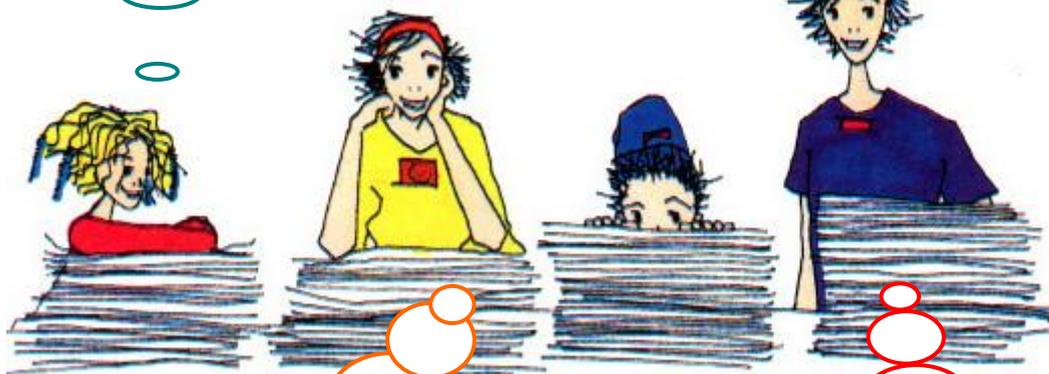


FICHA DE CONSOLIDAÇÃO – SOLUBILIDADE E PRECIPITAÇÃO

Existem sais que se dissolvem bem em água e outros que se dissolvem muito pouco ...

Quando um sal se dissolve em água forma-se uma **solução**.
Ao sal chama-se **soluto**.
À água chama-se **solvente**.



A **solubilidade** de um sal em água é a quantidade máxima de soluto que se consegue dissolver numa certa quantidade de água, a uma dada temperatura. Assim, pode ser expressa em g de soluto/100 mL de água.

Quando não se consegue dissolver mais soluto, no volume de solvente utilizado, diz-se que a **solução está saturada**.

As **reacções de precipitação** são reacções em que a partir de sais solúveis se formam sais pouco solúveis em água. Estes sais chamam-se **precipitados**.