

## Tuần 5 – HÓA HỌC 9

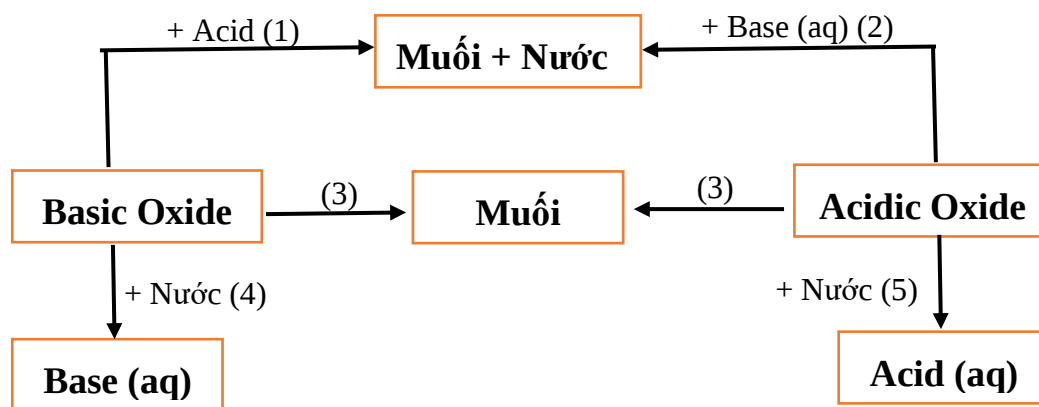
### NỘI DUNG BÀI HỌC

#### Bài 5

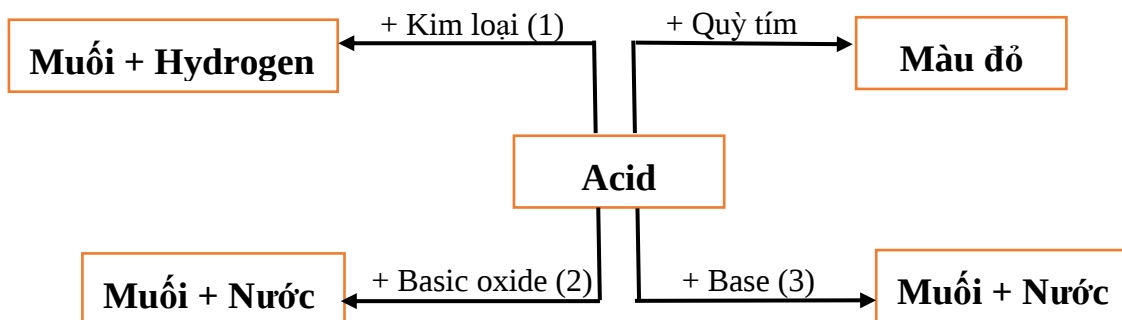
### LUYỆN TẬP: TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID

#### I. Kiến thức cần nhớ:

1/ **Tính chất hóa học của oxide:** sơ đồ tóm tắt bên dưới



2/ **Tính chất hóa học của acid:** sơ đồ tóm tắt bên dưới



#### II. Bài tập:

1/ Viết PTHH thể hiện các tính chất hóa học của Oxide, Acid từ 2 sơ đồ trên.

2/ Có những oxide sau :  $\text{SO}_2$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{CO}_2$ . Hãy cho biết những oxide nào tác dụng được với:

a) nước ?

b) hydrochloric acid  $\text{HCl}$  ?

c) sodium hydroxide  $\text{NaOH}$  ?

Viết các PTHH để chứng minh.

## CHỦ ĐỀ: BASE (BAZO)

### Bài 7

#### TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA BASE (BAZO) ( 1 tiết)

##### 1) Tác dụng với chất chỉ thị màu:

Dung dịch Base ( alkaline-Kiềm) làm quỳ tím hóa xanh; làm dd phenolphthalein (p.p) không màu hóa đỏ (hồng)  
Thuốc thử dd Base: quỳ tím, dd p.p không màu.

##### 2) Tác dụng với acidic oxide (oxit axit):

**Dd Base (bazo) + acidic oxide (oxit axit)  $\rightarrow$  muối + H<sub>2</sub>O**

VD :  $3\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

$2\text{NaOH} + \text{SO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

##### 3) Tác dụng với acid (axit) :

**Base (bazo) + acid (axit)  $\rightarrow$  muối + H<sub>2</sub>O**

(tan và không tan)

VD :  $\text{KOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$

$\text{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

##### 4) Base (bazo) không tan bị nhiệt phân hủy:

**Base không tan  $\rightarrow$  (t°) basic oxide (oxit bazo) + H<sub>2</sub>O**

VD :  $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow (\text{t}^\circ) \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$

$2\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow (\text{t}^\circ) \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

##### 5) Tác dụng với muối : ( học sau trong bài 9)

## NỘI DUNG BÀI TẬP

### TUẦN 5

#### LUYỆN TẬP VỀ OXIDE VÀ ACID

điều kiện của phản ứng nêu cụ thể)

