**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA KỲ I - 2023-2024- MÔN HÓA HỌC 9**

**A. LÝ THUYẾT: Ôn tập các nội dung kiến thức**

1. TCHH của oxit bazơ-Điều chế 1 số oxit bazo quan trọng

2. TCHH của oxit axit-Điều chế một số oxit axit

3. TCHH của axit-Nhận biết axit H2SO4 và muối sunfat

4. TCHH của bazơ-Sản xuất mốt số bazo quan trọng

5. TCHH của muối. 6. Phản ứng trao đổi trong dung dịch: \* Định nghĩa, Điều kiện xra PU.

**B. BÀI TẬP TỰ LUẬN**

**Câu 1. Viết PTHH thực hiện chuỗi biến hóa sau**

a. SO3  H2SO4  Na2SO4  BaSO4

b. CaO  Ca(OH)2  CaCO3  CaSO4

c. Cu  CuO  CuCl2  Cu(OH)2  CuO

**Câu 2.** Bằng phương pháp hóa học, chỉ dùng một thuốc thử hãy nhận biết các lọ mất nhãn đựng riêng biệt các dung dịch sau:

a. H­2­SO4, NaOH, HCl, BaCl2 b. NaCl, Ba(OH)2, NaOH, Na2SO4

**Câu 3:** Giải thích các hiện tượng thực tế sau:

a. Vì sao khi quét vôi lên tường một thời gian vôi khô cứng lại?

b. Biện pháp khử chua cho đất phèn? Giải thích

c. Vì sao để vôi sống lâu ngày trong không khí, vôi sống bị hỏng

**Câu 4.** Cho 10g hỗn hợp hai kim loại: Al và Cu tác dụng với dung dịch H2SO4 20%, thu được 6,72 lít khí (đktc).

1. Viết PTHH,

2. Tính khối lượng các chất có trong hỗn hợp.

 3. Tính khối lượng dd H2SO4

**Câu 5.** Cho 20g hỗn hợp hai muối là NaCl và Na2CO3 tác dụng vừa đủ với 400 ml dd HCl thu được 2,24 lít khí (đktc).

1. Viết PTHH xảy ra.

2. Tính nồng độ mol của dd HCl đã dùng.

3. Tính thành phần phần trăm theo khối lượng của mỗi muối trong hỗn hợp ban đầu.

**Câu 6.** Hòa tan 21,1g hỗn hợp A gồm Zn và ZnO bằng 200g dd HCl (vừa đủ) thu được dd B và 4,48 lít khí H2.

1. Xác định % mỗi chất có trong hỗn hợp A.

2. Tính khối lượng muối có trong dd B.

**C. BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM**

**Câu 1.** Dãy chất nào dưới đây gồm các oxit axit?

A. SO2, Na2O, N2O5 B. SO2, CO, N2O5

C. SO2, CO2, P2O5 D. SO2, K2O, CO2

**Câu 2.** Dãy chất nào dưới đây gồm các oxit tác dụng được với dung dịch HCl?

A. CaO, Na2O, SO2 B. FeO, CaO, MgO

C. CO2, CaO, BaO D. MgO, CaO, NO

**Câu 3.** Dãy chất nào dưới đây gồm các oxit tác dụng được với nước?

A. CaO, CuO, SO3, Na2O B. CaO, N2O5, K2O, CuO

C. Na2O, BaO, N2O, FeO D. SO3, CO2, BaO, CaO

**Câu 4.** Cho các chất sau: H2O, Na2O, CO2, CuO và HCl. Số cặp chất phản ứng được với nhau là:

A. 4 B. 5 C. 6 D. 3

**Câu 5.** Oxit bazơ nào sau đây được dùng để làm khô không khí?

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

**Câu 6.** Cho dãy các oxit sau: FeO, CaO, CuO, K2O, BaO, CaO, Li2O, Ag2O. Số chất tác dụng được vơi H2O tạo thành dung dịch bazơ?

