

Definições de misturas: suspensão, coloide e soluções

Resumo

Toda mistura pode ser também chamada de dispersão, porém, nem todas as dispersões possuem as mesmas características. Uma forma de classificá-las é por meio do tamanho da partícula dispersa no dispersante.

Nos sistemas de dispersão a substância que se encontra em maior número de mol é chamada de dispersante e a substância encontrada em menor número de mol é chamada de disperso.

Desta forma, teremos três tipos de dispersões: **solução verdadeira**, **coloide** e **suspensão**.

Solução verdadeira

Mistura homogênea, formada por partículas de tamanho menor que 1 nm (por isso não ocorre sedimentação).

Em uma mistura de água com açúcar, onde a água se encontra claramente em maior quantidade, dizemos que a água é o solvente e o açúcar o soluto.

Uma solução pode ser encontrada nos estados sólido, líquido e gasoso.

Os termos soluto e solvente só podem ser utilizados para soluções verdadeiras.

Exemplos de soluções:

Soluções sólidas - Ligas metálicas (bronze, aço).

Soluções líquidas - água com sal, álcool hidratado.

Soluções gasosas - Ar atmosférico.

Obs.: 1 nm quer dizer 1 nanômetro. É o mesmo que um 10^{-9} metros.

Coloide

Mistura heterogênea, formada por partículas dispersas com tamanho entre 1 e 1000 nm. Os coloides não sedimentam e nem podem ser filtrados por filtração comum.

Psii!!

Muito cuidado! Pois, muitas vezes os coloides são confundidos com misturas homogêneas quando observadas a olho nu.

Veja os tipos e alguns exemplos de coloides:

TIPOS DE DISPERSÃO COLOIDAL			
NOME	SUBSTÂNCIA DISPERSA	SUBSTÂNCIA DISPERSANTE	EXEMPLO
Sol	Sólida	Líquida	detergentes em água
Gel	Líquida	Sólida	Gelatinas e queijos
Emulsão	Líquida	Líquida	Maionese
Espuma	Gás	Líquida ou sólido	Espuma de sabão e Chantilly
Aerossol	Sólida ou líquida	Gás	Fumaça e neblina
Sol sólido	Sólida	Sólida	A maioria das pedras preciosas.

Psii!!

Efeito Tyndall

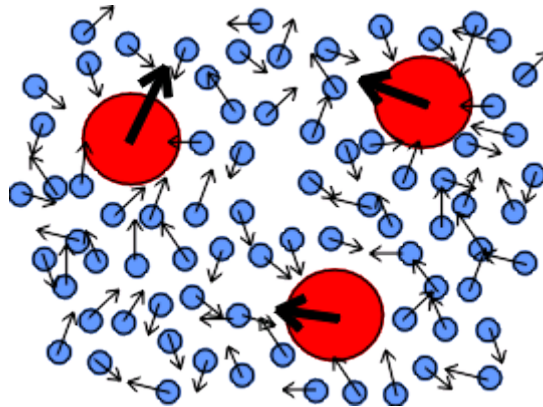
Este efeito ocorre quando há dispersão da luz por partículas coloidais. Neste fenômeno é possível visualizar o trajeto que a luz percorre através das partículas dispersas.

A dispersão da luz deve-se ao fato do tamanho das partículas ser da mesma ordem de grandeza do comprimento de onda da radiação visível.



Movimento browniano

É o movimento aleatório de partículas em uma dispersão, como consequência dos choques entre todas as partículas presentes no fluido, pode ser usado para se referir a uma grande diversidade de movimentos presentes em estados desde micro até macroscópicos.

