với 100 ml dung dịch brom 0,1 M. Vậy X là hiđrocacbon nào trong số các chất sau ?
A. CH_4 ; B. C_2H_2 ; C. C_2H_4 ; D. C_6H_6 .
- Đốt cháy 3 gam chất hữu cơ A, thu được 8,8 gam khí CO_2 và 5,4 gam H_2O .
 - Trong chất hữu cơ A có những nguyên tố nào ?
 - Biết phân tử khối của A nhỏ hơn 40. Tìm công thức phân tử của A.
 - Chất A có làm mất màu dung dịch brom không ?
 - Viết phương trình hoá học của A với clo khi có ánh sáng.



Bài 43
(1 tiết)

Thực hành : Tính chất của hiđrocacbon

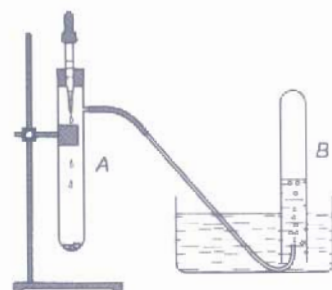
Củng cố kiến thức về hiđrocacbon.
Rèn luyện các kỹ năng thí nghiệm : lắp dụng cụ, quan sát, so sánh, ghi chép.

I – TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

1. Thí nghiệm 1: Điều chế axetilen

Cho vào ống nghiệm có nhánh (khô) (ống A) hai hoặc ba mẫu CaC_2 . Sau đó lắp dụng cụ như hình vẽ 4.25a. Nhỏ từng giọt nước từ ống nhỏ giọt vào ống nghiệm. Thu khí axetilen thoát ra vào ống nghiệm (B) bằng cách đẩy nước.

Quan sát khí axetilen thu được và nhận xét.



a)

2. Thí nghiệm 2

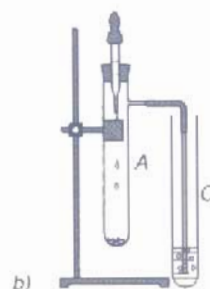
Tính chất của axetilen

- Tác dụng với dung dịch brom :

Dẫn khí axetilen thoát ra ở ống nghiệm (A) vào ống nghiệm (C) đựng 2 ml dung dịch brom. Quan sát và ghi chép các hiện tượng xảy ra (hình 4.25b).

- Tác dụng với oxi (phản ứng cháy) :

Dẫn axetilen qua ống thủy tinh vuốt nhọn rồi châm lửa đốt khí axetilen thoát ra (hình 4.25c). Quan sát màu ngọn lửa.

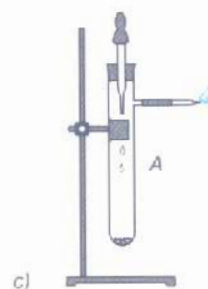


b)

3. Thí nghiệm 3

Tính chất vật lý của benzen

Cho 1 ml benzen vào ống nghiệm đựng 2 ml nước cất, lắc kĩ. Sau đó để yên, quan sát chất lỏng trong ống nghiệm. Cho tiếp 2 ml dung dịch brom loãng vào ống nghiệm, lắc kĩ. Sau đó để yên, quan sát màu của dung dịch.



c)

Hình 4.25.
Thí nghiệm điều chế và
thử tính chất của axetilen

II – VIẾT BẢN TƯỜNG TRÌNH

DẪN XUẤT CỦA HIĐROCACBON. POLIME

- ☞ *Rượu etylic, axit axetic có cấu tạo, tính chất và ứng dụng như thế nào ? Chất béo có tính chất và ứng dụng gì ?*
- ☞ *Glucosơ, saccarozơ, tinh bột, xenlulozơ có cấu tạo, tính chất và ứng dụng như thế nào ?*
- ☞ *Protein có cấu tạo, tính chất và ứng dụng như thế nào ?*
- ☞ *Chất dẻo, tơ, cao su có cấu tạo, tính chất và ứng dụng như thế nào ?*

Một số loại tơ, lụa



Bài 44
(1 tiết)

Rượu etylic

Khi lên men gạo, sắn, ngô (đã nấu chín) hoặc quả nho, quả táo. ... người ta thu được rượu etylic. Vậy rượu etylic có công thức cấu tạo như thế nào? Nó có tính chất và ứng dụng gì?

Công thức phân tử: C_2H_6O .

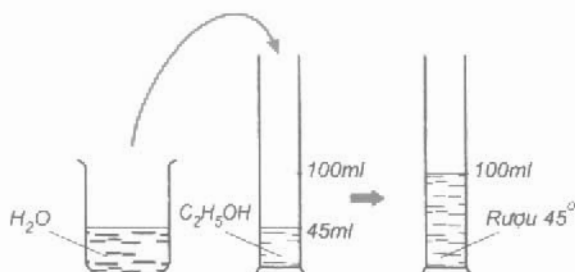
Phân tử khối: 46.

I – TÍNH CHẤT VẬT LÝ

Rượu etylic (ancol etylic hoặc etanol) là chất lỏng, không màu, sôi ở $78,3^\circ C$, nhẹ hơn nước, tan vô hạn trong nước, hoà tan được nhiều chất như iot, benzen, ...

Số ml rượu etylic có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước gọi là **độ rượu**.

Thí dụ, 100 ml rượu 45° chứa 45 ml rượu etylic nguyên chất (hình 5.1).



Hình 5.1.
Cách pha rượu 45°

II – CẤU TẠO PHÂN TỬ

Rượu etylic có công thức cấu tạo :

$$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ | \quad | \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ | \quad | \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} \text{ hay } \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}.$$

Ta thấy, trong phân tử rượu etylic có một nguyên tử H không liên kết với nguyên tử C mà liên kết với nguyên tử O, tạo ra nhóm $-\text{OH}$. Chính nhóm $-\text{OH}$ này làm cho rượu có tính chất đặc trưng.



Hình 5.2. Mô hình phân tử rượu etylic:
a) Dạng rỗng; b) Dạng đặc.

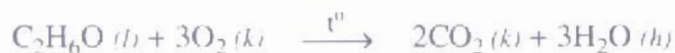
III – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

1. Rượu etylic có cháy không ?

- *Thí nghiệm* : Nhỏ vài giọt rượu etylic vào chén sứ rồi đốt.

Hiện tượng : Rượu etylic cháy với ngọn lửa màu xanh, toả nhiều nhiệt.

Nhận xét : Rượu etylic tác dụng mạnh với oxi khi đốt nóng.

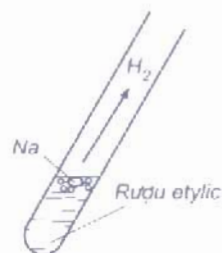


2. Rượu etylic có phản ứng với natri không ?

- *Thí nghiệm* : Cho mẫu natri vào cốc (ống nghiệm) đựng rượu etylic (hình 5.3).

Hiện tượng : Có bọt khí thoát ra, mẫu natri tan dần.

Nhận xét : Tương tự nước, rượu etylic tác dụng được với natri, giải phóng khí, đó là khí hidro.



Hình 5.3.
Thí nghiệm rượu etylic tác dụng với natri

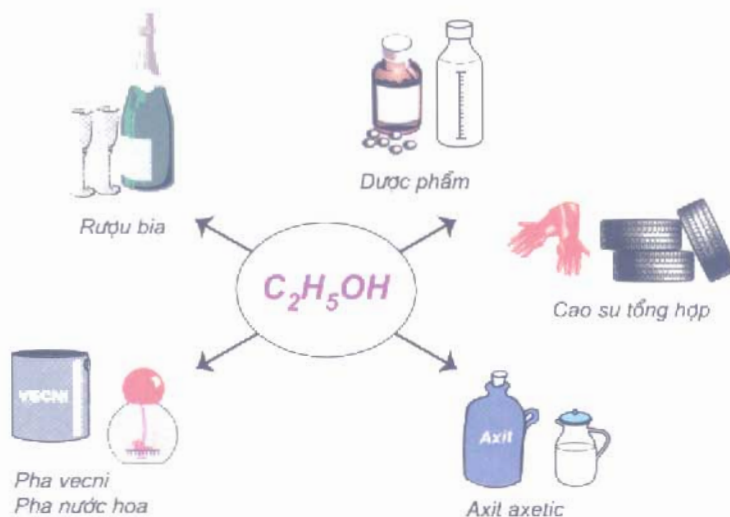


3. Phản ứng với axit axetic

(Xem Bài 45 : Axit axetic)

IV – ỨNG DỤNG

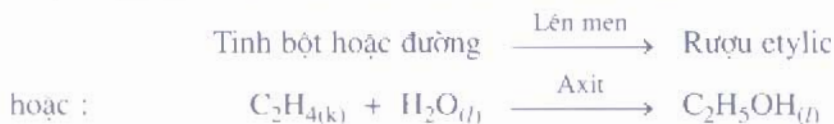
Những ứng dụng quan trọng của rượu etylic được trình bày trong sơ đồ sau :



Uống nhiều rượu rất có hại cho sức khỏe.

V – ĐIỀU CHẾ

Rượu etylic thường được điều chế theo hai cách sau :



1. Rượu etylic là chất lỏng, không màu, tan vô hạn trong nước. Độ rượu là số ml rượu etylic có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước.
2. Công thức cấu tạo của rượu etylic là $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$. Nhóm $-\text{OH}$ làm cho rượu etylic có những tính chất hoá học đặc trưng.
3. Rượu etylic có những tính chất hoá học sau : tham gia phản ứng cháy, phản ứng với natri.
4. Rượu etylic là nguyên liệu, nhiên liệu, dung môi.
5. Rượu etylic được điều chế từ tinh bột, đường hoặc từ etilen.

Em có biết ?

Vì sao cồn (rượu etylic) diệt được vi khuẩn ?

Trước khi tiêm, thay thuốc thường dùng bông tẩm cồn xoa lên da bệnh nhân để sát trùng chỗ tiêm. Tại sao vậy ?

Vì cồn có khả năng thâm thấu cao nên có thể thâm sâu vào trong tế bào vi khuẩn, gây đông tụ protein làm cho vi khuẩn chết. Tuy nhiên, ở nồng độ cao sẽ làm protein trên bề mặt của vi khuẩn đông tụ nhanh tạo ra lớp màng ngăn không cho cồn thấm sâu vào bên trong, làm giảm tác dụng diệt khuẩn. Ở nồng độ thấp, khả năng làm đông tụ protein giảm, vì vậy hiệu quả sát trùng kém. Thực nghiệm cho thấy cồn 75% có tác dụng sát trùng mạnh nhất.

BÀI TẬP

1. Rượu etylic phản ứng được với natri vì
 - A. trong phân tử có nguyên tử oxi.
 - B. trong phân tử có nguyên tử hiđro và nguyên tử oxi.
 - C. trong phân tử có nguyên tử cacbon, hiđro và oxi.
 - D. trong phân tử có nhóm – OH.
2. Trong số các chất sau : $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$; $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$; C_6H_6 ; $\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_3$, chất nào tác dụng được với Na ? Viết phương trình hoá học.
3. Có ba ống nghiệm :
 - Ống 1 đựng rượu etylic ;
 - Ống 2 đựng rượu 96° ;
 - Ống 3 đựng nước.Cho Na dư vào các ống nghiệm trên, viết các phương trình hoá học.
4. Trên nhãn của các chai rượu đều có ghi các số, thí dụ 45°, 18°, 12°.
 - a) Hãy giải thích ý nghĩa của các số trên.
 - b) Tính số ml rượu etylic có trong 500 ml rượu 45°.
 - c) Có thể pha được bao nhiêu lít rượu 25° từ 500 ml rượu 45° ?
5. Đốt cháy hoàn toàn 9,2 gam rượu etylic.
 - a) Tính thể tích khí CO_2 tạo ra ở điều kiện tiêu chuẩn.
 - b) Tính thể tích không khí (ở điều kiện tiêu chuẩn) cần dùng cho phản ứng trên, biết oxi chiếm 20% thể tích của không khí.

Bài 45
(2 tiết)

Axit axetic

Khi lên men dung dịch rượu etylic loãng, người ta thu được giấm ăn, đó chính là dung dịch axit axetic. Vậy, axit axetic có công thức cấu tạo như thế nào? Nó có tính chất và ứng dụng gì?

Công thức phân tử: $C_2H_4O_2$.

Phân tử khối: 60.

