|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS KHIẾU NĂNG TĨNH** | **TIẾT 20: BÀI KIỂM TRA GIỮA KỲ I**  **MÔN : HÓA HỌC LỚP 9**  **( Thời gian: 45 phút)** |

**I. Ma trận**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nội dung** | **Mức độ** | | | | | | | | **Tổng** |
| **Biết** | | **Thông hiểu** | | **Vận dung thấp** | | **Vận dung cao** | |
| **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** |
| **Oxit-Axit** | **8(2,7đ)** |  | **6(2,0đ)** |  | **1(0,33đ)** |  |  |  | **15 (5,0đ)** |
| **Bazơ-Muối** | **7(2,3đ)** |  | **6(2,0đ)** |  | **2(0,67đ)** |  |  |  | **15 (5,0đ)** |
| **Bài tập tổng hợp** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **Tổng** | **15(5,0đ)** |  | **12(4,0đ)** |  | **3(1,0đ)** |  |  |  | **30(10đ)** |

**II. Đề bài**

Khoanh tròn vào đáp án đúng trong mỗi câu sau:

**Câu 1**. Cho qùy tím vào dung dich axit sunfuric.(sulfuric acid), quỳ tím hóa

A.vàng B.xanh. C.đỏ . D. đen.

**Câu 2**. Sục khí SO2 vào cốc đụng nước cất, cho mầu giấy quy tím vào dung dich thu được, giấy quy tím sē

A.chuyển màu xanh B. mất màu C.chuyên màu vàng D.chuyền màu đỏ.

**Câu 3**. Thuốc thử dùng phân biệt hai dung dịch natri hiđroxit và canxi hiđroxit ( nước vôi trong)là

A.dung dịch sodium chloride( natri clorua)

B.dung dich barium chloride( bari clorua).

C.dung dịch hydrochloric acid ( axit clohidric).

D.dung dich natri carbonate.

**Câu 4**. Cho dd CuSO4 vào dd NaOH xuất hiện kết tủa có màu

1. vàng. B. nâu đỏ. C. trắng. D. Xanh.

**Câu 5**. Có hỗn hợp khí CO2 và O2. Để thu được khí O2 từ hỗn hợp trên người ta dẫn hỗn hợp khí đó đi qua dung dịch

1. Nước. B. dd HCl. C. dd Ca(OH)2 D. dd NaCl

**Câu 6**. Cho 31 gam Na2O tác dụng với nước, thu được 0,5 lít dd base. Nồng độ mol dd thu được là

1. 0,5M. B.1M. C.1,5 M. D.2 M

**Câu 7.** NaOH rắn làm khô khí ẩm nào sau đây?

A. H2S. B. H2. C. CO2. D. SO2.

**Câu 8.** Al2O3 là oxit

1. lưỡng tính. B. base. C. axit. D. trung tính.

**Câu 9.** Để phân biệt hai dung dịch NaOH và Ba(OH)2 đựng trong hai lọ mất nhãn ta dùng thuốc thử

A. Quỳ tím. B. HCl. C. NaCl. D. H2SO4.

**Câu 10.** Cặp chất đều làm đục nước vôi trong Ca(OH)2 :

A.CO2, Na2O. B.CO2, SO2. C.SO2, K2O. D.SO2, BaO.

**Câu 11**. Cho 8g NaOH tác dụng hết với dung dịch H2SO4có nồng độ 0,5M. Thể tích dung dịch H2SO4 là

A. 0,2 lít. B**.** 0,4 lít. C. 0,5 lít. D. 1,0 lít.

**Câu 12.** Trong các loại phân bón hoá học sau loại nào là phân đạm ?

A. KCl. B. Ca3(PO4)2.  C. K2SO4. D. (NH2)2CO.

**Câu 13.** Dung dịch làm phenolphtalein không màu thành màu hồng là

A. H2SO4. B. NaCl. C. Ca(OH)2. D. K2SO4.

**Câu 14.** Trong các bazơ sau , bazơ dễ bị nhiệt phân huỷ tạo ra oxit và nước là :

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

**Câu 15.** Cho 50 g CaCO3 vào dung dịch HCl dư thể tích CO2 thu được ở đktc là

A.1,12 lít. B.11,2 lít. C.2,24 lít. D.22,4 lít.

