

SOLUÇÃO

CONSISTE NUMA MISTURA DE DUAS OU MAIS SUBSTÂNCIAS FORMANDO UMA MISTURA HOMOGÊNEA, QUE PODE SER DIVIDIDA EM TRÊS TIPOS:

SÓLIDA(Ex.: LIGAS METÁLICAS)

LÍQUIDA(Ex.: VINAGRE)

GASOSA(Ex.:GÁS DE COZINHA)

ESTUDO DE SOLUÇÕES

COEFICIENTE DE SOLUBILIDADE(CS)

CONSISTE NA QUANTIDADE NECESSÁRIA DO SOLUTO PARA FORMAR COM O SOLVENTE UMA SOLUÇÃO SATURADA EM DETERMINADAS CONDIÇÕES DE TEMPERATURA E PRESSÃO. DE ACORDO COM O COEFICIENTE DE SOLUBILIDADE, PODEMOS CLASSIFICAR AS SOLUÇÕES EM TRÊS TIPOS:

SATURADA: $\text{SOLUTO} = \text{CS}$

INSATURADA: $\text{SOLUTO} < \text{CS}$

SUPERSATURADA: $\text{SOLUTO} > \text{CS}$

FÓRMULAS

CONCENTRAÇÃO COMUM

$$C = m_1/v$$

EXPRESSA A MASSA DE SOLUTO PRESENTE NUM CERTO VOLUME DE SOLUÇÃO

TÍTULO

$$T_m/m = m_1/m$$

$$T_v/v = T_1/T$$

$$C = T.d$$

RELAÇÃO ENTRE MASSA DO SOLUTO E MASSA TOTAL

DENSIDADE

$$D = m/v$$

RESULTADO DA DIVISÃO DA MASSA PELO VOLUME

EXPRESSÃO GERAL

$$m_1.m = d.T$$

MOLARIDADE

$$M = n_1/v$$

RELAÇÃO MOLARIDADE E CONCENTRAÇÃO COMUM

$$C = M.1.M$$