|  |  |
| --- | --- |
| **UBND HUYỆN AN LÃO**TRƯỜNG THCS TRƯỜNG SƠN | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HKI NĂM HỌC 2022-2023** **MÔN: HÓA HỌC 9** *Thời gian làm bài : 45 Phút* |

1. **MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Mức độ****Chủ đề** | **Biết** | **Hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** | **Tổng** |
| TN | TL | TN | TL | TN | TL | TN | TL | **TN** | **TL** |
| **1. Chủ đề oxit** | - Phân loại oxit, tính chất hoá học của oxit |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | 2 | 0,8 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 2 | 0.8 |  |  |
| **2. Chủ đề axit** | - Tính chất hoá học của axit |  | - viết sản phẩm khi cho hỗn hợp 2 kim loại phản ứng với axit- Áp dụng tính chất hoá học của axit vào thực tế |  |  |  |  |  |  |  |
|  | 3 |  1.2 |  |  | 2 | 0,8 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 5 | 2.0 |  |  |
| **3. Chủ đề bazơ** | - Phân loại bazơ, tính chất hoá học của bazơ |  | Hiện tượng TN về TCHH của bazơ - Viết phương trình 2 giai đoạn của bazo |  |  |  |  |  |  |  |
| 2 | 0.8 |  | 2 | 0,8 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **4** |  **1.6** |  |  |
| **4. Chủ đề muối** | Tính chất, ứng dụng của muối |  | Nhận biết muối,  |  |  | Tính chất hóa học của muối |  |  |  |  |
| 2 |  0.8 |  |  | 1 | 0,4 |  |  |  |  | 1 | 2,0 |  |  |  |  | **3** | **1.2** | **1** |  **2,0** |
| **5. Phân bón hoá học** | - Tìm tên phân bón hoá học |  |  |  |  |  |  | Phân bón hóa học |  |  |
| 1 | 0,4 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | 1 | 1,0 | 1 | 0,4 | 1 | 1,0 |
| **6. Mối quan hệ giữa các loại hợp chất vô cơ** |  |  |  | Mối quan hệ giữa các hcvc |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  | 1 | 1,0 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **Tổng** | **10** | **4,0** |  |  | **5** |  **2.0** | **1** | **1,0** |  |  | **1** | **2,0** |  |  | **1** | **1,0** | **15** | **6,0** | **3** | **4,0** |
|  |  **40%** |  **30%** |  **20%** |  **10%** | **60%** | **40%** |

|  |  |
| --- | --- |
| UBND HUYỆN AN LÃO **TRƯỜNG THCS TRƯỜNG SƠN** | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I****Năm học 2022-2023- MÔN: Hóa học 9** ***Thời gian: 45 phút*** |

Họ và tên học sinh:………………………………….; Lớp:…………… SBD:……

|  |  |
| --- | --- |
| Điểm | Lời phê của giáo viên |

**I. Trắc nghiệm (6 điểm)**

**Câu 1**: Chất nào sau đây là oxit axit?

A. SO2 . B. Na2O. C. CaO. D. MgO

**Câu 2.** HCl phản ứng được với dãy chất nào dưới đây?

A.K2S, BaO, Cu, NaOH B.HNO3, KOH, CaCO3, Fe

C. H2O, SO2, HCl, CaO D. NaOH, BaO, Ca, Na2CO3

***Câu 3.*** Công thức hóa học của đạm ure là:

 A. CO(NH2)2 B. NH4Cl C. KCl D. NH4NO3

***Câu 4.*** Dung dịch làm đổi màu quỳ tím thành đỏ?

A. Na2SO4 B. HCl C. Ca(OH)2 D. NaCl

**Câu 5.** Sản phẩm của phản ứng phân huỷ Cu(OH)2 là :

 A. CuO và H2 B. Cu v à H2O C. CuO và H2O D. Cu ; H2 v à O2

Câu 6. Dãy nào gồm các oxit đều phản ứng được với nước ở nhiệt độ thường

A. SO2 , CaO , Na2O B. P2O5 , MgO, Na2O C. CuO, Cao, K2O D. Na2O, SO3 , FeO

Câu 7**:** Chất nào sau đây **không** tác dụng với dung dịch H2SO4 lo·ng ?

