



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

# Periodensystem der Elemente – Einführung in die Atomphysik

In höheren Perioden: zusätzlich größere Schalen, die z.T. vor der äußersten befüllt werden.  
=> Untergruppen

- 1 **Gib an, wofür die Abkürzung PSE steht.**
- 2 Nenne die wichtigen Punkte der Entwicklung des PSE und des Atoms.
- 3 Beschreibe den Aufbau eines Atoms.
- 4 Ordne alle Elementengruppen zu.
- 5 Erläutere den Anstieg der Elektronegativität im PSE.
- 6 Erkläre die besonderen Eigenschaften der Gruppen mit der Elektronegativität und der Anzahl der Valenzelektronen.
- + 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)





## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Gib an, wofür die Abkürzung PSE steht.

#### 1. Tipp

Der Begriff Element stammt aus der Chemie.

---

#### 2. Tipp

Der Begriff Element enthält schon in sich den Begriff „Atom“.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Gib an, wofür die Abkürzung PSE steht.

**Lösungsschlüssel:** A, C

Da sowohl die Elemente als auch das System in vielen Ländern Verwendung finden, einigte man sich darauf, Abkürzungen zu verwenden; sowohl für die Elementsymbole als auch für das System selbst. So weiß nun jeder, dass mit dem PSE **das Periodensystem der Elemente** oder **das Periodensystem der chemischen Elemente** gemeint ist. Genauso, dass Pb für das chemische Element Blei steht.