

# MAPA MENTAL



## SOLUÇÕES 1

### CLASSIFICAÇÃO DAS SOLUÇÕES → QUANTO AO ASPECTO VISUAL

#### QUANTO AO TAMANHO DAS PARTÍCULAS

##### SOLUÇÕES VERDADEIRAS

SOLUTO + SOLVENTE

PARTÍCULAS MENORES QUE 1 nm

PODEM SER SÓLIDAS, LÍQUIDAS OU GASOSAS

##### SOLUÇÕES COLOIDAIS

DISPERSO + DISPERSANTE

PARTÍCULAS DE 1-100 nm

##### SUSPENSÕES

PARTÍCULAS ACIMA DE 100 nm

Q – QUANTIDADE DE SOLUTO ADICIONADO NO PREPARO DA SOLUÇÃO

s – SOLUBILIDADE: MÁXIMA QUANTIDADE DE SOLUTO QUE PODE SER DISSOLVIDA EM UM SOLVENTE A UMA DADA TEMPERATURA

1)  $Q < s$ : SOLUÇÃO INSATURADA

$Q \ll s$



DILUÍDA

$Q < s$



CONCENTRADA

2)  $Q = s$ : SOLUÇÃO SATURADA S/ CORPO DE FUNDO



3)  $Q > s$ : SOLUÇÃO SATURADA C/ CORPO DE FUNDO



CORPO DE FUNDO (NÃO FAZ PARTE DA SOLUÇÃO)

### COEFICIENTE DE SOLUBILIDADE

$$C_s (\text{soluto}) = \frac{m_{\text{MÁXIMA DE SOLUTO DISSOLVIDO}}}{\text{TEMP. T} \cdot 100\text{g DE SOLVENTE}}$$

$$\text{Ex.: } C_s \text{ KNO}_3 = \frac{46\text{g KNO}_3}{30^\circ\text{C} \cdot 100\text{g H}_2\text{O}}$$

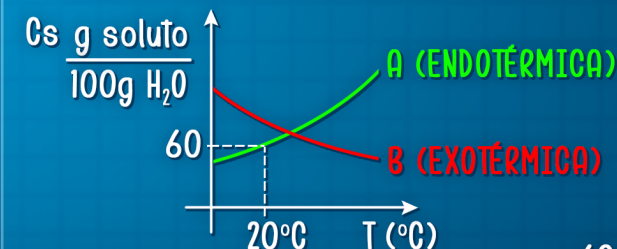
ASSIM, TEMOS: PARA  $T = 30^\circ\text{C}$

100g H<sub>2</sub>O – 46g H<sub>2</sub>O – 146g SOLUÇÃO

↓x3                      ↓x3                      ↓x3

300g H<sub>2</sub>O – 138g H<sub>2</sub>O – 438g SOLUÇÃO

### CURVA DE SOLUBILIDADE ( $C_s \times T$ )



$$C_s (A) = \frac{60\text{g A}}{100\text{g H}_2\text{O}} \text{ at } 20^\circ\text{C}$$