

Diluição

1-Diluição é uma operação empregada muito no nosso dia-a-dia, quando, por exemplo, preparamos um refresco a partir de um suco concentrado. Considere 100 ml de determinado suco em que a concentração do soluto seja de 0,4 mol/L. o volume de água, em mL, que deverá ser acrescentado para que a concentração do soluto caia para 0,04 mol/L, será de:

2-Que volume de água destilada devemos adicionar a 100 mL de uma solução 2mol/L, a fim de torná-la exatamente 0,8 mol/L?

3-Que volume de água devemos adicionar a 120 mL de solução 0,6 mol/L para torná-la 0,15 mol/L?

4-Que volume de água devemos adicionar a 1 litro de solução 0,105 mol/L para torná-la exatamente 0,1 mol/L?

5-Calcule o volume, em mL, de uma solução aquosa de 0,20 mol/L de NaOH, necessário para preparar 250mL de solução de NaOH 0,080 mol/L pela adição de água à solução.

6-Que volume de HCl concentrado (16 mol/L) é necessário para preparar 2,0L de HCl 0,20 mol/L?

7-Que volume de água destilada devemos adicionar a 150,0 mL de uma solução a 7,00% de um shampoo para automóvel a fim de torná-la a 3,00%?

Gabarito

1)900mL

2)150mL

3)360 mL

4)50 mL

5)0,1L

6)0,025L

7)200mL