

EXERCÍCIOS: Título

1. Tem-se um frasco de soro contendo solução aquosa a 5 % em massa de glicose. Quantos gramas de glicose devem ser dissolvidos em água para preparar 1,0 kg desse soro? (50 g)
2. Qual a massa de água destilada deverá ser adicionada a 1,0 kg de soro, contendo 20 % em massa de soluto, de tal forma que essa porcentagem reduza para 8 %? (1500 g)
3. Quantas gramas de ácido sulfúrico devem, ser adicionada a 200 g de água para se obter uma solução de 60% em massa?
4. Uma solução aquosa de H_2SO_4 , a 75 % em massa, possui 360 g de soluto. Qual a massa de água na solução?
5. Calcule as massas de soluto e de solvente em 480 gramas de solução aquosa de ácido sulfúrico a 75 %, em peso.
6. Misturando-se 60 gramas de um sal solúvel em 540 gramas de água, qual será o título dessa solução?
7. Dada uma solução alcoólica de fenolftaleína com 200 g, contendo 8,0 % em massa de soluto. Qual a massa de fenolftaleína, em gramas, contida na solução e o número de mols de álcool (C_2H_5OH) na solução?
8. A embalagem de um sal de cozinha comercial com reduzido teor de sódio, o chamado sal "light", traz a seguinte informação: "Cada 100 g contém 20 g de sódio...". Qual a porcentagem (em massa) de cloreto de sódio nesse sal?
9. Qual a massa de ácido acético presente em 2,5 litros de vinagre sabendo que existem 7% em massa do referido ácido? (admitir densidade 1,0 g/ml para o vinagre)
10. Quais as massas de ácido oxálico ($H_2C_2O_4$) e água que devem ser misturadas para se preparar 1000 gramas uma solução 5%, em massa de $H_2C_2O_4$?