

Mol

Bezeichnung für die Menge eines beliebigen Stoffes, in der $6,023 \cdot 10^{23}$ Einzelteile enthält. Einzelteile sind im Falle reiner Stoffe die Atome (wie z.B. Kohlenstoffatome bei Kohlenstoff, Eisenatome bei Eisen, ...), bei chemischen Verbindungen die Moleküle (H_2O bei Wasser, Al_2O_3 bei Aluminiumoxid, $C_6H_{12}O_6$ bei Zucker, ...)

1 Mol (Stoffmenge) darf aber nicht mit 1 mol (Anzahl der Teilchen in dieser Stoffmenge) verwechselt werden. (Siehe dazu auch die weiteren Ausführungen in dem Artikel Stoffmenge)

Querverweise

Loschmidt-Konstante | mol | Stoffmenge