

【例題－化学7】

600 K において、気体同士が化学反応を起こし、生成物は全て気体となり、反応物は残らなかった。生成物は反応物よりも物質量が 0.4 mol 少なく、この反応による内部エネルギー変化は 32 kJ であった。この反応のエントルピー変化 ΔH はおよそいくらか。

ただし、気体は全て理想気体と見なせるものとし、気体定数を $8.3 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$ とする。

1. -6.5 kJ
2. 1.4 kJ
3. 8.2 kJ
4. 15 kJ
5. 30 kJ

(正答) 5