

Італійський фізик А. Авогадро сформулював закон: в однакових (рівних) об'ємах різних газів при однакових зовнішніх умовах міститься однакове число молекул.

З закону Авогадро випливає :

- Однакове число молекул різних газів при рівних умовах займає однаковий об'єм;
- 1 моль різних газів при температурі 273,16 К і тиску  $1,013 \cdot 10^5$  Па займає об'єм  $0,0224 \text{ м}^3$  (22,4 л), в якому міститься  $6,02 \cdot 10^{23}$  структурних одиниць (атомів, молекул) – це постійна Авогадро ( $N_A$ ).