PROFESSOR FERRETTO

Classificação das Soluções

Classificação

1 – Quanto a fase de agregação

a) Sólida

b) Líquida

c) Gasosa

2 – Quanto a natureza das partículas dispersas

a) Molecular

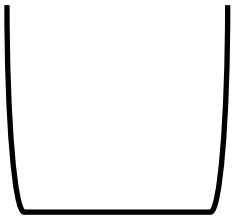
b) Iônica

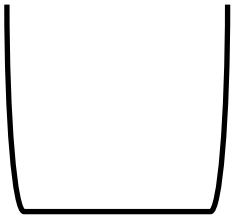
3 – Quanto a proporção soluto x solvente

a) Diluída

b) Concentrada

Atenção!!!





4 – Quanto a saturação

Coeficiente de solubilidade

Indica a quantidade máxima de soluto que pode ser dissolvida em determinada quantidade de solvente a uma dada temperatura

Exemplo

20g (sal) / 100g (H_2O) / 30°C

a) Insaturada

Ainda não atingiu o coeficiente de solubilidade

b) Saturada

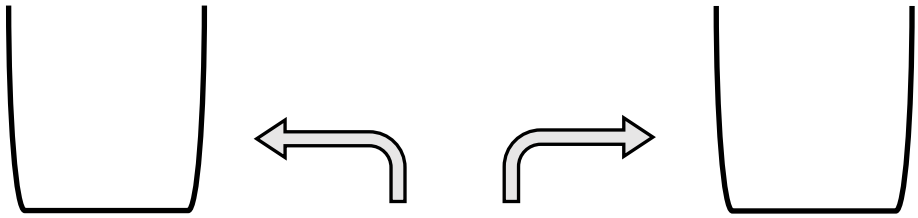
Atingiu o coeficiente de solubilidade

c) Supersaturada

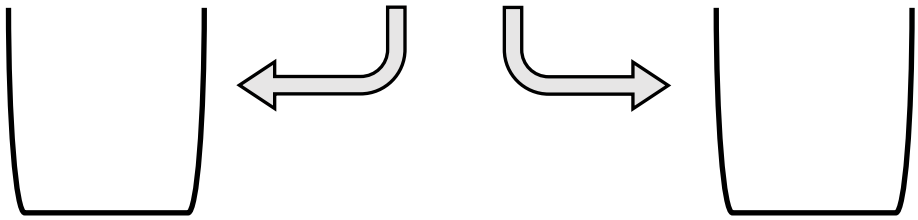
Ultrapassou o coeficiente de solubilidade

Observe

20g (sal) / 100g (H_2O) / 30 °C

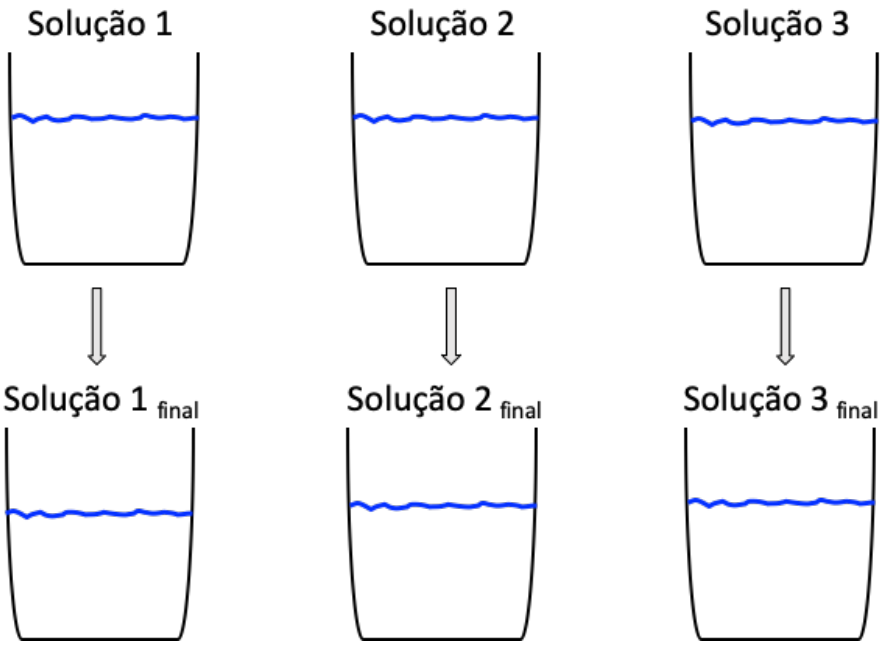


100g H_2O



Vamos pensar!

Observar o que ocorre quando adicionamos 1 grão da substância que já está dissolvida



Preparação da solução super saturada

$C.S_1$: 20g sal /100g H_2O/30ºC
$C.S_2$: 30g sal /100g H_2O / 40ºC

