**m** … masa snovi (g, kg, mg)

**n** … množina snovi (mol)

**N** … št. gradnikov (atomi, molekule)

**M** … molska masa (g/mol)

**NA**– Avogardova konstanta (**6,02x1023** gradnikov/mol)

n= m/M = N/NA

**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=0o**

SPLOŠNA PLINSKA ENAČBA – **PxV/T=R**

Masni delež – **WT = mT/mR =mT/mT+mH2O**

Masna koncentracija – podaja maso topl. v 1L raztopine

**γ = mT/VR (g/L)**

Množinska koncentracija – **C = nT/VR = mT/MTxVR**

## KEMIJSKE FORMULE

**H2O**

**WH=mH/mSPOJINE=2MH/MH20**

**WH=mO/mSPOJINE=MO/ MH20**

**mH:mO=2mH: mO**

1-prvi element 2-drugi element 3-tretji element

N*1***:**N*2***:**N*3*=n*1***:**n*2***:**n*3*=m*1*/M*1***:**m*2*/M*2***:**m*3*/M*3*=

=%*1*/M*1***:**%*2*/M*2***:**%*3*/M*3* - cela števila

masno razmerje

m*1***:**m*2***:**m*3*=%*1***:**%*2***:**%*3* - okrajšamo, niso cela št.