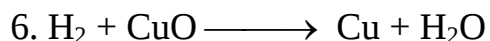
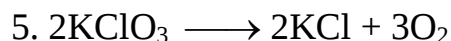
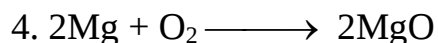
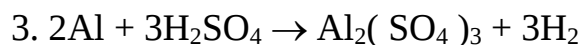
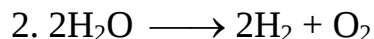
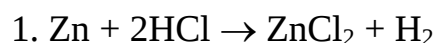


BÀI TẬP ÔN TẬP HÓA 8 LẦN 2

1. Cho các phương trình phản ứng sau:



7. $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$. Em hãy cho biết đâu là phản ứng hòa hợp, phản ứng phân hủy.

2. Cho các chất sau: Na_2O , K_2O , SO_2 , SO_3 , CO_2 , Fe_2O_3 , CuO , ZnO , BaO , P_2O_5 . Em hãy phân loại, gọi tên.

Bài tập:

1. Nhiệt phân hoàn toàn 12,25g KClO_3 .

a. Tính thể tích khí O_2 (ở đktc) thu được ?

b. Muốn điều chế được 48 g O_2 thì khối lượng KClO_3 cần nhiệt phân là bao nhiêu g ?

2.. Muốn điều chế được 2,8 lít O_2 (ở đktc) thì khối lượng KMnO_4 cần nhiệt phân là bao nhiêu ?

3. Trong phòng thí nghiệm, người ta điều chế oxit sắt từ Fe_3O_4 bằng cách dùng O_2 oxi hóa sắt ở nhiệt độ cao. Để điều chế được 2,32g Fe_3O_4 cần dùng :

a. Bao nhiêu gam sắt ?

b. Bao nhiêu lít khí O_2 (ở đktc) :

4. Đốt cháy 1kg than trong khí O_2 , biết trong than có 10% tạp chất không cháy. Tính:

a. Thể tích oxi (đktc) cần thiết để đốt cháy 1kg than trên.

b. Thể tích khí cacbonic CO_2 (đktc) sinh ra trong phản ứng trên