

## Coefficiente de solubilidade

É a quantidade máxima, em grama, de soluto que se dissolve numa quantidade fixa de solvente a uma dada temperatura.

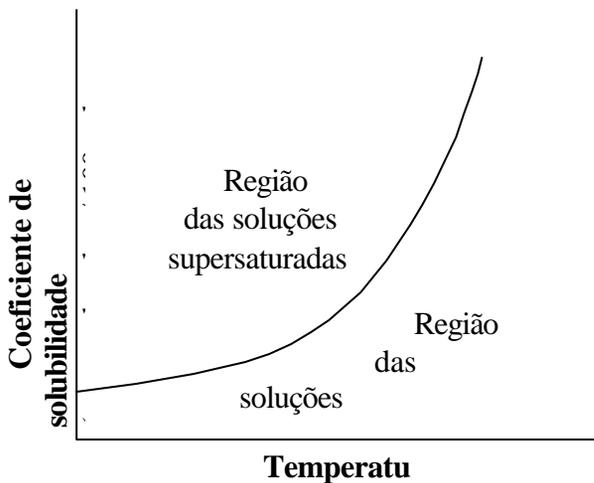
**Exemplo:** o coeficiente de solubilidade do  $\text{KNO}_3$  em água é 31,6 g de  $\text{KNO}_3$  para 100 g de  $\text{H}_2\text{O}$  a  $20^\circ\text{C}$ .

**Solução saturada:** é aquela que não consegue mais dissolver soluto, dada uma temperatura fixa, ou seja, atingiu o coeficiente de solubilidade.

**Solução insaturada:** é aquela que ainda consegue mais dissolver soluto, dada uma temperatura fixa, ou seja, ainda não atingiu o coeficiente de solubilidade.

**Solução supersaturada:** é aquela que ultrapassou o coeficiente de solubilidade, são instáveis.

**Curvas de solubilidade:** são gráficos que indicam como o coeficiente de solubilidade varia com a temperatura.



**Obs:** a solubilidade de gases diminui com o aumento de temperatura. A solubilidade de sólidos, **geralmente**, aumenta com o aumento de temperatura.