I – TÍNH CHẤT VẬT LÝ

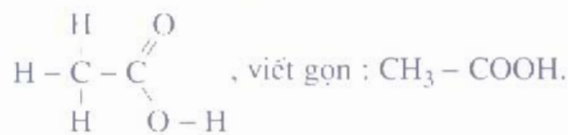
Cho axit axetic vào ống nghiệm. Quan sát trạng thái, màu sắc của axit.

Nhỏ từ từ axit axetic vào ống nghiệm đựng nước. Quan sát sự hoà tan của axit axetic trong nước.

Axit axetic là chất lỏng, không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước.

II – CẤU TẠO PHÂN TỬ

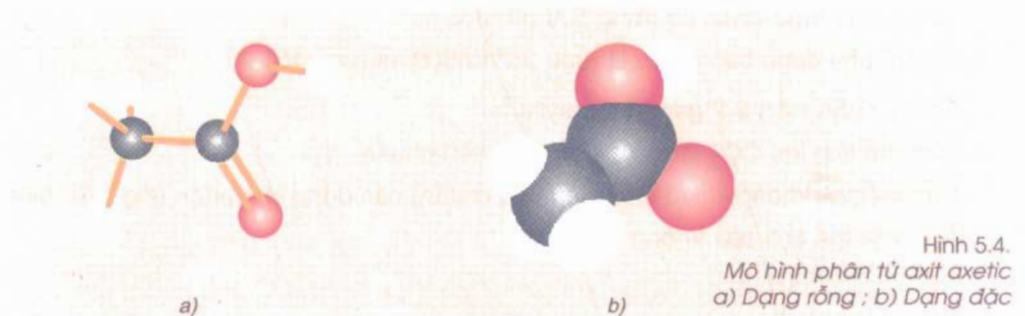
Axit axetic có công thức cấu tạo :



Ta thấy trong phân tử axit, nhóm $-\text{OH}$ liên kết với nhóm $\text{C} = \text{O}$ tạo thành

nhóm $-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ // \\ \text{OH} \end{array}$ ($-\text{COOH}$). Chính nhóm $-\text{COOH}$ này làm cho phân tử có

tính axit.



Hình 5.4.
Mô hình phân tử axit axetic
a) Dạng rỗng ; b) Dạng đặc

Bài 45
(2 tiết)

Axit axetic

Khi lên men dung dịch rượu etylic loãng, người ta thu được giấm ăn, đó chính là dung dịch axit axetic. Vậy, axit axetic có công thức cấu tạo như thế nào? Nó có tính chất và ứng dụng gì?

Công thức phân tử: $C_2H_4O_2$.

Phân tử khối: 60.

I – TÍNH CHẤT VẬT LÝ

Cho axit axetic vào ống nghiệm. Quan sát trạng thái, màu sắc của axit.

Nhỏ từ từ axit axetic vào ống nghiệm đựng nước. Quan sát sự hoà tan của axit axetic trong nước.

Axit axetic là chất lỏng, không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước.

II – CẤU TẠO PHÂN TỬ

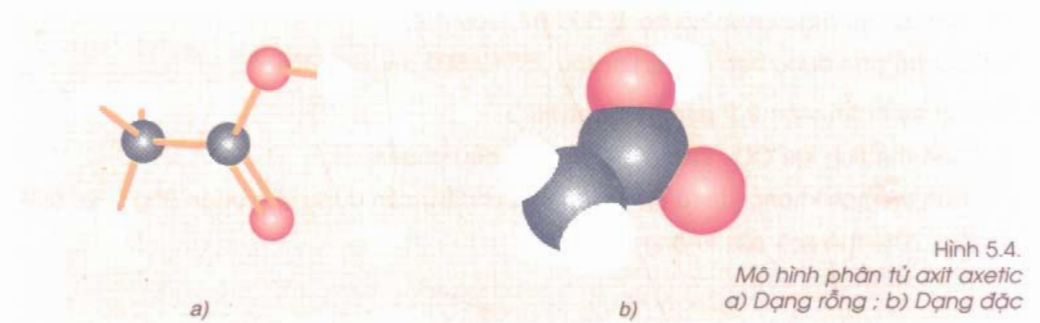
Axit axetic có công thức cấu tạo:



Ta thấy trong phân tử axit, nhóm $-\text{OH}$ liên kết với nhóm $\text{C} = \text{O}$ tạo thành

nhóm $-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ // \\ \text{C} \\ | \\ \text{OH} \end{array}$ ($-\text{COOH}$). Chính nhóm $-\text{COOH}$ này làm cho phân tử có

tính axit.



Hình 5.4.
Mô hình phân tử axit axetic
a) Dạng rỗng; b) Dạng đặc

III – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

1. Axit axetic có tính chất của axit không ?

▲ *Thí nghiệm* : Cho dung dịch axit axetic lần lượt vào các ống nghiệm đựng các chất sau : quỳ tím, dung dịch NaOH có phenolphthalein, CuO, Zn, Na₂CO₃.

Quan sát các hiện tượng xảy ra, nêu nhận xét.

Nhận xét : Axit axetic là một axit hữu cơ có tính chất của một axit. Tuy nhiên, axit axetic là một axit yếu.

Phương trình hoá học :



Axit axetic

Natri axetat



...

2. Axit axetic có tác dụng với rượu etylic không ?

■ *Thí nghiệm* : Cho rượu etylic, axit axetic vào ống nghiệm A. Thêm tiếp một ít axit sunfuric đặc vào làm xúc tác. Lắp dụng cụ như hình 5.5.

Đun sôi hỗn hợp trong ống nghiệm A một thời gian, sau đó ngừng đun. Thêm một ít nước vào chất lỏng ngưng tụ trong ống nghiệm B, lắc nhẹ rồi quan sát.

Hiện tượng : Trong ống nghiệm B có chất lỏng không màu, mùi thơm, không tan trong nước, nổi trên mặt nước.

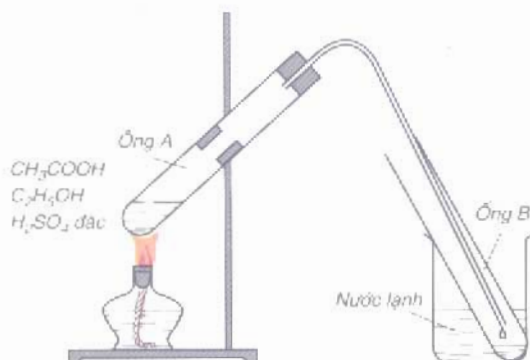
Nhận xét . Axit axetic tác dụng với rượu etylic tạo ra etyl axetat.



Etyl axetat là chất lỏng, mùi thơm, ít tan trong nước, dùng làm dung môi trong công nghiệp.

Sản phẩm của phản ứng giữa axit và rượu gọi là *este*.

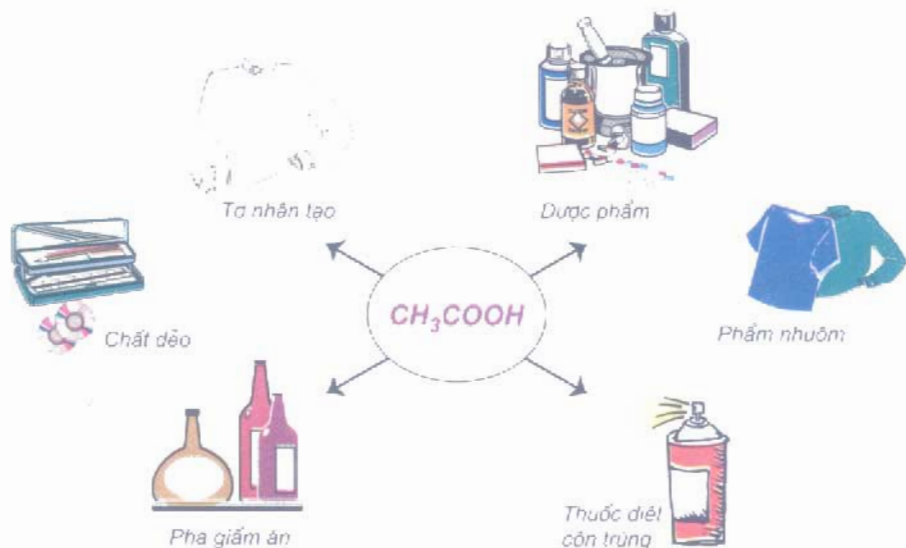
Thí dụ : etyl axetat là este.



Hình 5.5
Thí nghiệm rượu etylic
tác dụng với axit axetic

IV – ỨNG DỤNG

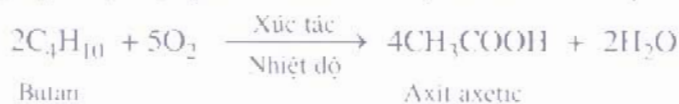
Từ axit axetic, người ta điều chế được các sản phẩm sau :



Giấm ăn là dung dịch axit axetic có nồng độ từ 2 – 5%.

V – ĐIỀU CHẾ

Trong công nghiệp, một lượng lớn axit axetic được điều chế theo phản ứng sau :



Để sản xuất giấm ăn, người ta thường dùng phương pháp lên men dung dịch rượu etylic loãng :



1. Axit axetic là chất lỏng, không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước.
2. Công thức cấu tạo của axit axetic : CH₃ – COOH.
3. Axit axetic là một axit hữu cơ, có tính chất của axit. Axit axetic tác dụng với rượu etylic tạo ra etyl axetat.
4. Axit axetic là nguyên liệu trong công nghiệp. Axit axetic còn dùng để pha giấm ăn.
5. Điều chế axit axetic bằng cách lên men dung dịch loãng rượu etylic hoặc oxi hoá butan.

BÀI TẬP

1 Hãy điền những từ thích hợp vào các chỗ trống.

- Axit axetic là chất, không màu, vị, tan trong nước.
- Axit axetic là nguyên liệu để điều chế
- Giấm ăn là dung dịch từ 2 – 5%.
- Bằng cách butan với chất xúc tác thích hợp người ta thu được axit axetic.

2 Trong các chất sau đây :

- C_2H_5OH ;
- CH_3COOH ;
- $CH_3CH_2CH_2-OH$;
- $CH_3-CH_2-\overset{\overset{O}{||}}{C}-OH$

Chất nào tác dụng được với Na ? NaOH ? Mg ? CaO ? Viết các phương trình hoá học.

3 Axit axetic có tính axit vì trong phân tử

- Có hai nguyên tử oxi.
- Có nhóm – OH.
- Có nhóm – OH và nhóm $>C=O$.

D. có nhóm – OH kết hợp với nhóm $>C=O$ tạo thành nhóm $-\overset{\overset{O}{||}}{C}-OH$

4 Trong các chất sau đây, chất nào có tính axit ? Giải thích.

- $CH_3-\overset{\overset{O}{||}}{C}-OH$;
- $CH_3-\overset{\overset{O}{||}}{C}-H$;
- $CH_2-\overset{\overset{O}{||}}{C}-H$
 | |
 OH H

5 Axit axetic có thể tác dụng được với những chất nào trong các chất sau đây : ZnO, Na_2SO_4 , KOH, Na_2CO_3 , Cu, Fe ?

Viết các phương trình hoá học (nếu có).

6 Hãy viết phương trình hoá học điều chế axit axetic từ

- natri axetat và axit sunfuric.
- rượu etylic.

7 Cho 60 gam CH_3-COOH tác dụng với 100 gam CH_3-CH_2-OH thu được 55 gam $CH_3-COO-CH_2-CH_3$.

- Viết phương trình hoá học và gọi tên sản phẩm của phản ứng.
- Tính hiệu suất của phản ứng trên.

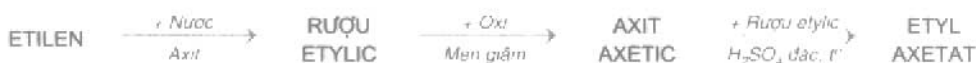
8 Cho dung dịch axit axetic nồng độ a% tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH nồng độ 10%, thu được dung dịch muối có nồng độ 10,25%. Hãy tính a.

Bài 46
(1 tiết)

Mối liên hệ giữa etilen, rượu etylic và axit axetic

Các em đã học hidrocarbon, rượu, axit. Vậy các hợp chất trên có mối liên hệ với nhau như thế nào? Chúng có thể chuyển đổi cho nhau được không?

