Запам'ятай

$$n = \frac{N}{N_A}$$

$$N = n \cdot N_A$$

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

де N — кількість структурних одиниць,
n — кількість речовини,
N_A — стала Авогадро.

$$n = \frac{m}{M}$$

$$m = n \cdot M$$

$$M = \frac{m}{n}$$

де m — маса,
n — кількість речовини,
M — молярна маса.

$$n = \frac{V}{V_M}$$

$$V = n \cdot V_M$$

Для газів (н. у.):

$$V_M = 22{,}4\ \text{л/моль}$$

де V — об'єм,
n — кількість речовини,
V_M — молярний об'єм.