

211

セルシウス温度を $C[^\circ\text{C}]$ 、絶対温度を $K[\text{K}]$ とすると、

$K = C + 273$, $C = K - 273$ の関係式が得られる。

よって、温度変化の関係式は、

$\Delta K = \Delta C$ となる。

この式に、

$\Delta C_1 = 30^\circ\text{C}$, $\Delta C_2 = -196^\circ\text{C}$, $\Delta C_3 = 0^\circ\text{C}$, $\Delta K_4 = 10\text{K}$, $\Delta K_5 = -20\text{K}$

を各々代入すると、

$$\Delta K_1 = 30\text{K}$$

$$\Delta K_2 = -196\text{K}$$

$$\Delta K_3 = 0\text{K}$$

$$\Delta C_4 = 10^\circ\text{C}$$

$$\Delta C_5 = -20^\circ\text{C}$$