



liczność materii  
→ mol →

mol

## definicja

Mol, symbol 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 zwana jest 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.

Zgodnie z definicją, jeden mol jest to ilość substancji układu zawierającego  $6,022\,140\,76 \times 10^{23}$  obiektów elementarnych danego rodzaju.