

☆ 気体の状態方程式 一定量の気体の体積と圧力、温度の間に成立する関係式
 ボイル・シャルルの法則より 体積と物質量は 気体の状態方程式

気体定数 $R =$

分子量 M 質量 w [g]について

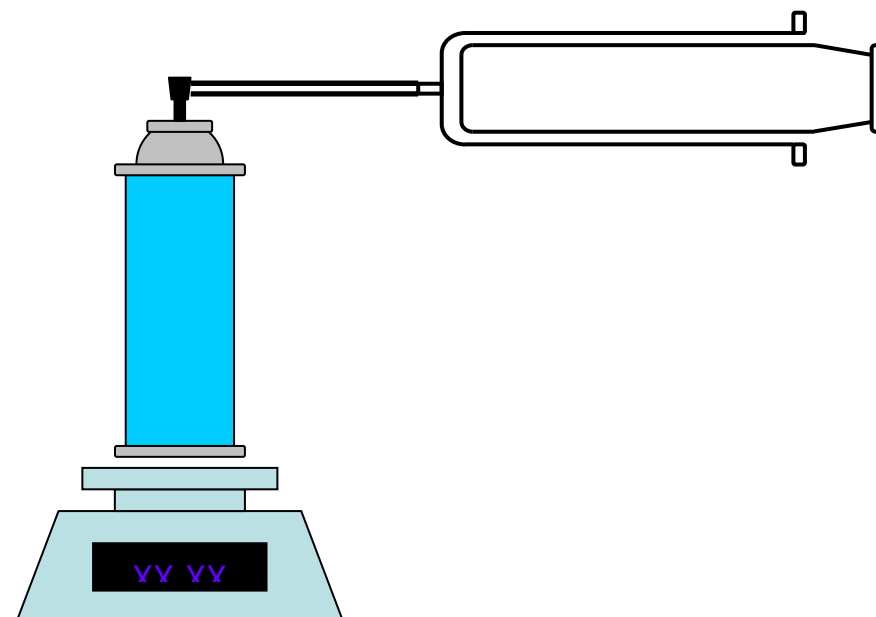
気体の状態方程式

$P:$ [] $T:$ []
 $V:$ [] $w:$ []
 $n:$ [] $M:$ []
 $R:$ [] (の値に等しい)

気体の密度 … _____

■ 気体の密度は、通常、 _____ あたりの _____ で表す。

気体の分子量の測定



☆ 実在の気体と理想気体

○ 理想気体 … 気体の状態方程式に厳密にしたがう



• _____
 • _____

■ 実在気体を理想気体に近づけるには、

温度 →
 圧力 →

■ 理想気体に近い実在気体は？

分子量 →
 極性 →