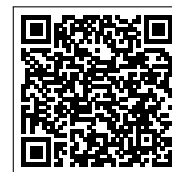




Lista Exercício 07 - Soluções - Título - Química  
Itamar Barbosa

Versão 0.1

Questões



1. Calcule o título e a porcentagem em massa de uma solução feita a partir da dissolução de 368 g de glicerina,  $C_3H_8O_3$ , em 1600 g de água.
2. Qual a massa de água existente em 600 g de uma solução aquosa de brometo de potássio ( $KBrO_3(aq)$ ) com  $\tau = 0,25$ ?
3. ENCE-UERJ-Cefet-UFRJ) Para a prevenção de cáries, em substituição à aplicação local de flúor nos dentes, recomenda-se o consumo de “água fluoretada”. Sabendo que a porcentagem, em massa, de fluoreto de sódio na água é de  $2 \cdot 10^{-4}$ 
  - a)  $2 \cdot 10^{-3}$  g.
  - b)  $3 \cdot 10^{-3}$  g.
  - c)  $4 \cdot 10^{-3}$  g.
  - d)  $5 \cdot 10^{-3}$  g.
  - e)  $6 \cdot 10^{-3}$  g.
4. (Puccamp-SP) Tem-se um frasco de soro glicosado a 5% (solução aquosa de 5% em massa de glicose). Para preparar 1 kg desse soro, quantos gramas de glicose devem ser dissolvidos em água?
  - a)  $5,0 \cdot 10^{-2}$
  - b)  $5,0 \cdot 10^{-1}$
  - c)  $5,0 \cdot 10^0$
  - d)  $5,0 \cdot 10^1$
  - e)  $5,0 \cdot 10^2$