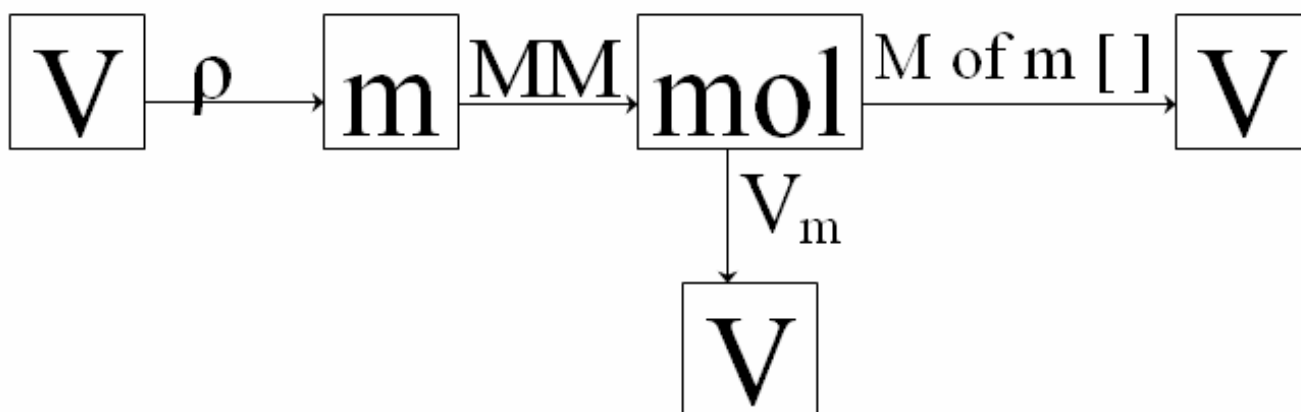


Chemisch Rekenen



Formulekaart

$$u = \frac{gr}{mol}; \quad mol = \frac{gr}{u}; \quad gr = u \times mol$$

$$mmol = ml \times \text{molair}$$

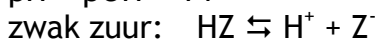
$$V_m = \frac{V}{mol}$$

$$\rho = \frac{m}{V}$$

$$[] = \frac{mol}{L}$$

$$pH = -\log[H_3O^+]; \quad [H_3O^+] = 10^{-pH}$$

$$pH + pOH = 14$$



$$K_z = \frac{[H^+] \cdot [Z^-]}{[HZ]}$$

u = molmassa
gr = massa in gram
mol = aantal mol ($6,02 \cdot 10^{23}$ deeltjes)

mmol = mol $\cdot 10^{-3}$
ml = L $\cdot 10^{-3}$
molair = mol/L

V_m = molair volume : het volume van één mol gas
V = volume (kijk bij V_m wat de eenheid is!)

ρ = dichtheid (kijk goed naar de eenheid!)

[] = concentratie in mol/L

pH = zuurgraad
 $[H_3O^+] = [H^+] =$ concentratie H_3O^+
Werkt hetzelfde voor pOH met $[OH^-]$

K_z = zuurconstante: zie T49.
Werkt hetzelfde voor K_b , als het om basereacties gaat