|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **PHÒNG GD & ĐT QUẬN LONG BIÊN**  **TRƯỜNG THCS PHÚC LỢI** | **ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ I**  **Môn: Hóa học 9**  **Tiết theo PPCT: 36**  **Năm học: 2021 – 2022** | |
|  | |  |

**Câu 1:** Chọn dãy chất đều là oxit axit:

**A.** CO ; CaO ; MgO ; NO **B.** CO ; SO3 ; P2O5 ; NO

**C.** CaO ; K2O ; Na2O ; BaO **D.** CO2 ; SO3 ; P2O5 ; N2O5

**Câu 2:** Clo tác dụng với chất nào sau đây tạo ra sản phẩm là muối ?

**A.** Lưu huỳnh **B.** Oxi **C.** Hidro **D.** Sắt

**Câu 3:** Cho một mẫu giấy quỳ tím vào dung dịch NaOH. Thêm từ từ dung dịch H2SO4 vào cho đến dư ta thấy giấy quỳ:

**A.** màu đỏ không thay đổi **B.** màu xanh không thay đổi

**C.** màu xanh chuyển dần sang đỏ. **D.** màu đỏ chuyển dần sang xanh.

**Câu 4:** Bột đá vôi (canxi cacbonat) tan trong dung dịch nào sau đây:

**A.** NaOH **B.** NaCl **C.** HCl **D.** Ba(OH)2

**Câu 5:** Dung dịch Ba(OH)2 **không** có tính chất hoá học nào sau đây?

**A.** Làm quỳ tím hoá xanh

**B.** Tác dụng với axit tạo thành muối và nước

**C.** Bị nhiệt phân huỷ tạo ra oxit bazơ và nước

**D.** Tác dụng với oxit axit tạo thành muối và nước

**Câu 6:** Đơn chất tác dụng với dung dịch H2SO4 loãng giải phóng khí hiđrô là:

**A.** Đồng **B.** Sắt **C.** Bạc **D.** Vàng

**Câu 7:** Cho Na2O vào dung dịch muối X, thu được kết tủa màu trắng. Muối X là chất nào sau

đây ?

**A.** MgCl2 **B.** CuCl2 **C.** FeCl3 **D.** NaCl

**Câu 8:** Oxit lưỡng tính là:

**A.** CO **B.** Al2O3 **C.** CuO **D.** CaO

**Câu 9:** Cho 500 ml dung dịch NaOH 1M tác dụng vừa đủ với V ml dung dịch H2SO4 2M, thu được dung dịch không làm giấy quỳ tím đổi màu. Giá trị của V là:

**A.** 125 **B.** 400 **C.** 250 **D.** 500

**Câu 10:** Dãy các bazơ làm phenolphtalein hoá đỏ:

**A.** NaOH; Ca(OH)2; Zn(OH)2; Mg(OH)2 **B.** LiOH; Ba(OH)2; KOH; Al(OH)3

**C.** NaOH; Ca(OH)2; KOH; LiOH **D.** LiOH; Ba(OH)2; Ca(OH)2; Fe(OH)3

**Câu 11:** Dung dịch nào sau đây phản ứng với sắt nguyên chất ?

**A.** FeSO4 **B.** AlCl3 **C.** CuCl2 **D.** H2SO4 đặc, nguội

**Câu 12:** Dãy kim loại tác dụng được với dung dịch Cu(NO3)2 tạo thành Cu kim loại:

**A.** Al , Zn , Fe **B.** Na , Mg , Al **C.** Mg , Fe , Ag **D.** Zn , Pb , Cu

**Câu 13:** Cho một lá đồng dư vào 100 ml dung dịch AgNO3 nồng độ x mol/l. sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, khối lượng lá đồng tăng thêm 1,52 gam so với ban đầu. Giả thiết toàn bộ lượng Ag tạo ra bám vào lá đồng. Giá trị của x là

**A.** 0,4 **B.** 0,2 **C.** 0,5 **D.** 0,3

**Câu 14:** Muối nào sau đây không bị nhiệt phân hủy ?

**A.** CaCO3 **B.** Na2CO3 **C.** KNO3 **D.** KClO3

**Câu 15:** Cho 1 viên Natri vào dung dịch FeCl3 , hiện tượng xảy ra:

**A.** viên Natri tan dần, không có khí thoát ra, có kết tủa màu xanh lam

**B.** viên Natri tan dần, không có khí thoát ra, có kết tủa màu vàng nâu

**C.** viên Natri tan dần, có khí không màu thoát ra, xuất hiện kết tủa màu xanh lam

**D.** viên Natri tan dần, có khí không màu thoát ra, xuất hiện kết tủa màu vàng nâu

**Câu 16:** Phát biểu nào sau đây sai ?

**A.** Kim loại Cu không phản ứng với H2O ở nhiệt độ thường

**B.** Kim loại bạc có phản ứng với dung dịch axit HCl

**C.** Kim loại Na phản ứng mạnh với H2O

**D.** Kim loại nhôm không phản ứng với dung dịch NaCl

**Câu 17:** Chất nào sau đây tác dụng với nước ở điều kiện thường tạo ra dung dịch bazơ tương ứng ?

**A.** CuO **B.** SO2 **C.** P2O5 **D.** CaO

**Câu 18:** Chất nào sau đây tan trong dung dịch HCl ?

**A.** Cu **B.** Fe(OH)2 **C.** AgCl **D.** BaSO4

**Câu 19:** Sau khi làm thí nghiệm, có những khí thải độc hại: HCl, H2S, CO2, SO2. Dùng chất nào sau đây để loại bỏ chúng là tốt nhất ?

