

m ... masa snovi (g, kg, mg)
n ... množina snovi (mol)
N ... št. gradnikov (atomi, molekule)
M ... molska masa (g/mol)
N_A – Avogardova konstanta (**6,02x10²³** gradnikov/mol)
 $n = m/M = N/N_A$

P, V pri konstanti **T** – **PxV**
 Tlak in prostornina sta v obratnem sorazmerju
P, T pri konstanti **V** – **P/T**
 Tlak in temperatura sta v premem sorazmerju
V, T pri konstanti **P** – **V/T**
273K=0°
 SPLOŠNA PLINSKA ENAČBA – **PxV/T=R**

Masni delež – **W_T = m_T/m_R = m_T/m_T+m_{H2O}**
Masna koncentracija – podaja maso topl. v 1L raztopine
γ = mT/VR (g/L)
Množinska koncentracija – **C = n_T/V_R = m_T/M_TxV_R**
KEMIJSKE FORMULE
H2O
W_H=m_H/m_{SPOJINE}=2M_H/M_{H2O}
W_H=m_O/m_{SPOJINE}=M_O/ M_{H2O}
m_H:m_O=2m_H: m_O
 1-prvi element 2-drugi element 3-tretji element
N1:N2:N3=n1:n2:n3=m1/M1:m2/M2:m3/M3=
=%1/M1:%2/M2:%3/M3 - cela števila
masno razmerje
m1:m2:m3=%1:%2:%3 - okrajšamo, niso cela št.