

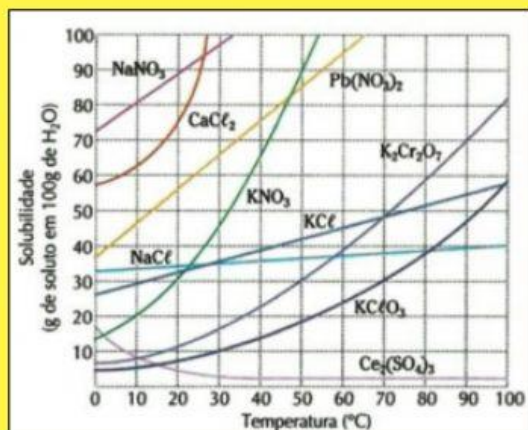
1. Considere os dados a seguir sobre os coeficientes de solubilidade do sal $\text{g de K}_2\text{SO}_4$ em

T°C	0	50	60	80	90	100
CS	7,35	16,5	18,17	21,4	22,8	24,1

100g de água:

- Calcule a quantidade máxima de sal que dissolve em 200g de água a 80°C
- Calcule a quantidade mínima de água, a 50°C , necessária para dissolver totalmente 66g de sal:
- Calcule a massa de sal existente em 368,4g de solução aquosa saturada a 90°C :
- Calcule a massa do sal que precipita ao baixarmos para 0°C a temperatura de uma solução aquosa deste sal, contendo 90,85g de sal em 0,7kg de água a 60°C :
- Calcule a quantidade em massa de sal que ainda é possível dissolver se aumentarmos para 100°C a temperatura de uma solução aquosa saturada de massa 407,75g a 50°C :

2.



Observando as curvas de solubilidade dos sais indicados no gráfico ao lado, julgue as questões abaixo em C ou E:

- A maioria dos sais apresentados no gráfico tem dissolução exotérmica.
- O cloreto de sódio dissolve, praticamente, da mesma forma tanto a frio como a quente.
- O Sulfato de cério dissolve melhor em temperaturas mais baixas.
- Uma solução de 180g de nitrato de potássio em 200g de água será saturada sem corpo de fundo à 50°C .
- Uma solução contendo 15g de clorato de potássio em 100g de água, a 30°C terá 5g de corpo de fundo.
- 70g de Nitrato de sódio em 100g de água a 10°C será uma solução insaturada.
- 122g de dicromato de potássio em 200g de água a 70°C será uma solução supersaturada.