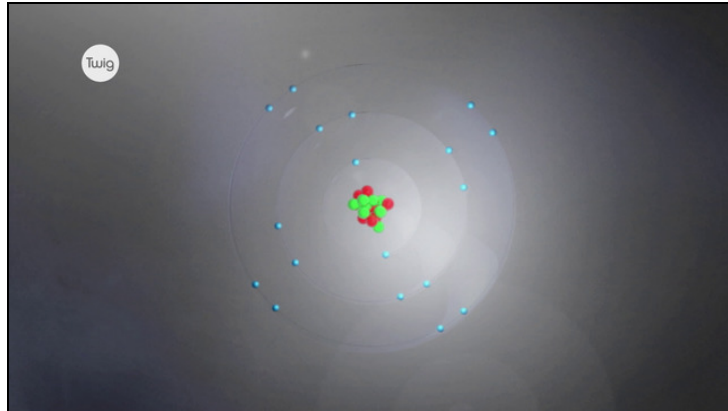




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Was ist ein Atom?



- 1 **Nenne die Eigenschaften der Atomteilchen.**
- 2 Erkläre den Aufbau eines Atoms.
- 3 Finde die Elemente.
- 4 Bestimme die Eigenschaften der Elemente.
- 5 Finde die Elemente im Periodensystem.
- 6 Bestimme die Anzahl der Atome.
- + 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](https://www.sofatutor.com)



## Nenne die Eigenschaften der Atomteilchen.

Orde die Eigenschaften den jeweiligen Atombestandteilen zu.

Atommasse <b>1</b>	negative Ladungen <b>2</b>	Elektronen <b>3</b>	Neutronen <b>4</b>
positive Ladungen <b>5</b>	leerer Raum <b>6</b>	Protonen <b>7</b>	Atomvolumen <b>8</b>

---

---

---

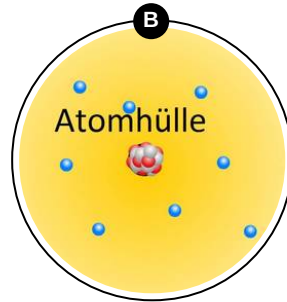
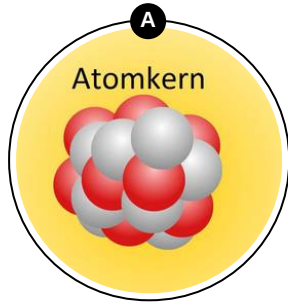
---

---

---

---

---



---

---

---

---

---

---

---

---



## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Nenne die Eigenschaften der Atomteilchen.

#### 1. Tipp

Neutronen und Protonen sind um ein Vielfaches schwerer als Elektronen.

---

#### 2. Tipp

Der Atomkern, aber auch ein einzelnes Elektron sind im Vergleich zur Größe eines Atoms winzig.

---

#### 3. Tipp

Elektronen sind negativ geladen.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Nenne die Eigenschaften der Atomteilchen.

**Lösungsschlüssel:** A: 1, 4, 5, 7 // B: 2, 3, 6, 8

Ein Atom besteht aus dem **Atomkern** und der **Atomhülle**. Der Atomkern besteht aus den positiv geladenen **Protonen** und den elektrisch neutralen **Neutronen**. Insgesamt ist der Atomkern deshalb ebenfalls **positiv**. Da die Protonen und Neutronen jeweils um ein Vielfaches schwerer sind als die Elektronen, befindet sich auch fast die gesamte **Atommasse** im Atomkern.

In der **Atomhülle** befinden sich die negativ geladenen Elektronen. Sie füllen allerdings nur einen sehr geringen Teil der Atomhülle aus, die deshalb zum größten Teil aus **leerem Raum** besteht.