Tuần 12- Tiết 12

**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**

**Câu 1.** Kim loại Aluminium ***không*** phản ứng với dung dịch:

**A.** AlCl3 **B.** Cu(NO3)2 **C.** AgNO3 **D.** FeCl2

**Câu 2.** Muối Iron (III) được tạo thành khi cho Iron Fe tác dụng với:

**A.** khí Cl2 (to cao) **B.** H2SO4 loãng **C.** CuSO4 **D.** HCl

**Câu 3.** Cho các kim loại: Ni, Fe, Cu, Zn. Số kim loại tác dụng được với dung dịch Pb(NO3)2 là:

**A.** 1 **B.** 2 **C.** 3 **D.** 4

**Câu 4.** Dung dịch FeSO4 và dung dịch CuSO4 đều tác đụng được với kim loại:

**A.** Ag **B.** Fe **C.** Cu **D.** Zn

**Câu 5.** Phản ứng hóa học nào dưới đây ***không*** xảy ra?

**A.** Mg + HCl  **B.** Pb + CuSO4 

**C.** K + H2O  **D.** Ag + Al(NO3)3

**Câu 6.** Kim loại Al tác dụng được với dung dịch:

**A.** Mg(NO3)2 **B.** Ca(NO3)2 **C.** KNO3 **D.** Cu(NO3)2

**Câu 7.** Dãy kim loại tác dụng được với dung dịch Cu(NO3)2 tạo thành Cu kim loại:

**A.** Al, Zn, Fe **B.** Zn, Pb, Au

**C.** Mg, Fe, Ag **D.** Na, Mg, Al

**Câu 8.** Cho 6,5 gam kim loại zinc Zn vào dung dịch HCl dư. Khối lượng muối thu được là:

**A.** 13,6 gam **B.** 1,36 gam **C.** 20,4 gam **D.** 27,2 gam

**Câu 9.** Cho 4,8 gam kim loại magnesium tác dụng vừa đủ với dung dịch sulfuric acid. Thể tích khí hydrogen thu được (ở đkc) là:

**A.** 49,58 lít **B.** 4,958 lít **C.** 2,479 lít **D.** 24,79 lít

# **Câu 10.** Cho 4,8 gam kim loại M có hóa trị II vào dung dịch HCl dư , thấy thoát ra 4,958 lít khí hiđro (ở đkc). Vậy kim loại M là:

**A.** Ca **B.** Fe **C.** Mg **D.** Ba

**II.TỰ LUẬN**

**Bài 1.** Viết các phương trình phản ứng cho sự chuyễn hóa sau:

1. Fe → FeCl3 → Fe(OH)3 → Fe2O3 → Fe.
2. CuCuCl2 CuNO3)3 Cu(OH)2CuOCu

**Bài 2:** Một sợi dây Aluminium có khối lượng là 16,2g được nhúng vào dd CuSO4 25%.

1. Viết PTHH xảy ra.
2. Tính khối lượng dd CuSO4 25% cần dùng để làm tan hết sợi dây nhôm trên.
3. Tính khối lượng Copper Cu tạo thành sau phản ứng.

***HƯỚNG DẪN***

**I TRẮC NGHIỆM**

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

**II TỰ LUẬN**

**Câu 1.**

a/ **1/ Cl2 2/ KOH 3/ phân hủy 4/ H2**

**b/ 1/ Cl2 2/ AgNO3 3/ KOH 4/ phân hủy 5/ H2**

**Câu 2.**



BÀI TẬP LÀM THÊM

***Bài 1*:** Cho một khối lượng Iron dư vào 150ml dd HCl. Sau phản ứng thu được 10,08 l khí (đkc).

1. Tính khối lượng Iron tham gia phản ứng.
2. Tính nồng độ mol của dd HCl đã dùng.

***Bài 2*:** Ngâm 1 lá Zinc trong 32g dd CuSO4 10% cho tới khi Zinc không thể tan được nữa

1. Tính khối lượngZinc đã phản ứng.
2. Xác định nồng độ % của dd sau phản ứng