

Loschmidt-Konstante

Anzahl der Kohlenstoffatome in 12 g Kohlenstoff.

In 12 g Kohlenstoff sind $6,023 \times 10^{23}$ Kohlenstoffatome enthalten (wer auch immer die gezählt hat :-).

Diese Zahl wird zwar als physikalische Konstante bezeichnet (Loschmidt-Konstante), ist aber genaugenommen keine Konstante sondern abhängig von der Definition, wieviel 1 g ist. Da die Festlegung von 1 Gramm menschengemacht ist, ist auch die Anzahl der darin enthaltenen Teilchen und damit die Loschmidt-Konstante menschengemacht!

Querverweis

siehe auch den Artikel mol im Lexoekon