**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 8 BÀI 43:**

**PHA CHẾ DUNG DỊCH**

**Câu 1:**  Cách cơ bản đề nhận biết kim loại chất rắn tan hay không tan là

**A.** Quỳ tím **B.** Nước

**C.** Hóa chất **D.** Cách nào cũng được

**Câu 2:**  Chỉ dung duy nhất một chất để phân biệt Cu và Ag

**A.** Nước **B.** Quỳ tính **C.**  AgCl2 **D.** NaOH

**Câu 3:**  Thể tích nước cần thêm vào 1 lít dung dịch NaOH 1M để được dung dịch có nồng độ 0,1M là:

**A.** 8 lít **B.** 9 lít **C.** 7 lít **D.** 6 lít

**Câu 4:**  Để tính nồng độ phần trăm của dung dịch H2SO4, người ta làm thế nào?

**A.** Tính số gam H2SO4 có trong 100 gam dung dịch

**B.** Tính số gam H2SO4 có trong 1 lít dung dịch

**C.** Tính số gam H2SO4 có trong 1000 gam dung dịch

**D.** Tính số mol H2SO4 có trong 10 lít dung dịch

**Câu 5:**  Để pha 100g dung dịch BaSO4 7% thì khối lượng nước cần lấy là

**A.** 93 gam **B.** 9 gam **C.** 90 gam **D.** 7 gam

**Câu 6:**  Cho 3 mẫu thử mất nhãn là Fe2O3,CuO, Al2O3. Để phân biệt mấy dung dịch trên, cần sử dụng mấy chất để phân biệt? là những chất nào

**A.** Nước, NaOH **B.**  NaOH,HCl

**C.**  CuCl2, NH3 **D.** Chất nào cũng được

**Câu 7:**  Đem pha loãng 40 ml dung dịch H2SO4 8M thành 160 ml. Nồng độ mol của dung dịch H2SO4 sau khi pha loãng là:

**A.** 0,5M **B.** 1M **C.** 1,5M **D.** 2M

**Câu 8:**  Cần thêm bao nhiêu gam Na2O vào 400 gam NaOH 10% để được dung dịch NaOH 25%

**A.** 75 gam **B.** 89 gam **C.** 80 gam **D.** 62 gam

**Câu 9:**  Bằng cách nào sau đây có thể pha chế được dung dịch NaCl 15%.

**A.** Hoà tan 15g NaCl vào 90g H2O **B.** Hoà tan 15g NaCl vào 100g H2O

**C.** Hoà tan 30g NaCl vào 170g H2O **D.** Hoà tan 15g NaCl vào 190g H2O

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

**A.** Tính số gam KOH có trong 100g dung dịch

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

**C.** Tính số gam KOH có trong 1000g dung dịch

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

**Câu 11:**  Có 60g dung dịch NaOH 30%. Khối lượng NaOH cần cho thêm vào dung dịch trên để được dung dịch 44% là:

**A.** 18 gam **B.** 15 gam **C.** 23 gam **D.** 21 gam

**Câu 12:**  Trộn 500 ml dung dịch KOH 1M với a lít dung dịch KOH 2M để được dung dịch KOH 1,2M. Giá tri của a là:

**A.** 0,128 lít **B.** 0,129 lít **C.** 0,127 lít **D.** 0,125 lít

**Câu 13:**  Trộn 20 ml dung dịch  NaOH 4% cần phải thêm vào 50 gam dung dịch NaOH 2,5% và bao nhiêu gam dung dịch NaOH 5%?

**A.** 0,34M và 0,37M **B.** 0,73M và 0,74M **C.** 0,4M và 0,3M **D.** 0,63M và 0,54M

**Câu 14:**  Khối lượng CuSO4 cần cho vào 246 gam nước để được dung dịch CuSO4 18% là:

**A.** 54 gam **B.** 46 gam **C.** 37 gam **D.** 61 gam

**Câu 15:**  Muốn pha 400ml dung dịch CuCl2 0,2M thì khối lượng CuCl2 cần lấy là

**A.** 10,8 gam **B.** 1,078 gam **C.** 5,04 gam **D.** 10 gam

**ĐÁP ÁN**

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