

☆理想気体の状態方程式

※ボイル・シャルルの法則

閉じ込められた気体について

$$\frac{pV}{T} = \text{一定}$$

気体の圧力 p (Pa)

気体の体積 V (m³)

気体の温度 T (K)

※理想気体とは？

大きさがなく分子間力もない

・∥

常温・常圧での実在気体

$$\frac{pV}{T} = nR$$

$$pV = nRT$$

物質量: n (mol)

気体定数: R (J/(mol · K))