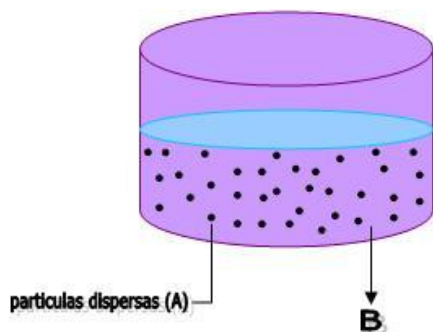


Dispersões

Definição:

Na Química, dispersão é a mistura de uma substância (soluto ou disperso) – **A** - em uma outra substância ou conjunto de substâncias (solvente ou dispersante ou dispergente) - **B**.



Ou seja, é uma substância disseminada em outra(s) substância(s) formando uma mistura. Esta mistura pode ser homogênea ou heterogênea.

Classificação:



A classificação acima é feita de acordo com o tamanho das partículas do disperso.

- Solução: as partículas dispersas possuem até 1 nm de diâmetro.

- Coloide ou dispersão coloidal: as partículas dispersas possuem entre 1 nm e 1000 nm de diâmetro.

- Suspensão: as partículas dispersas possuem mais de 1000 nm de diâmetro.



Lembrete:

1 nm = 1 nanômetro = 10⁻⁹ metros = 0,00000001 metros

Características das dispersões:

	Soluções	Dispersões Coloidais	Suspensões
<i>Ação da gravidade e de centrifugadores comuns</i>	Não se sedimentam	Não se sedimentam	Sedimentam-se
<i>Ação de ultracentrifugadores</i>	Não se sedimentam	Sedimentam-se	Sedimentam-se
<i>Ação do filtro comum</i>	Não são retidas	Não são retidas	São retidas
<i>Ação do ultrafiltro</i>	Não são retidas	São retidas	São retidas
<i>Visibilidade ao microscópio comum</i>	Não são visíveis	Não são visíveis	São visíveis
<i>Visibilidade ao ultramicroscópio</i>	Não são visíveis	São visíveis	São visíveis
	HOMOGÊNEAS	HETEROGÊNEAS	

Luana Nunes – Prof. Química

Todas as imagens foram retiradas dos Google Imagens