**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 8 BÀI 38:**

**BÀI LUYỆN TẬP 7**

**Câu 1:**  Một trong những thuốc thử có thể dùng để phân biệt dung dịch natri sunfat và dung dịch natri cacbonat là:

**A.** Dung dịch bari clorua **B.** Dung dịch axit clohidric

**C.** Dung dịch chì natri **D.** Dung dịch nitrat bạc

**Câu 2:**  Dung dịch làm phenolphtalein đổi màu

**A.** Muối **B.** Axit **C.** Bazơ **D.** Nước

**Câu 3:**  Khử 1,5g sắt (III) oxit bằng khí H2 Thể tích khí hidro (đktc ) cần dùng là

**A.** 2,34 lít **B.** 1,2 lít **C.** 0,63 lít **D.** 0,21 lít

**Câu 4:**  Cho CaO + H2SO4 → CaSO4 + H2O. Biết mCaO = 0,56g. Tính mCaSO4

**A.** 13,6g **B.** 0,136g **C.** 1,36g **D.** 2,45g

**Câu 5:**  Hợp chất nào sau đây là bazơ:

**A.** Đồng (II) nitrat **B.** Kali clorua **C.** Sắt (II) sunfat **D.** Canxi hidroxit

**Câu 6:**  Kim loại không tác dụng với nước ở nhiệt độ thường

**A.** Na **B.** Ca **C.** Ba **D.** Fe

**Câu 7:**  Chọn đáp án đúng

**A.**  Cu+H2SO4 → CuSO4+H2 **B.**  Fe+2HCl → FeCl2+H2

**C.**  CaCO2→t∘Ca+CO2 **D.**  NaOH→t∘Na+H2O

**Câu 8:**  Cho 1,35 gam nhôm tác dụng với dung dịch chứa 7,3 gam HCl. Khối lượng muối tạo thành

**A.** 3,3375g **B.** 6,775g **C.** 7,775g **D.** 10,775g

**Câu 9:**  Tên muối KMnO4 là:

**A.** Kali clorat **B.** Kali pemanganat **C.** Kali sunfat **D.** Kali manganoxit

**Câu 10:**  Cho kim loại A, hóa trị (II) tác dụng với nước ở nhiệt độ thường. Biết rằng sau phản ứng thu được 3,36 lít khí thoát ra ở đktc và khối lượng của bazo thu được là 11,1 gam. Tìm A

**A.** Ba **B.** Ca **C.** Na **D.** Cu

**Câu 11:**  Số gam sắt cần tác dụng hết với axit clohidric để có 2,24 lít khí hidro (đktc) là:

**A.** 56g **B.** 28g **C.** 5,6g **D.** 3,7g

**Câu 12:**  Tên gọi của Ba(OH)2:

**A.** Bari hiđroxit **B.** Bari đihidroxit **C.** Bari hidrat **D.** Bari oxit

**Câu 13:**  Cho NaOH, CuSO4, KOH, BaSO4, NaHCO3, Fe(OH)2. Chất nào có kim loại hóa trị I

**A.**  NaOH, Fe(OH)2 **B.**  NaHCO3, KOH

**C.**  CuSO4, KOH **D.**  BaSO4, NaHCO3

**Câu 14:**  Công thức hóa học của muối ăn:

**A.** NaCl **B.** NaI **C.** KCl **D.** KI

**Câu 15:**  Trong số những chất dưới đây, chất nào làm cho quỳ tím hóa xanh:

**A.** Đường **B.** Muối ăn **C.** Nước vôi **D.** Dấm ăn

**ĐÁP ÁN**

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