**BÀI TẬP ÔN TẬP HOÁ 8 – TUẦN 35**

**Phần trắc nghiệm (3 điếm)**

**1.** Phát biểu nào sau đây về oxi là không đúng?

A. Oxi là phi kim hoạt động rất mạnh, nhất là ớ nhiệt độ cao.

B.Oxi tạo oxit axit với hầu hết các kim loại,

C. Oxi không màu và không có mùi.

D.  Oxi cần thiết cho cuộc sống.

**2.** Quá trình nào sau đây không làm giám lượng oxi trong không khí?

A. Sự gí của các đồ vật hằng sắt

B. Sự cháy của than và củi.

C. Sự quang hợp của cây xanh.

D. Sự hô hấp của động vật.

**3.** Khi oxi hoá 4,8 gam kim loại M bằng oxi thu được 8 gam oxit MO. M là kim loại nào sau đây?

A. Fe (56)             B. Ca (40)                 C. Mg (24)                  D. Pb (207)

**4.** Câu phát biểu nào sau đây đúng?

A. Oxit là hợp chất có chứa nguyên tố oxi.

B. Tất cả các oxit kim loại đều là oxit bazơ.

C. Không khí là hợp chất của oxiế

D.Oxit là hợp chất của oxi với một nguyên tố khác.

**5.** Khối lượng trung bình của 1 mol hỗn hợp khí gồm 3,2 gam khí oxi và

8,8   gam cacbonic là

A.42 gam.               B. 38 gam.              C. 44 gam.                    D. 40 gam.

**6.** Thể tích không khí để đốt cháy hoàn toàn 2 lít khí mctan (CH4) là (các khí ở cùng nhiệt độ và áp suất)

A.16 lít.                          B. 40 lít.               C. 20 lít.                D. 10 lít.

**Phần tự luận (7đ)**

**1.** (2đ) Có ba lọ đựng khí oxi, nitơ và cacbonic không màu. Nêu phương pháp hoá học để phân biệt mỗi lọ khí và viết PTHH nếu có.

**2.** (3đ) Đốt cháy một hỗn hợp gồm bột nhỏm và magie trong đó bột magie là 2,4 gam cần 7,84 lít khí oxi (đktc). Tính % về khối lượng của mỗi kim loại trong hỗn hợp.

(Biết: Al = 27 ; Mg = 24)

**3.** (2đ) Tính thổ tích khí oxi thu được ớ đktc khi phân húy 15,8 gam KMnO, ở nhiệt độ cao. Với thể tích khí oxi đó có đủ oxi hoá hoàn toàn 3,2 gam bột lưu huỳnh không?

(Biết: K = 39 ; Mn = 55 ; O = 16 ; S = 32)