**KIỂM TRA HỌC KỲ I NH:2023-2024**

**Môn : Hóa học 9**

**Thời gian : 45 phút**

.

**MA TRẬN**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nội dung kiến thức** | **Mức độ nhận thức** | | | | | | | | **Cộng** |
| **Nhận biết** | | **Thông hiểu** | | **Vận dụng** | | **Vận dụng cao** | |
| **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** |
| **1. Các loại hợp chất vô cơ.** | - Biết được tính chất hóa học của oxit, axit, bazơ, muối  - Biết điều kiện xảy ra phản ứng trao đổi | |  | |  | |  | | 2,5 |
| Số câu hỏi | 10 |  |  |  |  |  |  |  |
| Số điểm | 2,5 |  |  |  |  |  |  |  |
| **2 . Kim loại** | - Biết dãy hoạt động hoá học của kim loại.  - Biết sự ăn mòn kim loại.  - Viết PTHH và tính số mol các chất. | |  | | - Tính một số lượng chất cần thiết . | | - Tách chất ra khỏi hỗn hợp. | | 4,5 |
| Số câu hỏi | 6 | 1/2 |  |  |  | 1/2 |  | 1 |
| Số điểm | 1,5 | 1 |  |  |  | 1 |  | 1 |
| **3. Mối quan hệ giữa các loại hợp chất vô cơ** |  | | - Hiểu tính chất để viết PTHH thực hiện dãy chuyển đổi hóa học. | |  | |  | | 3 |
| Số câu hỏi |  |  |  | 1 |  |  |  |  |
| Số điểm |  |  |  | 3,0 |  |  |  |  |
| **Tổng số câu**  **Tổng số điểm** | **16TN , 1/2TL**  **5** | | **1TL**  **3** | | **1/2TL**  **1** | | **1TL**  **1** | | **19**  **10** |
| **Tỉ lệ %** | **50%** | | **30%** | | **10%** | | **10%** | | **100%** |

**PHÒNG GDĐT PHÚ HÒA**  **ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KỲ I, NĂM HỌC 2024 – 2025**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THẾ BẢO MÔN: KHTN2 LỚP9**

