**NỘI DUNG THAM KHẢO ÔN TẬP KT HÓA 9 HKI- NH2021-2022**

**Câu 1:Dãy các kim loại đều tác dụng với dung dịch HCl**?

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

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

**Câu 2:Nêu hiện tượng khi cho Fe vào dung dịch CuSO4?**

A.Fe tan dần , có khí bay lên

B.Fe tan dần, có lớp kim loại màu đỏ bám ngoài Fe,xuất hiện dung dịch màu xanh.

C.Không hiện tượng

D.Fe tan dần,có lớp kim loại màu đỏ bám ngoài Fe, dung dịch màu xanh nhạt dần

**Câu 3: Trong các kim loại sau đây, kim loại dẫn điện tốt nhất là**:?

A.Al B.Cu C.Fe D.Ag

**Câu 4: Kim loại được dùng làm đồ trang sức vì có ánh kim rất đẹp, đó là các kim loại:**?

A.Cu, K B.Au, Pt C.Mg, Zn D.Cu, Pb

**Câu 5:Soudium chloride (NaCl) có nhiều ở đâu?**

A.Nước mưa B.Nước biển. C. Nước giếng D.Tất cả đều đúng

**Câu 6:Ruộng nhiễm phèn có pH**?

A.Lớn hơn7 B. Nhỏ hơn 7 C.Cả 2 đều đúng D.Cả 2 đều sai

**Câu 7:Dãy kim loại nào sau đây săp xếp theo chiều giảm dần**?

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

C. Mg, Zn, Fe, Ag D.Al, Fe, Mg, Zn.

**Câu 8: Muốn pha loãng acid đặt ta phải?**

A.Rót nước vào acid đặc

B.Rót từ từ nước vào acid đặc

C. Rót nhanh acid đặc vào nước

D. Rót từ từ acid đặc vào nước rồi khuấy đều

**Câu 9: Cho từ từ dd NaOH vào dd FeCl3, lọc lấy kết tủa nung đến khối lượng không đổi, chất rắn thu được là?**

A. Fe(OH)2 B. Fe2O3  C.FeO D. Fe3O4

**Câu 10: Để làm sạch một mẫu kim loại đồng có lẫn sắt và kẽm kim loại, có thể ngâm mẫu đồng này vào dung dịch?**

 **A. FeCl2 dư B. ZnCl2 dư C. CuCl2 dư D. AlCl3 dư.**

**Câu 11: Nhôm hoạt động hoá học mạnh hơn sắt là ?**

A.Al, Fe đều không phản ứng với HNO3 đặc nguội B.Al có phản ứng với dung dịch kiềm C.Al đẩy được Fe ra khỏi dung dịch muối sắt D. Chỉ có sắt bị nam châm hút

**Câu 12: Nhỏ dung dịch HCl vào dung dịch K2CO3 thì có hiện tượng?**

 A. Có kết tủa trắng B. Có kêt tủa nâu đỏ

 C. Có chất khí không màu thoát ra D. Không có hiện tượng gì.

**Câu 13:Hoàn thành chuỗi phản ứng:**

Fe 🡪 FeCl2🡪 Fe(NO3)2 🡪 Fe(OH)2 –> FeO --> FeSO4 --> FeCl2 🡪 Fe(OH)2🡪 FeO

**Câu 14:Nhận biết 4 lọ mất nhãn chứa 4 dung dịch chứa NaOH, Na2SO4, NaCl, HCl**

**Câu 15:Nhận biết 3 lọ mất nhãn chứa 3 dung dịch chứ**a K2SO4, KCl, HCl

**Câu 16:Tại sao không dùng xô ,chậu bằng aluminium để đựng vôi vữa để xây dựng, giải thích?**

**Câu 17:Hoàn thành chuỗi phản ứng:**

a/ Fe + HCl --> ............. +................ c/ CuO + H2SO4 --> .............. +.................

b/ Fe + CuSO4 --> .............. +........... d/ Ca(OH)2 + HCl --> .......... +..........

e/ AgNO3 + HCl --> .......... +............. f/ SO2 + H2O --> .............

Câu 18: Cho 36g hỗn hợp gồm iron (Fe) và copper (Cu) tác dụng với 300ml dd HCl dư thấy thoát ra 11,1555 lit khí H2(đkc- nhiệt đọ 25oC và áp suất 1 bar).

a/Tính khối lượng Al và Cu trong hỗn hợp.

b/ Tính tỉ lệ phần trăm về khối lượng mỗi kim loại.

c/ Tính nồng độ mol của dd HCl cần dùng

Câu 19: Cho Zn tác dụng với dd HCl dư thoát ra 11,1555 lit khí H2 (đkc- nhiệt độ 25oC và áp suất 1 bar)

a/ Tính Khối lượng kẽm tham gia

b/ Tính khối lượng muối tạo thành

**............................................HẾT........................................**

ĐÁP ÁN:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1.D | 2.D | 3.D | 4.B | 5.B | 6.B | 7.C | 8.D | 9.B | 10.C |
| 11.C | 12.C |  |  |  |  |  |  |  |  |