

BÀI 43 : PHA CHẾ DUNG DỊCH

- 43.1.** Từ dung dịch MgSO_4 2M làm thế nào pha chế được 100 ml dung dịch MgSO_4 0,4M ?
- 43.2.** Từ dung dịch NaCl 1M, hãy trình bày cách pha chế 250 ml dung dịch NaCl 0,2M.
- 43.3.** Hãy trình bày cách pha chế 150 ml dung dịch HNO_3 0,25M bằng cách pha loãng dung dịch HNO_3 5M có sẵn.
- 43.4.** Từ glucozơ ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$) và nước cất, hãy trình bày cách pha chế 200 g dung dịch glucozơ 2%.
- 43.5.** Hãy trình bày cách pha chế các dung dịch theo những yêu cầu sau :
- 250 ml dung dịch có nồng độ 0,1M của những chất sau :
 - NaCl ;
 - KNO_3 ;
 - CuSO_4 .
 - 200 g dung dịch có nồng độ 10% của mỗi chất nói trên.
- 43.6.** Có những dung dịch ban đầu như sau :
- NaCl 2M ;
 - MgSO_4 0,5M.
 - KNO_3 4M ;
- Làm thế nào có thể pha chế được những dung dịch theo những yêu cầu sau :
- 500 ml dung dịch NaCl 0,5M ;
 - 2 lít dung dịch MgSO_4 0,2M ;
 - 50 ml dung dịch KNO_3 0,2M.
- 43.7.** Từ những muối và nước cất, hãy trình bày cách pha chế các dung dịch sau :
- 2,5 kg dung dịch NaCl 0,9% ;
 - 50 g dung dịch MgCl_2 4% ;
 - 250 g dung dịch MgSO_4 0,1%.

43.8*. Có 2 lọ đựng dung dịch H_2SO_4 . Lọ thứ nhất có nồng độ 1M, lọ thứ hai có nồng độ 3M. Hãy tính toán và trình bày cách pha chế 50 ml dung dịch H_2SO_4 có nồng độ 1,5M từ 2 dung dịch axit đã cho.

43.9*. Cần dùng bao nhiêu mililit dung dịch NaOH 3% có khối lượng riêng là 1,05 g/ml và bao nhiêu mililit dung dịch NaOH 10% có khối lượng riêng là 1,12 g/ml để pha chế được 2 lít dung dịch NaOH 8% có khối lượng riêng là 1,10 g/ml ?