

LUYỆN TẬP CHƯƠNG I: CÁC LOẠI HỢP CHẤT VÔ CƠ

I. Hướng dẫn học

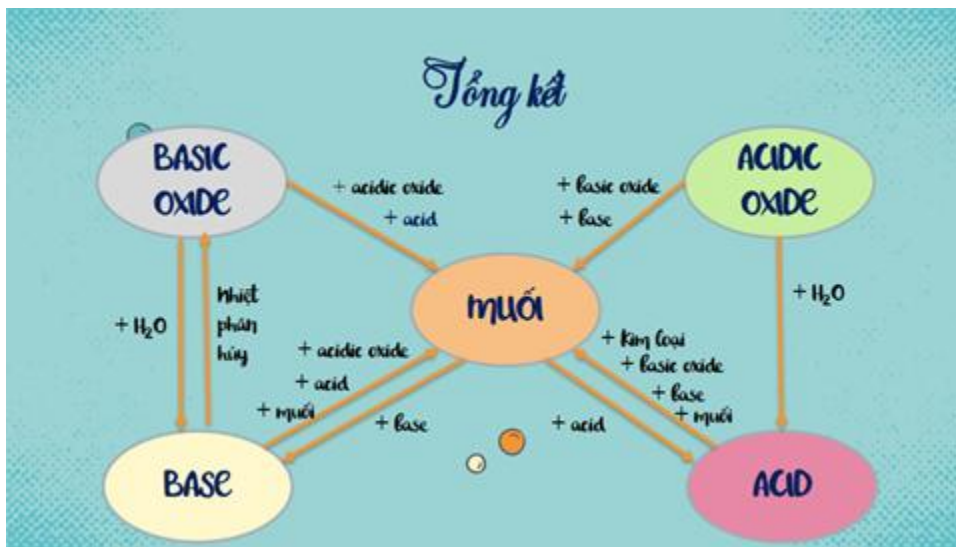
- Ôn tập lại kiến thức chương I

- SGK Hóa 9 trang 42, 43

II. Nội dung

LUYỆN TẬP CHƯƠNG I: CÁC LOẠI HỢP CHẤT VÔ CƠ

I. Kiến thức cần nhớ



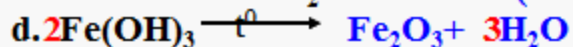
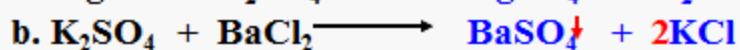
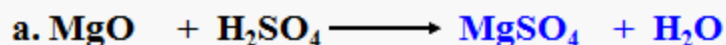
Bài tập 1: Căn cứ vào sơ đồ những tính chất hóa học của các chất vô cơ em hãy chọn các chất thích hợp để viết các PTHH cho mỗi loại hợp chất

1. Oxide	2. Base
a) Basic oxide + ... Nước → Base	a) Base + Acid → Muối + nước
b) Basic oxide + Acid → Muối + Nước	b) Base + acidic oxide → Muối + nước
c) Acidic oxide + ... Nước → Axit	c) Base + ... Muối → Muối + Base
d) Acidic oxide + Base → Muối + Nước	
e) Basic oxide + Acidic oxide → Muối	

3. Acid	4. Muối
a) Acid Kim loại → muối + hidro	a) Muối + ... Acid → Acid + Muối
b) Acid + .. Base → muối + nước	b) Muối + ... Base → Muối + base
c) Acid + .. basic oxide → muối + nước	c) Muối + ... Muối → Muối + muối
d) Axit + .. Muối → muối + axit	d) Muối + ... Kim loại → Muối + kim loại

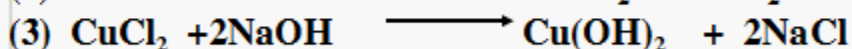
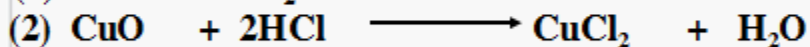
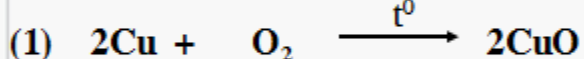
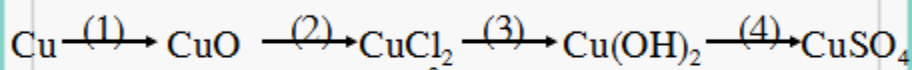
II. Luyện tập

Bài 1: Hoàn thành các phương trình hóa học sau :



Bài tập

Bài 2. Hoàn thành chuỗi các PTHH sau :



Bài 3: Nhận biết dung dịch

Cho bốn lọ mất nhãn chứa các dung dịch : H_2SO_4 , BaCl_2 , Na_2SO_4 và NaOH . Chỉ dùng quỳ tím hãy nhận biết các dung dịch trên.

-Lấy mẫu thử

-Cho quỳ tím vào các mẫu thử

+Quỳ tím hóa đỏ là: H_2SO_4

+Quỳ tím hóa xanh là: NaOH

+Quỳ tím không đổi màu là: BaCl_2 , Na_2SO_4

-Cho dung dịch H_2SO_4 vừa nhận biết ở trên vào dung dịch BaCl_2 , Na_2SO_4

+Xuất hiện kết tủa trắng là : BaCl_2



+Không hiện tượng là: Na_2SO_4

Bài 4: Trung hòa 400 ml dung dịch H_2SO_4 1M bằng dung dịch NaOH 0,5M .

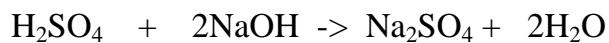
a. Viết phương trình phản ứng hóa học xảy ra ?

b. Tính thể tích dung dịch NaOH 0,5M đã dùng ?

c. Tính nồng độ mol/l dung dịch thu được sau phản ứng?

Giải:

a) $n_{\text{H}_2\text{SO}_4} = 0,4 \cdot 1 = 0,4 \text{ mol}$



0,4 0,8 0,4 0,8 (mol)

b) $V_{\text{ddNaOH}} = \frac{n}{C_M} = \frac{0,8}{0,5} = 1,6(l)$

$V_{\text{dd sau pứ}} = 0,4 + 1,6 = 2 \text{ l}$

$C_{M \text{ Na}_2\text{SO}_4} = \frac{n}{V_{\text{dd}}} = \frac{0,4}{2} = 0,2M$