

## Vyjádření množství chemické látky

- ❖ Hmotností (např. kg, g, mg, ...)
  - ❖ Objemem (např. m<sup>3</sup>, dm<sup>3</sup>, l, ml, ...)
  - ❖ Počtem částic ⇔ látkové množství
    - Značka **n**
    - Jednotka **1 mol**
    - 1 mol = 6,022x10<sup>23</sup> částic
- 1mol = 602 200 000 000 000 000 000 000 částic

Protože se jednotlivé látky skládají z různě velikých částic, jsou hmotnost a objem různých látek o stejném látkovém množství různé ⇔ molární hmotnost

**Molární hmotnost** je hmotnost 1 molu částic (6,022x10<sup>23</sup> částic – údaje v tabulkách)

$$M = \frac{m}{n}$$

m = hmotnost  
M = molární hmotnost  
n = látkové množství

jednotka: g/mol

Molární hmotnost sloučeniny = součet molárních hmotností prvků, které sloučeninu tvoří.