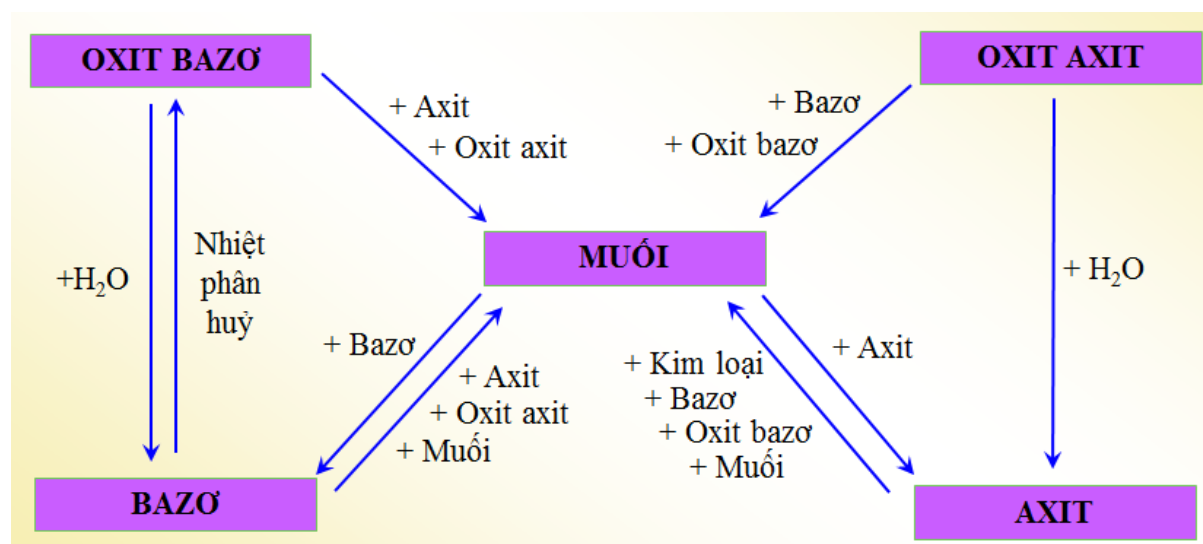


TUẦN 9 _ TIẾT 17_ BÀI 12 : MỐI QUAN HỆ GIỮA CÁC HỢP CHẤT VÔ CƠ

I. SƠ ĐỒ MỐI QUAN HỆ GIỮA CÁC HỢP CHẤT VÔ CƠ



II. BÀI TẬP

Câu 1: Thực hiện các chuỗi sau:

- $C \rightarrow CO_2 \rightarrow Na_2CO_3 \rightarrow NaCl \rightarrow NaNO_3$
- $S \rightarrow SO_2 \rightarrow K_2SO_3 \rightarrow K_2SO_4 \rightarrow KNO_3$
- $Na \rightarrow Na_2O \rightarrow NaOH \rightarrow NaCl \rightarrow NaNO_3$
- $BaO \rightarrow Ba(OH)_2 \rightarrow Ba(NO_3)_2 \rightarrow KNO_3$

Câu 2: Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

- $MgO + H_2SO_4 \rightarrow \dots\dots\dots$
- $CO_2 + KOH \rightarrow \dots\dots\dots$
- $SO_2 + Ca(OH)_2 \rightarrow \dots\dots\dots$
- $HCl + ZnO \rightarrow \dots\dots\dots$
- $NaOH + H_2SO_4 \rightarrow \dots\dots\dots$
- $Ca(OH)_2 + HCl \rightarrow \dots\dots\dots$
- $Fe + CuSO_4 \rightarrow \dots\dots\dots$
- $Cu + AgNO_3 \rightarrow \dots\dots\dots$
- $Cu(OH)_2 \rightarrow \dots\dots\dots$
- $Al(OH)_3 \rightarrow \dots\dots\dots$
- $CaCO_3 + HCl \rightarrow \dots\dots\dots$
- $Na_2SO_3 + HCl \rightarrow \dots\dots\dots$
- $KCl + AgNO_3 \rightarrow \dots\dots\dots$
- $Ba(NO_3)_2 + K_2SO_4 \rightarrow \dots\dots\dots$

TUẦN 12_ TIẾT 18 _ BÀI 13: LUYỆN TẬP

Câu 1: Chỉ dùng quỳ tím , hãy nhận biết các dung dịch mất nhãn sau:

- a) $Ba(OH)_2$, H_2SO_4 , HCl , $Ca(NO_3)_2$
- b) K_2SO_4 , $Ba(OH)_2$, $NaCl$, HNO_3
- c) $NaOH$, $Ba(OH)_2$, H_2SO_4 , KCl
- d) Na_2SO_4 , $NaNO_3$, $Ba(OH)_2$, HCl

Câu 2: Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng:

- a) Ngâm một đoạn dây Copper(Cu) trong dung dịch Silver Nitrate($AgNO_3$)
- b) Cho dung dịch copper (II) nitrate $Cu(NO_3)_2$ vào ống nghiệm chứa dung dịch sodium hydroxide ($NaOH$).
- c) Cho dung dịch sulfuric acid (H_2SO_4) vào ống nghiệm chứa sắt đá vôi ($CaCO_3$)
- d) Cho dung dịch sodium chloride ($NaCl$) vào ống nghiệm chứa sắt dung dịch silver nitrate($AgNO_3$)

Câu 3: Hòa tan 16 gam bột copper (II) oxide (CuO) vào 200 ml dung dịch sulfuric acid H_2SO_4 thì thu được muối Copper(II) sulfate và nước.

- a. Tính khối lượng muối Copper(II) Sulfate thu được sau phản ứng.
- b. Tính nồng độ mol dung dịch Sulfuric acid H_2SO_4 đã dùng.
- c. Mặt khác, nếu đem toàn bộ lượng muối Copper(II) Sulfate thu được ở trên tác dụng với 200(g) dung dịch $Ba(OH)_2$ có nồng độ phần trăm là bao nhiêu.

($Cu = 64$; $O = 16$; $H = 1$; $S = 32$; $Ba = 137$)