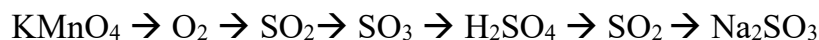


ĐỀ ÔN TẬP CHO HS THI LẠI HÓA HỌC 10

ĐỀ 1:

Câu 1: Hoàn thành chuỗi phản ứng sau:



Câu 2: Viết phương trình phản ứng (nếu có) khi cho:

- a) H_2SO_4 loãng tác dụng với Fe, Al, Na, KOH, $\text{Zn}(\text{OH})_2$, Na_2CO_3 ,
- b) H_2SO_4 đặc tác dụng với P, S, C

Câu 3: Nhận biết các dung dịch mất nhãn sau: NaCl, $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, MgBr_2 , K_2CO_3 và FeSO_4

Câu 4: Cho 3,79g hỗn hợp X gồm Al và Zn tác dụng hết với lượng dư dung dịch H_2SO_4 đặc, nóng thu được 1,792 lít khí SO_2 ở đktc

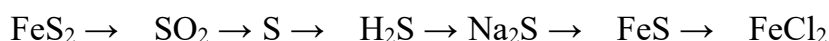
- a) Tính % khối lượng mỗi kim loại trong X
- b) Nếu cho toàn bộ lượng SO_2 sinh ra ở trên vào 200ml dung dịch Brom dư. Tính nồng độ Br_2 đã tham gia vào phản ứng?

Câu 5: Viết phương trình chứng minh

- a) H_2S có tính khử mạnh
- b) Ozon có tính oxi hóa mạnh hơn Oxi

ĐỀ 2

Câu 1: Hoàn thành chuỗi phản ứng sau:



Câu 2: Viết phương trình phản ứng (nếu có) khi cho H_2SO_4 loãng tác dụng lần lượt với: Na, Fe, Fe_2O_3 , MgO, $\text{Al}(\text{OH})_3$, K_2CO_3

Câu 3: Nhận biết các dung dịch mất nhãn sau: FeCl_2 , Na_2S , CuSO_4 , $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ và ZnBr_2

Câu 4: Cho 8,8g hỗn hợp X gồm Mg và Cu tác dụng vừa đủ với dung dịch H_2SO_4 đặc, nóng thu được 4,48 lít khí SO_2 ở đktc.

- a) Tính % khối lượng mỗi kim loại trong hỗn hợp X ban đầu.
- b) Tính thể tích dung dịch Brom cần dùng để hấp thụ hoàn toàn 4,48 lít khí SO_2 sinh ra ở trên?

Câu 5: Viết phương trình chứng minh

- a) H_2SO_4 có tính axit
- b) SO_2 có tính khử
- c) S có tính oxi hóa