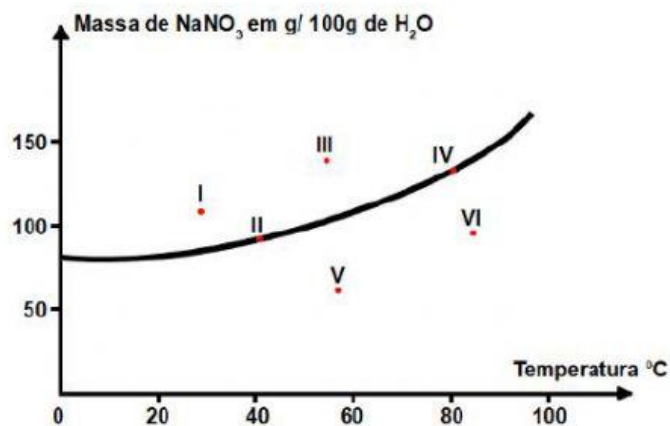


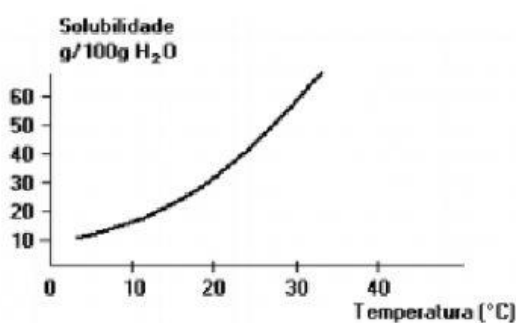
(UFMG) Seis soluções aquosas de nitrato de sódio ( $\text{NaNO}_3$ ), numeradas de I a VI, foram preparadas em diferentes temperaturas dissolvendo-se diferentes massas de  $\text{NaNO}_3$  em 100 g de água. Em alguns casos, o  $\text{NaNO}_3$  não se dissolveu completamente. Este gráfico representa a curva de solubilidade de  $\text{NaNO}_3$  em função da temperatura. Os seis pontos correspondem aos sistemas preparados:



A partir da análise desse gráfico, é CORRETO afirmar que os dois sistemas em que há precipitado são:

- a) I e II
- b) I e III
- c) IV e V
- d) V e VI

7. (Cesgranrio 92) A curva de solubilidade de um dado sal é apresentada a seguir. Considerando a solubilidade deste sal a  $30^\circ\text{C}$ , qual seria a quantidade máxima (aproximada) de soluto cristalizada quando a temperatura da solução saturada (e em agitação) fosse diminuída para  $20^\circ\text{C}$ ?



- a) 5 g    b) 10 g    c) 15 g    d) 20 g    e) 30 g

