**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 8 BÀI 41:**

**ĐỘ TAN CỦA MỘT CHẤT TRONG NƯỚC**

**Câu 1:**  Khi tăng nhiệt độ và giảm áp suất thì độ tan của chất khí trong nước thay đổi như thế nào?

**A.** Tăng **B.** Giảm **C.** Có thể tăng hoặc giảm **D.** Không thay đổi

**Câu 2:**  Axit không tan trong nước là

**A.**  H2SO4 **B.**  H3PO4 **C.**  HCl **D.**  H2SiO3

**Câu 3:** Tính độ tan của K2CO3 trong nước ở 20°C. Biết rằng ở nhiệt độ nàu hòa tan hết 45 gam muối trong 150 gam nước thì dung dịch bão hòa

**A.** 20 gam **B.** 30 gam **C.** 45 gam **D.** 12 gam

**Câu 4:**  Chọn kết luận đúng

**A.** Muối clorua đều là muối tan **B.** Muối sắt là muối tan

**C.** Muối của kim loại kiềm đều là muối tan **D.**  BaSO4 là muối tan

**Câu 5:**  Kim loại chứa tất cả các gốc muối đều tan là

**A.** Sắt **B.** Đồng **C.** Nhôm **D.** Na

**Câu 6:**  Biết ở 30°C, 260 gam nước hòa tan hết 33,8 K2SO4. Độ tan của muối K2SO4 là:

**A.** 13 gam **B.** 13,5 gam **C.** 10 gam **D.** 9 gam

**Câu 7:**  Độ tan là gì

**A.** Số kilogam chất đó tan được trong một lít nước để tạo ra dung dich bão hòa để nhiệt độ xác định

**B.** Là số gam chất đó tan ít nhất trong 100 g nước để tạo thành dung dich bão hòa ở nhiệt độ xác định

**C.** Là số gam chất đó tan nhiều nhất trong 100 g nước để tạo thành dung dich bão hòa nhiệt độ xác định

**D.** Là số gam chất đó không tan trong 100 g nước để tạo thành dung dich bão hòa ở nhiệt độ xác định

**Câu 8:**  Độ tan của NaCl trong nước là 25°C là 36g. Khi mới hòa tan 15g NaCl và 50g nước thì phải hoà tan thêm bao nhiêu gam NaCl dể dung dịch bão hòa?

**A.** 3 gam **B.** 40 gam **C.** 5 gam **D.** 9 gam

**Câu 9:**  Muối không tan trong nước là

**A.**  Na2S **B.**  KCl **C.**  K2CO3 **D.**  HgS

**Câu 10:**  Độ tan của chất rắn phụ thuộc vào

**A.** Nhiệt độ **B.** Áp suất **C.** Loại chất **D.** Môi trường

**Câu 11:**  Độ tan của K2SO4 ở 20°C là 11,1 gam. Khối lượng K2SO4 có trong 100 gam dung dịch bão hòa ở nhiệt độ trên là:

**A.** 9,55 gam **B.** 9,99 gam **C.** 9,37 gam **D.** 8,36 gam

**Câu 12:**  Muối tan trong nước là

**A.**  Cu3(PO4)2 **B.**  AlPO4 **C.**  Na3PO4 **D.**  Ag3PO4

**Câu 13:**  Bazơ không tan?

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

**Câu 14:**  Khi tăng nhiệt độ thì độ tan của các chất rắn trong nước:

**A.** Đa số là tăng **B.** Đa số là giảm **C.** Biến đổi ít **D.** Không biến đổi

**Câu 15:**  Dung dịch NaCl bão hòa ở 20°C có nồng độ 26,5%. độ tan của NaCl ở  20°C là:

**A.** 45 gam **B.** 46 gam **C.** 37 gam **D.** 36 gam

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

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