

**ĐỀ CHÍNH THỨC**

Đề ra:

**Câu 1: (3 điểm)**

Hoàn thành các phương trình hoá 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:  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{CaCO}_3$ .

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

**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  $\text{MgCl}_2$  và khí  $\text{H}_2$ .

a. Tính V(ml).

b. Thể tích khí  $\text{H}_2$  thu được ở thí nghiệm trên có thể khử tối đa bao nhiêu gam  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  ở nhiệt độ cao?

(Cl=35,5; O=16; Mg=24; H=1; Fe=56)

-----HẾT-----