I - SƠ ĐỒ LIÊN HỆ GIỮA ETILEN, RƯỢU ETYLIC VÀ AXIT AXETIC



Phương trình hoá học minh hoạ : ...

II BÀI TẬP

- Chọn các chất thích hợp thay vào các chữ cái rồi viết các phương trình hoá học theo những sơ đồ chuyển đổi hoá học sau :



- Nêu hai phương pháp hoá học khác nhau để phân biệt hai dung dịch $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ và CH_3COOH .
- Có ba chất hữu cơ có công thức phân tử là C_2H_4 , $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$, $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ được kí hiệu ngẫu nhiên là A, B, C. Biết rằng :
 - Chất A và C tác dụng được với natri.
 - Chất B ít tan trong nước.
 - Chất C tác dụng được với Na_2CO_3 .
 Hãy xác định công thức phân tử và viết công thức cấu tạo của A, B, C.
- Đốt cháy 23 gam chất hữu cơ A thu được sản phẩm gồm 44 gam CO_2 và 27 gam H_2O
 - Hỏi trong A có những nguyên tố nào ?
 - Xác định công thức phân tử của A, biết tỉ khối hơi của A so với hiđro là 23.
- Cho 22,4 lít khí etilen (ở điều kiện tiêu chuẩn) tác dụng với nước có axit sunfuric làm xúc tác, thu được 13,8 gam rượu etylic. Hãy tính hiệu suất phản ứng công nước của etilen.



Bài 47
(1 tiết)

Chất béo

Chất béo là một thành phần quan trọng trong bữa ăn hàng ngày của chúng ta. Vậy chất béo là gì? Thành phần và tính chất của nó như thế nào?

I – CHẤT BÉO CÓ Ở ĐÂU ?

Các em đã biết mỡ ăn được lấy ra từ động vật, còn dầu ăn được lấy ra từ thực vật. Dầu và mỡ ăn là các chất béo.

Trong cơ thể động vật, chất béo tập trung nhiều ở mô mỡ, còn trong thực vật, chất béo tập trung nhiều ở quả và hạt (hình 5.6).

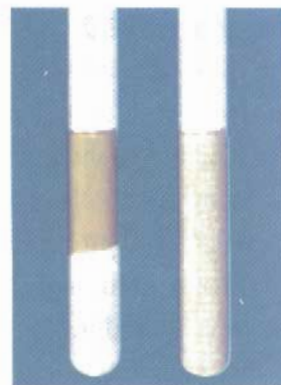


Hình 5.6
Thực phẩm chứa chất béo

II – CHẤT BÉO CÓ NHỮNG TÍNH CHẤT VẬT LÝ QUAN TRỌNG NÀO ?

- *Thí nghiệm* : Cho vài giọt dầu ăn lần lượt vào hai ống nghiệm đựng nước và benzen, lắc nhẹ và quan sát (hình 5.7).

Chất béo nhẹ hơn nước, không tan trong nước, tan được trong benzen, xăng, dầu hỏa ...



Hình 5.7
Thử tính tan của chất béo trong các dung môi
a) nước ; b) benzen

III – CHẤT BÉO CÓ THÀNH PHẦN VÀ CẤU TẠO NHƯ THẾ NÀO ?

Đun chất béo với nước ở nhiệt độ và áp suất cao, người ta thu được glixerol (glixerin) và các axit béo.

Phân tử glixerol có 3 nhóm $-OH$.

Công thức cấu tạo là
$$\begin{array}{c} CH_2 - CH - CH_2 \\ | \quad | \quad | \\ OH \quad OH \quad OH \end{array}$$

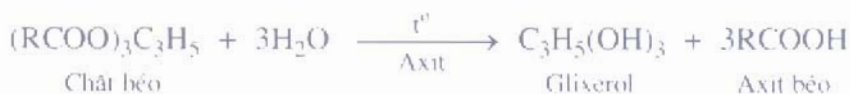
viết gọn : $C_3H_5(OH)_3$.

Các axit béo là axit hữu cơ có công thức chung là $R-COOH$, trong đó R có thể là $C_{17}H_{35}-$; $C_{17}H_{33}-$; $C_{15}H_{31}-$ v.v ...

Từ kết quả trên, kết hợp với những phương pháp khác người ta xác định được :
Chất béo là hỗn hợp nhiều este của glixerol với các axit béo và có công thức chung là $(R-COO)_3C_3H_5$.

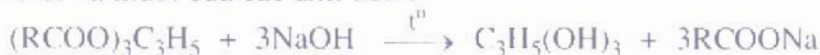
IV – CHẤT BÉO CÓ TÍNH CHẤT HOÁ HỌC QUAN TRỌNG NÀO ?

Đun nóng chất béo với nước, có axit làm xúc tác, chất béo tác dụng với nước tạo ra glixerol và các axit béo :



Phản ứng trên được gọi là phản ứng thủy phân.

Khi đun chất béo với dung dịch kiềm, chất béo cũng bị thủy phân nhưng tạo ra glixerol và muối của các axit béo :

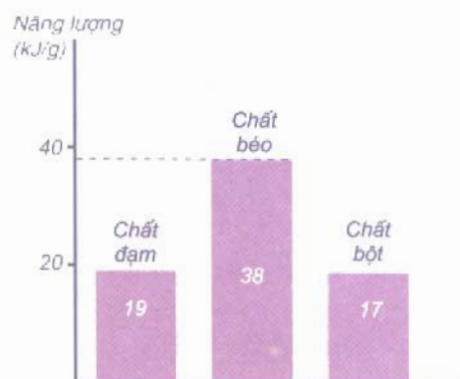


Hỗn hợp muối natri của các axit béo là thành phần chính của xà phòng, vì vậy, phản ứng thủy phân chất béo trong môi trường kiềm còn gọi là phản ứng xà phòng hoá.

V – CHẤT BÉO CÓ ỨNG DỤNG GÌ ?

Chất béo là một thành phần cơ bản trong thức ăn của người và động vật. Khi bị oxi hoá, chất béo cung cấp năng lượng cho cơ thể nhiều hơn so với chất đạm và chất bột (hình 5.8). Trong công nghiệp, chất béo chủ yếu được dùng để điều chế glixerol và xà phòng.

Khi để lâu trong không khí, chất béo có mùi ôi. Đó là do tác dụng của hơi nước, oxi và vi khuẩn lên chất béo. Để hạn chế điều này cần bảo quản chất béo ở nhiệt độ thấp hoặc cho vào chất béo một ít chất chống oxi hoá, hay đun chất béo (mỡ) với một ít muối ăn.



Hình 5.8.
 So sánh năng lượng tỏa ra khi oxi hóa thực ăn

Chất béo là hỗn hợp nhiều este của glixerol với các axit béo và có công thức chung là $(RCOO)_3C_3H_5$.

- Chất béo có nhiều trong mô mỡ của động vật, trong một số loại hạt và quả.*
- Chất béo bị thủy phân trong dung dịch axit hoặc dung dịch kiềm.*
- Chất béo là thành phần cơ bản trong thức ăn của người và động vật.*

BÀI TẬP

1. Chọn câu đúng nhất trong các câu sau :
 - A. Dầu ăn là este.
 - B. Dầu ăn là este của glixerol.
 - C. Dầu ăn là một este của glixerol và axit béo.
 - D. Dầu ăn là hỗn hợp nhiều este của glixerol và các axit béo.
2. Hoàn thành các câu sau đây bằng cách điền những từ thích hợp vào chỗ trống
 - a) Chất béo tan trong nước nhưng trong benzen, dầu hoả.
 - b) Phản ứng xà phòng hoá là phản ứng este trong môi trường tạo ra và
 - c) Phản ứng của chất béo với nước trong môi trường axit là phản ứng nhưng không phải là phản ứng
3. Hãy chọn những phương pháp có thể làm sạch vết dầu ăn dính vào quần áo.
 - a) Giặt bằng nước ;
 - b) Giặt bằng xà phòng ;
 - c) Tẩy bằng cồn 96° ;
 - d) Tẩy bằng giấm ;
 - e) Tẩy bằng xăng.

Giải thích sự lựa chọn đó
4. Để thủy phân hoàn toàn 8,58 kg một loại chất béo cần vừa đủ 1,2 kg NaOH, thu được 0,92 kg glixerol và m kg hỗn hợp muối của các axit béo.
 - a) Tính m.
 - b) Tính khối lượng xà phòng bánh có thể thu được từ m kg hỗn hợp các muối trên. Biết muối của các axit béo chiếm 60% khối lượng của xà phòng.

Luyện tập : Rượu etylic, axit axetic và chất béo

Các em đã học rượu etylic, axit axetic và chất béo. Trong bài này, các em sẽ ôn lại những tính chất của các hợp chất trên và vận dụng để giải một số bài tập.

I – KIẾN THỨC CẦN NHỚ

Nhớ lại công thức, tính chất của rượu etylic, axit axetic và chất béo rồi hoàn thành bảng tổng kết theo mẫu sau :

	Công thức cấu tạo	Tính chất vật lí	Tính chất hoá học
Rượu etylic			
Axit axetic			
Chất béo			

II – BÀI TẬP

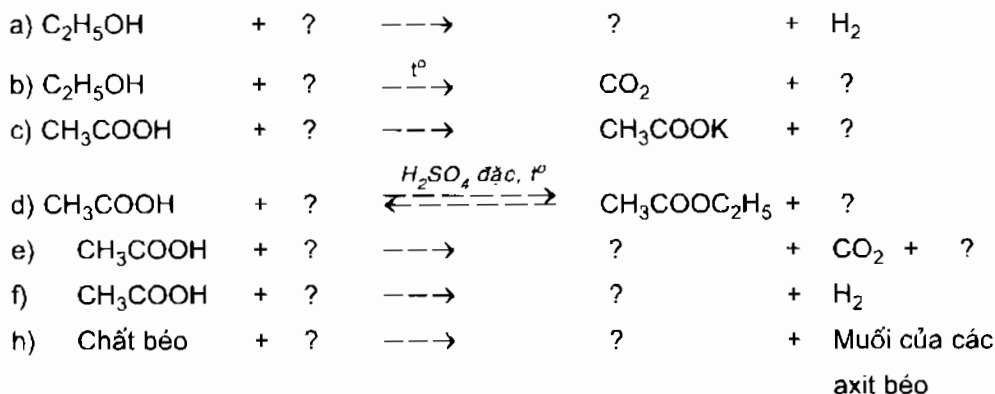
1. Cho các chất sau : rượu etylic, axit axetic, chất béo. Hỏi :

- Phân tử chất nào có nhóm $-OH$? Nhóm $-COOH$?
- Chất nào tác dụng được với K ; Zn ; $NaOH$; K_2CO_3 ?

Viết các phương trình hoá học.

2. Tương tự chất béo, etyl axetat cũng có phản ứng thuỷ phân trong dung dịch axit và dung dịch kiềm. Hãy viết phương trình hoá học của phản ứng xảy ra khi đun etyl axetat với dung dịch HCl , dung dịch $NaOH$.

3. Hãy chọn các chất thích hợp điền vào các dấu hỏi rồi viết các phương trình hoá học của các sơ đồ phản ứng sau :



4. Có ba lọ không nhãn đựng ba chất lỏng là : rượu etylic, axit axetic, dầu ăn tan trong rượu etylic. Chỉ dùng nước và quỳ tím, hãy phân biệt các chất lỏng trên.

5. Khi xác định công thức của các chất hữu cơ A và B, người ta thấy công thức phân tử của A là C_2H_6O , còn công thức phân tử của B là $C_2H_4O_2$. Để chứng minh A là rượu etylic, B là axit axetic cần phải làm thêm những thí nghiệm nào ? Viết phương trình hoá học minh hoạ (nếu có).

6. Khi lên men dung dịch loãng của rượu etylic, người ta được giấm ăn.

a) Từ 10 lít rượu 8^o có thể tạo ra được bao nhiêu gam axit axetic ? Biết hiệu suất quá trình lên men là 92% và rượu etylic có $D = 0,8 \text{ g/cm}^3$.

b) Nếu pha khối lượng axit axetic trên thành dung dịch giấm 4% thì khối lượng dung dịch giấm thu được là bao nhiêu ?

7*. Cho 100 gam dung dịch CH_3COOH 12% tác dụng vừa đủ với dung dịch $NaHCO_3$ 8,4%.

a) Hãy tính khối lượng dung dịch $NaHCO_3$ đã dùng.

b) Hãy tính nồng độ phần trăm của dung dịch muối thu được sau phản ứng.

