

$A_r$  = relatívna atómová hmotnosť

$$A_r = \frac{m_a}{m_u}$$

$m_a$  = pokojová hmotnosť atómu

$m_u = u = (1,660\,538\,782 \pm 0,000\,000\,028) \cdot 10^{-27} \text{ kg} = \frac{1}{12} m_a(^{12}_6\text{C})$  = atómová hmotnostná konštanta, pre naše výpočty stačí  $m_u = 1,67 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$

$M_r$  = relatívna molekulová hmotnosť

$$M_r = \frac{m_m}{m_u}$$

$m_m$  = pokojová hmotnosť molekuly

$$M_r = \sum A_r$$

$$n = \frac{N}{N_A}$$

$n$  = látkové množstvo

$N$  = počet častíc

$N_A = 6,022 \cdot 10^{23}$  = Avogadrova konštanta

$$m = Nm_0$$

$m_0 = A_r N$  alebo  $m_0 = M_r N$

$$M_m = M_r \cdot 10^{-3}$$