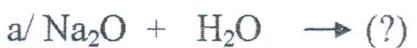


ĐỀ CHÍNH THỨC

Đề ra:

Câu 1: (3 điểm)

Hoàn thành các phương trình hóa học sau và cho biết chúng thuộc loại phản ứng hóa học nào ?



Câu 2 : (1 điểm)

Có 3 lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một trong các dung dịch: Natri clorua, Axit sunfuric, Canxi hidroxit. Chỉ dùng quỳ tím làm thế nào để phân biệt các dung dịch trên ? Biết rằng dung dịch Natri clorua không làm đổi màu quỳ tím.

Câu 3: (3 điểm)

a. Gọi tên các chất có công thức hóa học: Fe_2O_3 , HNO_3 , CaCO_3 .

b. Viết công thức hóa học của các chất : Lưu huỳnh đioxit, Đồng(II) hidroxit, Natri hidrocacbonat.

Câu 4: (1 điểm)

Hòa tan 20 (g) NaOH vào 180(g) nước. Tính nồng độ % của dung dịch NaOH thu được.

Câu 5: (2 điểm)

Cho 4,8(g) Mg tác dụng vừa đủ với V(ml) dung dịch HCl 0,5M, thu được dung dịch MgCl_2 và khí H_2 .

a. Tính V(ml).

b. Thể tích khí H_2 thu được ở thí nghiệm trên có thể khử tối đa bao nhiêu gam Fe_2O_3 ở nhiệt độ cao?

$$(\text{Cl}=35,5; \text{O}=16; \text{Mg}=24; \text{H}=1; \text{Fe}=56)$$

-----HẾT-----

ĐỀ CHÍNH THỨC

ĐÁP ÁN VÀ THANG ĐIỂM MÔN HÓA HỌC 8

Câu	Đáp án	Điểm
Câu 1 3 điểm	a/ $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH}$ b/ $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$ c/ $2\text{K} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{KOH} + \text{H}_2$ d/ $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{t}\text{o}} 2\text{H}_2\text{O}$ a,b,d : phản ứng hóa hợp, c: phản ứng thê	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ 1đ
Câu 2 1điểm	- Thuốc thử: Quỳ tím - Mẫu thử làm quỳ tím hóa đỏ là axit sunfuric - Mẫu thử làm quỳ tím hóa xanh là canxi hiđroxít - Mẫu thử không làm quỳ tím đổi màu là Natri clorua	0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ
Câu 3 3 điểm	a/ Sắt(III) oxit, Axit nitric , Canxi cacbonat b/ SO_2 , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, NaHCO_3	1,5đ 1,5đ
Câu 4 1 điểm	$m_{dd} = 20 + 180 = 200\text{g}$ $C\%_{dd} = 20/200.100\% = 10\%$	0,5đ 0,5đ
Câu 5 2 điểm	$n_{\text{Mg}} = 4,8/24 = 0,2 \text{ mol}$ a/ $\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$ 0,2 mol 0,4mol 0,2mol $V_{dd\text{HCl}} = 0,4/0,5 = 0,8 \text{ lít} = 800 \text{ ml}$ b/ $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 \xrightarrow{\text{t}\text{o}} 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$ 1/15mol 0,2mol $m_{\text{Fe}_2\text{O}_3} = 1/15. 160 \approx 10,7\text{g}$	0,25đ 0,25đ 0,5đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ

-----HẾT-----