**BÀI TẬP LUYỆN TẬP HÓA 8**

**CHỦ ĐỀ OXI**

***Câu 1:*** Em hãy hoàn thành các phương trình hóa học sau (ghi rõ điều kiện xảy ra phản ứng nếu có) và cho biết loại phản ứng trong từng trường hợp (phản ứng hóa hợp hay phản ứng phân hủy)

 a. ? + O2 → P2O5 b. Fe + O2 → ?

 c. KMnO4 → ? + ? + ? d. ? + O2 → H2O

 e. C + ? → CO2 f. C2H6 + O2 → CO2 + ?

***Câu 2:*** Em hãy viết các phương trình hóa học hoàn thành chuỗi phản ứng sau (ghi rõ điều kiện xảy ra phản ứng nếu có)

**(4)**

H2O CH4 CO2

**(3)**

**(2)**

**(5)**

**(1)**

KClO3  O2 Al2O3

**(6)**

CuO

***Câu 3:*** Cho công thức hóa học các chất sau: Fe2O3, CH4, CuO,SO2, CO, CaCO3, MgO, N2O5, H2, K2O, CO2, Al2O3, FeO, Ag, NaOH.

a. Chỉ ra công thức hóa học của oxit.

b. Phân loại và gọi tên các oxit đó.

***Câu 4:*** Đốt cháy 6,2 gam P trong bình khí oxi, phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được sản phẩm rắn màu trắng.

a. Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra.

b. Tính thể tích oxi (đktc) cần dùng để đốt cháy hết lượng P trên.

c. Tính thể tích không khí cần dùng (đktc) nếu đốt cháy P trong không khí.

*Cho: P: 31; O: 16*

***Câu 5:*** Nhiệt phân hoàn toàn 1 lượng kali clorat (KClO3), sau phản ứng thu được 6,72 lít khí oxi (đktc).

a. Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra.

b. Tính khối lượng kali clorat đã dùng.

c. Tính khối lượng sản phẩm rắn thu được sau phản ứng

*Cho: K: 39; Cl: 35,5; O: 16*

***Câu 6\*:*** Bạn Vinh làm thí nghiệm nhiệt phân thuốc tím (KMnO4), sau phản ứng bạn thấy thu được sản phẩm gồm hỗn hợp các chất rắn và có khí oxi thoát ra, đem cân lại thì thấy hỗn hợp chất rắn giảm đi 6,4 gam so với thuốc tím ban đầu.

a. Viết phương trình hóa học của phản ứng.

b. Tính thể tích khí oxi thoát ra (đktc).

*Cho: K: 39; Mn: 55; O: 16*