



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

# Einführung in das Periodensystem der Elemente



- 1 Beschrifte das Periodensystem.
- 2 Bestimme die korrekten Aussagen über das erste Periodensystem.
- 3 Gib die Reihenfolge der Elemente in der dritten Periode an.
- 4 Entscheide, welche Elemente in der gleichen Periode sind.
- 5 Entscheide, zu welcher Hauptgruppe die Elemente gehören.
- 6 Leite mit dem Periodensystem Aussagen über einzelne Elemente her.
- + 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)



# Beschrifte das Periodensystem.

Setze die Begriffe in die Lücken ein.

- Elektronenanzahl
- Elementbuchstabe
- Elementname
- Elementsymbol
- Gruppe
- Protonen
- Periode
- Elementgewicht
- Atommasse

	I																II										III										IV										V										VI										VII										VIII																																																																																																																																	
1	1																2										3										4										5										6										7										8										9										10																																																																																																													
	H																He										Li										Be										B										C										N										O										F										Ne																																																																																																													
3	Li																Be										Na										Mg										Al										Si										P										S										Cl										Ar																																																																																																													
11	Na																Mg										K										Ca										Sc										Ti										V										Cr										Mn										Fe										Co										Ni										Cu										Zn										Ga										Ge										As										Se										Br										Kr									
19	K																Ca										Rb										Sr										Y										Zr										Nb										Mo										Tc										Ru										Rh										Pd										Ag										Cd										In										Sn										Sb										Te										I										Xe									
39	Rb																Sr										Cs										Ba										* Hf										Ta										W										Re										Os										Ir										Pt										Au										Hg										Tl										Pb										Bi										Po										At										Rn																			
57	Cs																Ba										Fr										Ra										** Rf										Db										Sg										Bh										Hs										Mt										Ds										Rg										Cn										Uut										Uuq										Uup										Uuh										Uus										Uuo																			
87	Fr																Ra										La										Ce										Pr										Nd										Pm										Sm										Eu										Gd										Tb										Dy										Ho										Er										Tm										Yb										Lu																																							
	La																Ce										Ac										Th										Pa										U										Np										Pu										Am										Cm										Bk										Cf										Es										Fm										Md										No										Lr																																							
	Ac																Th										U										Np										Pu										Am										Cm										Bk										Cf										Es										Fm										Md										No										Lr																																																																					

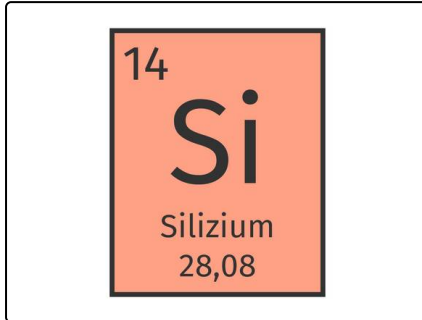


## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

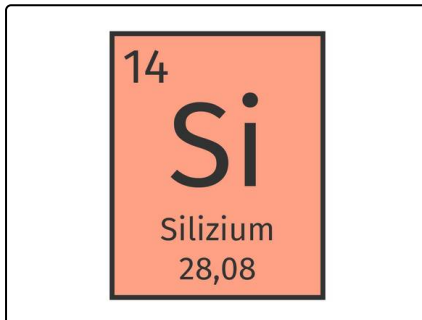
### Beschrifte das Periodensystem.

#### 1. Tipp



Hier siehst du das Element Silizium. Das Elementsymbol ist *Si*.

#### 2. Tipp



Die relative Atommasse von Silizium beträgt 28,08 u .



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Beschrifte das Periodensystem.

**Lösungsschlüssel:** 1: Periode // 2: Gruppe // 3: Elementsymbol // 4: Elementname // 5: Atommasse

Ordnungszahl	1
Elementsymbol	H
Elementname	Wasserstoff
Atommasse	1,01

Du kannst am Periodensystems einiges über die Elemente ablesen.

- Die Zeilen/ Reihen werden **Perioden** genannt und mit arabischen Ziffern von 1 – 7 gekennzeichnet. Früher war besonders wichtig, dass das Atomgewicht (relative Atommasse) innerhalb einer Periode von links nach rechts anstieg. Heute nutzen wir die Ordnungszahl zur Sortierung.
  - Die Spalten nennen wir **Gruppen** und bezeichnen sie mit römischen Zahlen *I, II, III, IV* usw. Elemente einer Gruppe haben ähnliche chemische Eigenschaften.
- Jedes Element hat sein eigenes Kästchen, in dem der **Elementname** und das **Elementsymbol** stehen. Zusätzlich steht unterhalb des Namens noch die **Atommasse**.