**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 8 BÀI 45:**

**BÀI THỰC HÀNH 7: PHA CHẾ DUNG DỊCH THEO NỒNG ĐỘ**

**Câu 1:**  Pha thêm 20 gam nước vào 80 gam dung dịch NaCl 15% thì dung dịch thu được có nồng độ

**A.** 11% **B.** 12% **C.** 13% **D.** 14%

**Câu 2:**  Nếu để pha 1 lít dung dịch KOH có nồng độ 15,33 mol/l cần dùng 731,52 gam nước thì nồng độ % của dung dịch là:

**A.** 53% **B.** 52% **C.** 57% **D.** 54%

**Câu 3:**  Thể tích dung dịch HCl 36% (D=1,19 g/ml) cần lấy để pha thành 2,5 lít dung dịch HCl 0,5M

**A.** 106,5 ml **B.** 107,5 ml **C.** 108,5 ml **D.** 109,5 ml

**Câu 4:**  Thể tích nước cần thêm vào 2 lít dung dịch NaOH 1M để được dung dịch NaOH có nồng độ 0,1M là:

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

**Câu 5:**  Thêm nước vào 400 gam dung dịch axit HCl 3,65% để tạo 2 lít dung dịch thì nồng độ mol của dung dịch thu được là:

**A.** 0,4 mol/l **B.** 0,1 mol/l **C.** 0,3 mol/l **D.** 0,2 mol/l

**Câu 6:**  Muốn pha 250 ml dung dịch NaOH nồng độ 0,5M từ dung dịch NaOH 2M thì thể tích dung dịch NaOH 2M cần lấy là:

**A.** 62,5 ml **B.** 67,5 ml **C.** 68,6 ml **D.** 69,4 ml

**Câu 7:**  Từ 100 gam NaCl có thể pha được bao nhiêu thể tích dung dịch NaCl 10% (D=1,071 g/ml)?

**A.** 933,7 ml **B.** 833,67 ml **C.** 733,67ml **D.** 703,87 ml

**Câu 8:**  Cần pha 1 lít dung dịch H2SO4 1M. Thể tích dung dịch H2SO4 98% (D=1,84 g/ml) phải lấy

**A.** 54,4 ml **B.** 56,3 ml **C.** 64 ml **D.** 74 ml

**ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **CÂU** | **ĐA** | **CÂU** | **ĐA** | **CÂU** | **ĐA** |
| 1 | B | 4 | A | 7 | A |
| 2 | D | 5 | D | 8 | A |
| 3 | A | 6 | A |  |  |