



# МОЛЬ

Авторы: А. И. Жиров

МОЛЬ (от лат. moles – масса), единица количества вещества, одна из осн. единиц Междунар. системы единиц измерений; обозначается моль. М. равен количеству вещества физико-химич. системы, содержащей столько же тождественных структурных частиц, сколько атомов содержится в 0,012 кг нуклида  $^{12}\text{C}$ . Структурные частицы должны быть конкретизированы и могут представлять собой атомы, молекулы, ионы, электроны либо др. частицы, а также любую конкретизированную совокупность подобных частиц. Количество вещества пропорционально числу указанных частиц данного вещества. Коэф. пропорциональности имеет одинаковое значение для любых веществ независимо от агрегатного состояния. Эта постоянная величина, обозначаемая  $N_{\text{A}}$ , называется постоянной Авогадро и равна  $6,02214129 \cdot 10^{23}$  моль $^{-1}$  (2010). Понятие М. объединило и заменило ранее широко используемые термины, такие как «грамм-атом», «грамм-молекула», «грамм-ион» и др.

## Литература

Лит.: Фримантл М. Химия в действии. 2-е изд. М., 1998. Ч. 1–2.

Loading [MathJax]/jax/output/HTML-CSS/fonts/TeX/fontdata.js