|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD & ĐT ………………. | **Chữ kí GT1:** ........................... |
| **TRƯỜNG THCS**………………. | **Chữ kí GT2:** ........................... |

**ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ 1**

**HÓA HỌC 9**

**NĂM HỌC: 2023 - 2024**

**Thời gian làm bài: 90 phút *(****Không kể thời gian phát đề)*

|  |  |
| --- | --- |
| **Họ và tên:** …………………………………… **Lớp**:………………..**Số báo danh:** …………………………….……**Phòng KT**:………….. | **Mã phách** |

✂

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Điểm bằng số** | **Điểm bằng chữ** | **Chữ ký của GK1** | **Chữ ký của GK2** | **Mã phách** |

 **A. PHẦN TRẮC NGHIỆM** (2 điểm)

 *Khoanh tròn vào chữ cái đứng trước câu trả lời đúng:*

**Câu 1**: Sản phẩm của phản ứng phân huỷ Cu(OH)2 bởi nhiệt là :

A. CuO và H2.  B. Cu, H2O và O2 .

C. Cu, O2 và H2 .  D. CuO và H2O.

**Câu 2**: Chất vừa tác dụng được với dung dịch HCl, vừa tác dụng được với CO2 là:

 A. Mg(OH)2. B. Ca(OH)2. C. BaCl2. D. Fe(OH)3 .

**Câu 3**: Cho sơ đồ phản ứng hóa học sau :

 X + 2KOH → K2SO3 + H2O . Vậy X có thể là chất nào sau đây:

 A. SO2. B. HCl. C. BaCl2. D. SO3.

**Câu 4**: Hòa tan 0,2 mol NaOH vào trong nước tạo thành 800ml dung dịch:

 Dung dịch này có nồng độ mol là:

 A.0,25 M. B.10 M. C.2,5 M. D. 3,5. M

**Câu 5**: Cặp chất nào sau đây có thể tồn tại trong dung dịch:

 A. AgNO3 và BaCl2. B. CaCl2 và Na2CO3.

 C. Ba(OH)2 và H2SO4. D. AgNO3 và BaNO3.

**Câu 6**: Để phân biệt dung dịch K2CO3 và dung dịch K2SO4. Người ta dùng thuốc thử nào trong các thuốc thử sau:

 A. Dung dịch NaOH. B. Dung dịch AgNO3.

 C. Dung dịch Pb(NO3)2. D. Dung dịch HCl.

**Câu 7**: Cách sắp xếp nào sau đây theo đúng thứ tự: oxit, axit, bazơ, muối:

 A. Ca(OH)2, H2SO4, Al2O3. NaCl . B. Al2O3, H2SO4, Ca(OH)2, NaCl.

 C. Al2O3, H2SO4, NaCl, Ca(OH)2. D. Al2O3, NaCl, Ca(OH)2, H2SO4.

**Câu 8**:Hòa tan hoàn toàn 10,6 g Na2CO3 vào dung dịch HCl. Thể tích khí CO2 thoát ra ở đktc là :

 A. 22,4 lít. B. 4,38 lit. C. 2,24 lít. D. 3,36 lít.

 **B. PHẦN TỰ LUẬN** (8 điểm)

 **Câu 9: (** 2,5đ)Nêu Tính chất hóa học của muối, Lấy ví dụ minh họa

**Câu 10**: (2đ) Hãy thực hiện chuyển đổi hoá học sau bằng cách viết các ptpư (ghi rõ điều kiện nếu có)CuCl2 -> Cu(OH)2-> CuO -> CuSO4 -> CuCl2

**Câu 11 :**(2,5đ) Trộn dung dịch HCl có chứa 1 mol HCl với 200g dung dịch NaOH 40%

a. Viết phương trình phản ứng

b. Tính khối lượng của muối và các chất có trong dung dịch sau phản ứng.

**Câu 12**: (1đ) Khối lượng riêng của dung dịch NaOH 12% là 1,1g/ml. Hăy tính nồng độ mol của dung dịch NaOH 12% nói trên.

(Cho biết Na = 23, O = 16, H=1, C=12, Cl=35,5)

**BÀI LÀM**

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 ………………………………………………………………………………………

|  |
| --- |
|  |

✄

**BÀI LÀM:**

 ………………………………………………………………………………………....

