

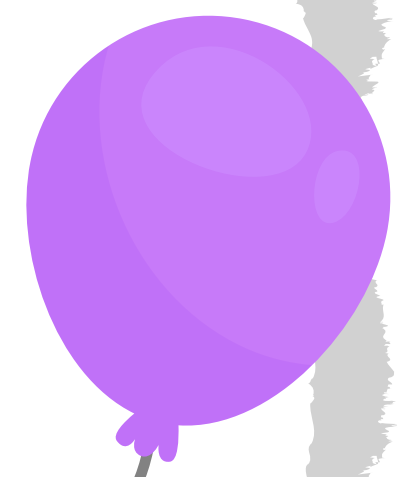
Запам'ятай



ЗАКОН АВОГАДРО

за однакових умов (температури і тиску)
рівні об'єми різних газів містять однакову кількість молекул

● **Молярний об'єм** – об'єм 1 моль речовини.



Нормальні умови (н. у.):

🧪 температура 0 °C;

🧪 тиск 760 мм рт. ст.
(або 1 атм, або 101,3 кПа).

Для газів (н. у.):

🧪 $V_M = 22,4$ л/моль

$$V_M = \frac{V}{n}, \quad V = n \cdot V_M, \quad n = \frac{V}{V_M},$$

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

$$V_M = \frac{M}{\rho},$$

де M – молярна маса,
 V_M – молярний об'єм,
 ρ – густина.