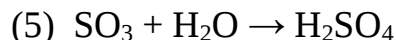
$$\begin{array}{ccccccc} & & & 5 \nearrow & \text{SO}_2 & \xrightarrow{6} & \text{H}_2\text{SO}_3 & \xrightarrow{7} & \text{Na}_2\text{SO}_3 & \xrightarrow{8} & \text{SO}_2 \\ \text{S} & \xrightarrow{1} & \text{SO}_2 & \xrightarrow{2} & \text{SO}_3 & \xrightarrow{4} & \text{H}_2\text{SO}_4 & & & & \\ & & 3 \searrow & & \text{Na}_2\text{SO}_3 & & & 5 \searrow & & & \text{Na}_2\text{SO}_4 & \xrightarrow{10} & \text{BaSO}_4 \end{array}$$

**Bài 1:** Có những base (bazơ) sau :  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ . Hãy cho biết những Base nào :

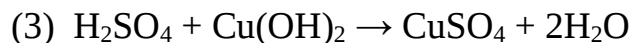
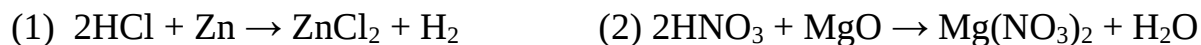
Viết các PTHH.

**Bài 2 :** Hãy chọn 1 Base thích hợp điền vào chất phản ứng và thêm sản phẩm còn thiếu. Sau đó cân bằng PT:

$$\text{f/ HNO}_3 + ? \rightarrow \text{Fe(NO}_3)_3 + ?$$
$$(4) \text{BaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ba(OH)}_2$$

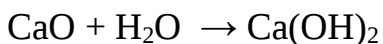


## Sơ đồ 2

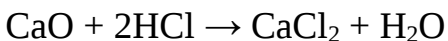
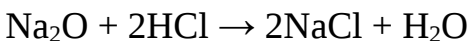
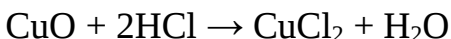


2/ Có những oxide sau :  $\text{SO}_2$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{CO}_2$ . Hãy cho biết những oxide nào tác dụng được với:

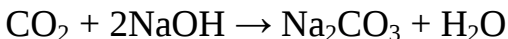
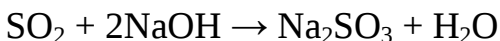
a) Tác dụng được với nước:  $\text{SO}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{CO}_2$



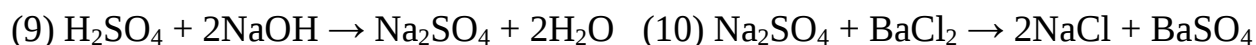
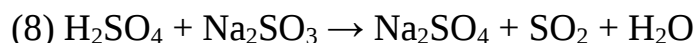
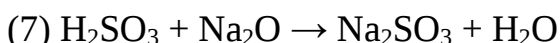
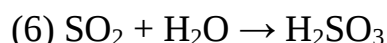
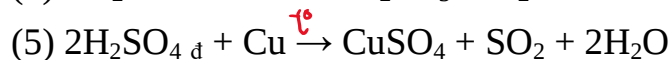
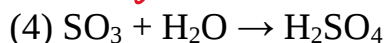
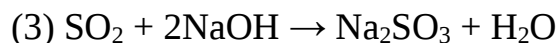
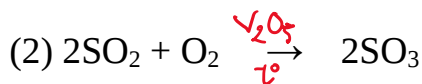
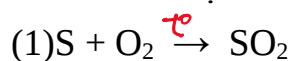
b) Tác dụng được với hydrochloric acid  $\text{HCl}$ :  $\text{CuO}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{CaO}$



c) Tác dụng được với sodium hydroxide  $\text{NaOH}$ :  $\text{SO}_2$ ,  $\text{CO}_2$



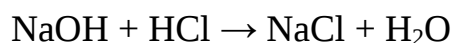
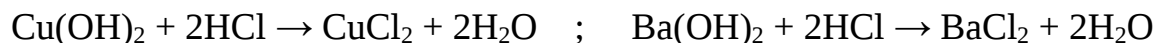
PTHH thể hiện chuyển hóa



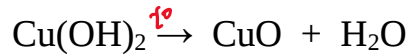
## CHỦ ĐỀ: BASE (BAZO) bài 7

### Bài 1:

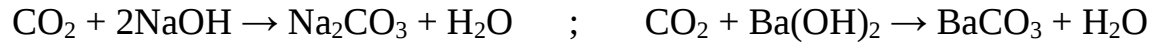
a/ Tác dụng được với dd  $\text{HCl}$  :  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$



b/ Bị nhiệt phân hủy :  $\text{Cu}(\text{OH})_2$



c/ Tác dụng được với  $\text{CO}_2$  :  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$



d/ Đổi màu quỳ tím thành xanh :  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Ba}(\text{OH})_2$

**Bài 2 :** Hãy chọn 1 Base thích hợp điền vào chất phản ứng và thêm sản phẩm còn thiếu. Sau đó cân bằng PT:

