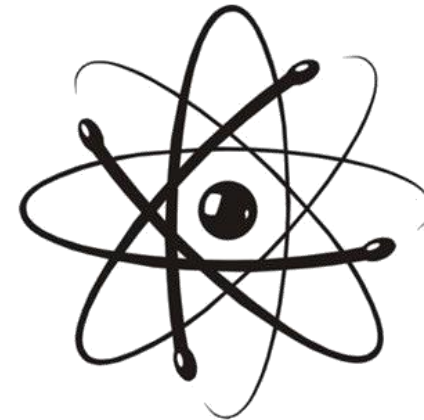


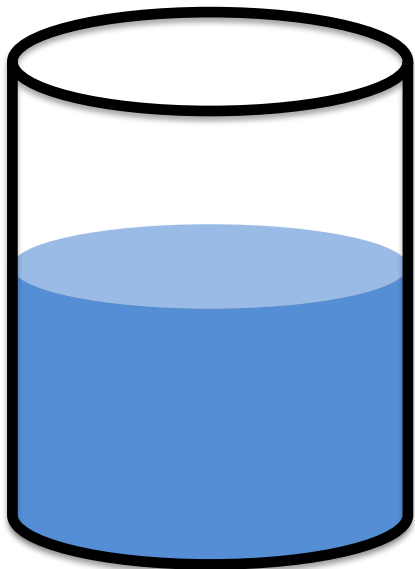
Soluções (Solubilidade)

Prof. Francis Isotton
Química



Coeficiente de Solubilidade

Corresponde à quantidade máxima de uma substância que pode se dissolver numa quantidade fixa de solvente a determinada Temperatura e Pressão.



Cs: KNO_3 a 20 °C
32,0 g/100 g de H_2O

Soluções (Solubilidade)

Classificações das Soluções

Quanto à proporção Soluto x Solvente

Insaturada: Massa de soluto adicionada é inferior ao coeficiente de Solubilidade;

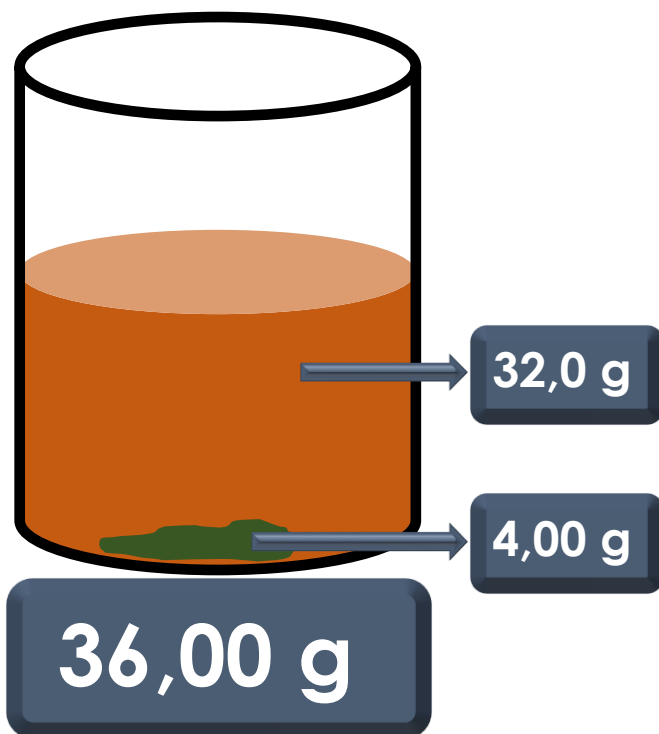
Saturada: Massa de soluto adicionada é igual ao coeficiente de solubilidade;

Supersaturada: Quando a quantidade de soluto adicionada supera o coeficiente de solubilidade.

Saturada com corpo de fundo: Quando a quantidade de soluto adicionada supera o coeficiente de solubilidade (após agitação e repouso)

Soluções (Solubilidade)

Precipitação: Formação de corpo de fundo.



Cs: KNO_3 a 20 °C
32,0 g/100 g de H_2O

Soluções (Solubilidade)

Cs: KNO_3 a 20 °C
32,0 g/100 g de H_2O