**TRƯỜNG THCS NGUYỄN VĂN CỪ**

**ĐÈ CƯƠNG ÔN TẬP MÔN HOÁ 8**

**I. TRẮC NGHIỆM (3 điểm*). Hãy khoanh tròn vào câu trả lời đúng nhất.***

***Câu 1.******Người ta thu khí oxi bằng phương pháp đẩy nước là do khí oxi có tính chất sau***

A. Nặng hơn không khí B. Tan nhiều trong nước

C. Ít tan trong nước D. Khó hóa lỏng

***Câu 2. Điều khẳng định nào sau đây là đúng, không khí là:***

A. Một hợp chât B. Một hỗn hợp C. Một đơn chất D. Một chất.

***Câu 3. Nhóm công thức nào sau đây biểu diễn toàn Oxit***

A. CuO, CaCO3, SO3 C. FeO; CuSO4, P2O5

B. N2O5 ; Al2O3 ; SiO2 , HNO3 D. CO2 ; CaO; MgO

***Câu 4****.* ***Những chất được dùng để điều chế oxi trong phòng thí nghiệm là****:*

A. KClO3 và KMnO4 B. KMnO4 và H2O.

C. KClO3 và CaCO3 D. KMnO4 và không khí.

***Câu 5*** *:* ***Phản ứng nào dưới đây là phản ứng hóa hợp.***

A. CuO + H2  Cu + H2O

B. CO2 + Ca(OH)2 CaCO3 + H2O.

C. 2KMnO4  K2MnO4 + MnO2 + O2

D. CaO + H2O 🡪 Ca(OH)2

***Câu 6. Trong các nhóm oxit sau, nhóm oxit nào là oxit axit:***

A. CO , CO2 , MnO2 , Al2O3 , P2O5 B. SiO2 , P2O5 , N2O5 , CaO.

C. CO2 , SiO2 , NO2, MnO2 , CaO D. CO2 , SiO2 , NO2 , N2O5 , P2O5

**Câu 7.**Trong các nhóm oxit sau, nhóm oxit nào là oxit bazo?

 A. CO , CO2 , MnO2 , Al2O3 , P2O5 B. SiO2 , P2O5 , N2O5 , CaO, SO3

 C. ZnO , MgO , Na2O, Fe2O3 , CaO D. CO2 , SiO2 , NO2 , N2O5 , P2O5 .

**Câu 8**.Trong các phương trình hoá học dưới đây phương trình hoá học nào viết đúng?

A. 4Ca + O2  2Ca2O B. 4Ca + 3O2  2Ca2O3

C. 2Ca + O2  2CaO D. Ca + O2  CaO

**Câu 9.** Khi thu khí oxi bằng phương pháp đẩy không khí, người ta phải để bình thu:

A. úp xuống B. ngửa lên C. nằm ngang D. theo hướng tuỳ ý

**Câu 10** Đốt cháy hoàn toàn 2,4 gam Mg ngoài không khí, khối lượng MgO thu được sau phản ứng:

A. 2,4g B. 4,8g C. 4g D. 8g

**Câu 11**. Sự cháy là:

1. Là sự oxi hóa hóa có tỏa nhiệt nhưng không phát sáng
2. Sự oxi hóa nhưng không phát sáng
3. Sự oxi hóa có tỏa nhiệt và phát sáng
4. Sự oxi hóa nhưng không tỏa nhiệt

**II. TỰ LUẬN**

**Câu 1**. Đọc tên và phân loại các oxit sau

Cu2O, CuO, SiO2, K2O, CO, ZnO, BeO, NO, NO2, Fe2O3,N2O, N2O5, Al2O3, Na2O, Ag2O, PbO, SO2 PbO2, P2O3, BaO, P2O5

**Câu 2.**Cân bằng các phương trình hóa học sau và cho biết chúng thuộc loại phản ứng hóa học nào?

1. KClO3      KCl   +       O2.
2. Al       +        Cl2    AlCl3
3. C2H4   +        O2CO2  +    H2O
4. KNO3 KNO2 +O2
5. CaO + H2SO4 CaSO4 + H2O
6. NaOH+ CuSO4 Cu(OH)2+ Na2SO4
7. Fe(OH)3 Fe2O3 +H2O
8. Fe+ Cl2 FeCl3
9. HgO Hg + O2

**Câu 3.** Củi, than cháy được trong không khí. Nhà em có củi, than xếp trong hộc bếp, xung quanh có không khí. Tại sao củi, than đó không cháy?

**Câu 4.** Củi, than đang cháy muốn dập tắt thì phải làm thế nào?

**Câu 5**. Muốn dập tắt ngọn lửa do xăng dầu cháy người ta thường dung vải dày hoặc phủ cát trên ngọn lửa, mà không dung nước. Giải thích?

**Câu 6**. Đốt 9.2g Na trong bình chứa 4480 ml O2 (đktc)

1. Hỏi sau phản ứng chất nào còn dư? Dư bao nhiêu mol?
2. Tính khối lượng chất tạo thành? Gọi tên? Phân loại?

**Câu 7**. Cho 6g cacbon phản ứng với 24g khí oxi

1. Viết phương trình phản ứng
2. Chất nào còn thừa sau phản ứng? thừa bao nhiêu gam?
3. Tính thể tích chất được tạo thành sau phản ứng?(biết rằng chất này có thể làm đục nước vôi trong)

**Câu 8.** Cho 32,5g kẽm (Zn) tác dụng vừa đủvới dung dịch axit clohidric (HCl).

1. Tính thể tích khí hidro sinh ra
2. Tính khối lượng kemclorua tạo thành

**Câu 9**. Đốt cháy 6,2g photpho trong bình chứa 6,72 lít oxi (đktc). Hãy cho biết sau khi cháy:

1. Photpho hay oxi chất nào còn thừa và khối lượng là bao nhiêu?
2. Chất nào được tạo thành và khối lượng là bao nhiêu?

**Câu 10**. Hãy tính thể tích của các khí sau:

1. 8,8 g CO2
2. 32 g SO2
3. 38,4 g O2

 **LƯU Ý: Các em làm ôn tập các dạng bài tập này . Có gì không hiểu gọi cho cô Kiều theo số DT 0379177431 hoặc gọi zalo** .