**A.** Dung dịch AgNO3 **B.** Dung dịch HCl

**C.** Dung dịch NaCl **D.** Dung dịch Ca(OH)2

**Câu 20:** Axit sunfuric có công thức hóa học là:

**A.** H2SO4 **B.** HCl **C.** H2SO3 **D.** H2S

Kim loại nào sau đây tác dụng với dung dịch H2SO4 loãng, nhưng không tác dụng với H2SO4 đặc nguội?

**A**. Al **B**. Ag **C**. Cu **D**. Hg

**Câu 22:** Nguyên liệu chính để sản xuất nhôm là:

**A**. Criolit **B.** Quặng bôxit **C**. Điện **D.** Than chì

**Câu 23:** Khi kim loại tác dụng với phi kim thì sản phẩm tạo thành là:

**A**. Muối hoặc oxit **B**. Bazơ C. Axit **D**. Bazơ hoặc axit

**Câu 24**: Để chống lại sự ăn mòn kim loại người ta thường

**A**. Sơn hay bôi dầu mỡ, phủ một lớp kim loại bền **B**. Để vật nơi khô ráo

**C**. Chế ra các vật bằng hợp kim chống gỉ **D**. Tất cả các phương án

**Câu 25**: Cặp kim loại nào sau đây không tác dụng với dung dịch HCl ?

**A**.Fe và Pb **B**. Cu và Ag **C**. Al và Mn **D.** Mg và Ca

**Câu 26**: Để bảo vệ kim loại người ta dùng

A.Sơn **B.** Rượu **C**. Dung dịch muối **D**. Dung dịch H2SO4 đặc

**Câu 27**: Bazơ không bị nhiệt phân hủy là:

**A**. Mg(OH)2 **B.** KOH **C**. Fe(OH)2 **D**. Fe(OH)3

**Câu 28**:Muối ăn có công thức là:

**A**. NaCl **B.** BaSO4  **C**. MgCl2 **D**.K2SO4

**Câu 29:** Trong các loại phân bón sau, đâu là phân bón kép?

**A**. CO(NH2)2 **B**. KCl **C**. Ca(H2PO4)2 **D**. (NH4)2HPO4

**Câu 30*:*** Chất nào sau đây dùng đề phân biệt NaCl và Na2SO4:

**A**. Ba(NO3)2 **B**. KCl **C**. MgCl2 **D**. AlCl3

**Câu 31**: Cặp chất nào sau đây tác dụng với nhau tạo ra khí H2:

**A**. Cu và HCl **B**. Na2O và H2O **C**. Ag và H2SO4 **D**. Mg và H2SO4loãng

**Câu 32**: Loại phân bón nào sau đây có hàm lượng N cao nhất:

**A**. Urê CO(NH2)2 **C**. Amoni sunfat (NH4)2SO4

**B**. Amoni nitrat NH4NO3 **D**. Amoni clorua NH4Cl

**Câu 33**.Một người thợ bạc đã làm lẫn Zn và Fe vào Ag. Để thu được Ag tinh khiết thì người ta dùng dung dịch nào sau đây?

**A.** Dung dịch AgNO3 **B.** Dung dịch Fe(N03)2

**C.** Dung dịch H2SO4 loãng **D**. Cả A, C đều đúng

**Câu 34.**Cho sơ đồ phản ứng.Hỏi A có thể là chất nào sau đây? A+HCl⟶MgCl2+…

**A**. Mg **B**. MgO **C.** MgCO3 **D.** Cả A, B, C đều đúng

**Câu 35**.Kim loại nào sau đây có tính dẻo lớn nhất?

**A**. Al **B**. Cu **C**. Ag **D**. Au

**Câu 36.** Cho đinh sắt có khối lượng 2,3 gam vào dung dịch CuSO4. Sau một thời gian lấy đinh ra, rửa nhẹ, làm khô, cân thấy khối lượng là 3,5 gam. Khối lượng muối sắt tạo ra là:

**A.** 152 gam **B**. 6,24 gam **C**. 1,2 gam **D.** 22,8 gam

**Câu 37.** Cho một thanh sắt (Fe) vào dung dịch CuSO4. Sau khi phản ứng kết thúc, lấy thanh sắt ra cân thì thanh sắt thay đổi là:

**A**. Giảm **B**. Tăng **C.** Không thay đổi **D**. Không xác định được

Cho 26 gam kẽm phản ứng vừa đủ với 200 gam dung dịch H2SO4. Nồng độ phầm trăm của H2SO4 đem dùng là:

