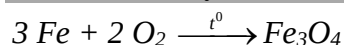
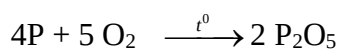
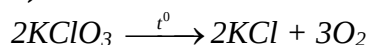
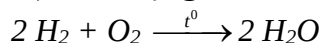
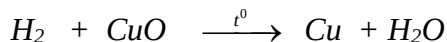
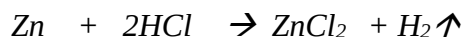
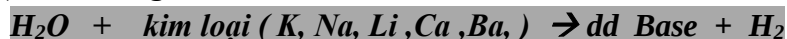
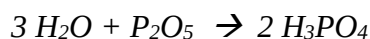
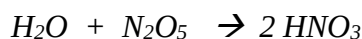
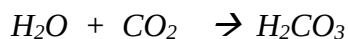
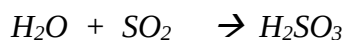
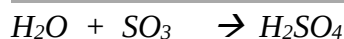


Tuần 1- Tiết 1:

ÔN TẬP ĐẦU NĂM**A.KIẾN THỨC CẦN NHỚ:****I.Tính chất hóa học của oxygen- Điều chế oxygen trong phòng thí nghiệm:****1) Tính chất hóa học của oxygen****2) Điều chế:****II.Tính chất hóa học của hydrogen – Điều chế hydrogen trong phòng thí nghiệm:****1) Tác dụng với oxi:****2) Tác dụng với đồng (II) oxit:****3)Điều chế:****II.Tính chất hóa học của nước:****1) Tác dụng với kim loại:****2) Tác dụng với oxit bazơ (basic oxide):****3) Tác dụng với oxit axit:**

II. BÀI TẬP:

Câu 1 : Hoàn thành các phương trình phản ứng theo sơ đồ phản ứng sau :

- a) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow ?$
- b) $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow ?$
- c) $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow ? + \text{H}_2$
- d) $\text{H}_2 + \text{CuO} \rightarrow \text{Cu} + ?$
- e) $\text{P} + ? \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$
- f) $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow ?$
- g) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + ?$
- h) $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow ?$

Câu 2: Hãy phân loại các hợp chất sau: HCl, NaOH, SO_2 , FeCl_3 ?

Câu 3: Hoà tan hoàn toàn 1,24 gam Na_2O (**sodium oxide**) vào trong nước được 400ml dung dịch NaOH (**sodium hydroxide**).

- a) Viết phương trình hoá học xảy ra?
- b) Tính nồng độ mol của dung dịch NaOH thu được sau phản ứng.
(Na=23, O=16, H=1)

III. HƯỚNG DẪN GIẢI BÀI TẬP:

Câu 1 :

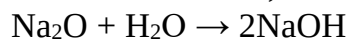
- a) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$
- b) $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3$
- c) $2\text{Al} + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$
- d) $\text{H}_2 + \text{CuO} \xrightarrow{t^0} \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
- e) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{t^0} 2\text{P}_2\text{O}_5$
- f) $\text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_3\text{PO}_4$
- g) $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$
- h) $\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^0} \text{SO}_2$

Câu 2:

Acid: HCl, base NaOH, oxide SO_2 , muối FeCl_3 ?

Câu 3:

Số mol Na_2O : $n = 0,02 \text{ mol}$



0,02 0,04 mol

$C_M = 0,04 : 0,4 = 0,1 \text{ M}$