

Tuần 4- Tiết 4

LUYỆN TẬP CHỦ ĐỀ OXIDE**A.KIẾN THỨC CẦN NHỚ:**

- 1.Tính chất hóa học của oxide.
- 2.Sản xuất Calcium oxide, sulfur dioxide.

B.BÀI TẬP:**I.Trắc nghiệm:**

Câu 1- Chất nào sau đây phản ứng được với dung dịch HCl sinh ra chất khí nhẹ hơn không khí, cháy trong không khí với ngọn lửa màu xanh nhạt:

- a. Na_2SO_3 b. Zn c. FeCl_3 d. Ag

Câu 2. Chất nào sau đây tác dụng được với HCl và CO_2 :

- a. CuO b. Al c. $\text{Zn}(\text{OH})_2$ d. Dung dịch NaOH.

Câu 3. Phương pháp nào sau đây được dùng để sản xuất khí sunfuro trong công nghiệp.

- a. Phân hủy canxi sunfat ở nhiệt độ cao .
- b. Đốt cháy sunfur trong oxi .
- c. Cho đồng tác dụng với axit sunfuric đặc, nóng.
- d. Cho muối natrisunfit tác dụng với axit clohidric.

Câu 4. Chất nào sau đây khi tan trong nước cho dung dịch, làm quỳ tím hóa đỏ :

- a. KOH b. K_2O c. SO_3 d. CaO

Câu 5. Chất nào sau đây tác dụng với sunfuric acid loãng tạo thành muối và nước:

- a. Cu b. CuO c. CuSO_4 d. Mg

II.Tư luận:

1/Cho các oxide sau P_2O_5 , CuO, Na_2O , SO_3

Oxide nào phản ứng được H_2O , HCl, KOH. Viết phương trình phản ứng xảy ra?

2/ Hòa tan hoàn toàn 12 gam Fe_2O_3 vào dung dịch H_2SO_4 2M. Tính V_{dd} H_2SO_4 , khối lượng muối thu được và nồng độ dung dịch thu được sau phản ứng ?

C.HƯỚNG DẪN GIẢI BÀI TẬP:**I.Trắc nghiệm:**

CÂU	1	2	3	4	5
ĐÁP ÁN	B	D	B	C	B

II.Tư luận:

1/

Phản ứng với H_2O : P_2O_5 , Na_2O , SO_3

Phản ứng với HCl: CuO, Na_2O

Phản ứng với KOH: P_2O_5 , SO_3

HS tự viết PTHH.

2/

$$n_{\text{Fe}_2\text{O}_3} = \frac{m}{M} = \frac{12}{160} = 0,075 \text{ mol}$$



$$0,075 \qquad \qquad \qquad 0,225 \qquad \qquad \qquad 0,075$$

$$V_{dd} \text{H}_2\text{SO}_4 = \frac{n}{CM} = \frac{0,225}{2} = 0,1125 \text{ lit}$$

$$m_{\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3} = 0,075 \times 400 = 30\text{g}$$

$$C_M \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 = \frac{n}{V_{dd}} = \frac{0,075}{0,125} = 0,6\text{M}$$

D.BÀI TẬP RÈN LUYỆN THÊM

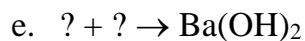
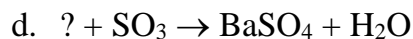
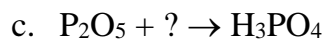
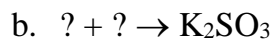
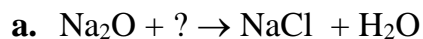
Câu 1. Đơn chất nào sau đây tác dụng với H_2SO_4 loãng sinh ra chất khí :

- a. BaO b. $\text{Cu}(\text{OH})_2$ c. Fe d. cacbon.

Câu 2. Để trung hòa 11,2gam KOH 20%, thì cần lấy bao nhiêu gam dung dịch axit H_2SO_4 35%

- a. 9gam b. 4,6gam c. 5,6gam d. 1,7gam

Câu 3: Bổ túc để hoàn thành các phương trình sau:



Câu 4:

Hòa tan hoàn toàn 12 gam CuO vào dung dịch HCl 7,3%. Tính khối lượng dd HCl và nồng độ phần trăm dung dịch thu được sau phản ứng ?

(Biết Cu=64; O=16 ; H=1 ; Cl=35,5)