Thực hành : Tính chất của rượu và axit

Củng cố những kiến thức đã học về rượu etylic và axit axetic.
Rèn luyện các kĩ năng thí nghiệm như quan sát, nhận xét, ghi chép.

I – TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

1. Thí nghiệm 1

Tính axit của axit axetic

Cho lần lượt vào 4 ống nghiệm : mẫu giấy quỳ tím, mảnh kẽm, mẫu đá vôi nhỏ và một ít bột đồng (II) oxit.

Cho tiếp 2 ml axit axetic vào từng ống nghiệm. Quan sát và ghi chép những hiện tượng xảy ra trong từng ống nghiệm.

2. Thí nghiệm 2

Phản ứng của rượu etylic với axit axetic

Cho vào ống nghiệm A 2 ml rượu etylic khan (hoặc rượu 96^o), 2 ml axit axetic, nhỏ thêm từ từ khoảng 1 ml axit sunfuric đặc, lắc đều.

Lắp dụng cụ như hình 5.5, trang 141. Đun nhẹ hỗn hợp cho chất lỏng bay hơi từ từ sang ống B. Đun khi chất lỏng trong ống A chỉ còn khoảng 1/3 thể tích ban đầu thì ngừng đun.

Lấy ống B ra, cho thêm 2 ml dung dịch muối ăn bão hoà, lắc rồi để yên. Nhận xét mùi của lớp chất lỏng nổi trên mặt nước.

II – VIẾT BẢN TƯỜNG TRÌNH

Glucosơ

Gluxit (hay cacbohiđrat) là tên gọi chung của một nhóm các hợp chất hữu cơ thiên nhiên có công thức chung $C_n(H_2O)_m$.

Gluxit tiêu biểu và quan trọng nhất là glucosơ. Vậy glucosơ có tính chất và ứng dụng gì?

Công thức phân tử: $C_6H_{12}O_6$.

Phân tử khối: 180.

I – TRẠNG THÁI TỰ NHIÊN

Glucosơ có trong hầu hết các bộ phận của cây, nhiều nhất trong quả chín (đặc biệt trong quả nho chín). Glucosơ cũng có trong cơ thể người và động vật.

II – TÍNH CHẤT VẬT LÝ

- ▲ Lấy glucosơ vào ống nghiệm, quan sát trạng thái, màu sắc của glucosơ. Sau đó, cho vào ống nghiệm một ít nước, lắc nhẹ. Nhận xét về khả năng hoà tan của glucosơ trong nước.

Glucosơ là chất kết tinh không màu, vị ngọt, dễ tan trong nước.

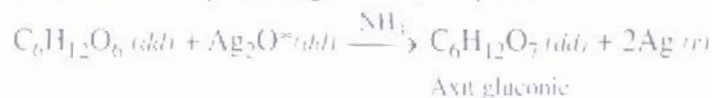
III – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

1. Phản ứng oxi hoá glucosơ

- **Thí nghiệm:** Nhỏ vài giọt dung dịch bạc nitrat vào ống nghiệm đựng dung dịch amoniac, lắc nhẹ. Thêm tiếp dung dịch glucosơ vào, sau đó đặt ống nghiệm vào trong cốc nước nóng (hình 5.10).

Hiện tượng: Có chất màu sáng bạc bám lên thành ống nghiệm (hình 5.10).

Nhận xét: Có phản ứng hoá học xảy ra.



Phản ứng trên được dùng để tráng gương nên gọi là phản ứng tráng gương. Trong phản ứng này glucosơ bị oxi hoá thành axit gluconic.



Hình 5.9:
Glucosơ có nhiều trong quả nho chín

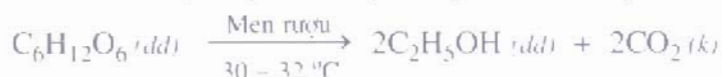


Hình 5.10:
Phản ứng tráng gương của glucosơ

* Thực ra là một hợp chất phức tạp của bạc.

2. Phản ứng lên men rượu

Khi cho men rượu vào dung dịch glucozơ ở nhiệt độ thích hợp ($30 - 32\text{ }^{\circ}\text{C}$), glucozơ sẽ chuyển dần thành rượu etylic theo phương trình hoá học :



IV – GLUCOZƠ CÓ NHỮNG ỨNG DỤNG GÌ ?

Glucozơ có những ứng dụng chủ yếu sau :



1. Glucozơ có công thức phân tử $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, là chất kết tinh không màu, vị ngọt, dễ tan trong nước.
2. Các phản ứng quan trọng của glucozơ là : phản ứng tráng gương (oxi hoá glucozơ) ; phản ứng lên men rượu.
3. Glucozơ là chất dinh dưỡng quan trọng của người và động vật.

BÀI TẬP

1. Hãy kể tên một số loại quả chín có chứa glucozơ.
2. Chọn một thuốc thử để phân biệt các dung dịch sau bằng phương pháp hoá học. (Nêu rõ cách tiến hành.)
 - a) Dung dịch glucozơ và dung dịch rượu etylic.
 - b) Dung dịch glucozơ và dung dịch axit axetic.
3. Tính lượng glucozơ cần lấy để pha được 500 ml dung dịch glucozơ 5% có $D \approx 1.0\text{ g/cm}^3$.
4. Khi lên men glucozơ, người ta thấy thoát ra 11.2 lít khí CO_2 ở điều kiện tiêu chuẩn.
 - a) Tính khối lượng rượu etylic tạo ra sau khi lên men.
 - b) Tính khối lượng glucozơ đã lấy lúc ban đầu, biết hiệu suất quá trình lên men là 90%.

Saccarozơ là loại đường phổ biến có trong nhiều loại thực vật. Về tính chất và ứng dụng của saccarozơ như thế nào?

Công thức phân tử $C_{12}H_{22}O_{11}$

I – TRẠNG THÁI THIÊN NHIÊN

Saccarozơ có trong nhiều loài thực vật như : mía (hình 5.12), củ cải đường, thốt nốt. ... Nồng độ saccarozơ trong nước mía có thể đạt tới 13%.



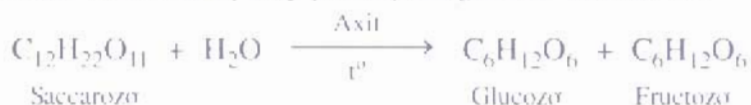
Hình 5.12
Thu hoạch mía

II – TÍNH CHẤT VẬT LÝ

- ▲ Lấy đường saccarozơ vào ống nghiệm. Quan sát trạng thái, màu sắc. Sau đó thêm nước vào và lắc nhẹ. Quan sát sự hoà tan của saccarozơ trong nước. Saccarozơ là chất kết tinh không màu, vị ngọt, dễ tan trong nước, đặc biệt tan nhiều trong nước nóng.

III – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

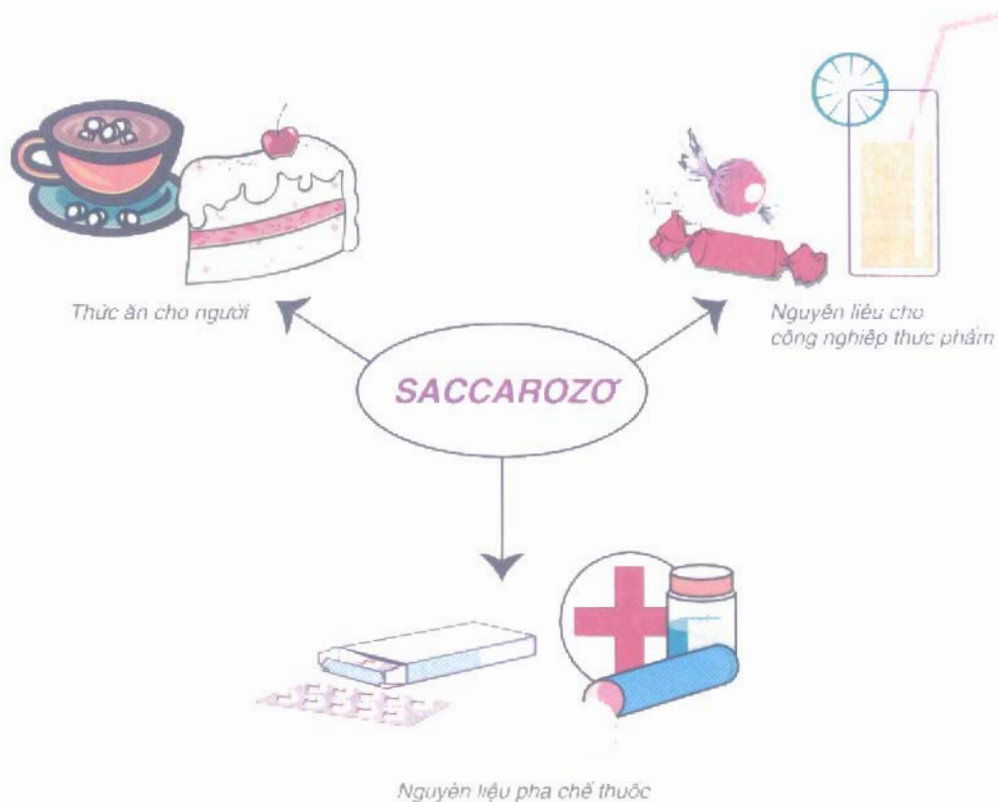
- **Thí nghiệm 1 :** Cho dung dịch saccarozơ vào ống nghiệm đựng dung dịch bạc nitrat trong amoniac, sau đó đun nóng nhẹ, quan sát.
Nhận xét : Không có hiện tượng gì xảy ra, chứng tỏ *saccarozơ không có phản ứng tráng gương.*
- **Thí nghiệm 2 :** Cho dung dịch saccarozơ vào ống nghiệm, thêm vào một giọt dung dịch H_2SO_4 , đun nóng 2 – 3 phút. Sau đó, thêm dung dịch NaOH vào để trung hoà. Cho dung dịch vừa thu được vào ống nghiệm chứa dung dịch $AgNO_3$ trong amoniac.
Hiện tượng : Có kết tủa Ag xuất hiện.
Nhận xét : Đã xảy ra phản ứng tráng gương. Đó là do khi đun nóng dung dịch có axit làm xúc tác, saccarozơ bị thủy phân tạo ra glucozơ và fructozơ.



Fructozơ có cấu tạo khác glucozơ, Fructozơ ngọt hơn glucozơ.
Phản ứng thủy phân saccarozơ cũng xảy ra dưới tác dụng của enzym ở nhiệt độ thường.

IV – ỨNG DỤNG

Saccarozơ có những ứng dụng quan trọng sau :

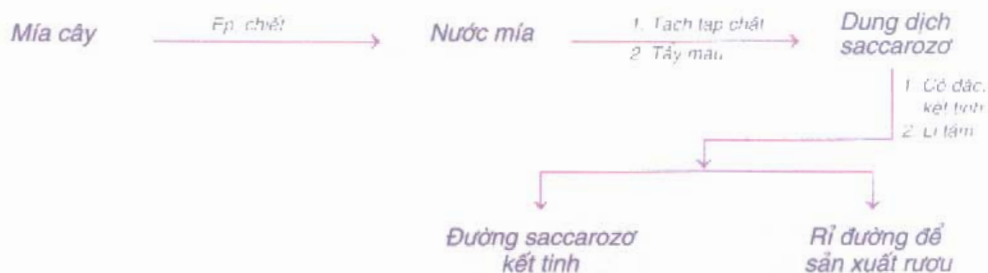


1. Saccarozơ có công thức phân tử $C_{12}H_{22}O_{11}$, là chất kết tinh không màu, vị ngọt, dễ tan trong nước.
2. Saccarozơ không có phản ứng tráng gương, bị thủy phân khi đun nóng với dung dịch axit, tạo ra glucozơ và fructozơ.
3. Saccarozơ là nguyên liệu quan trọng cho công nghiệp thực phẩm, là thức ăn của người.

Em có biết ?

Sản xuất đường saccarozơ từ mía

Sơ đồ sản xuất đường saccarozơ từ mía được trình bày tóm tắt như sau :



Ở nước ta, mía được trồng nhiều ở các tỉnh Sơn La, Cao Bằng, Thanh Hoá, Nghệ An, Quảng Ngãi, Phú Yên, Tây Ninh, ...

