

CHEMICKÉ VÝPOČTY

Látkové množství

- veličina, která udává počet částic v látce
- značka – **n**
- jednotka - **1 mol**

1 mol = $6,023 \cdot 10^{23}$ částic
(Avogadrova konstanta)

Molární hmotnost

- udává hmotnost jednoho molu látky

$$M = \frac{m}{n} \quad \left[\frac{\text{g}}{\text{mol}} \right]$$

m – hmotnost látky

n – látkové množství

Látková koncentrace

- vyjadřuje počet molů látky rozpuštěné v daném objemu roztoku

$$c = \frac{n}{V} \quad \left[\frac{\text{mol}}{\text{dm}^3} \right]$$

n – látkové množství

V - objem