

210

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

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

この式に、

$$C_1 = 30^\circ\text{C} \text{ , } C_2 = -196^\circ\text{C} \text{ , } C_3 = 100^\circ\text{C} \text{ , } K_4 = 100K \text{ , } K_5 = 500K$$

を各々代入すると、

$$K_1 = 30 + 273 = 303K$$

$$K_2 = -196 + 273 = 77K$$

$$K_3 = 100 + 273 = 373K$$

$$C_4 = 100 - 273 = -173^\circ\text{C}$$

$$C_5 = 500 - 273 = 227^\circ\text{C}$$