|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GD&ĐT ĐÔNG TRIỀU**  **TRƯỜNG THCS NGUYỄN DU** | **ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HỌC KỲ I**  **NĂM HỌC 2020– 2021** |

**MÔN:** *Hoá học 9*

**A. PHẦN LÝ THUYẾT**

1. Tính chất hoá học chung của các loại chất: *Oxit, axit, bazơ, muối, kim loại.*

2. Tính chất hoá học, điều chế (nếu có trong chương trình: *axit (H2SO4), bazơ (NaOH), kim loại (Al, Fe), phân bón hóa học.*

3. Dãy hoạt động hoá học của kim loại và ý nghĩa của nó.

4. Hợp kim sắt (Gang, thép); Sự ăn mòn kim loại và bảo vệ kim loại không bị ăn mòn.

**B. PHẦN BÀI TẬP:**

**I. Phần trắc nghiệm:**

**Câu 1**:Kim loại sắt *không* phản ứng được với

|  |  |
| --- | --- |
| A. AgNO3. | B. NaOH. |
| C. CuCl2. | D. H2SO4 loãng. |

**Câu 2**:Dung dịch NaOH phản ứng với các chất trong dãy chất nào dưới đây?

A. FeCl3 , MgCl2 , CuO, HNO3                                  B. H2SO4 , SO2 , CO2 , FeCl3

          C. HNO3 , HCl , CuSO4 , KNO3                                 D. Al , MgO , H3PO4 , BaCl2

**Câu 3**: Khi thả một cây đinh sắt sạch vào dung dịch CuSO4 loãng, có hiện tượng sau:

             A. Sủi bọt khí, màu xanh của dung dịch nhạt dần.

             B. Có một lớp đồng màu đỏ phủ lên đinh sắt, màu xanh của dung dịch đậm dần.

             C. Có một lớp đồng màu đỏ phủ lên đinh sắt, dung dịch không đổi màu.

             D. Có một lớp đồng màu đỏ phủ lên đinh sắt, màu xanh của dung dịch nhạt dần

**Câu 4**: Dãy gồm các kim loại tác dụng với dung dịch H2SO4 loãng là:

|  |  |
| --- | --- |
| A. Na, Cu, Mg, Al. | B. K, Na, Zn, Ag. |
| C. Na, Zn, Mg, Al. | D. Na, Al, Ag, Fe. |

**Câu 5**: Dung dịch ZnSO4 lẫn tạp chất là CuSO4. Dùng kim loại nào sau đây để làm sạch dung dịch ZnSO4?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Fe. | B. Cu. | C. Mg. | D. Zn. |

**Câu 6**: Axit H2SO4 loãng phản ứng với các chất trong dãy chất nào dưới đây?

          A. FeCl3 , MgO, Cu, Ca(OH)2                              B. NaOH, CuO, Ag, Zn

          C. Mg(OH)2 , CaO, K2SO3 , NaCl                        D. Al. Al2O3, Fe(OH)3, BaCl2

**Câu 7**: Để luyện 1 tấn gang (chứa 95% Fe) cần bao nhiêu tấn quặng hematit có chứa 65% Fe2O3? Hiệu suất quá trình phản ứng là 80%.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. 5,22 tấn. | B. 2,61 tấn. | C. 1,69 tấn. | D. 1,11 tấn. |

**Câu 8:** Dãy kim loại được xếp theo mức độ hoạt động hoá học giảm dần?

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

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

**Câu 9.** Con dao bằng thép không bị gỉ nếu:

          A. Sau khi dùng, rửa sạch, lau khô.

B. Cắt chanh rồi không rửa

C. Ngâm trong nước muối một thời gian

D. Ngâm trong nước tự nhiên hoặc nước máy lâu ngày

**Câu 10.**Trong các cặp chất sau đây, cặp chất nào xảy ra phản ứng ?

          A. Cu + ZnSO4             B. Ag + HCl

C. Ag + CuSO4                 D. Zn + Pb(NO3)2

**Câu 11.**Để hòa tan hoàn toàn 1,3 gam kẽm thì cần 14,7 gam dung dịch H2SO4 20%. Khi phản ứng kết thúc khối lượng hiđro thu được là:

          A. 0,03 gam                  B. 0,06 gam                  C. 0,04 gam                D. 0,02 gam

**Câu 12:** Cho 13,8 gam kim loại M (có hóa trị I) phản ứng với khí clo dư thu được 35,1 gam muối. Kim loại M là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Cu. | B. K. | C. Na. | D. Li. |

**II. Phần tự luận:**

**1. Dạng 1. Viết phương trình hoá học biểu diễn sự chuyển đổi hoá học**

Bài 1: Viết PTHH biểu diễn sự chuyển đổi hoá học.

Al(OH)3 (1) Al2O3 (2) Al (3) Al2(SO4)3  (4)  AlCl3

Fe (1) FeCl3 (2) Fe(OH)3 (3) Fe2O3  (4)  Fe

**2. Dạng 2: Bài tập nhận biết chất**

Bài 2: Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết từng chất trong mỗi dãy sau:

a, Bốn dung dịch không màu: FeCl2, BaCl2, H2SO4, NaOH.

b, Ba kim loại: Al, Fe, Ag

**3. Dạng 3: Bài toán liên quan đến nồng độ dung dịch.**

Bài 3: Ngâm 1 lá Zn trong 20 gam dd CuSO­4 có nồng độ 10% cho đến khi kẽm không tan được nữa.

a, Tính khối lượng kẽm đã tham gia phản ứng với dung dịch trên.

b, Tính nồng độ phần trăm của dung dịch sau phản ứng.

**4. Dạng 4: Bài toán hỗn hợp.**

Bài 4: Cho 10,5 gam hỗn hợp 2 kim loại Zn, Cu vào dd H2SO4 loãng dư người ta thu được 2,24 lít khí (đktc).

a, Viết phương trình hóa học.

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

Bài 5: Cho 15 gam hợp kim nhôm - magie vào dd HCl thấy thoát ra 15,68 lí khí (đktc). Hãy xác định thành phần phần trăm khối lượng của mỗi kim loại trong hợp kim.

**5. Giải thích 1 số hiện tượng thực tế như**

1/ Tại sao không nên dùng xô, chậu nhôm để đựng vôi tôi, vữa xây dựng?

2/ Giải thích một số hiện tượng liên quan đến sự ăn mòn kim loại và bảo vệ kim loại không bị ăn mòn.

3/ Cây trồng hấp thu hiệu quả chất dinh dưỡng từ phân bón thì tránh được sự dư thừa trong đất gây ô nhiễm, ngộ độc thực phẩm và làm tăng hiệu quả hấp thu của cây trồng. Thời điểm nào sau đây là thích hợp nhất để bón phân ure cho lúa?

A. Buối sáng sớm C. Buổi trưa nắng

1. Buổi chiều vẫn còn ánh nắng D. Buổi chiều tối, lúc mặt trời vừa lặn.

..........

**CHÚC CÁC EM ÔN TẬP VÀ THI TỐT !**