Chúng ta đã có nhiều nhà máy sản xuất đường từ mía khá hiện đại như nhà máy đường Lam Sơn (Thanh Hoá), Biên Hoà (Đồng Nai), ...

BÀI TẬP

1. Khi pha nước giải khát có nước đá người ta có thể làm như sau :

- Cho nước đá vào nước, cho đường, rồi khuấy.
 - Cho đường vào nước, khuấy tan, sau đó cho nước đá.
- Hãy chọn cách làm đúng và giải thích.

2. Hãy viết các phương trình hoá học sơ đồ chuyển đổi hoá học sau :



- Hãy giải thích tại sao khi để đoạn mía lâu ngày trong không khí, ở đầu đoạn mía thường có mùi rượu etylic.
- Nêu phương pháp hoá học phân biệt ba dung dịch sau : glucozơ, rượu etylic, saccarozơ
- Từ một tấn nước mía chứa 13% saccarozơ có thể thu được bao nhiêu kg saccarozơ ? Cho biết hiệu suất thu hồi đường đạt 80%
- Khi đốt cháy một loại gluxit (thuộc một trong các chất sau : glucozơ, saccarozơ), người ta thu được khối lượng H_2O và CO_2 theo tỉ lệ là 33 : 88
Xác định công thức hoá học của gluxit trên.



Bài 52
(1 tiết)

Tinh bột và xenlulozơ

Tinh bột và xenlulozơ là những gluxit quan trọng đối với đời sống của con người. Vậy công thức của tinh bột và xenlulozơ như thế nào? Chúng có tính chất và ứng dụng gì?

I – TRẠNG THÁI TỰ NHIÊN

Tinh bột

Có nhiều trong các loại hạt, củ, quả như: Lúa, ngô, sắn.



Lúa



Ngô



Bông

Xenlulozơ

Là thành phần chủ yếu trong sợi bông, tre, gỗ, nứa, v.v...

II – TÍNH CHẤT VẬT LÝ

▲ *Thí nghiệm*: Lắc lượt cho một ít tinh bột, xenlulozơ vào hai ống nghiệm, thêm nước vào, lắc nhẹ, sau đó đun nóng hai ống nghiệm.

Quan sát: Trạng thái, màu sắc, sự hoà tan trong nước của tinh bột và xenlulozơ trước và sau khi đun nóng.

Tinh bột là chất rắn màu trắng, không tan trong nước ở nhiệt độ thường, nhưng tan được trong nước nóng tạo ra dung dịch keo gọi là hồ tinh bột.

Xenlulozơ là chất rắn màu trắng, không tan trong nước ngay cả khi đun nóng.

III – ĐẶC ĐIỂM CẤU TẠO PHÂN TỬ

Tinh bột và xenlulozơ có phân tử khối rất lớn. Bằng nhiều thí nghiệm khác nhau người ta biết được phân tử tinh bột và xenlulozơ được tạo thành do nhiều nhóm $-C_6H_{10}O_5-$ liên kết với nhau:

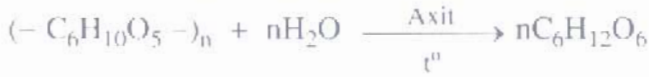


hoặc viết gọn $(-C_6H_{10}O_5-)_n$. Nhóm $-C_6H_{10}O_5-$ được gọi là mắt xích của phân tử. Số mắt xích trong phân tử tinh bột $n \approx 1\,200 - 6\,000$. Trong phân tử xenlulozơ số mắt xích lớn hơn rất nhiều, thí dụ đối với bông, $n \approx 10\,000 - 14\,000$.

IV – TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

1. Phản ứng thủy phân

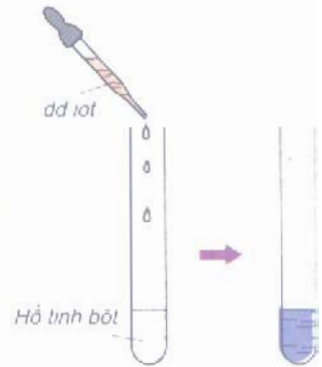
Khi đun nóng trong dung dịch axit loãng, tinh bột hoặc xenlulozơ bị thủy phân thành glucozơ.



Ở nhiệt độ thường, tinh bột và xenlulozơ bị thủy phân thành glucozơ nhờ xúc tác của các enzym thích hợp.

2. Tác dụng của tinh bột với iot

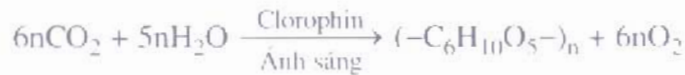
- ▶ *Thí nghiệm* : Nhỏ vài giọt dung dịch iot vào ống nghiệm đựng hồ tinh bột sẽ thấy xuất hiện màu xanh. Đun nóng màu xanh biến mất, để nguội lại hiện ra (hình 5.13). Dựa vào hiện tượng trên, iot được dùng để nhận biết hồ tinh bột và ngược lại.



Hình 5.13.
Tác dụng của
hồ tinh bột với iot

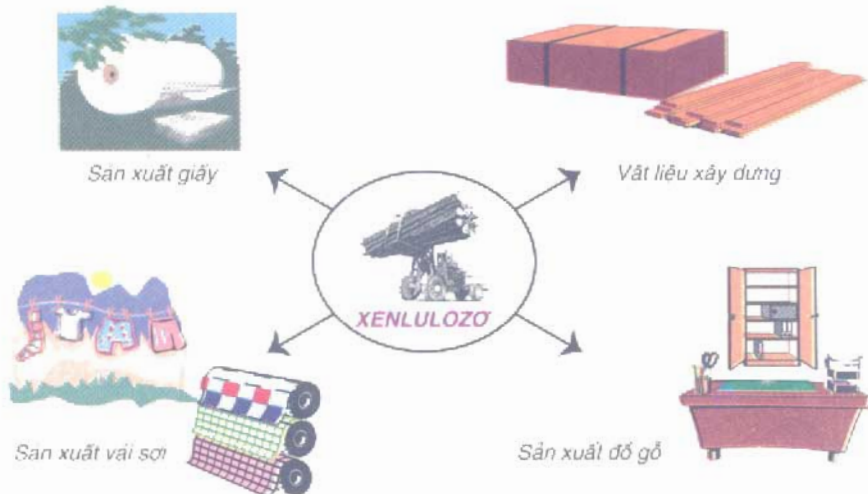
V – TINH BỘT, XENLULOZO CÓ ỨNG DỤNG GÌ ?

Tinh bột và xenlulozơ được tạo thành trong cây xanh nhờ quá trình quang hợp :



Trong đời sống, tinh bột là lương thực quan trọng của con người. Tinh bột còn là nguyên liệu để sản xuất đường glucozơ và rượu etylic.

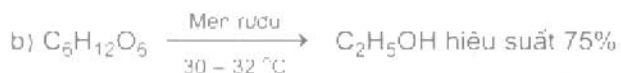
Xenlulozơ có những ứng dụng chủ yếu sau :



- Tinh bột và xenlulozơ là những chất rắn, màu trắng, không tan trong nước. Riêng tinh bột tan được trong nước nóng.
- Công thức chung của tinh bột và xenlulozơ là $(C_6H_{10}O_5)_n$.
- Tinh bột và xenlulozơ bị thủy phân trong dung dịch axit tạo ra glucozơ. Tinh bột tác dụng với iot tạo ra màu xanh đặc trưng.
- Tinh bột và xenlulozơ đóng vai trò quan trọng trong đời sống và sản xuất.

BÀI TẬP

1. Chọn từ thích hợp (xenlulozơ hoặc tinh bột) rồi điền vào các chỗ trống :
 - a) Trong các loại củ, quả, hạt có chứa nhiều
 - b) Thành phần chính của sợi bông, gỗ, nứa là ...
 - c) ... là lương thực của con người.
2. Phát biểu nào sau đây đúng ?
 - A. Xenlulozơ và tinh bột có phân tử khối nhỏ.
 - B. Xenlulozơ có phân tử khối nhỏ hơn tinh bột.
 - C. Xenlulozơ và tinh bột có phân tử khối bằng nhau.
 - D. Xenlulozơ và tinh bột đều có phân tử khối rất lớn, nhưng phân tử khối của xenlulozơ lớn hơn nhiều so với tinh bột.
3. Nêu phương pháp phân biệt các chất sau .
 - a) Tinh bột, xenlulozơ, saccarozơ.
 - b) Tinh bột, glucozơ, saccarozơ.
4. Từ tinh bột người ta sản xuất ra rượu etylic theo hai giai đoạn sau :



Hãy viết phương trình hoá học theo các giai đoạn trên. Tính khối lượng rượu etylic thu được từ một tấn tinh bột.



Bài 53
(1 tiết)

Protein

Protein là những chất hữu cơ có vai trò đặc biệt trong các quá trình sống. Vậy protein có thành phần, cấu tạo, và tính chất như thế nào?

I – TRẠNG THÁI TỰ NHIÊN

Protein có trong cơ thể người, động vật và thực vật như: Trứng, thịt, máu, sữa, tóc, sừng, móng, rễ, thân, lá, quả, hạt ... (hình 5.14).

II – THÀNH PHẦN VÀ CẤU TẠO PHÂN TỬ

1. Thành phần nguyên tố

Thành phần nguyên tố chủ yếu của protein là cacbon, hidro, oxi, nitơ và một lượng nhỏ lưu huỳnh, phot pho, kim loại ...



Hình 5.14.

Protein có trong cơ thể động vật và thực vật.

2. Cấu tạo phân tử

Protein có phân tử khối rất lớn, từ vài vạn đến vài triệu đơn vị cacbon và có cấu tạo rất phức tạp.

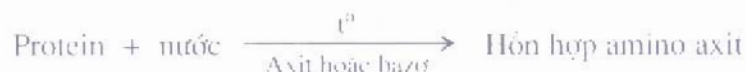
Khi đun nóng protein trong dung dịch axit thu được hỗn hợp các amino axit, trong đó chất đơn giản nhất là axit aminoaxetic H_2N-CH_2-COOH . Ngược lại, bằng cách cho các phân tử amino axit kết hợp với nhau, người ta đã tạo ra được loại protein đơn giản nhất.

Các thí nghiệm trên cho thấy: *Protein được tạo ra từ các amino axit, mỗi phân tử amino axit tạo thành một "mắt xích" trong phân tử protein.*

III – TÍNH CHẤT

1. Phản ứng thủy phân

Khi đun nóng protein trong dung dịch axit hoặc bazơ, protein sẽ bị thủy phân sinh ra các amino axit.



Sự thủy phân protein cũng xảy ra nhờ tác dụng của men ở nhiệt độ thường.

2. Sự phân huỷ bởi nhiệt

▲ *Thí nghiệm*: Đốt cháy một ít tóc, sừng hoặc lông gà, lông vịt ..

Hiện tượng: Tóc, sừng hoặc lông gà, lông vịt cháy có mùi khét.

Nếu đốt cháy các loại protein khác ta cũng thấy có mùi khét toả ra.

Nhận xét: Khi đun nóng mạnh và không có nước, protein bị phân huỷ tạo ra những chất bay hơi và có mùi khét.

3. Sự đông tụ

▲ **Thí nghiệm** : Cho một ít lòng trắng trứng vào hai ống nghiệm.

Ống thứ nhất thêm một ít nước, lắc nhẹ rồi đun nóng.

Ống thứ hai cho thêm một ít rượu và lắc đều.

Hiện tượng : Xuất hiện kết tủa trắng trong hai ống nghiệm.

Nhận xét : Khi đun nóng hoặc cho thêm rượu etylic, lòng trắng trứng bị kết tủa.

Một số protein tan được trong nước, tạo thành dung dịch keo, khi đun nóng hoặc cho thêm hoá chất vào các dung dịch này thường xảy ra kết tủa protein.

Hiện tượng đó gọi là sự đông tụ.

IV – ỨNG DỤNG

Ứng dụng chính của protein là làm thức ăn, ngoài ra protein còn có những ứng dụng khác trong công nghiệp dệt (len, tơ tằm), da, mỹ nghệ (sừng, ngà) v.v...

1. **Protein có phân tử khối rất lớn, có cấu tạo phân tử rất phức tạp, được tạo thành từ nhiều loại amino axit.**

2. **Protein có các tính chất sau : phản ứng thủy phân, bị đông tụ, bị phân huỷ bởi nhiệt.**

3. **Protein là thực phẩm quan trọng của người và động vật.**

Em có biết ?

