

Aula 22

Revisão
(após)

RECEIROS
QUÍMICA

$$C_i \cdot V_i = C_f \cdot V_f$$

$$900 \cdot 20 = C_f \cdot 60000$$

$$\frac{18}{60} = C_f = 0,3 \text{ g/L} \quad *$$

$$C = \frac{m}{V} \cdot \bar{M}_2$$

$$0,3 = \frac{m}{V} \cdot 342$$

$$\frac{0,3}{342} = \frac{m}{V} = 0,00088 \text{ mol/L}$$

$$8,8 \cdot 10^{-4} \text{ mol/L}$$

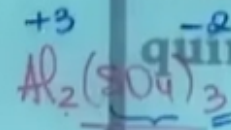
Mistura de soluções sem reação química

(Acafe 2016) Para preparar 1,0 L de [H] = 1,0 mol/L se dispõe de dois frascos distintos contendo soluções de NaOH, uma na concentração de m/v, frasco A) e outro 2% (m/v, frasco B).

Dados: Na = 23 g/mol; O = 16 g/mol; H = 1 g/mol.

e) 1,4 e 12.

Mistura de soluções químicas e Titulação



11. (Uemg, 2011) Uma solução homogênea cujo principal componente é $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$. Um estudante de química, ao analisar uma garrafa de 500 mL com o rótulo, há a informação presente na solução é Al^{3+} . Considerando que o caráter ácido do $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ sugeridas pelo estudante.

Rev - APS

Nota:

Conteúdos abordados: - Diluição e misturas de soluções; - Titulação; - Propriedades coligativas; - Termoquímica; - Cinética Química.