

Aula N°	Tema	Capítulo	Sub-tema	Conteúdos
6 (aula de 45 min)	Terra em Transformação	Os materiais	Soluções, suspensões e colóides	Distinguir solução, suspensão e colóide.

Solução, suspensão e colóide

Quando uma substância se dissolve totalmente noutra, obtemos uma mistura homogénea a que se dá o nome de solução.

Exemplos: água + açúcar
 Cetona + verniz das unhas
 Sumo de laranja + água

Se as substâncias não se dissolverem umas nas outras obtém-se uma suspensão ou um colóide.

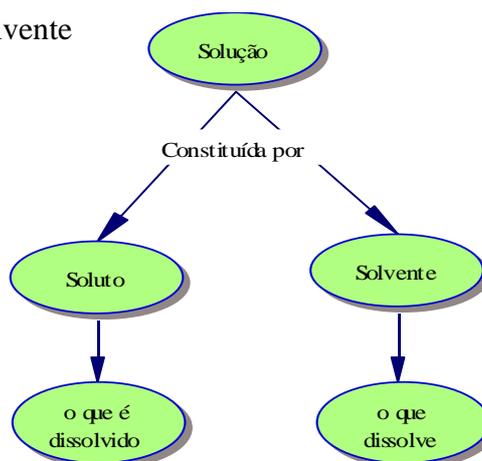
Chamamos suspensão ou colóide consoante o tamanho das partículas em suspensão.

Soluções

Solução = soluto + solvente

Solução aquosa: são as soluções em que o solvente é a água.

Exemplos: água salgada, chá açucarado,...



Suspensões e Colóides

Quanto às suspensões podemos dizer que são misturas heterogéneas onde se conseguem identificar dois ou mais constituintes.

Exemplos: água + areia do mar
 areia da praia
 granito

No que diz respeito aos colóides, são materiais que embora pareçam soluções, não o são. Não se consegue distinguir os seus componentes a olho nu mas microscopicamente é possível.

Exemplos: maionese
Espuma de barbear
Leite
Manteiga
Sangue

Resumo

