Übungsbeispiele für den Begriff „mol“

1 mol ist die Stoffmenge, die aus ebenso vielen Atomen oder Molekülen besteht, wie sie in 12 g des Kohlenstoffisotops C enthalten sind.

Jedes mol eines Stoffes besteht aus Teilchen.

Zur Erinnerung:

Die atomare Masseneinheit der Masse des Kohlenstoffatoms 12C

.

Bsp: Frage: Wie viele Atome (Teilchen) sind in 1 g atomarem Wasserstoff H enthalten?

Avogadrozahl oder Loschmidtsche Zahl

Bsp: Frage: Wie viele Atome (Teilchen) sind in 12 g des Kohlenstoffisotops 12C enthalten?

Bsp: Frage: Wie viele Atome (Teilchen) sind in 6 g des Kohlenstoffisotops 12C enthalten?

Aufgabe: Wie viele Atome sind in 6 g Aluminium enthalten?

Welche Stoffmenge n ist das?