

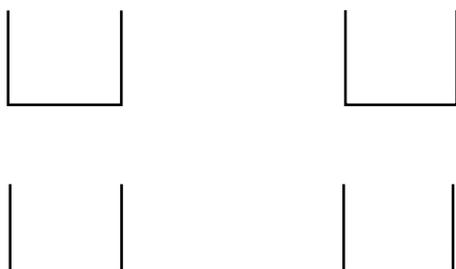
Soluções

Soluções

São misturas homogêneas.

Insaturada, saturada ou supersaturada

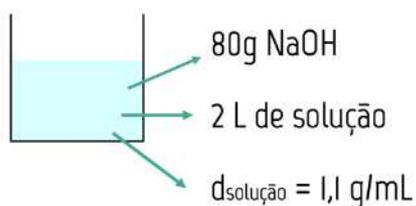
$$C.S = 20g_{(sal)} / 100 g_{H_2O} / 30^{\circ}C$$



Unidades de concentração

Indicam, em geral, a quantidade de soluto em uma solução

Observe:



Diluição



Titulação

É a determinação da concentração desconhecida de uma solução a partir de outra com concentração conhecida.

Exemplo:

Qual o volume de uma solução de $\text{Mg}(\text{OH})_2$ de concentração $0,2\text{mol/L}$ que é necessário para neutralizar totalmente 25mL de uma solução $0,1\text{mol/L}$ de HCl ?

Anotações: