



Arbeitsblätter zum Ausdrucken von 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



Gib an, wofür die Abkürzung PSE steht.

Wähle die richtigen Antworten aus.

- A
Periodensystem der Elemente
- B
Periodensystem der atomischen Elemente
- C
Periodensystem der chemischen Elemente
- D
Periodensystem der physikalischen Elemente
- E
Periodensystem der unteilbaren Elemente



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 weiß jeder, dass z. B. Pb für das chemische Element Blei steht.