**Thời gian: phút** *( không kể thời gian phát đề )*

ĐỀ CHÍNH THỨC

Đề kiểm tra có 02 trang

**PHẦN A: TRẮC NGHIỆM (2điểm).**

**Hãy khoanh tròn vào một trong các chữ cái A, hoặc B, C, D đứng trước phương án chọn đúng.**

**Câu 1.** Ch**ất nào sau đây** c**ó liên kết đôi:**

A. . CH4 B. C2H4 C. C2H6. D. C2H5OH .

**Câu2. :** Công thức C2H5OH

A. CO2 . B. CO . C. HCl . D. H2 .

**Câu 3. Phản ứng trao đổi trong dung dịch chỉ xảy ra khi sản phẩm tạo thành :**

A. Có chất không tan . B. Có chất khí . C. Không có gì xảy ra. D. Có chất không tan hoặc chất khí.

**Câu 4. Để nhận biết H2SO4 và muối sunfat ta dùng:**

A. BaSO4   B. Ba(NO3)2 C. AgNO3 D. NaCl

**Câu 5. Oxit nào sau đây là oxit trung tính ?**

A. CO . B. CO2 . C. NO2 . D. CaO

**Câu 6.Để oxi hoá kim loại R thành oxit phải dùng một lượng oxi bằng 40% lượng kim loại đã dùng, R là kim loại nào:**

1. Fe B.Ca C.Na D.Al

**Câu 7. Sản xuất nhôm bằng phương pháp :**

A. Điện phân nóng chảy Al2O3 và criolit. B. Điện phân dung dịch AlCl3 bão hòa.

C. Điện phân nóng chảy Al2O3 . D. Điện phân AlCl3 .

**Câu 8. Kim loại nhôm tác dụng được với dãy chất nào sau đây:**

A. Dd CuCl2 , CaO . B. Dd CuSO4  , Na2CO3

C. Dd AgNO3 , MgCl2 . D. Dd NaOH , AgNO3 .

**Câu 9.Một chất SxOy có %S=40%, %O=60%.Khối lượng mol 80g/mol**

A.SO2 B.SO3 C.SO4  D.S2O3

**Câu 10. Kim loại sắt không tác dụng được với chất nào sau đây ?**

A. dd HCl B. dd NaOH C. dd AgNO3 D. dd CuSO4

**Câu 11. R là nguyên tố phi kim.,hợp chất R với hidro có công thức chung là H2R chữa 5,88% H. R là nguyên tố nào sau đây?**

A. C B. N . C. P D. S

**Câu 12. Một số hóa chất được để trên một ngăn kệ mới , có khung bằng kim loại . Sau một năm người ta thấy khung kim loại bị gỉ sét . Hóa chất nào sau đây có khả năng gây ra hiện tượng trên ?**

A. Rượu etylic. B. Dây nhôm . C. Axit clohidric. D. Dầu hỏa .

**Câu 13. Để phân biệt 2 dung dịch HCl và H2SO4. Người ta dùng thuốc thử nào sau đây:**

A. Quỳ tím. B. Zn. C. dd NaOH. D. dd BaCl2.

**Câu 14. Hoà tan 18 g kim loại M cần dùng 800ml dung dịch HCl 2,5 M . Kim loại M là:**

A. Mg. B.Al. C. Ca. D. Fe.

**Câu 15. Hoà tan 9 g hợp kim Nhôm ,Magie trong dung dịch H2SO4 loãng ,dư thấy có 10,08 l khí hiđro bay ra.Phần trăm của kim loại Nhôm và Magie là:**

A. 50 và 50. B. 30 và 70. C. 20 và 80 D.60 và 40.

**Câu 16. Cho 7,2 g một oxit sắt tác dụng với HCl dư sau phản ứng thu được 12,7 g muối khan .Tìm công thức hoá học của oxit trên :**

A. Fe2O3. B. FeO. C.Fe2O . D.Fe3O4.

**B. TỰ LUẬN:** *(6Đ)*

**Câu 17**. *( 2,5,đ )* Hãy viết PTHH thực hiện dãy chuyển đổi hóa học sau :

Fe → Fe3O4 → FeCl3 → Fe(OH)3 → Fe2(SO4)3→ FeCl3

**Câu 18**. *( 1,5 đ )* Nhận biết ba chất khí Cl2 ,SO2 ,CO .

**Câu 19.** (2đ) Cho 15,6 g hỗn hợp CaCO3 và CaO vào dung dich HCl 25% thu 2,24 l khi (đktc)

a.Viết PTHH

b. Tinh khôi

c. Tính khối lượng muối tạo thành sau phản ứng.

( Cho biết : Ca = 40 ; C=12 ; O = 16 , Cl = 35,5; H=1 )

---------------------------------------------

**ĐÁP ÁN + BIỂU ĐIỂM**:

**A. TRẮC NGHỆM**: (4Đ)

( Mỗi câu đúng đạt 0,25 điểm )

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 |
| B | A | D | B | A | B | A | D | B | B | D | C | D | B | D | C |

**B.TỰ LUẬN:** (6Đ)

17. *(2,5đ )* (Viết đúng và cân bằng đúng , đủ điều kiện ( nếu có ), mỗi phương trình đạt 0,5 điểm )

18. *(1,5 đ)*

Cho hỗn hợp vào dung dịch Ca(OH)2 dư nhận biết SO2, dùng Quỳ tím ẩm nhận biết Cl2, còn lại CO

19. *( 2 đ)*

a. PTHH : CaCO3 + 2HCl CaCl2 + H2O +CO2 (0,5đ)

CaO + 2 HCl → CaCl2 + H2O (0,5đ)

b. Tính khối lượng dung dịch (0,5đ)

c. Tính m muối (0,5 đ)