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

 …………………………………………………………………………………………

**TRƯỜNG THCS** ........

**HƯỚNG DẪN CHẤM KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ 1 (2023 – 2024)**

**MÔN: HÓA HỌC 9**

 **A. PHẦN TRẮC NGHIỆM: (2,0 điểm)**

 *Mỗi câu trả lời đúng được 0,25 điểm.*

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 |
| Đáp án | D | B | A | A | D | D | B | C |

 **B. PHẦN TỰ LUẬN**: **(8,0 điểm)**

**Câu 9:** Tính chất hóa học của muối

 ( 0,5 đ) + Tác dụng với kim loại: Fe + CuSO4 → FeSO4 + Cu

( 0,5 đ) **+** Tác dụng với axit : H2SO4 + BaCl2 → BaSO4 + 2HCl

 ( 0,5 đ) + Tác dụng với dung dịch Bazơ : 2NaOH + FeCl2 → Fe(OH)2 + 2NaCl

( 0,5 đ) **+** Tácdụng với muối khác: Ba(OH)2 + Na2SO4 → BaSO4 + 2NaOH

( 0,5 đ) **+** Phản ứng phân hủy muối: 2KMnO4  K2MnO4 + MnO2 + O2

**Câu 10:**

( 0,5 đ) CuCl2 + 2NaOH → 2NaCl + Cu(OH)2

 ( 0,5 đ) Cu(OH)2  CuO + H2O

 ( 0,5 đ) CuO + H2SO4  → CuSO4 + H2O

 ( 0,5 đ) BaCl2 + CuSO4 → BaSO4 + CuCl2

**Câu 11:**

 a. HCl + NaOH → NaCl + H2O (0.5đ)

 b.  ** =  =** 80 → **=** 80/ 40 = 2mol (0,5 đ)

theo phương trình phản ứng axit HCl phản ứng hết, NaOH dư, số mol NaOH dư là 1 mol. Các chất có trong dung dịch sau phản ứng là NaCl, NaOH dư (0,5đ)

 **=** 0,1. 40 = 40 g (0,5đ)

 **=** 0,1. 58,5 = 5,85 g (0,5đ)

**Câu 12:**

Áp dụng các công thức:

 =  (1) ; CM =  (2) (0,25 đ)

mdd = v.D (3) ( với D : khối lượng riêng); m = n.M (4) 0,25 đ)

thay (2), (3), (4) vào (1) ta được CM  =  (0,25 đ)

 =  = 3.3 M (0,25đ)

**TRƯỜNG THCS** .........

**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ 1 (2023 – 2024)**

**MÔN: HÓA HỌC 9**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CHỦ ĐỀ** | **MỨC ĐỘ** | **CỘNG** |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **VD cao** |
| **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** |
| 1. Bazơ | -Nêu được tính chất hóa học của bazơ | - Viết được phương trình minh họa tính chất hóa học của bazơ tan, không tan | -. Tính được khối lượng hoặc thể tích của một số dung dịch bazơ, bazơ trong phản ứng | .Phân biệt được một số dung dịch bazơ  |  |
| Số câu hỏi | 1 |  | 2 |  | 1 | 1 |  |  | 5 |
| Số điểm | 0,25 |  | 0,5 |  | 0,25 | 2.5 |  |  | 3,5(35%) |
| 2. Muối | -Nêu được tính chất hóa học của muối- Khái niệm phản ứng trao đổi | Viết được phương trình minh họa tính chất hóa học của muối- Phân biệt được những phản ứng xảy ra và không xảy ra | - Tính được khối luọng hoặc thể dung dịch muối trong phản ứng | Tính được nồng phần trăm, nồng độ mol khi biết khối lương riêng của một số muối |  |
| Số câu hỏi |  | 1 | 2 |  |  |  |  | 1 | 4 |
| Số điểm |  | 2,5 | 0,5 |  |  |  |  | 1 | 4(40%) |
| 3. Mối quan hệ giữa các loại hợp chất vô cơ | Nêu được sơ đồ muối quan hệ giữa các loại hợp chất vô cơ | - Viết được phương trình biểu diễn sơ đồ mối quan hệ giữa các loại hợp chất  | Tính khối lượng hoặc thể tích, nồng độ của một số dung dịch trong phản ứng |  |  |
| Số câu hỏi | 1 |  |  | 1 | 1 |  |  |  | 3 |
| Số điểm | 0,25 |  |  | 2 | 0,25 |  |  |  | 2,5 (25%) |
| Tổng số câuTổng số điểm | 20,55% | 12,525% | 4110% | 1220% | 20,55% | 12.525% |  | 1110% | 1210,0100% |