

Soluções químicas

Carolina Batista
Professora de Química

As soluções químicas são misturas homogêneas formadas por duas ou mais substâncias.

Os componentes de uma solução são denominados de soluto e solvente:

- **Soluto:** representa a substância dissolvida.
- **Solvente:** é a substância que dissolve.

Geralmente, o soluto de uma solução está presente em menor quantidade que o solvente.

Um exemplo de solução é a mistura de água e açúcar, tendo a água como solvente e o açúcar como soluto.

A água é considerada o solvente universal, devido ao fato de dissolver uma grande quantidade de substâncias.



As soluções químicas

estão presentes em nosso cotidiano

Classificação das soluções

Como vimos, uma solução consiste de duas partes: o soluto e o solvente.



Água

Solução



Formação

Soluto + Solvente = Solução

de uma solução

Porém, esses dois componentes podem apresentar diferentes quantidades e características. Como resultado, existem diversos tipos de soluções e cada uma delas baseia-se em uma determinada condição.