Закон Авогадро

Равные объёмы различных газов при одинаковых давлениях и температурах содержат одно и то же число молекул.

Количество вещества

$$\nu = \frac{N}{N_A} = \frac{m}{M}$$

$$[\nu] = \text{моль}$$

N_A - число Авогадро

$$N_A = 6{,}02 \cdot 10^{23} \frac{1}{\text{моль}}$$

M - молярная масса