Soluções Químicas

Soluções químicas são misturas homogêneas, que podem ser formadas por duas ou mais soluções.

Seus componentes são denominados:

- Soluto: substância dissolvida;

- Solvente: a substância que dissolve.

Geralmente quantidade do solvente é maior do que o soluto.

Iremos fazer duas soluções, o solvente vai ser a água e o soluto vai ser o sal. As duas soluções terão a mesma quantidade de água, porém colocaremos quantidade diferente de sal. Depois que fizermos as duas soluções, juntaremos as duas em um só pote, para vermos se o sal será diluído totalmente.

Na primeira solução, colocaremos 100ml de água, e 30g de sal. E quando misturarmos, esperamos que dê uma solução saturada. Uma solução saturada é a quantidade máxima de soluto que é dissolvida pelo solvente.

Na segunda solução, colocaremos a mesma quantidade de água, porém com uma menor quantidade de sal, 16g apenas. Esperamos que dê uma solução insaturada. Uma solução insaturada é uma solução que ainda é dissolvida pelo solvente, porém com uma menor quantidade de soluto.

Ao juntarmos as duas soluções, esperamos que o sal seja diluído por inteiro, por conta que a quantidade de água é muito maior que a quantidade de sal.

Bibliografia

<https://www.todamateria.com.br/solucoes-quimicas/#:~:text=Solu%C3%A7%C3%B5es%20saturadas%3A%20solu%C3%A7%C3%A3o%20com%20a,cont%C3%A9m%20menor%20quantidade%20de%20soluto>.