Символ величины	Название величины	Единица измерения	Формула
n или ν	Количество вещества	Моль	$n = \frac{m}{M}$ $n = \frac{N}{N_A}$ $n = \frac{V}{V_m}$
N	Число частиц (протонов, атомов, ионов, молекул и т.д.)	—	$N = n \cdot N_A$
N_A	Постоянная Авогадро	$Моль^{-1}$	$6{,}02 \cdot 10^{23}$ $моль^{-1}$
M	Молекулярная масса	г/моль	Сумма атомных масс всех химических элементов в веществе
m	Масса	г	$m = n \cdot M$ $m = \rho \cdot V$
V	Объем	л	$V = n \cdot V_m$ $V = \frac{m}{\rho}$
V_m	Молярный объем	л/моль	$V_{m\ (н.у.)} = 22{,}4$ л/моль
ρ	Плотность	г/мл, г/см^3, г/л и т.д.	$\rho = \frac{m}{V}$
ω	Массовая доля	%	$\omega = \frac{m_{(в\text{-}ва)}}{m_{(р\text{-}ра)}} \cdot 100\%$ $\omega = \frac{m_{(в\text{-}ва)}}{m_{(смеси)}} \cdot 100\%$
c	Концентрация	моль/л	$c = \frac{n}{V}$
s	Растворимость	$г_{(в\text{-}ва)}$ / $г_{(воды)}$	$s = \frac{m_{(в\text{-}ва)}}{m_{(воды)}}$