

Tarefa 12

1. Utilizando os Princípios da Termodinâmica e lembrando que $G = U + pV - TS$ demonstre a relação $\Delta G = \Delta H - T\Delta S$.
2. A partir da equação $\Delta G = \Delta H - T\Delta S$, que relaciona a variação da Energia de Gibbs com a variação de entalpia e variação de entropia, discuta como os valores destes termos termodinâmicos afetam a espontaneidade do processo.
3. Esboce um gráfico de Energia de Gibbs em função da Temperatura, para um gás, líquido e sólido, lembrando que a variação de entropia é dependente da temperatura.