ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA KÌ II

Bài 1: Hoàn thành các phương trình phản ứng sau (ghi rõ phản ứng nếu có) và phân loại phản ứng:

a) $Fe + O_2 \rightarrow$

b) $KMnO_4 \rightarrow$

c) $Zn + HCl \rightarrow$

d) $S + O_2 \rightarrow$

e) $KClO_3 \rightarrow$

f) $Fe + H_2SO_4$ (l) $\rightarrow$

g) $Mg + O_2 \rightarrow$

h) $Al + HCl \rightarrow$

Bài 2 : Gọi tên, phân loại các oxide sau: CuO, Al_2O_3, CO_2, FeO, SO_2, SO_3, K_2O, P_2O_5, Na_2O, CaO, PbO, N_2O_5, Fe_2O_3, BaO, MgO

Bài 3 : Trong phòng thí nghiệm, người ta điều chế iron (II, III) oxide Fe_3O_4 bằng cách dùng O_2 oxi hóa iron ở nhiệt độ cao. Để điều chế được 2,32g Fe_3O_4 cần dùng :

a/ Bao nhiêu gam iron ?

b/ Bao nhiêu lít khí O_2 (ở đkc)?

Bài 4 : Đốt cháy hoàn toàn 5,4g Aluminium thu được aluminium oxide. Tính :

a. Thể tích khí O_2 (đkc) cần dùng ?

b. Số gam $KMnO_4$ cần dùng để điều chế lượng khí O_2 trên ?

(Al =27; O=16; Fe=56; K =39; Mn=55)