

mol

mol ist die Bezeichnung für eine **Zahl**, nämlich die **Anzahl** der Kohlenstoffatome in 12 g reinen Kohlenstoff. In diesen 12 g Kohlenstoff sind laut Loschmidt **$6,023 \cdot 10^{23}$** Kohlenstoffatome enthalten. Das ist zwar eine ziemlich große Zahl, aber eine abzählbare und damit vor allem eine natürliche Zahl, trotz der Potenzschreibweise! Bei der Angabe „ $6,023 \cdot 10^{23}$ “ fehlen nämlich 20 Stellen. In der Dezimalschreibweise würde diese Zahl so aussehen:

602.3xx.xxx.xxx.xxx.xxx.xxx oder 602 Trilliarden 3xx Trillionen ... (hoffentlich hat sich der Herr Loschmidt da nirgendwo verzählt – aber es sind ja sowieso 20 Stellen unbekannt)

Analogien

Die Zahl 3,141... bezeichnen wird mit einem griechischen Buchstaben π (pi).

Die Zahl 1 bezeichnen wir mit dem Wort eins.

Die Zahl 0,01 (oder $1/100$) bezeichnen wir mit 1 Prozent oder dem Symbol 1 %.

Die Zahl 0,001 (oder $1/1000$) bezeichnen wir mit Promill oder dem Symbol 1 ‰.

Also können wir die Zahl **$6,023 \cdot 10^{23}$** auch mit **mol** bezeichnen. Die Multiplikation mit 1 (wie bei 1 mol) ändert nichts an der Zahl.

Achtung – Achtung

1 mol darf auf keinen Fall mit 1 Mol verwechselt werden. Bei '1 mol' handelt es sich um eine Zahl, bei '1 Mol' um die Menge eines beliebigen Stoffes, die $6,023 \cdot 10^{23}$ Einzelteile enthält (siehe auch den Artikel Stoffmenge im Lexoekon).

Die Gleichsetzung von Mol und mol (wie in den folgenden Tabellen) ist damit falsch und muß dringend korrigiert werden.

Physikalische Größe	Formelzeichen	Einheiten	Kurzzeichen	Beziehung zu Grundeinheiten	Größengleichungen
Stoffmenge	n	Mol	mol		$n = \frac{N}{N_L}$

Querverweise

Loschmidt-Konstante | Mol | Stoffmenge