

#ESTUDOEMCASA

BLOCO N.º 54

ANO(S) 11º e 2º de Formação

DISCIPLINA Física e Química A, Física e Química, Física do Som

APRENDIZAGENS ESSENCIAIS

Relacionar as características das águas (naturais ou tratadas), enquanto soluções aquosas, com a dissolução de sais e do dióxido de carbono da atmosfera numa perspetiva transversal da importância da água no planeta e no desenvolvimento da sociedade humana.

Título/Tema do Bloco

Mineralização das águas. Solubilidade de sais em água

Atividade 1

Considere a curva de solubilidade de um sal de alumínio.

- a) Como varia a solubilidade deste sal em água com a temperatura?

A solubilidade do sal de alumínio aumenta com o aumento da temperatura.

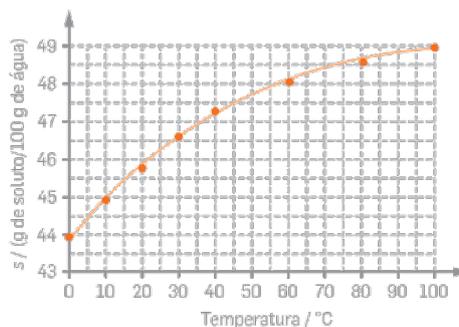
- b) Indique um valor aproximado da solubilidade do sal a 60 °C.

solubilidade = 48 g / 100 g de água

- c) Classifique a solução como insaturada, saturada ou sobressaturada sabendo que se dissolveram 48 g de sal em 120 g de água à temperatura mencionada na alínea anterior.

$$c_{\text{soluta}} = \frac{48 \times 100}{120} = 40 \text{ g}/100\text{g de água}$$

$c_{\text{soluta}} < \text{solubilidade}$, então a solução é insaturada.



Secundário/11º ano e 2º ano de Formação

X

Fonte: Apresentações 11Q, Texto Editores (adaptadas): Mineralização das águas e processos de dissolução; Solubilidade de sais em água.