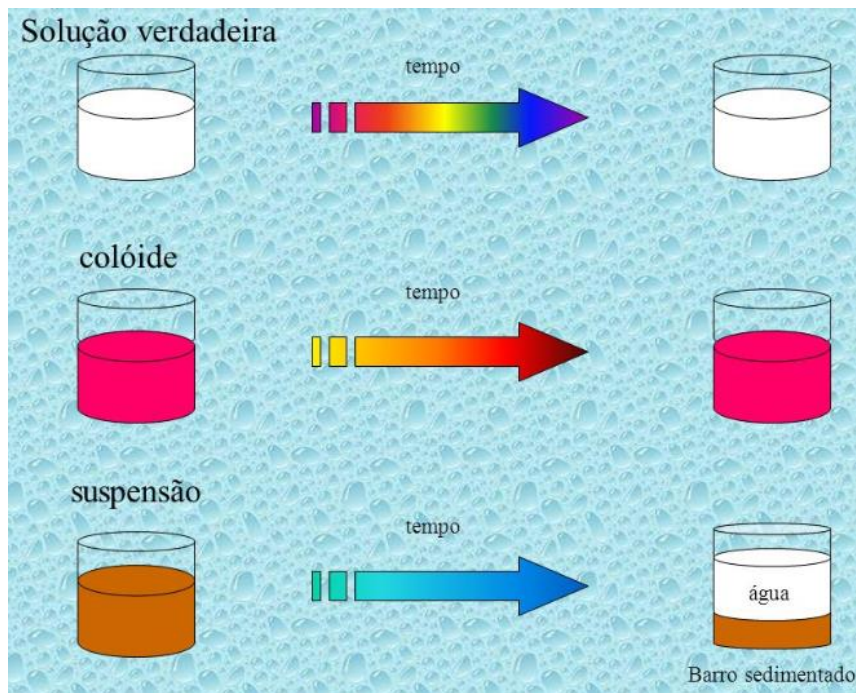


Suspensão

Mistura heterogênea, formada por partículas de tamanho maior que 1000 nm (daí a possibilidade de ser filtrada e a sedimentação ocorrer através da simples decantação). As partículas dispersas de uma suspensão podem ser vistas a olho nu ou por um simples microscópio.

Exemplos de suspensões:

Granito, água com areia.



Exercícios

1. A obtenção de sistemas coloidais estáveis depende das interações entre as partículas dispersas e o meio onde se encontram. Em um sistema coloidal aquoso, cujas partículas são hidrofílicas, a adição de um solvente orgânico miscível em água, como etanol, desestabiliza o coloide, podendo ocorrer a agregação das partículas preliminarmente dispersas.

A desestabilização provocada pelo etanol ocorre porque

- a) a polaridade da água no sistema coloidal é reduzida.
 - b) as cargas superficiais das partículas coloidais são diminuídas.
 - c) as camadas de solvatação de água nas partículas são diminuídas.
 - d) o processo de miscibilidade da água e do solvente libera calor para o meio.
 - e) a intensidade dos movimentos brownianos das partículas coloidais é reduzida.
2. Os sistemas coloidais estão presentes, no cotidiano, desde as primeiras horas do dia, na higiene pessoal (sabonete, xampu, pasta de dente e creme de barbear), na maquiagem (alguns cosméticos) e no café da manhã (manteiga, cremes vegetais e geleias de frutas). No caminho para o trabalho (neblina e fumaça), no almoço (alguns temperos e cremes) e no entardecer (cerveja, refrigerante ou sorvetes). Os colóides estão ainda presentes em diversos processos de produção de bens de consumo como, por exemplo, o da água potável. São também muito importantes os colóides biológicos tais como o sangue, o humor vítreo e o cristalino.

Adaptado de JAFELICI J., M., VARANDA, L. C. "Química Nova Na Escola". O mundo dos colóides. n. 9, 1999, p. 9 a 13.

Com base no texto e nos conhecimentos sobre colóides, é correto afirmar:

- a) A diálise é um processo de filtração no qual membranas especiais não permitem a passagem de solutos, mas sim de colóides que estão em uma mesma fase dispersa.
- b) As partículas dos sistemas coloidais são tão pequenas que a sua área superficial é quase desprezível.
- c) As partículas coloidais apresentam movimento contínuo e desordenado denominado movimento browniano.
- d) O efeito Tyndall é uma propriedade que se observa nos sistemas coloidais e nos sistemas de soluções, devido ao tamanho de suas partículas.
- e) Os plásticos pigmentados e as tintas são exemplos excluídos dos sistemas coloidais.

3. Quando se dispersam, em água, moléculas ou íons, que têm, em sua estrutura, extremidades hidrofóbicas e hidrofílicas, a partir de uma determinada concentração, há agregação e formação de partículas coloidais, denominadas micelas. Tal propriedade é típica de moléculas de
- lipídio.
 - aminoácido.
 - hidrocarboneto alifático.
 - sabão.
 - hidrogênio.

4. Em todas as ações fundamentais de nossas vidas, utilizamos água. Leia o texto abaixo:

“Você acorda, acende a luz, toma um banho quente e prepara o almoço. Para cozinhar, por exemplo, o arroz, é comum diluirmos uma “pitada” (pequena quantidade) de sal de cozinha num volume de 1 litro de água – solução de sal. Vai ao banheiro, escova os dentes e está pronto para o trabalho. Se parar para pensar, vai ver que, para realizar todas essas atividades, foi preciso usar água. Logo a água, solvente universal, é fundamental para nossa vida”.

