Kaue Vinicius da Silva Sousa 2ºA

Professor: Paulo Cesar Valeriano

Data de entrega: 31/05/2021

PESQUISA SOBRE SOLUÇÕES

(Solução, Soluto e Solvente)

**Solução**

Em Química, uma solução é toda mistura de duas ou mais substâncias que seja homogênea, isto é, que tenha apenas uma fase. Pois suas partículas dispersas tem um diâmetro de aproximadamente menor que 1 nano milímetro (10-9 m).

As soluções podem ser classificadas de acordo com o estado físico em que se encontram à temperatura ambiente, sendo essa denominação dada em: **sólidas, líquidas**ou**gasosas.** Então, ligas metálicas são uma espécie de solução solidas formada pela fusão e mistura de dois ou mais metais; a água com o açúcar e o álcool com a água são soluções líquidas, e o ar é uma solução gasosa formada por vários gases.

**-Soluções sólidas:**

É composta de dois ou mais sólidos.

-Liga metálica - níquel (soluto) e cobre (solvente).

-Amálgama de prata - prata (soluto) e mercúrio (solvente).

**-Soluções líquidas:**

O solvente é sempre líquido e o soluto pode ser: sólido, líquido ou gasoso.

-Açúcar (soluto) e água (solvente).

- Álcool (soluto) e água (solvente).

**-Soluções gasosas:**

Todos os componentes também precisam estar no mesmo estado gasoso.

- Nitrogênio (N2), oxigênio (O2), argônio (Ar) e gás Carbônico (CO2) – O ar que respiramos.

**Soluto**

O soluto, que é considerado o dispersor, pode ser definido como a substância dissolvida, ou seja, a que se distribui no interior de outra substância na forma de pequenas partículas. em razão do tamanho das partículas dispersas, essas misturas não podem ser separadas por meio de técnicas físicas, como a filtração, a decantação e a centrifugação, mas somente por meio de técnicas químicas, como a destilação. Assim, as partículas não se sedimentam com o passar do tempo, mas ficam suspensas ao longo de toda a sua extensão.

-Sal (soluto)

-Açúcar (soluto)

**Solvente**

O solvente é a substância chamada de dispersante, ou seja, é a que permite que o soluto se distribua em seu interior. Ele é a substância que pode dissolver outras substâncias, no caso o soluto, e formar soluções homogêneas. Exemplo: açúcar quando é dissolvido em água. Sendo o açúcar, o soluto e a água, o solvente

A água é considerada um solvente universal pela sua capacidade de dissolver grande parte das substâncias. Além disso, ela é capaz de fazer dissolução de substâncias nos estados sólido, líquido e gasoso.

-Água (solvente)

-Álcool (solvente) - álcool etílico, o álcool metílico e o álcool propílico entre diversos outros.