

# Solução

---

**Referência :** Spencer Lima, L. (2010), WikiCiências, 1(8):0001

**Autor:** Luis Spencer Lima

**Editor:** Jorge Gonçalves <sup>[1]</sup>

---

Quando uma substância se dissemina no seio de outra, forma-se uma dispersão. Quando as dimensões das partículas são inferiores a um nanómetro ( $10^{-9}$  m), não se pode distinguir a substância dispersa da substância dispersante e a dispersão designa-se solução. Uma solução é uma mistura homogénea de duas ou mais substâncias, na qual só se consegue observar uma única fase, mesmo ao microscópio.

Em geral, associa-se o termo solução à dissolução de um sólido num líquido, por exemplo, cloreto de sódio ou sacarose em água. As soluções aquosas são as mais vulgares, mas existem diversos tipos de soluções: um sólido num sólido (ligas metálicas como bronze, latão ou aço), um líquido num sólido (mercúrio em ouro, hexano em parafina sólida), um líquido num líquido (acetona em água, benzeno em tolueno), um gás num sólido (hidrogénio num metal), um gás num líquido (dióxido de carbono ou oxigénio em água) ou um gás num gás (o ar é uma solução gasosa maioritariamente constituída por diazoto, dioxigénio e árgon).

Nas soluções, a substância na qual se dispersa(m) outro(s) designa-se por solvente e todos os outros componentes são designados por solutos. O solvente tem sempre o mesmo estado físico da solução e, normalmente, é a substância presente em maior quantidade. No caso de soluções em que as substâncias estão presentes em proporções idênticas, considera-se solvente o componente mais volátil, isto é, com menor ponto de ebulição.

A composição quantitativa de uma solução pode ser expressa de diversas formas: concentração ou concentração molar do soluto ( $c$ ), concentração mássica do soluto ( $\gamma$ ), molalidade ( $m$ ), fracção molar ( $x$ ), fracção mássica ( $w$ ) e fracção volúmica ( $\phi$ ). A fracção mássica é muitas vezes expressa como percentagem em massa ( $\% m/m$ ), partes por milhão (ppm) e partes por bilião (ppb) e a fracção volúmica é muitas vezes expressa como percentagem em volume ( $\% V/V$ ) e partes por milhão em volumes (ppmV).

A massa máxima de soluto que é possível dissolver na unidade de volume de solvente, formando-se uma solução saturada, denomina-se solubilidade. Isto significa que, no caso das soluções sólido-líquido, uma solução saturada não tem capacidade para dissolver mais soluto adicionado, formando-se um depósito sólido. Considere-se a dissolução do cloreto de sódio em água. Este processo conduz à formação de uma solução (insaturada) até atingir o valor da sua solubilidade (359 g por litro de solução, a 25 °C). Nesta altura, forma-se uma solução saturada: a adição de mais cloreto de sódio não aumenta a quantidade de soluto dissolvido.

Contudo, existem casos em que é possível obter soluções em que a quantidade de soluto presente é superior à sua solubilidade durante um certo tempo até que o equilíbrio se restabeleça e se deposite o excesso de soluto. Estas soluções denominam-se soluções sobressaturadas. As bebidas gaseificadas constituem um bom exemplo da formação deste tipo de soluções. O dióxido de carbono é dissolvido em água a alta pressão até atingir a saturação. Ao colocar esta solução à pressão atmosférica (abertura do recipiente que contém a bebida), como a solubilidade do gás é bastante menor, este escapa-se através da superfície do líquido, mas, como este processo é lento, por momentos, obtém-se uma solução sobressaturada. Fenómeno idêntico se verifica na cristalização, em que se podem ter soluções sobressaturadas até que, por introdução de impurezas ou contacto com objectos irregulares (scratching), ocorre rapidamente a cristalização.

---

Criada em 14 de Outubro de 2009

Revista em 14 de Julho de 2010

Aceite pelo editor em 23 de Agosto de 2010

## Referências

[1] [http://www.fc.up.pt/fcup/contactos/ficha\\_pessoal.php?login=jgoncalv](http://www.fc.up.pt/fcup/contactos/ficha_pessoal.php?login=jgoncalv)

# Fontes e Editores da Página

**Solução** Fonte: <http://wikiciencias.casadasciencias.org/wiki/index.php?oldid=7101> Contribuidores: Admin

## Licença

---

Creative Commons - Atribuição - Uso Não Comercial - Partilha nos Mesmos Termos  
<http://creativecommons.org/licenses/by-nc-sa/3.0/>

---