



Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](http://sofatutor.com)

# Stoffmenge und molare Masse – Größen in der Chemie

Stoffmenge	molare Masse
Einheit: mol	Einheit: g/mol
Formelzeichen: n	Formelzeichen: M
Avogadro-Konstante: $N_A = 6,022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$	
$N_A = \frac{N}{n}$	

- 1 Ermittle die molare Masse folgender Elemente.
- 2 Gib Einheiten und Formelzeichen für Masse, Stoffmenge und molare Masse an.
- 3 Erkläre, was die Stoffmenge angibt.
- 4 Berechne die Stoffmenge von 46 g Natrium.
- 5 Vergleiche die Teilchenanzahl, die in einem Kilogramm des gegebenen Stoffes enthalten sind.
- 6 Berechne die molare Masse von Calciumsulfat.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben



Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](http://sofatutor.com)



## Ermittle die molare Masse folgender Elemente.

Sortiere die Elemente beginnend mit dem leichtesten Element.

14 <b>Si</b> Silicium 28.09	82 <b>Pb</b> Blei 207.2	3 <b>Li</b> Lithium 6.94	7 <b>N</b> Stickstoff 14.01
--------------------------------------	----------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------------

RICHTIGE REIHENFOLGE



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### **Ermittle die molare Masse folgender Elemente.**

#### **1. Tipp**

Du kannst die molare Masse im Periodensystem ablesen.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Ermittle die molare Masse folgender Elemente.

**Lösungsschlüssel:** C, D, A, B

Die Elemente im Periodensystem sind nach steigender Ordnungszahl sortiert. Das bedeutet, die Atome der Elemente besitzen von links nach rechts und von oben nach unten mehr Elementarteilchen und damit auch eine größere Masse pro mol. Diese Angabe findest du meist als Zahl unter dem Elementsymbol.