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

**Câu 8:** Chất rắn tan trong được trong dung dịch HCl là:

 A. Ag B. Mg C. Cu D. P2O5

***Câu 9.*** Cặp chất nào sau đây ***không thể*** tồn tại trong cùng một dung dịch( phản ứng với nhau)?

 A. KCl và AgNO3 B. CuCl2 và Mg(NO3)2 C. K2SO4 và H2SO4 D. BaCl2 và KOH.

**Câu 10**. Hoà tan hỗn hợp gồm Fe và Cu vào dung dịch HCl (vừa đủ). Các sản phẩm thu được sau phản ứng là:

1. FeCl2, CuCl2 và khí H2 B. FeCl2, Cu và khí H2

C. FeCl2 và khí H2 D. FeCl2 và Cu

**Câu 11**: 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 12. Nhỏ vài giọt dung dịch NaOH vào ống nghiệm chứa dung dịch CuSO4 , hiện tượng quan sát được là:

A. Tạo thành chất rắn màu đỏ B. Xuất hiện kết tủa nâu đỏ

C. Xuất hiện kết tủa màu xanh D. Có khí không màu thoát ra

***Câu 13.*** Hãy chỉ ra bazơ nào là bazơ không tan trong các bazơ sau?

 A. NaOH. B. Ba(OH)2. C. KOH.D. Cu(OH)2.

***Câu 14.*** Để xử lí nước thải, khử chua đất trồng người ta dùng chất nào sau đây?

 A. KCl B. CO(NH2)2 C. Ca(OH)­2 D. NH4NO3

Câu 15***.*** Thuốc thử để nhận biết 2 dung dịch NaCl, Na2SO4 đựng trong 2 lọ riêng biệt bị mất nhãn là:

 A. Quỳ tím B. dung dịch NaOH. C. dung dịch BaCl2 D.dung dịch HCl

**II. Tự luận (4 điểm)**

**Bài 1. (**1,0 điểm):Viết các phương trình hóa học hoàn thành dãy chuyển đổi chất sau

 CuO  CuSO4CuCl2Cu(OH)2  CuO

**Bài 2.(**2,0 điểm): Cho 15,4 g hỗn hợp 2 kim loại Mg và Zn vào 500ml dung dịch HCl vừa đủ người ta thu được 6,72 lít khí (đktc)

 a. Viết các phương trình phản ứng xảy ra.

 b. Tính thành phần phần trăm các chất rắn trong hỗn hợp đầu

 c. Tính nồng độ mol/lit của dung dịch axit đã dùng

 d. Cho hỗn hợp kim loại ở trên tác dụng với V (ml) dung dịch H­2SO4 đặc 10%

( D H2SO4 = 1,12g/ml). Xác định V?

**Bài 3** **(1 điểm)**: Tại sao khi bị đau dạ dày thường có hiện tượng ợ chua? Để chữa đau dạ dày nhẹ có thể dụng thuốc muối( Natri hidrocacbonat - NaHCO3). Em hãy giải thích và viết PTHH

(Cho biết Mg=24; Zn = 65, S =32; O = 16, H =1)

**Bài làm**

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

**C. ĐÁP ÁN-BIỂU ĐIỂM**

**I. Trắc nghiệm** (6điểm): Chọn đúng mỗi đáp án được 0,4 điểm

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

**II. Tự luận**(4 điểm)

**Bài 1** (1,5 đ): Xác định đúng mỗi cặp chất phản ứng với nhau và viết đúng PTHH được 0,5 điểm.

|  |  |
| --- | --- |
| **Các cặp chất PƯ** | **Phương trình hóa học** |
| a. Na2CO3 và HCl  | Na2CO3 + 2HCl  2NaCl + CO2  + H2O |
| c. KCl và AgNO3 | KCl + AgNO3  AgCl + KNO3 |
| d. Cu(OH)2 và HCl  | Cu(OH)2 + 2HCl  CuCl2  + 2H2O |
| e.CuSO4 và Ba(OH)2  | CuSO4 + Ba(OH)2  Cu(OH)2 + BaSO4 |

**Bài 3** (2 đ)

|  |  |
| --- | --- |
| Các bước | Điểm |
| PTHH: CuCl2 + 2NaOH  Cu(OH)2 + 2NaCl Số mol CuCl2 :   | 0,50,5 |
| a. Theo PT :  Khối lượng kết tủa Cu(OH)2 tạo thành là: = 0,02 . 98 = 1,96 (g) | 0,250.25 |
| b.Theo PT :  = 2 . 0,01 = 0,04 mol Nồng độ mol của dd NaOH đã dùng: CM =  | 0,250,25 |

**Bài 4**( 1 đ).

|  |  |
| --- | --- |
| **Nội dung** | **Điểm** |
| - Đau dạ dày thường có hiện tượng ợ chua vì trong dịch vị của dạ dày có chứa dung dịch axit HCl. Người bị đau dạ dày là người có nồng độ dung dịch axit HCl cao nên thường có hiện tượng ợ chua,dạ dày bị viêm loét.- Để chữa đau dạ dày nhẹ có thể dụng thuốc muối( Natri hidrocacbonat - NaHCO3). Vì NaHCO3 có thể tác dụng với HCl làm giảm hàm lượng của HCl có trong dạ dày.NaHCO3 + HCl -> NaCl + H2O + CO2 | 0,50,250,25 |

**------- HẾT------**

**Bổ sung**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Câu 11đ | - Viết đúng mối PTHH  | 0,25đ/1 PT |
| Câu 21,0 đ | - Trình bày nhận biết đúng - Viết đúng PTHH | 0,75đ0,25đ |