

Fundamento teórico: Al calentar al baño María la disolución de 15g de KNO_3 con 12 mL de agua, vamos a apreciar un aumento de la temperatura. Enseguida notaremos que a cierta temperatura, que debemos anotar, todo el compuesto se vuelve turbio y se empiezan a formar cristales. Habremos llegado al equilibrio líquido-sólido, donde la mezcla no es totalmente sólida ni totalmente líquida. Se marca el nivel del tubo y se añaden 2 mL de agua destilada para repetir el proceso. Esta vez veremos que la temperatura de equilibrio de fases es menor. Se repite otra vez el proceso añadiendo cada vez 2 mL de H_2O hasta tener 4 temperaturas anotadas.

Para conocer los volúmenes correspondientes a las temperaturas debemos de vaciar el tubo de ensayo y volverlo a llenar con una bureta y agua hasta los niveles marcados anteriormente.

Con esos datos se puede realizar una gráfica en excel y sacar ΔH , ΔS y ΔG