**Atividade (7) parte 1**

1.Suponhamos um sal cujo KS seja 120/100g água a 50ºC. Conhecido o coeficiente de solubilidade, assinale quais das experiências citadas abaixo correspondem à realidade:

01. 200g de sal adicionados a 100g de água dão solução saturada e um corpo de fundo de massa igual a 80g a 50ºC. (V)

02. Em 300g de água podemos dissolver completamente 350g do sal a 50ºC. (V)

03. Se adicionarmos cuidadosamente 122g de sal em 100g de água a 50ºC, teremos uma solução supersaturada. (F)

04. Se adicionarmos 130g de sal a 50g de água a 50ºC, a maior parte do sal permanecerá no corpo de fundo. (V)

05. A temperatura não influi no coeficiente de solubilidade do sal. (F)

**01**. 120g – 100g água. Se adicionar 200g, teremos 80g deprecipitado.

**02**. 120g – 100g de água x=360g de sal, logo consigo dissolver 350g

 X - 300g de água

**03**. Para se ter soluçaõ supersaturada, tem-se que aumentar a temperatura para que se possa solubilizar maior quantidade de sal e deixá-la resfriar sem perturbá-la.

**04**. 120g – 100g de água x=60g de sal. Logo se só consegue dissolver

 X - 50g de água 60g e se adiciona 130g, a maior parte fica precipitada.

**05**. A temperatura influi intimamente.

2. Em uma solução saturada temos:

a) Pouco soluto em relação ao solvente.

b) Quantidade de soluto e solvente equivalentes.

c) Proporção: solvente/soluto igual a unidade.

d) A quantidade máxima de soluto dissolvida no solvente.

e) Sempre o corpo de fundo ou de chão.

3.Qual é a máxima massa, em gramas, de nitrato de sódio que pode ser dissolvida em 50 g de água, a 10ºC? Sabendo que o coeficiente de solubilidade desse sal em água é 80g do sal/100g de água.

a) 80

80g de sal --- 100g água

 X --- 50g água

 X= 40g de sal

b) 40

c) 35

d) 20

e) 10

4.(PUC SP) A uma solução de cloreto de sódio foi adicionado um cristal desse sal e verificou-se que não se dissolveu, provocando, ainda, a formação de um precipitado. Pode-se inferir que a solução original era:
a) estável.
b) diluída.
c) saturada.
d) concentrada.
e) supersaturada.