

化学熱力学 1 - 2

絶対温度

温度が一定のとき、理想気体の体積は圧力に反比例する。

$PV = \text{const}$. . . ボイルの法則

圧力が一定のとき、理想気体の体積は温度に比例する。

$\frac{V}{T} = \text{const}$. . . シャルルの法則

1 モルあたりの値にすると比例係数がもとめられて、 $PV = nRT$

$R = 8.3144 \text{ J} / \text{K} \cdot \text{mol}$