

A clear glass filled with water, with a white straw inserted into it. The glass is set against a dark background. The word "Solubilidad" is printed in large, bold, black letters across the middle of the glass. Below it, the name "Talita M." is printed in a smaller, black font.

Solubilidad

Talita M.

Solubilidade

- Solução: partículas menores do que 10\AA .

➤ Íons

Ligação iônica

➤ Moléculas

Ligação covalente

Solubilidad

- CS = Coeficiente de solubilidad

$$CS = \frac{\text{soluto}}{\text{solvente}} = \frac{\text{g}}{\text{L}} = \frac{\text{g}}{100\text{g H}_2\text{O}}$$

Ex.: KNO_3 CS= 13,3g KNO_3 por 100g de H_2O a 0°C

Solubilidade

- Solução saturada: quantidade de soluto igual ao CS
- Solução insaturada: quantidade de soluto menor do que o CS
- Solução supersaturada: quantidade de soluto maior do que o CS

Obs.: quantidade de soluto dissolvido!

Solubilidade

Exemplos

- Qual o coeficiente de solubilidade de um sal que forma uma solução saturada com 26,6g de soluto em 200g de água?
- Qual a quantidade de açúcar dissolvido em uma solução de 480g?

Dado: CS = 220g/100g H₂O

Solubilidade

Exemplos

- Quanto é formado de corpo de fundo quando uma solução de 720g é resfriada de 50°C para 30°C?

Dados: $CS_{30^{\circ}\text{C}} = 220\text{g}/100\text{g H}_2\text{O}$

$CS_{50^{\circ}\text{C}} = 260\text{g}/100\text{g H}_2\text{O}$