**A.** 19,6% **B**. 15% **C**. 20% **D.** 25,6%

**Câu 39**. Cho lá nhôm vào dung dịch HCl. Lấy dung dịch thu được nhỏ vào vài giọt dung dịch NaOH, hiện tượng xảy ra là:

**A**. Khí bay lên, xuất hiện kết tủa trắng. **B.** Có kết tủa trắng xuất hiện.

**C**. Có khí bay lên. **D**. Không có hiện tượng gì.

**Câu 40.** Nhôm có thể phản ứng với dãy chất nào sau đây:

**A**. H2O,CuSO4,H2SO4(đặc,nguội) **B**. CuO, Ba(OH)2,AgNO3

**C**. H2SO4(đặc,nguội) ; CuO, HCl **D**. O2, ZnCl2,CuSO4

**ĐÁP ÁN BÀI KIỂM TRA CUỐI KÌ 1 HÓA 9**

**Mỗi câu trả lời đúng được 0,25đ**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1.D** | **6.B** | **11.C** | **16.B** | **21.A** | **26.A** | **31.D** | **36.D** |
| **2.D** | **7.A** | **12.A** | **17.D** | **22.B** | **27.B** | **32.A** | **37.B** |
| **3.C** | **8.B** | **13.B** | **18.B** | **23.A** | **28.A** | **33.D** | **38.A** |
| **4.C** | **9.A** | **14.B** | **19.D** | **24.D** | **29.D** | **34.D** | **39.A** |
| **5.C** | **10.C** | **15.D** | **20.A** | **25.B** | **30.A** | **35.D** | **40.D** |

**Giáo viên ra đề Tổ, nhóm CM BGH duyệt**

*Hoàng Thu Hiền**Đinh Thị Như Quỳnh*

|  |  |
| --- | --- |
| **PHÒNG GD & ĐT QUẬN LONG BIÊN**  **TRƯỜNG THCS PHÚC LỢI** | **ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ I**  **Môn: Hóa học 9**  **Tiết theo PPCT: 36**  **Năm học: 2021 – 2022** |

**I. Mục tiêu**

**1. Kiến thức:**

- Những kiến thức về oxit, axit, bazơ, muối, kim loại.

- Phương trình hóa học và kiến thức giải bài toán hóa học.

**2. Năng lực**

- Năng lực tự học.

- Năng lực tính toán hóa học.

- Năng lực vận dụng kiến thức vào thực tế.

**3. Phẩm chất**

- Chăm chỉ ôn tập, tự học.

- Trung thực khi làm kiểm tra.

1. **MA TRẬN**

**KHUNG MA TRẬN**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao** | **Tổng** |
| **Chủ đề oxit** | Biết được đặc điểm nhận ra hợp chất oxit, tính chất hóa học của oxit |  |  |  |  |
| **Số câu** | 3 |  |  |  | 3 |
| **Số điểm = %** | 0,75đ= 7,5% |  |  |  | 0,75đ= 7,5% |
| **Chủ đề axit** | Biết được công thức của một số axit thường gặp, tính chất hóa học cơ bản axit | Hiểu được tính chất hóa học của axit |  |  |  |
| **Số câu** | 3 | 2 |  |  | 5 |
| **Số điểm = %** | 0,75đ= 7,5% | 0,5đ= 5% |  |  | 1,25đ= 12,5% |
| **Chủ đề bazơ** | Biết được tính chất cơ bản của bazo | Hiểu được  Tính chất hóa học của bazơ |  |  |  |
| **Số câu** | 3 | 2 |  |  | 5 |
| **Số điểm = %** | 0,75đ=  7,5% | 0,5đ= 5% |  |  | 1,25đ= 12,5% |
| **Chủ đề muối** | Biết được công thức muối ăn, phân biệt một số loại muối. | Hiểu được tính chất hóa học của kim loại | Vận dụng sử dụng phân bón hóa học trong thực tế. | Vận dụng đặc điểm riêng biệt một số muối vào thực tế |  |
| **Số câu** | 3 | 2 | 2 | 2 | 9 |
| **Số điểm** | 0,75đ= 7,5% | 0,5đ= 5% | 0,5đ= 5% | 0,5đ= 5% | 2,25đ= 22,5% |
| **Chủ đề kim loại** | Biết được tính chất hóa học cơ bản của kim loại. | Hiểu được tính chất hóa học của kim loại, ứng với tính chất cụ thể của nhôm và sắt. Hiểu ý nghĩa dãy hoạt động hóa học của kim loại. | Ứng dụng được tính chất kim loại vào thực tế để bảo vệ kim loại tránh tác động của môi trường. | Vận dụng được tính chất của kim loại để làm bài tập tang giảm khối lương |  |
| **Số câu** | 4 | 6 | 6 | 2 | 18 |
| **Số điểm** | 1đ= 10% | 1,5đ= 15% | 1,5đ= 15% | 0,5đ= 5% | 4,5đ= 45% |
| **Tổng số câu** | 16 | 12 | 8 | 4 | 40 |
| **Tổng số điểm** | 4đ | 3đ | 2đ | 1đ | 10đ |
| **Tỉ lệ %** | 40% | 30% | 20% | 10% | 100% |