**Câu 16.** Cho dung dịch KOH vào ống nghiệm đựng dung dịch FeCl­3, hiện tượng quan sát được là:

A.Có kết tủa trắng xanh. B.Có khí thoát ra.

C.Có kết tủa nâu đỏ. D.Kết tủa màu trắng.

**Câu 17**. Cắt đôi quả chanh rồi vắt lấy nước được nước cốt chanh. Nhúng giấy quỳ tím vào nước cốt chanh thì thấy quỳ tím chuyển thành màu đỏ. Kêt quả thí nghiệm trên cho thấy nước cốt chanh chắc chắn có chứa

1. Kim loại. B. acid(axit). C. muối. D. base (bazơ).

**Câu 18**. Hòa tanbột CuO(màu đen) vào dd H2SO4(dd trong suốt)thu được dd X( màu xanh lam). Dung dịch Xchưá muối

1. CuS. B. CuSO3. C.CuSO2. D. CuSO4.

**Câu 19.**Sục 1,6 gam SO3 vào nước dư thu được dd chứa m gam H2SO4. Giá trị của m là

A.0,49. B. 0,98. C. 1,96. D. 3,92.

**Câu 20.** Để làm sạch dung dịch Cu(NO3)2 có lẫn dung dịch AgNO3, ta dùng kim loại

A. Mg B. Ag C. Cu C. Fe

**Câu 21**. Cặp chất nào sau đây **cùng tồn tại** trong một dung dịch(chúng không phản ứng với

nhau )?

**A.** KOH và NaCl B.KOH và HCl C. KOH và MgCl2 D. KOH và CuSO4

**Câu 22.** Một bình hở miệng đựng dd Ca(OH)2 để lâu ngày trong không khí ( lượng nước bay hơi có thể bỏ qua) thì khối lượng bình thay đổi như thế nào?

A. Không thay đổi B. Giảm đi

C. Tăng lên D. Tăng lên rồi lại giảm đi

**Câu 23.**Cho 5,4 gam nhôm tác dụng hết với dd HCl thu được V lít khí hidro ở đktc. Giá trị của V là

A. 4,48. B. 5,60. C.6,72. D. 8,96.

**Câu 24.** PTHH nào sau đây **không** viết đúng?

1. Fe + H2SO4 (loãng) → FeSO4 + H2. C. Cu + H2SO4 (loãng) → CuSO4 + H2
2. Fe + CuSO4 → FeSO4 + Cu D. Cu + 2AgNO3 → Cu(NO3)2 + 2 Ag

**Câu 25.** Chất tác dụng với CuCl2 là

A. Na2SO4. B. H2SO4. C. NaOH. D. NaNO3.

**Câu 26.**Oxit(oxide) nào sau đây tác dụng với nuớc tạo dung dich axit (acid)?

1. P2O5  B. CO C. CaO D. K2O

**Câu 27**.Oxit(oxide) nào sau đây tác dụng với nuớc tạo dung dich thu được làm giấy quỳ tím chuyển sang màu xanh?

A.P2O5 B. CO C. Na2O D. CO2

**Câu 28**. Cho một ít bột CuO màu đen vào ống nghiệm, thêm 1-2ml dd HCl vào lắc nhẹ. Hiện tượng xảy ra là:

A. Bột CuO bị hòa tan, tạo thành dd không màu

B. Bột CuO bị hòa tan,tạo thành dd màu xanh lam

C. Bột CuO không bị hòa tan.

D. Bột CuO bị hòa tan, tạo thành dd màu trắng

**Câu 29**. Hòa tan bột kl Mg vào dd HCl dư tạo thành dd X và khí Y thoát ra . Khí Y là

A O2 B. H2 C.N2  D.Cl2

**Câu 30.** Dung dịch nào sau đây có pH<7?

A. Canxiclorua. B. Nước vôi trong. C. Natri clorua. D. Axit clohiđric.

**( Na = 23, K= 39, Ca= 40, Al=27, C= 12, O = 16, H = 1, S = 32, )**

---------- Hết-----------

III. Đáp án – biểu điểm

Mỗi câu đúng 0,33 điểm

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

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 | 29 | 30 |
| C | B | D | C | C | A | C | C | C | C | A | C | B | B | D |