|  |  |
| --- | --- |
| UBND HUYỆN GIA LÂM**TRƯỜNG THCS TT TRÂU QUỲ**  | **ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP GIỮA HỌC KÌ I****MÔN: HÓA HỌC - KHỐI 9****Năm học: 2021 – 2022** |

**I, Phần lý thuyết:**

1. Phân loại và gọi tên các hợp chất vô cơ.

2. Tính chất hoá học của oxit, axit, bazo, muối.

3. Phản ứng thế, trung hoà, trao đổi, phân huỷ.

**II. Bài tập.**

**Bài 1.** Cho các chất sau đây :

H2SO4, Ca(OH)2, FeSO4, HCl, NaCl, P2O5, Na2CO3, KNO3, NaHCO3, Na3PO4, HNO3, NaOH, Al2O3, H2SO4, H3PO4, MgS, FeCl2, SO3,

 a.Chất nào là oxit axit, oxit bazo? b. Chất nào là bazơ?

 c.Chất nào là axit? d. Chất nào là muối ?

 Gọi tên các chất trên ?

**Bài 2.** Cho các ô xít sau: CuO, MgO, Na2O, P2O5, Al2O3, SO2, SiO2, ZnO, Fe2O3, BaO, CO2, CaO, K2O. Ô xít nào tác dụng với: a, H2O b, dung dịch NaOH c, Dung dịch HCl

**Viết các PTHH xảy ra.**

**Bài 3.** Trình bày phương pháp hoá học để phân biệt các chất sau:

a. 3 chất rắn: CaO, P2O5, Al2O3

b. 3 chất rắn: MgO, Al2O3, Na2O

**Bài 4.** Cho các chất sau:CaO, NaOH đặc, H2SO4 đặc, P2O5. Chất nào được dùng để hút ẩm:

a. khí CO2, SO2, P2O5 b. CaO c. O2, N2.

**Bài 5.** Cho các bazo sau: Cu(OH)2, Fe(OH)3, NaOH, Ca(OH)2. Chất nào tác dụng với:

a. Khí SO2, P2O5

b. Làm quỳ tím chuyển sang màu xanh?

c. Làm dd phenolphtanein chuyển sang màu hồng?

d.Tác dụng với dd axit clohidric?

e. Bị nhiệt phân hủy?

**Bài 6**. Em hãy cho biết trong các cặp chất sau:

a. Cặp chất nào cùng tồn tại trong dung dịch? Vì sao?

b. Cặp chất nào không cùng tồn tại trong dung dịch? Vì sao?

|  |  |
| --- | --- |
| 1. NaOH và K2SO4
2. Na2CO3 và CaCl2
3. Ca(OH)2 và HCl
4. Ba(NO3)2 và Mg­SO4
 | 1. CuCl2 và Mg(NO3)2
2. H2SO4 và K2CO3
3. AgNO3 và KCl
4. FeCl2 và Na2SO4
 |

**Bài 7**. Cho các chất sau: Na2CO3, KOH, HCl, CaO, CuCl2, H2O, CO2. Chất nào tác dụng với nhau từng đôi một, viết PTHH ?

**Bài 8**. Trình bày PPHH để phân biệt các dung dịch riêng biệt bị mất nhãn sau:

1. NaCl, Na2SO4, NaOH, HNO3
2. HCl; H2SO4; Ca(OH)2; NaOH.

**Bài 9.** Cho các chất sau: MgO, Cu, P2O5, Fe, Fe(OH)3, AgNO3, Na2CO3. Chất nào tác dụng với dung dịch HCl? Viết PTHH?

**Bài 10**. Cho 16g lưu huynhtri oxit tác dụng với nước thu được 500 ml dung dịch axit sunfuric.Tính nồng độ mol/l của dung dịch thu được?

**Bài 11**. Để hòa tan hoàn toàn 32g một oxit của kim loại hóa trị III cần dung 300ml dd H2SO4 2M. Xác định CTHH của oxit kim loại.

**Bài 12.** Hòa tan hoàn toàn 16,8g một kim loại M hóa trị (II) vào dd axit HCl dư, thu được 6,72 lít khí hidro ở đktc. Xác định kim loại M.

**Bài 13.** Hoà tan hoàn toàn 11,2 gam kim loại sắt vào dung dịch axit sunfuric đặc nóng. Tính thể tích khí thu được ở đktc?

**Bài 14.** Cho 300ml dung dịch HCl 1M vào 300ml dung dịch NaOH 0,5M. Nếu cho quì tím vào dung dịch sau phản ứng thì quì tím chuyển sang màu nào?

**Bài 15.** Cho 200 ml dung dịch H2SO4  1M bằng 200 gam dung dịch NaOH 10%. Dung dịch sau phản ứng có pH nằm trong khoảng nào?

**Bài: 16.** Nhiệt phân hoàn toàn 10,7g Fe(OH)3 thu được một chất rắn. Tính khối lượng của chất rắn thu được?

**Bài 17.** Trộn 400g dung dịch KOH 5,6% với 100g dung dịch CuSO4 16%. Tính khối lượng chất rắn thu được và nồng độ phần trăm của dung dịch sau phản ứng?

**Bài 18.** Để hoà tan hoàn toàn 5,4 gam kim loại nhôm cần dùng 200 gam dung dịch axit clohidric

a.Viết PTHH?

b. Tính thể tích khí hidro thu được ở đktc?

c. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch axit đã dùng?

d. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch thu được sau phản ứng?