**Bài 1**: Phân hủy hoàn toàn 31,6 gam KMnO4. Hãy tính:

a.Khối lượng MnO2 sinh ra.

b.Thể tích khí O2 tạo thành (đktc)

c.Lượng O2 trên đã oxi hóa sắt thành oxit sắt từ, tính khối lượng oxit sắt từ tạo thành.

**Bài tập 2:** Cân bằng các PTHH sau và cho biết chúng thuộc phản ứng hóa học nào?

a. P + O2  P2O5

b. Mg +O2  MgO

c. NaHCO3  Na2CO3 + CO2 + H2O

d. KMnO4  K2MnO4 + MnO2 + O2

e. KClO3  KCl + O2

f. Fe(OH)3 Fe2O3 + H2O

g. Fe + Cl2 FeCl3

h. Fe + O2 Fe3O4

**Bài tập 3**: Đốt cháy hoàn toàn 4,8g Magie trong bình chứa khí O2.

a. Hãy viết phương trình phản ứng xảy ra.

b. Tính thể tích khí O2 (ở đktc) đã tham gia phản ứng trên.

c. Tính khối lượng KClO3 cần dùng để khi phân huỷ thì thu được một thể tích khí O2 (ở đktc) bằng với thể tích khí O2 đã sử dụng ở phản ứng trên.

**Bài 4:**  Đốt cháy 6,2 gam Photpho trong bình chứa 6,72 lít khí O2 ở đktc. Hãy cho biết sau khi cháy:

1. Photpho hay oxi chất nào còn dư?
2. Chất nào được tạo thành và khối lượng là bao nhiêu gam?