Atividade (7) – parte 2

5.A solubilidade do dicromato de potássio a 20ºC é 12,5 g por 100 mL de água. Colocando-se em um tubo de ensaio 20 mL de água e 5 g de dicromato de potássio a 20ºC. Podemos afirmar que, após agitação e posterior repouso, nessa temperatura:

12,5g - 100g água

X - 20 g

X= 2,5 g de sal. Logo, se tem o dobro de sal, já que se adicionou 5g de sal.

a) coexistem, solução saturada e fase sólida.

b) não coexistem solução saturada e fase sólida.

c) só existe solução saturada.

d) a solução não é saturada.

e) o dicromato de potássio não se dissolve.

**\*\*\* 20 mL = 20 g**

6.Sabendo-se que o coeficiente de solubilidade do KNO3 a 10ºC é igual a 22 gramas de KNO3 por 100 gramas de H2O, a massa de KNO3 contida em 500 gramas de água para se obter uma solução saturada, será:

22g – 100g de água

X - 500g de água

X=110g de sal

a) 120,5 g b) 90,2 g c) 110 g d) 50,5 g e) 81,5 g

7. Ao acrescentar 652,5 g de nitrato de sódio (NaNO3) a 750 g de água a 20ºC, obtém-se uma solução saturada desse sal. Encontre a solubilidade do nitrato de sódio em 100 g de água nessa temperatura:  
a) 65,25 g.  
b) 87 g.  
c) 100 g.  
d) 1,0 g.  
e) 57 g.

652,5g de sal – 750 g de água

X - 100g de água

X= 87g de sal