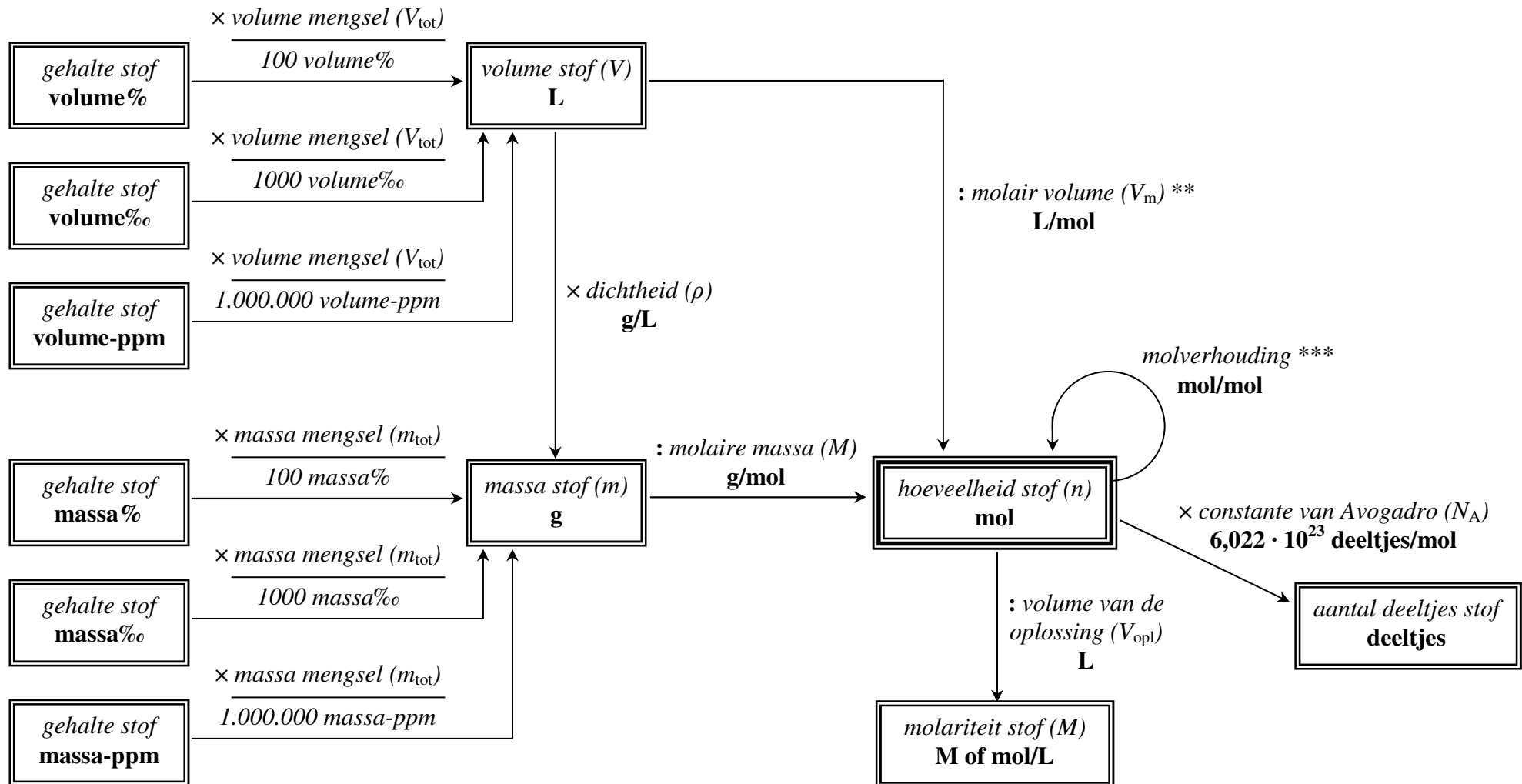


# Chemisch rekenen, rekenschema \*



\* doe in omgekeerde richting het omgekeerde, dus  $\times$  wordt  $\div$  en  $\div$  wordt  $\times$

\*\* voor het molair volume van een gas geldt:  $V_m = 24,5 \text{ L/mol}$  bij  $T = 298 \text{ K}$  ( $= 25 \text{ }^\circ\text{C}$ ) en  $p = p_0 = 1,01325 \cdot 10^5 \text{ Pa}$  ( $= 1 \text{ atm}$ )

\*\*\* verhouding tussen de coëfficiënten van twee stoffen in een reactievergelijking (bij een faseovergang is dit 1:1 voor dezelfde stof)  
(hoeveelheid stof 1 (mol)  $\times$  molverhouding stof 2 : stof 1 = hoeveelheid stof 2 (mol))