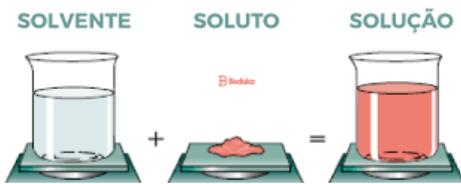


Soluções

- o misturas homogêneas de duas ou mais substâncias.
- o componente que está presente em menor quantidade recebe o nome de soluto (é o disperso)
- o componente predominante é chamado de solvente (é o dispersante)



CLASSIFICAÇÕES DAS SOLUÇÕES:

- Sólida: ligas metálicas
- Gasosas: ar
- Líquida: água salgada

Regra de solubilidade:

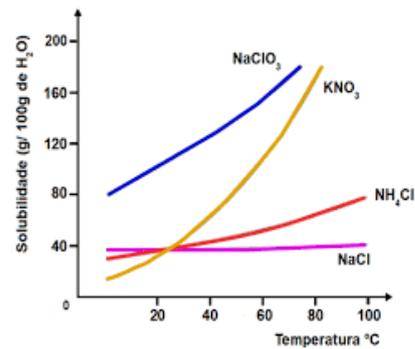
- Uma substância polar tende a se dissolver num solvente polar. Uma substância apolar tende a se dissolver num solvente apolar. (Semelhante dissolve semelhante.)

- Coeficiente de solubilidade (ou grau de solubilidade)

- é a quantidade necessária de uma substância (em geral, em gramas) para saturar uma quantidade padrão (em geral, 100 g, 1.000 g ou 1 L) de solvente, em determinadas condições de temperatura e pressão

Curvas de solubilidade:

são os gráficos que apresentam a variação dos coeficientes de solubilidade das substâncias em função da temperatura



CONCENTRAÇÃO DAS SOLUÇÕES:

- o é a quantidade, em gramas, de soluto existente em 1 litro de solução

$$C = \frac{m_{\text{soluto}} (\text{g})}{V_{\text{solução}} (\text{L})}$$