

Po určení $N_A \Rightarrow$ absolútna atómová hmotnosť m je:

$$m = \frac{M}{N_A} \quad \begin{array}{l} \text{- hmotnosť mólu} \\ \text{- Avogadrovo číslo} \end{array}$$

$$\Rightarrow m_{ATOM} = \frac{A_{rel} \cdot {}^{12}C}{N_A} \quad [\text{gramov}]$$

$$\Rightarrow 1u = (1.660565 \pm 0.000005) \cdot 10^{-27} \text{ g}$$

$$\begin{array}{l} \uparrow \\ E = mc^2 \quad m = \frac{E}{c^2} \end{array}$$

Hmotnostné číslo atómu A je prirodzené číslo, ktoré je najbližšie relatívnemu atómovému číslu A_{rel}

$A =$ počet $n+p$ v jadre

URČENIE AVOGADROVHO ČÍSLA

① Elektrolyza

$m \sim Q$

Na vyličenie 1 mólu jednovaleutného prvku treba náboj $96\,485 \text{ C} = F$ - Faradayova konštanta

\forall ión má náboj $e \Rightarrow$

$$N_A = F/e$$

$CuSO_4 \Rightarrow 2N_A$ iónov treba na vyličenie sa 63.5 g Cu (dvojmocné)

Meranie: hmotnosť m , deponovaný prúd I a čas t .