

Exercícios de Equivalente

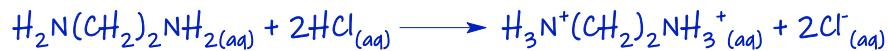
- 1) Quantos equivalentes de H_2SO_4 correspondem à 0,234 mol deste ácido na reação:



- 2) Quantos equivalentes de H_3PO_4 correspondem à 0,356 mol deste ácido na reação:



- 3) Quantos equivalentes de etilenodiamina correspondem à 0.125 mol desta base na reação:



- 4) Quantos equivalentes de BrO_3^- existem em 25,0 mL de uma solução de NaBrO_3 0,150 mol/L ? Dada a semi-reação do I^- .



- 5) Quantos equivalentes de I^- existem em 10,0 mL de uma solução de KI 0,250 mol/L ? Dada a semi-reação do I^- .



- 6) Quantos equivalentes de dicromato existem em 50,0 mL de $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ 0,450 mol/L? Dada a reação:



- 7) Dado o trecho do texto de uma bula:

“O lítio possui um índice terapêutico estreito, entre 0,5 e 1,5 mEq/L e segue cinética de primeira ordem em 80% dos pacientes; portanto, à medida que a dose aumenta ou diminui, o estado de equilíbrio se eleva ou reduz proporcionalmente”.

Qual a massa de sal usada na preparação de 1L de solução contendo as seguintes concentrações de Li utilizando a) LiCl e b) Li_2SO_4

i) 0,5 mEq./L; ii) 1,0 mEq./L; iii) 1,5 mEq./L

Dado: $\text{MM}(\text{LiCl}) = 42,39 \text{ g/mol}$; $\text{MM}(\text{Li}_2\text{SO}_4) = 109,94 \text{ g/mol}$