

# Avogadrova konstanta



**Avogadrova konstanta** nebo **Avogadrovo číslo** udává počet částic odpovídající jednomu molu. Před redefinicí jednotek SI v r. 2019 byla definována jako počet atomů ve 12 g čistého izotopu uhlíku  $^{12}\text{C}$ .

Uhlík  $^{12}\text{C}$  obsahuje v jádře 6 protonů a 6 neutronů. Předpokládáme-li, že je hmotnost protonu a neutronu prakticky stejná a hmotnost elektronu je proti nim téměř zanedbatelná, můžeme říci, že Avogadrova konstanta (přibližně) udává, kolik nukleonů váží jeden gram.

Velikost Avogadrovy konstanty je pevně stanovena:  **$6,022\ 140\ 76 \cdot 10^{23}\ \text{mol}^{-1}$**  <sup>[1]</sup> přesně.

## Odkazy

### Externí odkazy

- Avogadrova konstanta (česká wikipedie)
- Avogadro constant (anglická wikipedie)

### Zdroj

- National Institute for Standards and Technology. *The NIST reference on constants, units, and uncertainty. Fundamental physical constants*. [online]. [cit. 2019-12-04]. <<https://physics.nist.gov/cgi-bin/cuu/Value?na>>.