

TRƯỜNG THCS NGUYỄN VĂN BÉ

BÀI ÔN THI HK1



HÓA 9
Tuần 2

TÊN CHỦ ĐỀ



BÀI TOÁN NỒNG ĐỘ





BÀI TẬP CÓ HƯỚNG DẪN

1/ Cho 400g dd NaOH 6% tác dụng vừa đủ với 200 ml dd MgCl_2 thu được dd A và kết tủa B.

- a) Tính nồng độ phần mol dd MgCl_2 cần dùng ?
- b) Nung nóng kết tủa B sau khi đã được sấy khô thì thu được chất rắn D. Tính khối lượng chất rắn D.

(Biết $\text{Na}=23$. $\text{O}=16$. $\text{H}=1$. $\text{Mg}=24$. $\text{Cl}=35,5$)



BÀI TẬP HỌC SINH TỰ LÀM

2/ Cho 0,5 lít FeCl_3 0,2 M vào dung dịch NaOH 20% vừa đủ, sau phản ứng thu được một dung dịch A và một kết tủa B. Nhiệt phân B đến khối lượng không đổi thì được chất rắn D

a. Viết các phương trình phản ứng xảy ra.

b. Tính khối lượng dung dịch NaOH 20% ?

c. Tính khối lượng chất rắn D (Fe = 56, Cl = 35,5, Na = 23, O = 16, H = 1)

3/ Cho 200 ml dung dịch CuSO_4 0,1M tác dụng vừa đủ với dung dịch 200 gam dd NaOH thu được dung dịch A và kết tủa B. Đem nung kết tủa B đến khối lượng không đổi thu được chất rắn D.

a) Viết các phương trình hóa học ?

b) Tính nồng độ % dung dịch NaOH cần dùng ?

c) Tính khối lượng chất rắn D ?

(Cu = 64 ; S = 32 ; Na = 23 ; O = 16 ; H = 1)

CHÀO TẠM BIỆT
CÁC EM!