Lòng hợp các protein từ các amino axit là một vấn đề hết sức khó khăn vì protein có cấu tạo phân tử rất phức tạp.

Lúc vậy, các nhà khoa học đã tổng hợp được một số protein đơn giản từ các amino axit. Chẳng hạn, ngay từ năm 1954, đã tổng hợp được insulin – chất hormon có tác dụng điều hoà đường huyết trong máu. Insulin là một protein đơn giản được tạo ra do 51 phân tử amino axit liên kết với nhau. Để tổng hợp ra insulin từ các amino axit, các nhà khoa học đã phải tiến hành tới hơn 200 phản ứng hoá học.

BÀI TẬP

1. Hãy điền những từ hoặc cụm từ thích hợp vào các dấu chấm :

- Các protein đều chứa các nguyên tố
- Protein có ở của người, động vật, thực vật như
- Ở nhiệt độ thường dưới tác dụng của men, protein tạo ra các amino axit.
- Một số protein bị khi đun nóng hoặc cho thêm một số hoá chất.

2. Hãy cho giấm (hoặc chanh) vào sữa bò hoặc sữa đậu nành. Nếu hiện tượng xảy ra, giải thích.

3. Có hai mảnh lụa bề ngoài giống nhau. Một được dệt bằng sợi tơ tằm và một được dệt bằng sợi chế tạo từ gỗ bạch đàn. Cho biết cách đơn giản để phân biệt chúng.

4. a) So sánh sự giống nhau và khác nhau về thành phần, cấu tạo phân tử của axit aminoaxetic ($\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$) với axit axetic.

b) Hai phân tử axit aminoaxetic kết hợp với nhau bằng cách tách $-\text{OH}$ của nhóm $-\text{COOH}$ và $-\text{H}$ của nhóm $-\text{NH}_2$. Hãy viết phương trình hoá học.

Polime là nguồn nguyên liệu không thể thiếu được trong nhiều lĩnh vực của nền kinh tế. Vậy polime là gì? Nó có cấu tạo, tính chất và ứng dụng như thế nào?

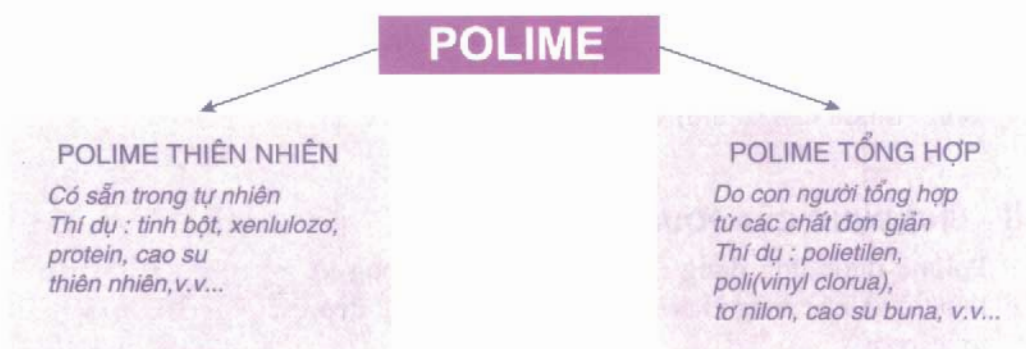
I – KHÁI NIỆM VỀ POLIME

1. Polime là gì?

Chúng ta đã biết polietilen $(-\text{CH}_2-\text{CH}_2-)_n$, tinh bột và xenlulozơ $(-\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5-)_n$ đều có phân tử khối rất lớn và do nhiều mắt xích kết hợp với nhau tạo nên. Người ta gọi chúng là các polime.

Vậy: *Polime là những chất có phân tử khối rất lớn do nhiều mắt xích liên kết với nhau tạo nên.*

Dựa vào nguồn gốc, polime được chia thành hai loại chính:



2. Polime có cấu tạo và tính chất như thế nào?

Phân tử polime thiên nhiên hay tổng hợp đều cấu tạo bởi nhiều mắt xích liên kết với nhau. Một số thí dụ về mắt xích của polime được trình bày trong bảng sau:

Polime	Công thức chung	Mắt xích
Polietilen	$(-\text{CH}_2-\text{CH}_2-)_n$	$-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$
Tinh bột, xenlulozơ	$(-\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5-)_n$	$-\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5-$
Poli(vinyl clorua)	$(-\text{CH}_2-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-)_n$	$-\text{CH}_2-\underset{\text{Cl}}{\text{CH}}-$

Các mắt xích liên kết với nhau tạo thành mạch thẳng hoặc mạch nhánh.

Mạch phân tử polime có thể liên kết với nhau bằng những cầu nối là các nhóm nguyên tử, tạo ra mạng không gian (hình 5.15).



Hình 5.15.
Các loại mạch polime

- Các polime thường là chất rắn, không bay hơi.
- Hầu hết các polime không tan trong nước hoặc các dung môi thông thường. Một số polime tan được trong axeton (thí dụ xenluloit – nhựa bóng bàn), xăng (thí dụ cao su thô) v.v...

II – ỨNG DỤNG CỦA POLIME

Polime được ứng dụng trong đời sống và trong kĩ thuật dưới các dạng khác nhau, phổ biến là chất dẻo, tơ, cao su.

1. Chất dẻo là gì ?

Chất dẻo là một loại vật liệu chế tạo từ polime và có tính dẻo, có nghĩa là khi ép chất dẻo vào khuôn ở nhiệt độ thích hợp sẽ thu được các vật phẩm có hình dạng xác định như : vỏ bút, chai nhựa, lọ nhựa, điện thoại v.v...

Thành phần chủ yếu của chất dẻo là polime. Trong chất dẻo có thể có một số chất khác như : *chất hoá dẻo* (làm tăng tính dẻo, thuận lợi cho việc gia công sản phẩm), *chất độn* (làm tăng độ bền cơ học, tăng tính chịu nước, chịu nhiệt).

Chất phụ gia (chiếm tỉ lệ nhỏ) để tạo màu, tạo mùi, tăng độ bền đối với môi trường.



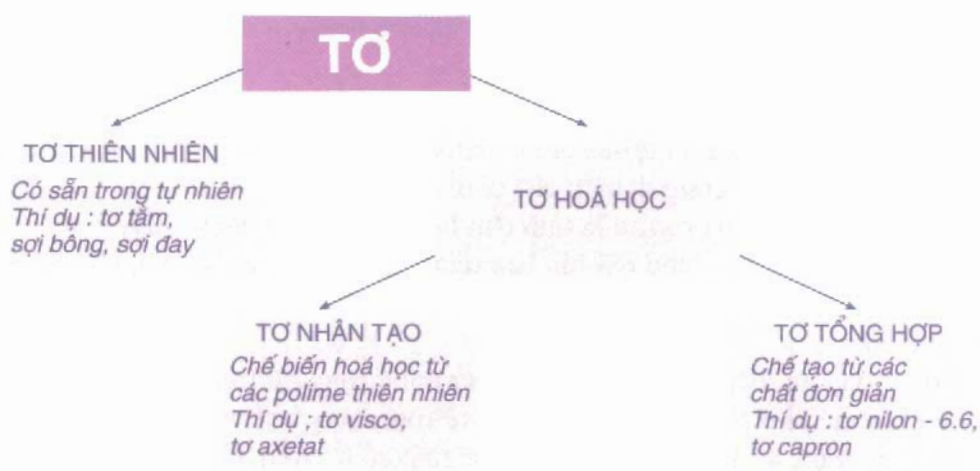
Hình 5.16.
Một số vật phẩm được chế tạo từ chất dẻo

Chất phụ gia có thể gây độc hại hoặc gây mùi, vì vậy các dụng cụ đựng nước uống và thực phẩm phải chế tạo bằng các loại chất dẻo không độc. Chất dẻo có nhiều ưu điểm như : nhẹ, bền, cách điện, cách nhiệt, dễ gia công ... Ngày nay, chất dẻo đã thay thế kim loại, sành sứ, thủy tinh trong nhiều lĩnh vực của đời sống và sản xuất.

2. Tơ là gì ?

Tơ là những polime thiên nhiên hay tổng hợp có cấu tạo mạch thẳng và có thể kéo dài thành sợi. Thí dụ : Sợi bông, sợi đay, tơ tằm, tơ nilon, v.v...

Dựa vào nguồn gốc và quá trình chế tạo, tơ được phân loại theo sơ đồ sau :



Tơ hoá học có nhiều ưu điểm hơn tơ thiên nhiên, chúng thường bền, đẹp, khi giặt dễ sạch, phơi mau khô v.v...

Với nguồn nguyên liệu dồi dào, sản lượng tơ hoá học hàng năm trên thế giới lớn hơn nhiều so với sản lượng tơ thiên nhiên và đã đáp ứng cơ bản nhu cầu của đời sống và sản xuất.



Hình 5.17. Sản xuất tơ tằm

3. Cao su là gì ?

Cao su là polime (thiên nhiên hay tổng hợp) có tính đàn hồi, có nghĩa là nó bị biến dạng dưới tác dụng của lực và trở lại dạng ban đầu khi lực đó không tác dụng nữa.

Cao su được phân thành hai loại : *Cao su thiên nhiên* và *cao su tổng hợp*. Cao su thiên nhiên được lấy ra từ mủ cây cao su (hình 5.18), trồng nhiều ở Đông Nam Á (Việt Nam, Cam-pu-chia, In-đô-nê-xi-a, ...) và Nam Mỹ (Braxin).



Hình 5.18. Khai thác mủ cao su

Cao su tổng hợp được chế tạo từ các chất đơn giản. Cao su tổng hợp có nhiều loại, phổ biến trong số đó là cao su buna được điều chế từ rượu etylic hoặc từ các sản phẩm của công nghiệp chế biến dầu mỏ.

Ưu điểm cơ bản của cao su là tính đàn hồi (có thể kéo dài sợi dây cao su ra gấp 6 đến 7 lần so với chiều dài lúc ban đầu). Ngoài ra, cao su còn có những tính chất quý giá khác như : không thấm nước, không thấm khí, chịu mài mòn, cách điện ...

Với những ưu điểm trên cao su được sử dụng rộng rãi trong nhiều lĩnh vực của nền kinh tế như sản xuất các loại lốp xe (ôtô, máy bay, xe đạp, ...), vỏ bọc dây điện, áo mưa, áo lặn v.v... Người ta ước tính có tới trên 5 vạn loại sản phẩm chế tạo từ cao su.

1. Polime là những chất có phân tử khối rất lớn do nhiều mắt xích liên kết với nhau tạo nên. Polime gồm hai loại : polime thiên nhiên và polime tổng hợp.
2. Polime thường là chất rắn, không bay hơi, hầu hết không tan trong nước và các dung môi thông thường, bền vững trong tự nhiên.
3. Chất dẻo, tơ, cao su là nguồn nguyên liệu quan trọng trong đời sống và sản xuất.

Em có biết ?

“Vua” của chất dẻo

Teflon $(-CF_2-CF_2-)_n$ là một loại polime tổng hợp được tạo ra từ các phân tử $CF_2=CF_2$.

Teflon rất bền với axit, kiềm và các chất oxi hoá, vì vậy nó được dùng để chế tạo các thiết bị chịu được sự ăn mòn hoá học cao. Teflon còn có khả năng cách điện cao, không cho chất lỏng, chất khí thấm qua và bền với nhiệt.

Một ưu điểm nữa của teflon là các sản phẩm chế tạo từ nó có khả năng chống dính cao. Nếu tráng lên bề mặt chiếc chảo nhôm một lớp mỏng teflon rồi dùng nó để tráng trứng, thì ngay cả khi không có dầu hoặc mỡ, trứng vẫn không bám vào chảo. Khi dùng các túi làm băng nhựa teflon để đựng đường hoặc bột thì sau khi dùng xong chỉ cần giữ là sạch, không cần phải rửa.

Với các ưu điểm trên, teflon xứng đáng với danh hiệu "Vua" chất dẻo.

