

Data:

Disciplina:

Professor (a):

Aluno (a):

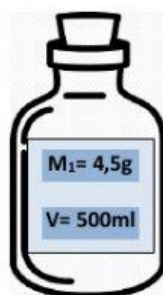
Curso:

Turno:

Período:

ATIVIDADE-SOLUÇÕES

1. Considere as informações do rótulo do frasco, e determine a concentração comum:



- a) 0,009 g/L
- b) 0,9 g/L
- c) 9 g/L
- d) 90 g/L

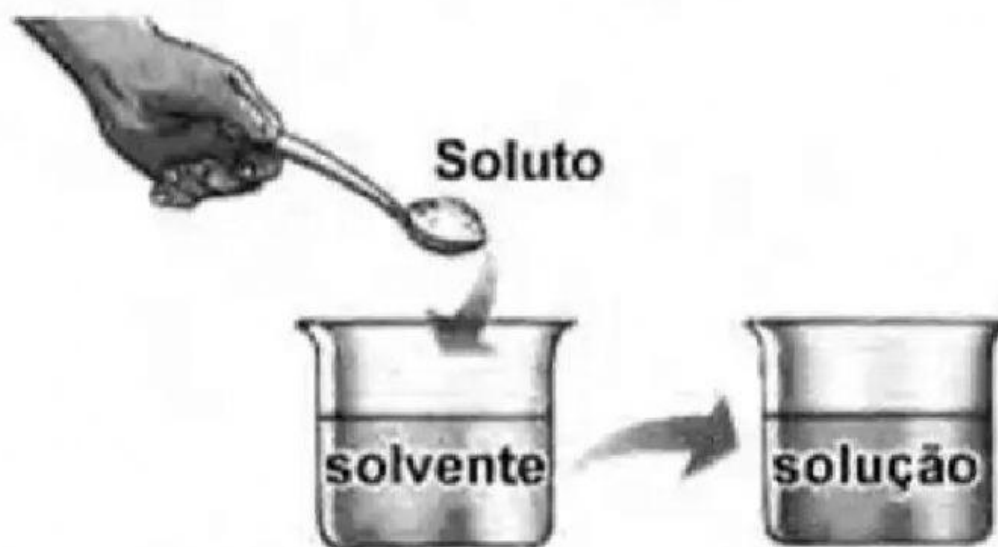
2. (Unicamp-SP) Evapora-se totalmente o solvente de 250 mL de uma solução aquosa de $MgCl_2$ de concentração 8,0 g/L. Quantos gramas de soluto são obtidos?

- a) 8,0
- b) 6,0
- c) 4,0
- d) 2,0
- e) 1,0

3. A concentração de uma solução é de 5,0 g/L. Dessa solução, 0,5L contém:

- a) 10g de soluto
- b) 0,25g de soluto
- c) 5,0g de soluto
- d) 2,5g de soluto
- e) 1,0g de soluto

4. (Enem 2010) Ao colocar um pouco de açúcar na água e mexer até a obtenção de uma só fase, prepara-se uma solução. O mesmo acontece ao se adicionar um pouquinho de sal à água e misturar bem. Uma substância capaz de dissolver o soluto é denominada solvente; por exemplo, a água é um solvente para o açúcar, para o sal e para várias outras substâncias. A figura a seguir ilustra essa citação.



Suponha que uma pessoa, para adoçar seu cafezinho, tenha utilizado 3,42g de sacarose (massa molar igual a 342 g/mol) para uma xícara de 50 ml do líquido. Qual é a concentração final, em mol/, de sacarose nesse cafezinho?

- a) 0,02
 - b) 0,2
 - c) 2
 - d) 200
 - e) 2000
5. Para uma determinada experiência um químico necessita usar 50ml de uma solução aquosa de NaOH 0,2M. No estoque está disponível apenas um frasco contendo 2,0L de NaOH_(aq) 2,0M. Que volume de solução aquosa de NaOH 2,0M deve ser retirado do frasco para que, após sua diluição, se obtenham 50ml de solução aquosa de NaOH 0,2M?
6. (UEL-PR) Misturam-se 200 mL de solução de hidróxido de potássio de concentração 5,0g/L com 300 mL de solução de mesma base com concentração 4,0g/L. A concentração final em g/L é:
- a) 0,5
 - b) 1,1
 - c) 2,2
 - d) 3,3
 - e) 4,4