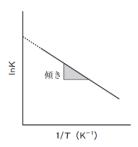
99-2

問題文

下図は、ある反応の平衡定数Kの自然対数を絶対温度T(K)の逆数に対してプロットしたものである。直線の傾きが示す熱力学的パラメータはどれか。1つ選べ。



- 1. 活性化エネルギー
- 2. 遷移状態エネルギー
- 3. 内部エネルギー変化
- 4. 標準反応エントロピー変化
- 5. 標準反応エンタルピー変化

解答

5

解説

横軸に 1/T、縦軸に In K をとったグラフは、van't hoff 式 のグラフです。van't hoff 式 とは

$$\ln K = -\frac{\Delta H^0}{RT} + \frac{\Delta S^0}{R}$$

で表される式です。つまり、傾きが表すのは ΔH^{0} つまり標準反応エンタルピー変化です。

以上より、正解は5です。

参考)