

Nazwa	Wzór chemiczny
Średnia masa atomowa pierwiastka	$mat = (mat_1 \cdot p_1\% + mat_2 \cdot p_2\% + \dots) / 100\%$
	mat - masa atomowa pierwiastka [u] mat <sub>1</sub> , mat <sub>2</sub> - masy atomowe poszczególnych izotopów [u] p <sub>1</sub> %, p <sub>2</sub> % - procentowe zawartości poszczególnych izotopów [%]
Stężenie procentowe	$C_p = (m_s / m_r) \cdot 100\%$ $m_r = m_{rozp} + m_s$
	C <sub>p</sub> - stężenie procentowe [%]      m <sub>s</sub> - masa substancji [g] m <sub>r</sub> - masa roztworu [g]      m <sub>rozp</sub> - masa rozpuszczalnika [g]
Gęstość bezwzględna	$d = m / V$
	d - gęstość [kg/m <sup>3</sup> ]      m - masa [kg]      V - objętość [m <sup>3</sup> ]
Iloczyn jonowy wody	$[H^+] \cdot [OH^-] = 10^{-14}$ $pH + pOH = 14$
	[H <sup>+</sup> ] - stężenie jonów wodorowych [mol/dm <sup>3</sup> ] [OH <sup>-</sup> ] - stężenie jonów wodorotlenkowych [mol/dm <sup>3</sup> ] pH - ujemny logarytm ze stężenia jonów wodorowych pOH - ujemny logarytm ze stężenia jonów wodorotlenkowych
Liczba moli	$n = m_s / M$ $n = V / V_{mol}$ $n = N / N_A$
	n - liczba moli [mol]      m <sub>s</sub> - masa substancji rozpuszczonej [g] M - masa molowa [g/mol]      V - objętość gazu [dm <sup>3</sup> ]  V <sub>mol</sub> - objętość molowa gazu [dm <sup>3</sup> /mol] N - liczba drobin (cząstek, atomów, elektronów) N <sub>A</sub> - liczba Avogadra $N_A = 6,022 \cdot 10^{23}$ [drobin/mol] lub [1mol]
Stężenie molowe	$c_m = n / V_r = (m_s \cdot d_r) / (M \cdot m_r)$
	c <sub>m</sub> - stężenie molowe [mol/dm <sup>3</sup> ]      n - liczba moli [mol] M - masa molowa [g/mol]      m <sub>r</sub> - masa roztworu [g] V <sub>r</sub> - objętość roztworu [dm <sup>3</sup> ]      d <sub>r</sub> - gęstość roztworu [g/dm <sup>3</sup> ]
pH roztworu	$pH = -\log[H^+]$ $[H^+] = 10^{-pH}$ $[OH^-] = 10^{-pOH}$
	pH - ujemny logarytm ze stężenia jonów wodorowych [H <sup>+</sup> ] - stężenie jonów wodorowych [mol/dm <sup>3</sup> ] [OH <sup>-</sup> ] - stężenie jonów wodorotlenkowych [mol/dm <sup>3</sup> ]
Wzór na stałą równowagi reakcji dla procesu $xA + yB \rightleftharpoons mC + nD$	$K = [C]^m \cdot [D]^n / [A]^x \cdot [B]^y$
	[A], [B], [C], [D] - stężenia molowe reagentów będącymi w stanie równowagi [mol/dm <sup>3</sup> ] x, y, m, n - współczynniki z równania reakcji

