

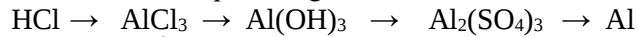
ÔN THI HKI – HÓA 9 (2021-2022)

Câu 1: Cho các hợp chất có công thức hóa học sau: N_2O_5 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, KHCO_3 , HNO_3
Em hãy phân loại oxide, acid, base, muối.

Câu 2: Bổ túc các phương trình hóa học sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có):

- a) $\text{HCl} + ? \rightarrow ? + \text{CuCl}_2$
- b) $\text{BaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow ?$
- c) $\text{Mg} + \text{S} \rightarrow ?$
- d) $\text{Fe}(\text{OH})_3 + ? \rightarrow \text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + ?$
- e) $\text{BaCl}_2 + ? \rightarrow \text{BaSO}_4 + ?$

Câu 3: Thực hiện chuỗi phản ứng sau :



Câu 4: Có các lọ mất nhãn đựng riêng biệt các dung dịch sau: H_2SO_4 , HCl . Hãy nêu phương pháp hóa học nhận biết hai dung dịch trên.

Câu 5: Cho các kim loại sau: Ag, Na, Fe, Mg, Cu

a/ Hãy sắp xếp của các kim loại trên theo chiều hoạt động hoá học giảm dần.

b/ KL nào (trừ Na) tác dụng với dd H_2SO_4 ?

Câu 6: Cho 6 gam kim loại Magnesium (Mg) tác dụng vừa đủ với 100ml dung dịch Sulfuric acid H_2SO_4

- a. Viết phương trình phản ứng.
- b. Tính thể tích khí Hydrogen H_2 thoát ra ở đktc.
- c. Tính nồng độ mol dung dịch Sulfuric acid H_2SO_4 đã dùng.

(Biết $\text{Mg} = 24$; $\text{H} = 1$; $\text{S} = 32$; $\text{O} = 16$)

HƯỚNG DẪN GIẢI

Câu 1:

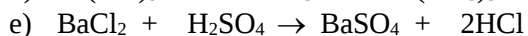
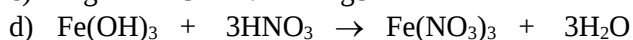
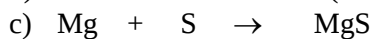
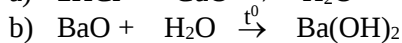
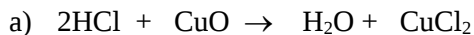
Oxide: N_2O_5

Acid: HNO_3

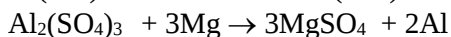
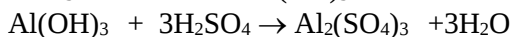
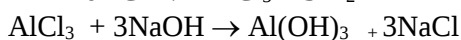
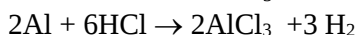
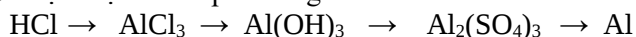
Base : $\text{Mg}(\text{OH})_2$

Muối : KHCO_3

Câu 2:



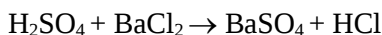
Câu 3: Thực hiện chuỗi phản ứng sau :



Câu 4:

Chất thử	H_2SO_4	HCl
Mẫu thử		
BaCl_2	BaSO_4 kết tủa trắng	

Chất còn lại

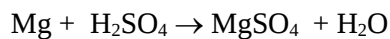


Câu 5: Cho các kim loại sau: Ag, Na, Fe, Mg, Cu

a/ Na, Mg, Fe, Cu, Ag

b/ Mg, Fe

Câu 6:



$$\begin{array}{cccc} 1 & 1 & 1 & 1 \text{ (mol)} \\ 0,25 & 0,25 & 0,25 & 0,25 \end{array}$$

$$n_{\text{Mg}} = \frac{m_{\text{Mg}}}{M_{\text{Mg}}} = \frac{6}{24} = 0,25 \text{ (mol)}$$

$$V_{\text{H}_2} = n_{\text{H}_2} \cdot 24,79 = 0,25 \cdot 24,79 = 6,1975$$

$$100 \text{ ml} = 0,1 \text{ lit}$$

$$\text{CM } \text{H}_2\text{SO}_4 = n_{\text{H}_2\text{SO}_4} / V_{\text{dd } \text{H}_2\text{SO}_4} = 0,25 / 0,1 = 2,5 \text{ M}$$