Tuần 13- Tiết 13s

**LUYỆN TẬP CHỦ ĐỀ:KIM LOẠI**

**A.KIẾN THỨC CẦN NHỚ:**

Tính chất hóa học của kim loại,dãy hoạt động hóa học của kim loại

**B.BÀI TẬP:**

**I. TRẮC NGHIỆM**

**1/Dãy các kim loại nào sau đây được sắp xếp đúng theo chiều hoạt động hoá học tăng dần?**

a/K,Mg,Cu,Al,Zn b/Cu, K, Mg, Al, Zn

c/Cu,Zn,Al,Mg,K d/Mg, Cu,K, Al, Zn

**2/Kim loại nào tan được trong nước ở ngay nhiệt độ thường và giải phóng khí hydrogen?**

a/ Zn b/Na c/Mg d/ Cu

**3/Hãy chỉ ra kim loại nào dẫn điện tốt nhất?**

a/Cu b/Al c/Ag d/ Fe

**4/Kim loại nào hay được dùng làm đồ trang sức?**

a/Cu,Al b/Au,Ag c/Cu, Fe d/Ag, Al

**5/Kim loại nào hay được dùng làm vật liệu chế tạo vỏ máy bay?**

a/Al b/Zn c/Fe d/Cu

# **6/ Hiện tượng gì xảy ra khi cho một thanh copper (đồng, Cu) vào dung dịch H2SO4 loãng?**

 **A.** Thanh đồng tan, khí không màu thoát ra.

 **B.** Thanh đồng tan, dung dịch chuyển màu xanh lam.

 **C.** Không có hiện tượng gì.

 **D.** Xuất hiện kết tủa trắng.

# **7/ Người ta có thể dát mỏng được aluminium (nhôm,Al) thành thìa, xoong, chậu, giấy gói bánh kẹo là do nhôm có tính:**

 **A.** dẻo **B.** dẫn điện **C.** dẫn nhiệt **D.** ánh kim

# **8/ Nguyên liệu sản xuất aluminium (nhôm) là quặng:**

 **A.** pirit **B.** manhetit **C.** hematit **D.** boxit

# **9/ Có dung dịch muối AlCl3 lẫn tạp chất CuCl2, dùng chất nào sau đây để làm sạch muối nhôm?**

 **A.** AgNO3 **B.** HCl **C.** Cu **D.** Al

# **10/ Trong các chất sau đây chất nào chứa hàm lượng sắt nhiều nhất?**

 **A.** FeS2 **B.** FeO **C.** Fe2O3 **D.** Fe3O4

**II.TỰ LUẬN**

**1/Hãy viết phương trình hoá học theo các sơ đồ phản ứng sau đây:**

a/............+ HCl MgCl2 + ..............

b/............+ AgNO3 Cu(NO3)2 +.............

c/............+.......... ZnO

d/............+ ....... CuCl2

e/............+ ........... K2S

**2/Cho 9,2 gam một kim loại A phản ứng với khí clo dư tạo thành 23,4 gam muối. Hãy xác định kim loại A,biết rằng A có hoá trị I.**

***HƯỚNG DẪN***

**I TRẮC NGHIỆM**



|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** |
| **C** | **B** | **C** | **B** | **A** | **C** | **A** | **D** | **D** | **B** |

**II TỰ LUẬN**

**Câu 1.**

 **1/ Mg,MgO,Mg(OH)2 2/ Cu 3/ Zn+O2 4/ Cu +Cl2 5/ K +S**

**Câu 2: Áp dụng ĐLBTKL**

**mCl2=mACl-mA=23,4-9,2=14,2g**

**nCl2=14,2:71=0,2 mol**

t0

**2A+ Cl2→2 ACl**

**MA=m:M=9,2:0,4=23g/mol**

**Vậy M là sodium (Na)**

***Bài tập rèn luyện thêm***

***Bài 1*: Cho 10,5g hỗn hợp 2kim loại Cu,Zn vào dung dịch H2SO4 loãng dư,người ta thu được 2,24 lít khí (đktc).**

a/ Viết phương trình hoá học.

b/Tính khối lượng chất rắn còn lại sau phản ứng.

***Bài 2*: Ngâm bột sắt dư trong 10ml dung dịch CuSO4 1M. Sau khi phản ứng kết thúc, lọc được chất rắn A và dung dịch B.**

a/Cho A tác dụng với dung dịch HCl dư. Tính khối lượng chất rắn còn lại sau phản ứng.

b/Tính thể tích dung dịch NaOH 1M vừa đủ để kết tủa hoàn toàn dung dịch B.

