

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

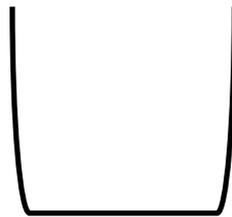
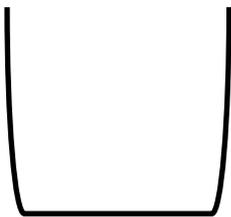
b) Iônica

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 (H₂O) / 30°C

a) Insaturada

Ainda não atingiu o coeficiente de solubilidade

b) Saturada

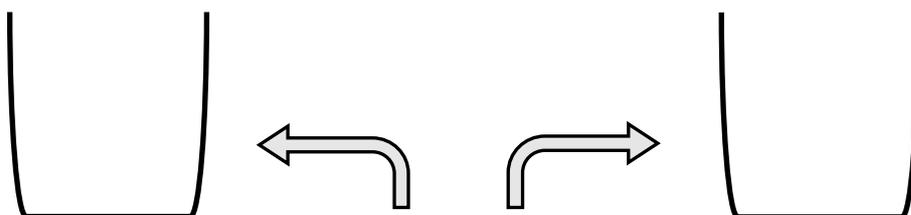
Atingiu o coeficiente de solubilidade

c) Supersaturada

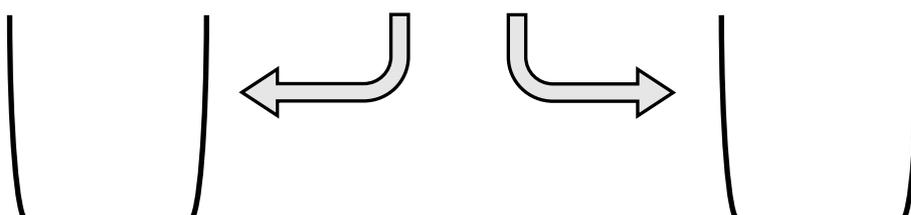
Ultrapassou o coeficiente de solubilidade

Observe

20g (sal) / 100g (H₂O) / 30°C

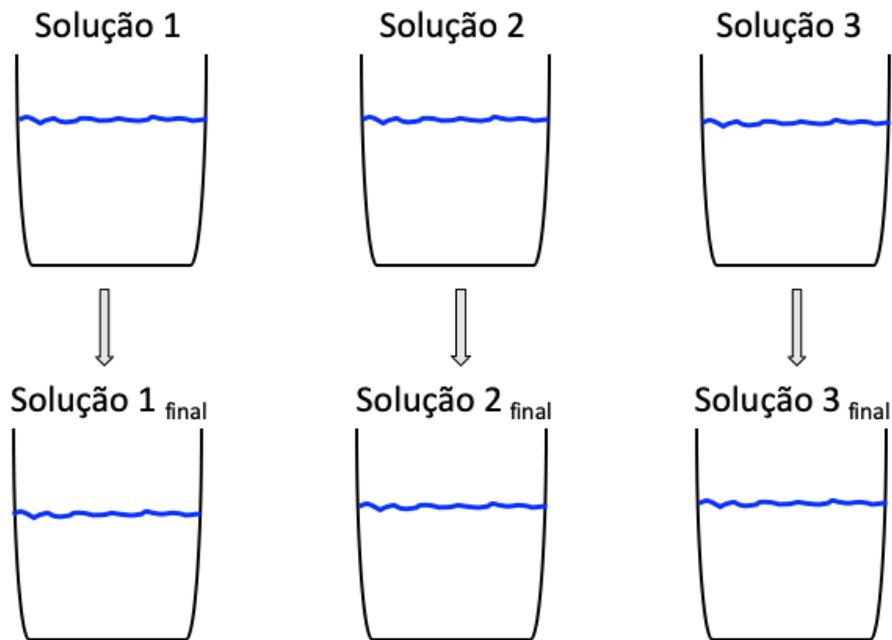


100g H₂O



Vamos pensar!

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



Preparação da solução super saturada

C.S₁ : 20g sal /100g H₂O/30°C

C.S₂ : 30g sal /100g H₂O / 40°C

