**Bài tập Hóa 8 ( Phiếu số 2).**

**Câu 1:** Quá trình nào dưới đây không làm giảm lượng oxi trong không khí?

A. Sự gỉ của các vật dụng bằng sắt B. Sự cháy của than, củi, bếp ga

C. Sự quang hợp của cây xanh D. Sự hô hấp của động vật

**Câu 2:** Phản ứng nào là phản ứng hóa hợp

A. Cu + H2SO4 → CuSO4 + H2 B. CaO + H2O → Ca(OH)2

C. CaCO3 → CaO +CO2 D. Fe + 2HCl →FeCl2 + H2

**Câu 3:** Chọn câu đúng

A. Sự tác dụng của 1 chất với oxi gọi là sự oxi hóa

B. Phản ứng hóa hợp là phản ứng thu nhiệt

C. Phản ứng hóa hợp sinh ra nhiều chất mới

D. Oxi là chất khí không màu, không mùi, nhẹ hơn không khí

**Câu 4:** Hợp chất nào sau đây không phải là oxit

 A. CO2 B. SO2 C. CuO D. CuS

**Câu 5:** Oxit nào sau đây là oxit axit

 A. CuO B. Na2O C. CO2 D. CaO

**Câu 6:** Bazo tương ứng của MgO là:

A. MgOH B. Mg(OH)2 C. MgSO4 D. Mg(OH)3

**Câu 7:** Người ta thu khí oxi bằng cách đẩy nước là nhờ dựa vào tính chất:

A. Khí oxi tan trong nước B. Khí oxi ít tan trong nước

C. Khí oxi khó hoá lỏng D. Khí oxi nhẹ hơn nước

**Câu 8:** Oxit chứa 20% oxi về khối lượng . Oxit đó có công thức hoá học là:

A. MgO B.ZnO C. CuO D. FeO

**Câu 9:** Cho các oxit: NO2, PbO, Al2O3, Fe3O4. Oxit có phần trăm khối lượng oxi nhiều hơn cả là: A. NO2 B. PbO C. Al2O3 D.Fe3O4

**Câu 10:** Trong hợp chất CuSO4 phần trăm khối lượng của Cu, S, O lần lượt là:

A. 30%; 20%; 50% B. 40%; 20%; 40%

C. 25%; 50%; 25% D. 30%; 40%; 30%

**Câu 11** . Hoàn thành các PTHH sau:

1. ……… + ………..--> MgO e) ……… + ………..--> P2O5
2. C3H8  + ………..--> CO2 + H2O g) KClO3 🡪 …………. + …………
3. Fe(OH)3 🡪 ………….+ H2O h) FexOy + O2 🡪 Fe2O3
4. CxHy + O2 🡪 CO2 + H2O i) C2H2n + O2 🡪 CO2 + H2O.

**Câu 12**. Hãy cho biết trong các phản ứng ở bài tập trên:

1. Phản ứng nào là phản ứng hóa hợp?
2. Phản ứng nào là phản ứng phân hủy?
3. Phản ứng nào được dùng điều chế oxi trong phòng thí nghiệm?
4. Những chất nào là oxit? Phân loại và gọi tên.

**Câu 13.**  Hãy tính khối lượng của 6,72 lít khi oxi ở đktc.

**Câu 14.** Hãy tính khối lượng kali clorat cần thiết để sinh ra một lượng oxi đủ để đốt cháy hết 3,6 gam cacbon.

**Câu 15**. Đốt cháy 6,2 gam photpho trong bình chứa 7,84 lít oxi ( đktc). Hãy cho biết sau khi cháy chất nào còn thừa và khối lượng là bao nhiêu?

**Bài 16**. Nung cùng một lượng KClO3 và KMnO4 thì chất nào cho thể tích khí oxi nhiều hơn?