


# Запам'ятай



 **Кількість речовини** — фізична величина, яка визначається кількістю структурних одиниць у певній порції речовини.

 **Моль** — одиниця вимірювання кількості речовини.

 **1 моль** — це порція речовини, що містить  $6,02 \cdot 10^{23}$  структурних одиниць (атомів, молекул, груп атомів або йонів).

$$n = \frac{N}{N_A}, \quad N = n \cdot N_A,$$

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

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