Disponível em: <<http://planetasustentavel.abril.com.br/>>. Acesso em: 04 jun. 2013. (adaptado)

Com base no conceito e nos critérios de classificação de uma solução (estado físico das soluções, estado físico do soluto e do solvente e a natureza do soluto), pode-se afirmar que a solução salina é, respectivamente,

- líquida, sólido-líquido e molecular.
 - sólida, líquido-líquido e molecular.
 - líquida, líquido-líquido e molecular.
 - sólida, líquido-líquido e iônica.
 - líquida, sólido-líquido e iônica.
5. O colágeno é a proteína mais abundante no corpo humano, fazendo parte da composição de órgãos e tecidos de sustentação. Apesar de não ser comestível, seu aquecimento em água produz uma mistura de outras proteínas comestíveis, denominadas gelatinas. Essas proteínas possuem diâmetros médios entre 1,0 nm e 1.000 nm e, quando em solução aquosa, formam sistemas caracterizados como
- soluções verdadeiras.
 - dispersantes.
 - coagulantes.
 - homogêneos.
 - coloides.

6. Azeite e vinagre, quando misturados, separam-se logo em duas camadas. Porém, adicionando-se gema de ovo e agitando-se a mistura, obtém-se a maionese, que é uma dispersão coloidal. Nesse caso, a gema de ovo atua como um agente:
- emulsificador.
 - hidrolisante.
 - oxidante.
 - reductor.
 - catalisador
7. Um dos cuidados básicos em relação à prevenção da gripe A, cujo vírus é conhecido como H1N1, consiste em fazer vacina. Entretanto, também é fundamental lavar as mãos com frequência e usar o álcool gel. Em relação a esse produto, pode-se afirmar que é uma
- solução diluída de etanol.
 - suspensão de álcool etílico.
 - dispersão coloidal contendo etanol.
 - mistura homogênea de álcool etílico e metanol.
 - mistura homogênea de etanol e um tensoativo.
8. A força e a exuberância das cores douradas do amanhecer desempenham um papel fundamental na produção de diversos significados culturais e científicos. Enquanto as atenções se voltam para as cores, um coadjuvante exerce um papel fundamental nesse espetáculo. Trata-se de um sistema coloidal formado por partículas presentes na atmosfera terrestre, que atuam no fenômeno de espalhamento da luz do Sol. Com base no enunciado e nos conhecimentos acerca de coloides, considere as afirmativas a seguir.
- Não se trata um sistema emulsificante.
 - São uma mistura com partículas que variam de 1 a 1000 nm.
 - Consistem em um sistema do tipo aerossol sólido.
 - Formam uma mistura homogênea monodispersa.
 - Consistem em um sistema do tipo sol sólido.
9. Determinada indústria trata, preliminarmente, seus efluentes com sulfato de alumínio e cal. A formação do hidróxido de alumínio permite que haja a eliminação de materiais.
- em solução, por meio de destilação simples.
 - em suspensão, por meio de decantação e filtração.
 - sólidos, utilizando cristalização fracionada.
 - sólidos, por meio de fusão e filtração.
 - líquidos, utilizando a sifonação e a evaporação.

- 10.** Uma colher de chá contendo sal de cozinha foi adicionada a um copo com 250 mL de água a 25°C. O sistema foi agitado até completa dissolução do sal. Com relação à solução resultante, todas as alternativas estão corretas, exceto:
- a) ela é eletricamente neutra.
 - b) ela é eletrolítica.
 - c) ela é homogênea.
 - d) ela é incolor.
 - e) ela é saturada.

8. B

Consistem em um sistema do tipo aerossol sólido. O Efeito Tyndall, ou seja, a dispersão da luz pelas partículas coloidais, é mais comumente visto na neblina citada acima e na poeira. É possível, por exemplo, ver o rastro luminoso provocado pela dispersão da luz do sol nas suas partículas coloidais

9. B

Tanto no tratamento de água para consumo como no tratamento de efluentes, a floculação é uma etapa do processo na estação de tratamento de águas em que, após adicionar os coagulantes $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ (sulfato de alumínio) ou FeCl_3 (cloreto férrico), as partículas em suspensão tornam-se pequenos flocos (flóculos), decantando em seguida.

10. E

- a) ela é eletricamente neutra. → Sim, existe a mesma quantidade de cargas positivas e negativas na solução
- b) ela é eletrolítica. → como há íons dispersos ela é sim eletrolítica