

A - PHẦN ĐỀ BÀI

Chương 1

CÁC LOẠI HỢP CHẤT VÔ CƠ

Bài 1

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

- 1.1. Có những oxit sau : H_2O , SO_2 , CuO , CO_2 , CaO , MgO . Hãy cho biết những chất nào có thể điều chế bằng
 - a) phản ứng hoá hợp ? Viết phương trình hoá học.
 - b) phản ứng phân huỷ ? Viết phương trình hoá học.
- 1.2. Hãy viết công thức hoá học và tên gọi của
 - a) 5 oxit bazơ ;
 - b) 5 oxit axit.
- 1.3. Khí cacbon monooxit (CO) có lẫn các tạp chất là khí cacbon đioxit (CO_2) và lưu huỳnh đioxit (SO_2). Làm thế nào tách được những tạp chất ra khỏi CO ?
Viết các phương trình hoá học.
- 1.4. Hãy tìm công thức hoá học của những oxit có thành phần khối lượng như sau :
 - a) S : 50% ; b) C : 42,8% ; c) Mn : 49,6% ; d) Pb : 86,6%.
- 1.5. Biết rằng 1,12 lít khí cacbon đioxit (đktc) tác dụng vừa đủ với 100 ml dung dịch $NaOH$ tạo ra muối trung hoà.
 - a) Viết phương trình hoá học.
 - b) Tính nồng độ mol của dung dịch $NaOH$ đã dùng.

- 1.6.** Cho 15,3 gam oxit của kim loại hoá trị II vào nước thu được 200 gam dung dịch bazơ với nồng độ 8,55%. Hãy xác định công thức của oxit trên.
- 1.7.** Cho 38,4 gam một oxit axit của phi kim X có hoá trị IV tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH thu được 400 gam dung dịch muối nồng độ 18,9%. Xác định công thức của oxit.