|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS TÂN THẮNG**  Ngày kiểm tra: …….. /….. / 2023 | **BÀI KIỂM TRA GIỮA KÌ I NĂM HỌC 2023-2024**  **Môn : Hóa học 9 - Thời gian làm bài : 45 phút** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Học sinh ghi** | **Giáo viên chấm ghi** | |
| Họ và tên.....................................................................  Lớp : ........................................................................... | **Điểm** | **Ký tên** |

**Phần I. Trắc nghiệm (6.0 điểm). Khoanh vào chữ cái trước ý đúng nhất**

Câu 1. Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch bazơ là

A. CO2, B. Na2O. C. SO2, D. P2O5

Câu 2. Chất tác dụng với nước tạo ra dung dịch axit là

A. K2O. B. CuO. C. P2O5. D. CaO.

Câu 3. Oxit được dùng làm chất hút ẩm ( chất làm khô ) trong phòng thí nghiệm là

A. CuO B. ZnO C. PbO D. CaO

Câu 4. Oxit nào dưới đây có phần trăm khối lượng của oxi lớn nhất?

A. CuO B. SO2 C. SO3 D. Al2O3

Câu 5. Muốn pha loãng axit sunfuric đặc ta phải

A. Rót nước vào axit đặc. B. Rót từ từ nước vào axit đặc.

C. Rót nhanh axit đặc vào nước. D. Rót từ từ axit đặc vào nước.

Câu 6. Dung dịch axit clohiđric tác dụng với sắt tạo thành

A. Sắt (II) clorua và khí hiđrô. B. Sắt (III) clorua và khí hiđrô.

C. Sắt (II) Sunfua và khí hiđrô. D. Sắt (II) clorua và nước.

Câu 7. Axit sunfuric đặc nóng tác dụng với đồng kim loại sinh ra khí

A. CO2. B. SO2. C. SO3. D. H2S.

Câu 8. Khi trộn lẫn dung dịch X chứa 1 mol HCl vào dung dịch Y chứa 1,5 mol NaOH được dung dịch Z. Dung dịch Z làm quì tím chuyển sang:

A. Màu đỏ B. Màu xanh C. Không màu. D. Màu tím.

**Câu 9**: Sơ đồ nào **không** tạo kết tủa khi phản ứng?

**A**. NaOH(dd) + CuCl2 (dd) →

**B**. Ca(OH)2(dd) + CO2 (k) →

**C**. Ba(OH)2(dd) + H2SO4(dd) →

**D**. Ca(OH)2(dd) + HCl(dd) →

**Câu 10:** Dung dịch muối ZnCl2 có lẫn CuCl2. Dùng kim loại nào để làm sạch được muối ZnCl2?

**A**. Zn **B**. Fe **C**. Mg **D**. Na

**Câu 11:** Phản ứng hoá học nào **không** thuộc loại phản ứng trao đổi?

**A**. NaCl + AgNO3 → NaNO3 + AgCl↓

**B**. Zn + CuSO4 → ZnSO4 + Cu↓

**C**. FeSO4 + 2NaOH → Fe(OH)2↓ + Na2SO4

**D**. CaCO3 + H2SO4 → CaSO4 + CO2↑ + H2O

**Câu 12:** Hợp chất khi bị nhiệt phân huỷ **không** tạo thành đơn chất khí là

**A**. KClO3 **B**. KMnO4 **C**. CaCO3 **D**. KNO3

**Câu 13**: Cặp chất nào ***không*** cùng tồn tại trong một dung dịch?

**A**. FeCl2 và Na2SO4 **B**. CuCl2 và H2SO4 **C**. AgNO3 và HCl **D**. Ba(OH)2 và KCl

**Câu 14:** Cặp chất khi phản ứng tạo thành đồng thời chất kết tủa và chất khí là

**A**. BaCl2 và H2SO4 **B**. BaSO3 và H2SO4 **C**. CaCO3 và HCl **D**. AgNO3 và HCl

**Câu 15:** Hòa tan 12,6 gam natrisunfit vào dd axit HCl dư. Thể tích khí SO2 thu được ở đktc là:

A. 2,24 lít B. 3,36 lit C. 1,12 lít D. 4,48 lít

**Phần II . Tự luận** (4,0 điểm)

**Bài 1 : (2 điểm)** Cho 10,5 g hỗn hợp 2 kim loại Cu và Zn vào 500ml dung dịch HCl , người ta thu được 3,36 lít khí (đktc)

a. Viết pthh xảy ra.

b. Tính phần trăm theo khối lượng của các chất rắn trong hỗn hợp đầu

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

**Bài 2 (1 điểm)**: Bằng phương pháp hóa học nhận biết các lọ riêng biệt chứa các dung dịch : NaOH, Na2SO4; H2SO4; NaCl.

**Bài 3 (1,0 điểm).** Cho 5,2 gam kim loại M tác dụng với axit H2SO4 loãng dư thu được 1,792 lít khí H2 (ở đktc). Xác định kim loại M.

( Cho H = 1; O =16, Cl = 35,5, Cu = 64, Zn = 65, S = 32; Na = 23)

BÀI LÀM

............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................ ............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ I HÓA HỌC 9

NĂM HỌC 2023-2024

**Phần I- Trắc nghiệm**: 6,0 điểm

Mỗi ý đúng : 0,4 điểm

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

**B. Tự luận: (4,0 điểm)**

|  |  |
| --- | --- |
| **Bài 1: (2 điểm)**) PTHH : Zn + 2HCl ZnCl2  + H2  Cu không tác dụng với HCl  b) + Số mol khí thu được là : 3,36 : 22,4 = 0,15 (mol)  + Theo ph­¬ng tr×nh  =  = 0,15(mol)  + Khèi l­îng Zn pư lµ:  = 0,15 x 65 = 9,75 (g)  + Phần trăm về khối lượng của kẽm là :  93%  = % Cu = 100% - 93% = 7% | 0,2 đ  0,2đ  0,2 đ  0,2đ  0,2đ  0,2đ  0,2đ |
| c) + Theo pt c ó : nHCl = 2 . nH2 = 0,3 ( mol)  + Thể tích dd HCl đã dùng là VHCl = 500ml = 0,5 l  => N ồng đ ộ mol/lit dd HCl là = 0,3 : 0,5 = 0,6(M) | 0,2đ  0,2đ  0,2đ |
| **Bài 2 (1,0 điểm)**: Nhận biết và viết PTHH đúng mỗi chất 0.25đ |  |
| **Bài 3 ( 1 đ)** Gọi hoá trị của kim loại M là n . Ta có nH =  = 0,08mol  2M + nH2SO4 → M2(SO4)n + nH2↑  0,08mol  Theo bài ra ta có:  . M = 5,2 ⇒ M = 32,5n . Ta có bảng sau:   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | n | 1 | 2 | 3 | | M | 32,loại) | 65(Zn) | 57,5 (loại) |   Vậy nguyên tố cần tìm là Zn | 0,25  0,25  0,25  0,25 |