BÀI TẬP

1. Chọn câu đúng nhất trong các câu sau :

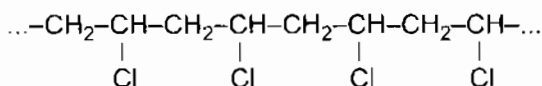
- Polime là những chất có phân tử khối lớn.
- Polime là những chất có phân tử khối nhỏ.
- Polime là những chất có phân tử khối rất lớn do nhiều loại nguyên tử liên kết với nhau tạo nên.
- Polime là những chất có phân tử khối rất lớn do nhiều mắt xích liên kết với nhau tạo nên.

2. Hãy chọn những từ thích hợp rồi điền vào các chỗ trống :

- Polime thường là chất, không bay hơi.
- Hầu hết các polime đều trong nước và các dung môi thông thường.
- Các polime có sẵn trong tự nhiên gọi là polime, còn các polime do con người tổng hợp ra từ các chất đơn giản gọi là polime
- Polietilen và poli(vinyl clorua) là loại polime còn tinh bột và xenlulozơ là loại polime

3. Trong các phân tử polime sau : polietilen, xenlulozơ, tinh bột (amilopectin), poli(vinyl clorua), những phân tử polime nào có cấu tạo mạch giống nhau ? Hãy chỉ rõ loại mạch của các phân tử polime đó.

4. Poli(vinyl clorua) viết tắt là PVC là polime có nhiều ứng dụng trong thực tiễn như làm ống dẫn nước, đồ giả da, ... PVC có cấu tạo mạch như sau :



- Hãy viết công thức chung và công thức một mắt xích của PVC.
- Mạch phân tử PVC có cấu tạo như thế nào ?
- Làm thế nào để phân biệt được da giả làm bằng PVC và da thật ?

5. Khi đốt cháy một loại polime chỉ thu được khí CO₂ và hơi nước với tỉ lệ số mol CO₂ : số mol H₂O bằng 1 : 1.

Hỏi polime trên thuộc loại nào trong số các polime sau : polietilen, poli(vinyl clorua), tinh bột, protein ? Tại sao ?

Thực hành : Tính chất của gluxit

Giúp củng cố các kiến thức đã học về gluxit. Rèn luyện các kĩ năng thí nghiệm.

I – TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM

1. Thí nghiệm 1

Tác dụng của glucozơ với bạc nitrat trong dung dịch amoniac

Cho vài giọt dung dịch bạc nitrat vào dung dịch amoniac đựng trong ống nghiệm, lắc nhẹ. Sau đó, cho tiếp 1 ml dung dịch glucozơ vào, lắc kỹ, rồi đun nóng nhẹ trên ngọn lửa (hoặc đặt vào cốc nước nóng). Quan sát và ghi chép các hiện tượng xảy ra.

2. Thí nghiệm 2

Phân biệt glucozơ, saccarozơ, tinh bột

Có ba dung dịch glucozơ, saccarozơ và hồ tinh bột (loãng), đựng trong ba lọ được đánh số ngẫu nhiên (1, 2, 3). Lấy mỗi dung dịch 1 – 2 ml cho vào các ống nghiệm có đánh số tương ứng. Sau đó tiến hành các thí nghiệm sau :

Nhỏ 1 – 2 giọt dung dịch iot vào ba dung dịch trong ba ống nghiệm. Quan sát và ghi chép các hiện tượng xảy ra. Để riêng lọ đựng dung dịch đã nhận biết được.

Lấy hai ống nghiệm đánh số tương ứng với hai lọ dung dịch còn lại. Cho vào mỗi ống nghiệm 3 ml dung dịch amoniac, thêm tiếp 3 giọt dung dịch AgNO_3 vào và lắc mạnh. Tiếp tục cho vào mỗi ống nghiệm trên 3 ml dung dịch đựng trong lọ tương ứng rồi ngâm ống nghiệm trong cốc nước nóng.

Quan sát và ghi chép các hiện tượng xảy ra.

II – VIẾT BẢN TƯỜNG TRÌNH

Ôn tập cuối năm

Luyện tập về mối quan hệ qua lại giữa các loại hợp chất vô cơ và kim loại, phi kim; Tính chất hoá học cơ bản của một số hợp chất hữu cơ. Vận dụng để giải một số bài tập

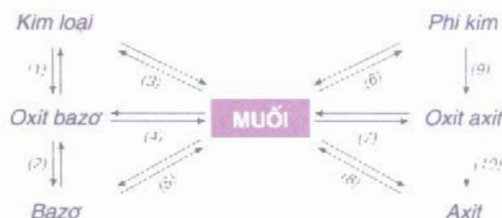
PHẦN I – HOÁ VÔ CƠ

I – KIẾN THỨC CẦN NHỚ

- Mối quan hệ giữa các loại chất vô cơ
- Phản ứng hoá học thể hiện mối quan hệ

Hãy viết các phương trình hoá học cụ thể biểu diễn sự biến đổi qua lại giữa các loại chất như sau :

- | | |
|--|--|
| a) Kim loại \rightleftharpoons Muối | d) Phi kim \rightleftharpoons Axit |
| b) Phi kim \rightleftharpoons Muối | e) Oxit bazơ \rightleftharpoons Muối |
| c) Kim loại \rightleftharpoons Oxit bazơ | g) Oxit axit \rightleftharpoons Muối |



II – BÀI TẬP

- Hãy nhận biết từng cặp chất sau đây bằng phương pháp hoá học :
 - Dung dịch H_2SO_4 và dung dịch Na_2SO_4 ;
 - Dung dịch HCl và dung dịch $FeCl_2$;
 - Bột đá vôi $CaCO_3$ và Na_2CO_3 . Viết các phương trình hoá học (nếu có).
- Có các chất sau : $FeCl_3$, Fe_2O_3 , Fe , $Fe(OH)_3$, $FeCl_2$. Hãy lập thành một dãy chuyển đổi hoá học và viết các phương trình hoá học. Ghi rõ điều kiện phản ứng.
- Có muối ăn và các hoá chất cần thiết. Hãy nêu 2 phương pháp điều chế khí clo. Viết các phương trình hoá học.
- Có các bình đựng khí riêng biệt là : CO_2 , Cl_2 , CO , H_2 .
Hãy nhận biết mỗi khí trên bằng phương pháp hoá học. Viết các phương trình hoá học nếu có.
- Cho 4,8 gam hỗn hợp A gồm Fe , Al_2O_3 tác dụng với dung dịch $CuSO_4$ dư. Sau khi phản ứng kết thúc, lọc lấy phần chất rắn không tan, rửa sạch bằng nước. Sau đó, cho phần chất rắn tác dụng với dung dịch HCl dư thì còn lại 3,2 gam chất rắn màu đỏ.
 - Viết các phương trình hoá học.
 - Tính thành phần % các chất trong hỗn hợp A ban đầu

PHẦN II – HOÁ HỮU CƠ

I – KIẾN THỨC CẦN NHỚ

- Công thức cấu tạo :
Metan, etilen, axetilen, benzen, rượu etylic, axit axetic.

2. Các phản ứng quan trọng
 - a) Phản ứng cháy của các hidrocarbon, rượu etylic.
 - b) Phản ứng thế của metan, benzen với clo, brom.
 - c) Phản ứng cộng của etilen và axetilen, phản ứng trùng hợp của etilen.
 - d) Phản ứng của rượu etylic với axit axetic, với natri.
 - e) Phản ứng của axit axetic với kim loại, bazơ, oxit bazơ, muối.
 - g) Phản ứng thủy phân của chất béo, gluxit, protein.
3. Các ứng dụng
 - a) Ứng dụng của hidrocarbon.
 - b) Ứng dụng của chất béo, gluxit, protein.
 - c) Ứng dụng của polime.

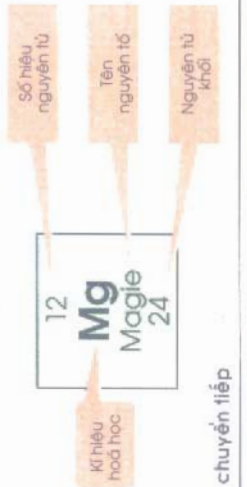
II – BÀI TẬP

1. Những chất sau đây có điểm gì chung (thành phần, cấu tạo, tính chất) ?
 - a) Metan, etilen, axetilen, benzen.
 - b) Rượu etylic, axit axetic, glucozơ, protein.
 - c) Protein, tinh bột, xenlulozơ, polietilen.
 - d) Etyl axetat, chất béo.
2. Dựa trên đặc điểm nào, người ta xếp các chất sau vào cùng một nhóm :
 - a) Dầu mỏ, khí thiên nhiên, than đá, gỗ.
 - b) Glucozơ, saccarozơ, tinh bột, xenlulozơ.
3. Viết các phương trình hoá học thực hiện các chuyển đổi hoá học sau :

Tinh bột $\xrightarrow{(1)}$ Glucozơ $\xrightarrow{(2)}$ Rượu etylic $\xrightarrow{(3)}$ Axit axetic $\xrightarrow{(4)}$ Etyl axetat
 $\xrightarrow{(5)}$ Rượu etylic
4. Chọn câu đúng trong các câu sau :
 - a) Metan, etilen, axetilen đều làm mất màu dung dịch brom.
 - b) Etilen, axetilen, benzen đều làm mất màu dung dịch brom.
 - c) Metan, etilen, benzen đều không làm mất màu dung dịch brom.
 - d) Etilen, axetilen, benzen đều không làm mất màu dung dịch brom.
 - e) Axetilen, etilen đều làm mất màu dung dịch brom.
5. Nêu phương pháp hoá học để phân biệt các chất sau :
 - a) CH_4 , C_2H_2 , CO_2 .
 - b) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$, CH_3COOH .
 - c) Dung dịch glucozơ, dung dịch saccarozơ, dung dịch axit axetic.
6. Đốt cháy 4,5 gam chất hữu cơ thu được 6,6 gam khí CO_2 và 2,7 gam H_2O . Biết khối lượng mol của chất hữu cơ là 60 gam.
Xác định công thức phân tử của chất hữu cơ.
7. Đốt cháy chất hữu cơ X bằng oxi thấy sản phẩm tạo ra gồm có CO_2 , H_2O , N_2 . Hỏi X có thể là những chất nào trong các chất sau : tinh bột, benzen, chất béo, protein.

BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HOÁ HỌC

Nhóm / Chu kỳ	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	H Hydro 1							He Helium 4
2	Li Lithi 7	Be Beril 9	B Bo 11	C Carbon 12	N Nitơ 14	O Oxi 16	F Flo 19	Ne Neon 20
3	Na Natri 23	Mg Magie 24	Al Nhôm 27	Si Silic 28	P Photpho 31	S Lưu huỳnh 32	Cl Clo 35,5	Ar Argon 40
4	K Kali 39	Ca Canxi 40	Ga Gali 70	Ge Germani 73	As Asen 75	Se Selen 79	Br Brom 80	Kr Kripton 84
5	Rb Rubidi 85	Sr Stronti 88	Zn Kẽm 65	In Indi 115	Sb Sbhi 122	Te Tellu 128	I Iot 127	Xe Xenon 131
6	Cs Xesi 133	Ba Bari 137	Cu Đồng 64	Sn Thiếc 119	Pb Chì 207	Bi Bismut 209	Po Poloni 209	Rn Radon 222
7	Fr Franxi 223	Ra Radi 226	Ag Bạc 108	Hg Thủy ngân 201				



Kim loại chuyển tiếp

58	Ce Xeri 140	Pr Praxedi 141	Nd Necodi 144	Pm Prometi 147	Sm Samari 150	Eu Europi 152	Gd Gadolini 157	Tb Tebli 159	Dy Diprazi 163	Ho Honi 165	Er Eribi 167	Tm Tuli 169	Yb Ytebi 173	Lu Luradi 175
89	Ac Actini 227	Pa Protactini 231	U Uran 238	Np Nepturni 237	Pu Plutoni 242	Am Amenđi 243	Cm Curi 247	Bk Bekeil 247	Cf Califoni 251	Es Enferi 254	Fm Fecmi 253	Md Menđevli 256	No Nobeđi 255	Lr Loređi 257

- Kim loại
- Phi kim
- Khí hiếm

BẢNG TÍNH TAN TRONG NƯỚC CỦA CÁC AXIT - BAZƠ - MUỐI

Nhóm hidroxit và gốc axit	HIĐRO VÀ CÁC KIM LOẠI													
	H	K	Na	Ag	Mg	Ca	Ba	Zn	Hg	Pb	Cu	Fe II	Fe III	Al III
-OH	l	t	t	-	k	i	t	k	-	k	k	k	k	k
-Cl	t/b	t	t	k	t	t	t	t	t	i	t	t	t	t
-NO ₃	t/b	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t
-CH ₃ COO	t/b	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t	-	i
=S	t/b	t	t	k	-	t	t	k	k	k	k	k	k	-
=SO ₃	t/b	t	t	k	k	k	k	k	k	k	k	k	-	-
=SO ₄	t/kb	t	t	i	t	i	k	t	-	k	t	t	t	t
=CO ₃	t/b	t	t	k	k	k	k	k	-	k	k	k	-	-
=SiO ₃	k/kb	t	t	-	k	k	k	k	-	k	-	k	k	k
=PO ₄	t/kb	t	t	k	k	k	k	k	k	k	k	k	k	k

t : hợp chất tan được trong nước.

k : hợp chất không tan.

i : hợp chất ít tan.

b : hợp chất bay hơi hoặc dễ phân hủy thành khí bay lên.

kb : hợp chất không bay hơi.

vạch ngang " - " : hợp chất không tồn tại hoặc bị phân hủy trong nước.

