

Aula do dia 06/03/06

Tratou-se de fazer alguns exercícios sobre as unidades de concentração que constam no livro do FELTRE.

Exceção feita aos problemas envolvendo Normalidade, que não figuram como teoria no livro e os alunos foram convidados a escrever os exercícios no caderno. Eis um exemplo de exercício de normalidade:

01. Qual a normalidade de uma solução em que se misturou 5,5g de $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ (MOL = 242g) a 500mL de água destilada?

Solução:

1° Encontra-se o x e o Eq. No caso do sal $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ a carga total do cátion é 2+, logo $\text{Eq} = \text{MOL}/x \rightarrow \text{Eq} = 242/2 = 121\text{g}$.

2° $\text{NEq} = m/\text{Eq} \rightarrow \text{NEq} = 5,5/121 = 4,55 \cdot 10^{-2}$.

3° $\text{N} = 4,55 \cdot 10^{-2}/0,5 = 9,09 \cdot 10^{-2}$ NORMAL.