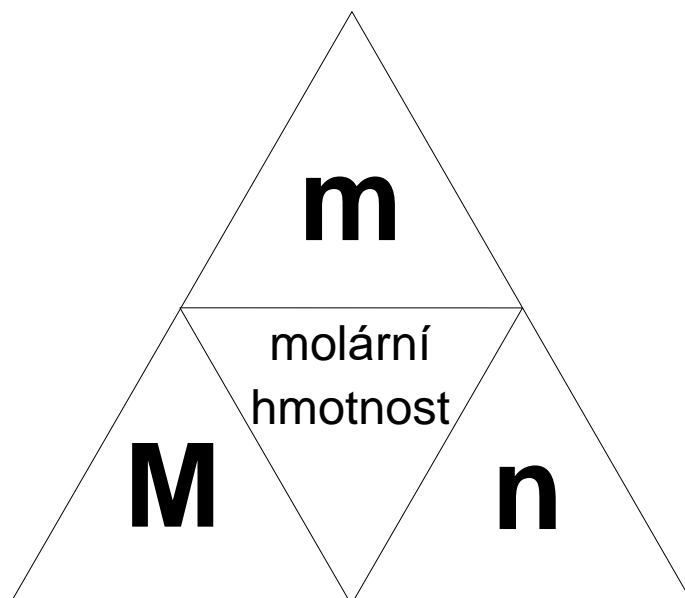


látkové množství
n

- udává počet částic (atomů, iontů, molekul)
 - jednotka **1 mol**
- 1 mol = $6,023 \cdot 10^{23}$ částic
(= Avogadrova konstanta)

molární hmotnost
M

- udává hmotnost 1 molu látky
 - jednotka **g/mol**
- Molární hmotnost sloučeniny = součet molárních hmotností jednotlivých atomů.



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