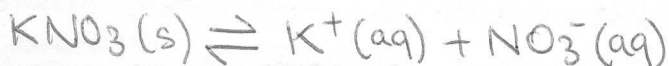


Solubilidad

4-05-2021

Objetivo: determinar las magnitudes termodinámicas, ΔH , ΔS y ΔG , para el KNO_3 a partir de su solubilidad en agua a varias temperaturas. Para ello haremos uso de los principios de la termodinámica partiendo de los datos de temperatura y volumen medidos en el laboratorio.



	Volumen añadido (mL)	Volumen total (mL)	Temperatura (°C)	Temperatura absoluta (K)	$S = \sqrt{K}$ Solubilidad mol/L disolvente
1					
2					
3					
4					

	$[] = K$ Constante K	$-RT \ln(K)$ ΔG (J/mol)	$-\frac{\Delta G}{T \Delta H}$ ΔS (J/K)	$1/T$ (K ⁻¹)	$\ln(K)$
1					
2					
3					
4					