**TRƯỜNG THCS TRẦN CAO VÂN**

**TỔ: HÓA-SINH**

**BÀI TẬP TỔNG HỢP VỀ OXI – KHÔNG KHÍ**

**Bài 1:** Phần trăm về khối lượng của oxi cao nhất trong oxit nào cho dưới đây?

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

**Bài 2:** Oxit có của 1 nguyên tố có hóa trị III chứa 30 % oxi về khối lượng. CTHH của oxit đó là:

A. Fe2O3 B. Al2O3 C. Cr2O3 D. N2O3

**Bài 3:** Đốt cháy hòan tòan một hỗn hợp khí gồm CO và H2 cần dùng 9,6g khí oxi , khí sinh ra có 8,8g CO2.

a. Viết PTHH xảy ra.

b. Tính thành phần % khối lượng và thể tích mỗi khí trong hỗn hợp đầu?

**Bài 4 :** Đốt cháy hoàn toàn 5,4 gam Al trong không khí, thu được chất rắn là Al2O3

a. Viết phương trình phản ứng xảy ra và tính khối lượng Al2O3 tạo thành

b. Tính thể tích không khí cần dùng (biết rằng oxi chiếm 20% không khí) , biết các thể tích đo ở đktc.

**Bài 5:** Đốt cháy hoàn toàn m gam Mg cần dùng vừa đủ 11,2 lít không khí. Tìm giá trị m, biết rằng oxi

chiếm 20% thể tích không khí. ( Biết các thể tích khí đo ở đktc)

**Bài 6:** Đốt cháy hoàn toàn 3,9 gam một kim loại M hóa trị I thu được 4,7 gam một oxit A.

a. Cho biết A thuộc loại oxit nào? Vì sao?

b. Tìm tên kim loại M và cho biết axit hoặc bazơ tương ứng của oxit A

**Bài 7:** Oxi hóa hoàn toàn 8,4g một kim loại X chưa rõ hóa trị thu được 11,6 g một oxit B. Xac dinh X?

**Bài 8:** Đốt cháy hoàn toàn 13,8 g hỗn hợp gồm Al và Fe, trong đó Fe có khối lượng nhiều hơn Al là 3g.

a. Viết các phản ứng xảy ra

b. Tính thể tích oxi cần dùng để đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp 2 kim loại trên? (các thể tích đo ở đktc)

c. Tinh khối lượng hỗn hợp oxit thu được sau phản ứng? ( 2 cách)

**Bài 9**: Viết các phương trình phản ứng biểu diễn sự oxi hoá các chất sau:

a.Mg b. H2 c. Al d. Fe

Biết sản phẩm cháy lần lượt có công thức là: MgO, H2O, Al2O3, ZnO.

**Bài 10:** Nhiệt phân hoàn toàn a gam kali clorat KClO3 thu được 3,36 lít khí oxi (đktc)

a. Viết phương trình phản ứng

b. Tính a , biết lượng KClO3 dùng dư 10% so với lựợng cần dùng?

***Trường THCS Trần Cao Vân***

***Tên: …..................................***

***Lớp: …..................................***

**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM HÓA 9 - CHƯƠNG III**

*( Học sinh khoanh tròn câu chọn đúng nhất)*

**Câu 1: Sắp xếp theo sự giảm dần khả năng hoạt động hóa học của các nguyên tốhóa học Cl, F, I, Br như sau ?**

A.Cl>F>I>Br B. F>Cl>I>Br C. Cl>F>Br>I D. F>Cl>Br>I

**Câu 2: Sau khi làm thí nghiệm, khí clo dư được loại bỏ bằng cách sục khí clo vào?**

A.Dung dịch HCl B.Dung dịch NaOH C.Dung dịch NaCl D.Nước

**Câu 3: Khí CO2 được dùng để dập tắt các đám cháy vì?**

A.Nặng hơn không khí C.Nhẹ hơn không hí

B.Không tác dụng với oxi D.Câu A, B đều đúng

**Câu 4: Hãy cho biết cách sắp xếp nào sau đây đúng theo chiều tính kim loại giảm dần?**

A.Na, Mg, Al, K B.K, Na, Mg, Al C.Al, K, Na, Mg D.Mg, K, Al, Na

**Câu 5: Trong những hợp chất sau đây, hợp chất nào phản ứng với Clo?**

A.KCl, KOH, H2O B.KOH, H2O, Na2CO3

C.KOH, H2O, Ca(OH)2 D. Ca(OH)2, H2O,Na2CO3

**Câu 6: Để làm khô khí CO2 có lẫn hơi nước, ta chọn chất sau?**

A.CaO B.H2SO4 đặc C.Na2O D.NaOH

**Câu 7: Cho các dung dịch: NaHCO3, K2S, AgNO3, KOH. Thuốc thử để nhận ra các dung dịch trên là?**

A.BaCl2 B.CaCO3 C.HCl D.Na2CO3

**Câu 8: Biết X là nguyên tố thuộc chu kì 3, nhóm I . X là nguyên tố nào trong các nguyên tố sau?**

A.Na B.Al C. Cl D. K

**Câu 9: Để khắc các hoa văn trên gương (thủy tinh) người ta phải dùng cách nào?**

A.HNO3 đặc, nóng B.H2SO4 đặc, nguội C.HF D.HCl

**Câu 10: Trong bình chữa cháy có chứa 50g dung dịch H2SO4 98% tác dụng với 100g dung dịch NaHCO316,8%. Thể tích khí CO2 (đktc) tạo thành để dập tắt đám cháy là?**

A.22,4 l B.4,48 l C.11,2 l D.112 l