A. 1 B. 3 C. 4 D. 5

**Câu 7.** Để làm sạch khí O2 từ hỗn hợp khí gồm SO2 và O2, có thể dùng chất nào dưới đây?

A. Ca(OH)2 B. CaCl2 C. NaHSO3 D. H2SO4

**Câu 8.** Phản ứng giữa hai chất nào dưới đây ***không*** tạo thành khí lưu huỳnh đioxit?

A. Na2SO3 và HCl B. Na2SO3 và Ca(OH)2

C. S và O2 (đốt S) D. FeS2 và O2 (đốt quặng pirit sắt)

**Câu 9.** Dãy gồm các kim loại tác dụng được với dung dịch H2SO4 loãng?

A. Ag, Fe, Mg B. Fe, Cu, Al C. Al, Mg, Zn D. Zn, Cu, Mg

**Câu 10.** Để phân biệt 2 dung dịch H2SO4 loãng và HCl ta dùng hóa chất nào sau đây?

A. BaO B. Al C. K2O D. NaOH

**Câu 11.** Nhỏ từ từ dung dịch H2SO4 vào ống nghiệm đựng Cu(OH)2 thấy?

A. Cu(OH)2 không tan B. Cu(OH)2 tan dần, dung dịch không màu.

C. Cu(OH)2 tan dần, dd màu xanh lam,có khí bay ra D. Cu(OH)2 tan dần,dd có màu xanh lam.

**Câu 12.** Nống độ mol của 100ml dd HCl tác dụng vừa đủ với 5,6 gam Sắt là:

A. 2M B. 0,1M C. 1M D. 0,5M

**Câu 13.** Cho các chất: MgO, Mg(OH)2, MgCO3 và Mg. Chất nào sau đây phản ứng được với cả 4 chất trên?

A. H2O B. HCl C. Na2O D. CO2

**Câu 14.** Dãy dung dịch nào dưới đây không làm quỳ tím đổi thành màu xanh là:

A. NaOH, KOH, Ca(OH)2 B. NaOH, Ca(OH)2, Cu(OH)2

C. KOH, Fe(OH)2, Ca(OH)2 D. Cu(OH)2, Fe(OH)3, Mg(OH)2

**Câu 15.** Dung dịch kiềm không có những tính chất hóa học nào sau đây

A. Tác dụng với oxit bazơ B. Tác dụng với axit

C. Tác dụng với dung dịch oxit axit D. Bị nhiệt phân hủy

**Câu 16.** Dãy hóa chất nào dưới đây đều tác dụng được với dung dịch Ca(OH)2?

A. CO2, HCl, Na2O, CaCO3 B. SO2, HCl, Ca(HCO3)2, NaCl

C. SO2, HCl, BaO, CO2 D. SO2, P2O5, HCl, Na2CO3

**Câu 17.** Dãy chất gồm bazơ không bị nhiệt phân hủy là?

A. NaOH, Ca(OH)2, KOH, Cu(OH)2 B. KOH, Fe(OH)2, Ba(OH)2, Mg(OH)2

C. NaOH, CaOH)2, Ba(OH)2, KOH D. KOH, Cu(OH)2, Mg(OH)2, Zn(OH)2

**Câu 18.** Dãy gồm chất tác dụng được với dung dịch CuCl2 là

A. NaOH, K2SO4 và Zn B. NaOH, AgNO3 và Zn

C. K2SO4, KOH và Fe D. HCl, Zn và AgNO3

**Câu 19.** Thuốc thử dùng để phân biệt 2 dung dịch Na2SO4 và Na2SO3 là?

A. Dung dịch HCl B. Dung dịch NaOH C. Dung dịch PbCl2 D. Dung dịch Ba(NO3)2

**Câu 20.** Cho các loại phân đạm sau, phân Ure có công thức là

A. (NH4)2SO4 B. NH4NO3 C. CO(NH2)2 D. NH4Cl

**Câu 21.** Dãy gồm các phân bón hóa học đơn là

A. KCl, NH4Cl, (NH4)2SO4 và Ca(H2PO4)2

B. KCl, KNO3, Ca3(PO4)2 và Ca(H2PO4)2

C. K2SO4, NH4NO3, (NH4)3PO4 và Ca(H2PO4)2

D. KNO3, NH4Cl, (NH4)3PO4 và Ca(H2PO4)2