

$1.0 \times 10^5 \text{ Pa}$  の下で、ある物質の沸点は  $400 \text{ K}$  であり、沸点付近で温度が  $1 \text{ K}$  上昇することにより蒸気圧は  $1.5 \times 10^3 \text{ Pa}$  だけ増加する。 $400 \text{ K}$  におけるこの物質の蒸発エンタルピー  $\Delta H$  はおよそいくらか。

ただし、クラウジウス・クラペイロンの式によると、

$$\frac{dp}{dT} = \frac{\Delta H}{T(\bar{V}_g - \bar{V}_l)}$$

$\left[ \begin{array}{l} p: \text{蒸気圧} \\ T: \text{絶対温度} \\ \bar{V}_g: \text{気体時のモル体積} \\ \bar{V}_l: \text{液体時のモル体積} \end{array} \right]$

が成り立つ。ここで、 $\bar{V}_g \gg \bar{V}_l$  なので  $\bar{V}_g - \bar{V}_l \doteq \bar{V}_g$  であり、気体は理想気体とみなせるものとし、気体定数  $R = 8.3 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$  とする。

1.  $4.2 \times 10^3 \text{ J mol}^{-1}$
2.  $9.8 \times 10^3 \text{ J mol}^{-1}$
3.  $2.0 \times 10^4 \text{ J mol}^{-1}$
4.  $5.6 \times 10^4 \text{ J mol}^{-1}$
5.  $1.2 \times 10^5 \text{ J mol}^{-1}$

(正答 3)

次の化合物のうち、鏡像異性体が存在するのはどれか。

1. 2-メチルプロパン
2. 2-フェニルブタン
3. *n*-ブチルベンゼン
4. 2-メチル-2-フェニルプロパン
5. (2-メチルプロピル)ベンゼン

(正答 2)