

# *Grau de pureza*



# Grau de pureza

## Grau de pureza

Nem sempre se trabalha com um reagente completamente puro (pureza = 100%) pelo que a **quantidade de impurezas contidas na amostra inicial deverá ser contabilizada** para os cálculos estequiométricos.

$$\text{grau de pureza}(\%) = \frac{m_{\text{substância}}}{m_{\text{amostra}}} \times 100$$

Em que:

$$m_{\text{amostra}} = m_{\text{substância}} + m_{\text{impurezas}}$$

## **Bibliografia**

J. Paiva, A. J. Ferreira, M. G. Matos, C. Morais, C. Fiolhais, *Novo 11Q*, Texto Editores, Lisboa, 2016.

D. reger, S. Goode, E. Mercer, *Química: Princípios e Aplicações*, 2ª edição, Fundação Calouste Gulbenkian, 2010, Lisboa.