

Физическая величина		Размерность физической величины	Формулы для вычисления (№ формулы)
название	обозначение		
масса	$m$	г, 1 мг = $10^{-3}$ г, 1 кг = $10^3$ г	$m = n \cdot M$ (1) $m_{\text{(вещ.)}} = m_{\text{(р-ра)}} \cdot \omega$ (2) $m_{\text{(р-ра)}} = V_{\text{(р-ра)}} \cdot \rho$ (3)
объем	$V$	1 л = 1 дм <sup>3</sup> , 1 мл = 1 см <sup>3</sup> = $10^{-3}$ л, 1 м <sup>3</sup> = $10^3$ л = $10^6$ мл	$V_{\text{(р-ра)}} = \frac{m_{\text{(р-ра)}}}{\rho}$ (4) $V_{\text{(р-ра)}} = \frac{m_{\text{(вещ.)}}}{\omega}$ (5) $V_{\text{(газа)}} = n \cdot V_m$ (6)
количество вещества	$n$	МОЛЬ, 1 ммоль = $10^{-3}$ моль, 1 кмоль = $10^3$ моль	$n = \frac{m}{M}$ (7) $n_{\text{(газа)}} = \frac{V}{V_m}$ (8)
массовая доля а) элемента в соединении  б) вещества в растворе (смеси)	$\omega$	величина безразмерная или %	а) $\omega(\text{Э}) = \frac{A(\text{Э}) \cdot n}{M}$ , (9) где $A(\text{Э})$ - атомная масса элемента, $n$ - число атомов элемента в соединении. б) $\omega_{\text{(вещ.)}} = \frac{m_{\text{(вещ.)}}}{m_{\text{(р-ра)}}}$ (10)
плотность	$\rho$	г/мл, 1 кг/м <sup>3</sup> = $10^3$ г/мл	$\rho_{\text{(р-ра)}} = \frac{m_{\text{(р-ра)}}}{V_{\text{(р-ра)}}}$ (11) $\rho_{\text{(газа)}} = \frac{M}{V_m}$ (12)
относительная плотность газа А по газу В	$D$ $D_B(A)$	величина безразмерная	$D_B(A) = \frac{M(A)}{M(B)}$ (13)
молярная масса	$M$	г/моль	
молярный объем	$V_m$	л/моль	22,4 л/моль
выход продукта реакции	$\eta$	%	$\eta = \frac{m_{\text{(практ.)}}}{m_{\text{(теор.)}}} = \frac{V_{\text{(практ.)}}}{V_{\text{(теор.)}}} = \frac{n_{\text{(практ.)}}}{n_{\text{(теор.)}}}$ , (15) Где $m_{\text{(теор.)}}$ , $V_{\text{(теор.)}}$ , $n_{\text{(теор.)}}$ - теоретически вычисленные соот-

			<p>ветственно масса,  объем или количест-  во вещества продукта  реакции, <math>m_{\text{(практ.)}}</math>,  <math>V_{\text{(практ.)}}</math>, <math>n_{\text{(практ.)}}</math> –  практически полу-  ченные соответствен-  но масса, объем или  количество вещества  продукта реакции,</p>
--	--	--	---