MỤC LỤC TRA CỨU

A	<i>Trang</i>
Amino axit	159
Axetilen	120
Axit	
amino axetic	159
béo	145
cacbonic	88
clohidric	15, 12, 80
flohidric	95
hipoclorơ	78
mạnh, yếu	13, 14
sunfuric	15
Ấn môn kim loại	64
B	
Bac	53
Bac clorua	31
Bac nitrat	31, 32
Bảng tuần hoàn	96
Bazơ	24, 26
Béo (chất)	145
Benzen	123
Bet-xơ-me	63
Bôxít	57
Brom	99
Butan	142
C	
Cacbohidrat (xem gluxít)	
Cacbon	82, 17
Cacbon oxít	85
Cacbon đioxit	5, 86
Cacbonat	88, 4, 5
Canxi cacbonat	8, 32
Canxi cacbua	121
Canxi oxít	7
Cao lạnh	92
Cao su	164
Capron	163
Chi	53, 68
Chu kì	96, 98
Clo	77
Công thức cấu tạo	111
Criolit	57
D	
Dãy hoạt động kim loại	52
Dầu mỏ	126
Đẻo (chất)	162

Đ	<i>Trang</i>
Đá vôi	8
Điện phân	27, 80, 57
Điphotpho pentaoxit	5, 22
Đồng	50, 52, 53, 16
Đồng hidroxít	24
Đồng sunfat	32, 50, 52
Đường (saccarozơ)	153, 17
E	
Este	141, 146
Etilen	117
F	
Flo	98, 99
Franxi	99
Fructozơ	153
G	
Gang	61
Glixerol	145, 146
Glucozơ	151, 152, 153
Gluxít	151
Gôm	92, 93
Graphít (xem than chì)	
H	
Hidrocacbon	107, 126, 129
Hidrocacbonat	88, 89, 90
Hiđrophotphat	38
Hiđroxít	24, 25, 26, 27, 28
Hipoclorít	78
Hoá học hữu cơ	107
Hợp chất hữu cơ	106
Hợp chất vô cơ	40, 42
Hợp kim sắt	61, 66
I	
lot	99, 157
K	
Kali	53
Kali clorat	32
Kali clorua	38
Kali nitrat	35
Kali sunfat	38
Kẽm	16, 53
Khí mỏ dầu	126, 127, 129
Khí thiên nhiên	126, 127, 128, 129
Kim cương	82
Kim loại	
tính chất hoá học	49, 50
tính chất vật lí	46, 47

L	<i>Trang</i>
Lipít (xem chất béo)	
Liti	98, 99
Lưu huỳnh	18, 61
đioxit	10, 18, 40
trioxít	5, 18
M	
Mạch cacbon	109
Magie	12, 53
Mangan	61, 63
Mangan đioxit	79
Mazut (dầu)	127
Men giấm	142
Metan	113, 115
Metyl clorua	115
Mỏ hồng	82
Muối	31, 34
N	
Natri	49, 52, 53
Natri clorua	34
Natri hipoclorít	78
Neon	98
Nhiên liệu	130
khí	130
lỏng	131
rắn	131
Nhôm	55
Nitơ	98, 37, 38
Nước clo	78
Nước đá khô	86
Nước Gia-ven	78
O	
Oxi	74, 75
Oxít	4
axít	5, 20, 10
bazơ	5, 4, 20, 7
lưỡng tính	5
trung tính	5
P	
Phân bón hoá học	37
đơn	38
kép	38
vi lượng	38
Photphat	38
Photpho	75, 22
Poli(vinyl clorua)	161, 162

Polietylen	118, 161, 162
Polime	161, 162
Protein	159, 165

Q

Quặng boxit	57
Quặng sắt	61

R

Rubidi	99
Rượu etylic	136, 141, 152

S

Saccarozơ	153
Sắt	59
Silic	92
Silic đioxit	92
Silicat	92
Sợi bông	156
Suphophat	38

T

Thạch anh	93
Than chì	82
Than gỗ	82
Than hoạt tính	82
Than xương	82
Thang pH	29
Thép	61
Thuỷ phân (phản ứng)	146, 153, 157, 159
Thuỷ tinh	94
Tinh bột	156
Tơ	163
hoá học	163
nhân tạo	163
tổng hợp	163
thiên nhiên	163
Trùng hợp (phản ứng)	118

U

Urê	38, 108
-----------	---------

V

Vàng	53
Vô định hình (cacbon)	82
Vôi sống	7
Vôi tôi	7

X

Xà phòng hoá (phản ứng)	146
Xăng	126, 127
Xenlulozơ	156, 157
Xi măng	93
Xút ăn da (natri hiđroxit)	26

MỤC LỤC

Chương 1

CÁC LOẠI HỢP CHẤT VÔ CƠ

	<i>Trang</i>
<i>Bài 1 (1 tiết) :</i> Tính chất hoá học của oxit Khái quát về sự phân loại oxit	4
<i>Bài 2 (2 tiết) :</i> Một số oxit quan trọng	7
<i>Bài 3 (1 tiết) :</i> Tính chất hoá học của axit	12
<i>Bài 4 (2 tiết) :</i> Một số axit quan trọng	15
<i>Bài 5 (1 tiết) :</i> Luyện tập : Tính chất hoá học của oxit và axit	20
<i>Bài 6 (1 tiết) :</i> Thực hành : Tính chất hoá học của oxit và axit	22
<i>Bài 7 (1 tiết) :</i> Tính chất hoá học của bazơ	24
<i>Bài 8 (2 tiết) :</i> Một số bazơ quan trọng	26
<i>Bài 9 (1 tiết) :</i> Tính chất hoá học của muối	31
<i>Bài 10 (1 tiết) :</i> Một số muối quan trọng	34
<i>Bài 11 (1 tiết) :</i> Phân bón hoá học	37
<i>Bài 12 (1 tiết) :</i> Mối quan hệ giữa các loại hợp chất vô cơ	40

	<i>Trang</i>
<i>Bài 13 (1 tiết) :</i> Luyện tập chương 1 : Các loại hợp chất vô cơ	42
<i>Bài 14 (1 tiết) :</i> Thực hành : Tính chất hoá học của bazơ và muối	44

Chương 2

KIM LOẠI

<i>Bài 15 (1 tiết) :</i> Tính chất vật lí của kim loại	46
<i>Bài 16 (1 tiết) :</i> Tính chất hoá học của kim loại	49
<i>Bài 17 (1 tiết) :</i> Dãy hoạt động hoá học của kim loại	52
<i>Bài 18 (1 tiết) :</i> Nhôm	55
<i>Bài 19 (1 tiết) :</i> Sắt	59
<i>Bài 20 (1 tiết) :</i> Hợp kim sắt : Gang, thép	61

<i>Bài 21 (1 tiết)</i> : Sự ăn mòn kim loại và bảo vệ kim loại không bị ăn mòn	64
<i>Bài 22 (1 tiết)</i> : Luyện tập chương 2 : Kim loại	68
<i>Bài 23 (1 tiết)</i> : Thực hành : Tính chất hoá học của nhôm và sắt	70
<i>Bài 24 (1 tiết)</i> : Ôn tập học kì 1	71

Chương 3
PHI KIM. SƠ LƯỢC VỀ
BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ
HOÁ HỌC

<i>Bài 25 (1 tiết)</i> : Tính chất của phi kim	74
<i>Bài 26 (2 tiết)</i> : Clo	77
<i>Bài 27 (1 tiết)</i> : Cacbon	82
<i>Bài 28 (1 tiết)</i> : Các oxit của cacbon	85
<i>Bài 29 (1 tiết)</i> : Axit cacbonic và muối cacbonat	88
<i>Bài 30 (1 tiết)</i> : Silic. Công nghiệp silicat	92
<i>Bài 31 (2 tiết)</i> : Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học	96
<i>Bài 32 (1 tiết)</i> : Luyện tập chương 3 : Phi kim – Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học	102
<i>Bài 33 (1 tiết)</i> : Thực hành : Tính chất hoá học của phi kim và hợp chất của chúng	104

Chương 4
HIĐROCACBON. NHIÊN LIỆU

<i>Bài 34 (1 tiết)</i> : Khái niệm về hợp chất hữu cơ và hoá học hữu cơ	106
<i>Bài 35 (1 tiết)</i> : Cấu tạo phân tử hợp chất hữu cơ	109
<i>Bài 36 (1 tiết)</i> : Metan	113

<i>Bài 37 (1 tiết)</i> : Etilen	117
<i>Bài 38 (1 tiết)</i> : Axetilen	120
<i>Bài 39 (1 tiết)</i> : Benzen	123
<i>Bài 40 (1 tiết)</i> : Dầu mỏ và khí thiên nhiên	126
<i>Bài 41 (1 tiết)</i> : Nhiên liệu	130
<i>Bài 42 (1 tiết)</i> : Luyện tập chương 4 : Hidrocacbon Nhiên liệu	133
<i>Bài 43 (1 tiết)</i> : Thực hành : Tính chất của hidrocacbon	134

Chương 5
DẪN XUẤT CỦA
HIĐROCACBON. POLIME

<i>Bài 44 (1 tiết)</i> : Rượu etylic	136
<i>Bài 45 (2 tiết)</i> : Axit axetic	140
<i>Bài 46 (1 tiết)</i> : Mối liên hệ giữa etilen, rượu etylic và axit axetic	144
<i>Bài 47 (1 tiết)</i> : Chất béo	145
<i>Bài 48 (1 tiết)</i> : Luyện tập : Rượu etylic, axit axetic và chất béo	148
<i>Bài 49 (1 tiết)</i> : Thực hành : Tính chất của rượu và axit	150
<i>Bài 50 (1 tiết)</i> : Glucozơ	151
<i>Bài 51 (1 tiết)</i> : Saccarozơ	153
<i>Bài 52 (1 tiết)</i> : Tinh bột và xenlulozơ	156
<i>Bài 53 (1 tiết)</i> : Protein	159
<i>Bài 54 (2 tiết)</i> : Polime	161
<i>Bài 55 (1 tiết)</i> : Thực hành Tính chất của gluxit	166
<i>Bài 56 (2 tiết)</i> : Ôn tập cuối năm	167
<i>Phụ lục 1</i>	169
<i>Phụ lục 2</i>	170
<i>Mục lục tra cứu</i>	171
<i>Mục lục</i>	172



HUÂN CHƯƠNG HỒ CHÍ MINH



VƯƠNG MIỄN KIM CƯƠNG
CHẤT LƯỢNG QUỐC TẾ

SÁCH GIÁO KHOA LỚP 9

1. Ngữ văn 9 (tập một, tập hai)
2. Lịch sử 9
3. Địa lí 9
4. Giáo dục công dân 9
5. Âm nhạc và Mĩ thuật 9
6. Toán 9 (tập một, tập hai)
7. Vật lí 9
8. Hoá học 9
9. Sinh học 9
10. Công nghệ
 - Nấu ăn
 - Trồng cây
 - Cắt may
 - Lắp đặt mạng điện trong nhà
 - Sửa chữa xe đạp
11. Tiếng nước ngoài :
 - Tiếng Anh 9
 - Tiếng Nga 9
 - Tiếng Pháp 9
 - Tiếng Trung Quốc 9

ISBN 978-604-0-00119-1



8 934994 024716



Giá: 12.600đ