

Atomi in periodni sistem		
Število nevtronov	$A = Z + N$	A – masno število Z – atomsko število (vrstno število) N – masno število (število nevtronov)
Relativna atomska masa	$Ar = \frac{\text{masa atoma nekega elementa}}{\frac{1}{12} \text{mase atoma } {}_6^{12}\text{C}}$	Ar – relativna atomska masa
Relativna molekulska masa	$Mr = \frac{\text{masa molekule}}{\frac{1}{12} \text{mase atoma } {}_6^{12}\text{C}}$	Mr – relativna molekulska masa
Relativna molekulska masa	$Mr (X_xY_y) = x \cdot Ar(X) + y \cdot Ar(Y)$	Mr – relativna molekulska masa Ar – relativna atomska masa

Kislina, baze in soli		
Masni delež	$w(\text{topljenca}) = \frac{m(\text{topljenca})}{m_r}$	w – masni delež [/] m(topljenca) – masa topljenca [g] m _r -masa raztopine [g]
Masni delež	$w(\%) = w(\text{topljenca}) \cdot 100$	w-masni delež [%]
Masni delež elementa	$W(\text{elementa}) = \frac{\text{masa elementa v spojini}}{\text{masa spojine}}$	w – masni delež [/] masa elementa v spojini [g] masa spojine [g]
Masa raztopine	$m_r = m(\text{topljenca}) + m(\text{topila})$	m _r -masa raztopine [g] m(topila)-masa topila [g] m(topljenca)-masa topljenca [g]
Masna koncentracija	$\gamma = \frac{m(\text{topljenca})}{V_r}$	γ-masna koncentracija [g/mL] V _r – volumen [mL] m(topljenca) – masa topljenca [g]
Gostota	$\rho = \frac{m}{V}$	m-masa [g] V – volumen [L] ρ -gostota [g/L]

Množina snovi		
Množina snovi	$n = \frac{m}{M} = \frac{N}{N_A}$	n – množina snovi [mol] m – masa [g] M – molska masa [g/mol] N – število delcev N _A – Avogadrovo število

Konstante	
$\frac{1}{12}$ mase atoma $^{12}_6\text{C}$	$\frac{1}{12} \cdot 1,99 \cdot 10^{-23} \text{ g}$
N _A – Avogadrovo število	$6,023 \cdot 10^{23}$ delcev