

## Mol

Autor : Aleksandra Gadomska  
Opublikowane przez : Adam Zeberkiewicz



ilość substancji → mol → mol

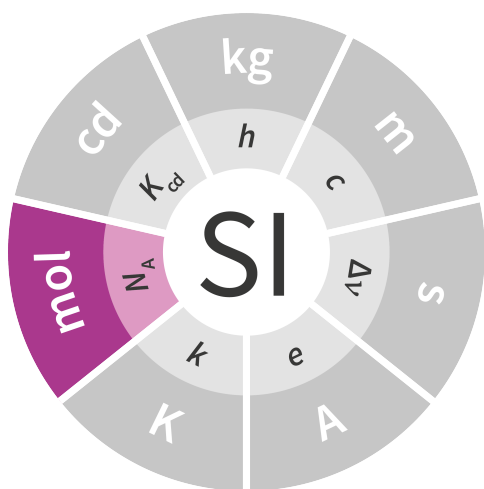
## Definicja obowiązująca do 19.05.2019

liczność materii układu zawierającego liczbę cząstek równą liczbie atomów w masie 0,012 kilograma węgla  $^{12}$ ; przy stosowaniu mola należy określić rodzaj cząstek, którymi mogą być: atomy, cząsteczki, jony, elektrony, inne cząstki lub określone zespoły takich cząstek

## Nowa definicja - od 20.05.2019

mol, oznaczenie mol, jest to jednostka SI ilości substancji. Jeden mol zawiera dokładnie  $6,022\ 140\ 76 \times 10^{23}$  obiektów elementarnych. Liczba ta jest ustaloną wartością liczbową stałej Avogadra  $N_A$  wyrażonej w jednostce  $\text{mol}^{-1}$  i jest nazywana liczbą Avogadra. Ilość substancji, symbol  $n$ , układu jest miarą liczby

obiektów elementarnych danego rodzaju. Obiektem elementarnym może być atom, cząsteczka, jon, elektron, każda inna cząstka lub danego rodzaju grupa cząstek.



---

Uwaga: wartości liczbowe stałych podstawowych w nowych definicjach są zgodne z bazą CODATA 2017