

Mol là lượng chất có chứa N_A ($6,022.10^{23}$) nguyên tử hoặc phân tử của chất đó.

Khối lượng mol (kí hiệu là M) của một chất là khối lượng của N_A nguyên tử hoặc phân tử chất đó tính theo đơn vị gam.

Gọi n là số mol chất có trong m gam. Khối lượng mol (M) được tính theo công thức:

$$M = \frac{m}{n} (\text{g/mol})$$

Thể tích mol của chất khí là thể tích chiếm bởi N_A phân tử của chất khí đó. Thể tích mol của các chất khí bất kì ở cùng điều kiện nhiệt độ và áp suất đều bằng nhau.

Gọi n là số mol khí có trong V lít khí.

- Ở điều kiện tiêu chuẩn: $n = \frac{V}{22,4} (\text{mol})$

- Ở điều kiện chuẩn: $n = \frac{V}{24,79} (\text{mol})$