**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 8 BÀI 44:**

**BÀI LUYỆN TẬP 8**

**Câu 1:**  Độ tan của NaCl trong nước ở 20°C là 36 gam. Khi hòa tan 14 gam NaCl vào 40 gam nước thì thu được dung dịch loại nào?

**A.** Bão hòa **B.** Chưa bão hòa

**C.** Quá bão hòa **D.** Không xác định được

**Câu 2:**  Độ tan của AgNO3 trong nước ở 20°C là 222 gam. Khối lượng AgNO3 có trong 161 gam dung dịch bão hòa ở 20°C là:

**A.** 114 gam **B.** 113 gam **C.** 112 gam **D.** 111 gam

**Câu 3:**  Nồng độ phần trăm của dung dịch là:

**A.** Số gam chất tan trong 100g dung môi **B.** Số gam chất tan trong 100g dung dịch

**C.** Số gam chất tan trong 1 lít dung dịch **D.** Số gam chất tan trong 1 lít dung môi

**Câu 4:**  Trộn 2 lít dung dịch HCl 4M vào 1 lít dung dịch HCl 0,5M. Nồng độ mol của dung dịch mới là:

**A.** 2,82 M **B.** 2,81 M

**C.** 2,83 M **D.** Tất cả đáp án đều sai

**Câu 5:**  Để pha thành 5 lít dung dịch axit HCl có nồng độ 0,5M cân phải lấy bao nhiêu lít dung dịch HCl có nồng độ 36% (D=1,19 g/ml)?

**A.** 0,21 lít **B.** 0,214 lít **C.** 0,295 lít **D.** 0,25 lít

**Câu 6:**  Hòa tan 20 gam đường vào 180 gam nước. Nồng độ phần trăm của dung dịch nước đường là:

**A.** 10% **B.** 12% **C.** 15% **D.** 20%

**Câu 7:**  Khối lượng NaCl có trong 50 gam dung dịch NaCl 40% là:

**A.** 40 gam **B.** 30 gam **C.** 20 gam **D.** 45 gam

**Câu 8:**  Dung dịch HNO3 4,19M có khối lượng riêng D=1,137 g/ml thì có nồng độ phần trăm là:

**A.** 25,2% **B.** 24,5% **C.** 27,5% **D.** 28,1%

**Câu 9:**  Với một lượng chất tan xác định, khi tăng thể tích dung môi:

**A.**  C giảm; CM giảm **B.**  C tăng; CM tăng **C.**  C tăng; CM giảm **D.**  C giảm; CM tăng

**Câu 10:**  Để tính nồng độ mol của dung dịch NaOH , người ta làm thế nào?

**A.** Tính số gam NaOH có trong 100 gam dung dịch

**B.** Tính số gam NaOH có trong 1 lít dung dịch

**C.** Tính số gam NaOH có trong 1000 gam dung dịch

**D.** Tính số mol NaOH có trong 1 lít dung dịch

**Câu 11:**  Hòa tan 124 gam N2O vào 876 ml nước, phản ứng tạo ra NaOH. Nồng độ phần trăm của dung dịch thu được là:

**A.** 16% **B.** 17% **C.** 18% **D.** 19%

**Câu 12:**  Pha thêm a gam nước vào b gam dung dịch H2SO4 50% theo tỉ lệ a: b là 3: 2 thì thu được dung dịch có nồng độ phần trăm là:

**A.** 10% **B.** 15% **C.** 20% **D.** 25%

**Câu 13:**  Muốn pha 300 ml dung dịch NaCl 3M thì khối lượng NaCl cần lấy là:

**A.** 42,56 gam **B.** 54,65 gam **C.** 60,12 gam **D.** 60,18 gam

**Câu 14:**  Có 60 gam dung dịch NaOH 20%. Khối lượng NaOH cần cho thêm vào dung dịch trên để được dung dịch 25% là:

**A.** 4 gam **B.** 5 gam **C.** 6 gam **D.** 7 gam

**Câu 15:**  Muốn pha 100 ml dung dịch H2SO4 3M thì khối lượng H2SO4 cần lấy là:

**A.** 26,4 gam **B.** 27,5 gam **C.** 28,6 gam **D.** 29,4 gam

**ĐÁP ÁN**

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