Tuần 7

ÔN TẬP KIỂM TRA

Phiếu học tập 1(hạn chót nộp bài 25/4)

Câu 1:

A. Hoàn thành các phương trình hóa học sau (Ghi rõ điều kiện , nếu có):

a. $CH_4 + O_2 \rightarrow$

b. $KMnO_4 \rightarrow$

c. $Fe + O_2 \rightarrow$

d. $P + O_2 \rightarrow$

e. $S + O_2 \rightarrow$

f. $KClO_3 \rightarrow$

Câu 5: (2.5 điểm)

Phân loại và gọi tên các oxit sau: Na_2O, Fe_2O_3, P_2O_5, CaO, SO_3, CuO, N_2O_5, MgO, CO_2

II. BÀI TOÁN : (3 điểm)

Đốt cháy hoàn toàn Magiê trong khí oxi người ta thu được 8gam magiê oxit (MgO) .

a. Viết phương trình hóa học của phản ứng.

b. Tính thể tích khí oxi cần dùng ở đktc?

Phiếu học tập 2(hạn chót nộp bài 28/4)

Câu 1: Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các khí sau: O_2, H_2

Câu 2: Hoàn thành các phương trình phản ứng sau:

a/ $PbO + H_2 \rightarrow$

b/ $Zn + H_2SO_4 \rightarrow$

c/ $FeO + H_2 \rightarrow$

d/ $H_2 + O_2 \rightarrow$

e/ $Mg + HCl \rightarrow$

f/ $Al + HCl \rightarrow$

Câu 3: Cho 11,2 gam sắt tác dụng hoàn toàn với dung dịch axit clohiđric (HCl), thu được sắt(II) clorua ($FeCl_2$) và khí hiđro(ở đktc).

a/ Viết phương trình hóa học.

b) Tính khối sắt(II) clorua ($FeCl_2$) tham gia phản ứng.

c/ Tính thể tích khí hiđrô thu được.

Biết: H = 1; Fe = 56 ; Mg = 24 ; O = 16