

**МОЛЬ**

динамический плакат

## Моль – единица количества вещества – одна из семи основных единиц СИ

Моль равен количеству вещества системы, содержащей столько же структурных элементов (атомов, молекул, ионов и др.), сколько содержится атомов в углероде-12 массой 0,012 кг.

Моль содержит число частиц, равное числу Авогадро:

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

Моль любого газа при нормальных условиях занимает постоянный объем:

$$V_0 = 22,4 \cdot 10^{-3} \text{ м}^3/\text{моль} - \text{молярный объем.}$$

Моль имеет массу в граммах, численно равную относительной молекулярной массе данного вещества:

$$M = 10^{-3} M_r \text{ кг/моль} - \text{молярная масса.}$$





















