**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 8 BÀI 37:**

**AXIT- BAZƠ- MUỐI**

**Câu 1:**  Axit là những chất làm cho quỳ tím chuyển sang màu nào trong số các màu sau đây?

**A.** Xanh **B.** Đỏ **C.** Tím **D.** Vàng

**Câu 2:**  Tìm phát biểu đúng:

**A.** Bazơ là hợp chất mà phân tử có chứa nguyên tử kim loại

**B.** Axit là hợp chất mà phân tử có chứa một hay nhiều nguyên tử H

**C.** Bazơ hay còn gọi là kiềm

**D.** Chỉ có bazơ tan mới gọi là kiềm

**Câu 3:**  Muối nào trong đó có kim loại hóa trị II trong các muối sau: Al2(SO4)3; Na2SO4; K2SO4; BaCl2; CuSO4

**A.**  K2SO4; BaCl2 **B.**  Al2(SO4)3 **C.**  BaCl2; CuSO4 **D.**  Na2SO4

**Câu 4:**  Bazơ không tan trong nước là:

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

**Câu 5:**  Tên gọi của NaOH:

**A.** Natri oxit **B.** Natri hidroxit **C.** Natri (II) hidroxit **D.** Natri hidrua

**Câu 6:**  Công thức của bạc clorua là:

**A.**  AgCl2 **B.**  Ag2Cl **C.**  Ag2Cl3 **D.**  AgCl

**Câu 7:**  Để nhận biết HCl, NaOH, MgSO4 ta dùng:

**A.** Quỳ tím **B.** Phenolphtalein **C.** Kim loại **D.** Phi kim

**Câu 8:**  Chất không tồn tại là:

**A.**  NaCl **B.**  CuSO4 **C.**  BaCO3 **D.**  HgCO3

**Câu 9:**  Để hòa tan hoàn toàn 7,2 gam một kim loại M hóa trị (II) thì cần dùng hết 200ml dung dịch axit HCl 3M. Kim loại M là:

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

**Câu 10:**  Chọn câu đúng:

**A.** Các hợp chất muối của Na và K hầu như không tan

**B.** Ag2SO4 là chất ít tan

**C.** H3PO4 là axit mạnh

**D.** CuSO4 là muối không tan

**Câu 11:**  Gốc axit của axit HNO3 hóa trị mấy?

**A.** 2 **B.** 3 **C.** 1 **D.** 4

**Câu 12:**  Chọn câu sai:

**A.** Axit luôn chứa nguyên tử H **B.** Tên gọi của H2S là axit sunfuhidric

**C.**  BaCO3 là muối tan **D.**  NaOH bazo tan

**Câu 13:**  Một chất lỏng không màu có khả năng hóa đỏ một chất chỉ thị thông dụng. Nó tác dụng với một số kim loại giải phóng hidro và nó giải phóng khí CO2 khi thêm vào muối hidrocacbonat. Kết luận nào dưới đây là phù hợp nhất cho chất lỏng ban đầu?

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

**Câu 14:**  Tên gọi của H2SO3

**A.** Hidro sunfua **B.** Axit sunfuric **C.** Axit sunfuhiđric **D.** Axit sunfuro

**Câu 15:**  Khi cho 13g kẽm tác dụng với 0,3 mol dung dịch HCl. Khối lương muối ZnCl2 được tạo thành trong phản ứng này là:

**A.** 20,4 gam **B.** 10,2 gam **C.** 30,6 gam **D.** 40,5 gam

----------------------------------------------- **ĐÁP ÁN**

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