



Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.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](https://www.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 H																2 He										3 Ne										4 Ar										5 Kr										6 Xe										7 Rn										8 Uuo																																																																																																													
2	3 Li																4 Be										5 B										6 C										7 N										8 O										9 F										10 Ne																																																																																																													
3	11 Na																12 Mg										13 Al										14 Si										15 P										16 S										17 Cl										18 Ar																																																																																																													
4	19 K																20 Ca										21 Sc										22 Ti										23 V										24 Cr										25 Mn										26 Fe										27 Co										28 Ni										29 Cu										30 Zn										31 Ga										32 Ge										33 As										34 Se										35 Br										36 Kr									
5	39 Rb																40 Sr										41 Y										42 Zr										43 Nb										44 Mo										45 Tc										46 Ru										47 Rh										48 Pd										49 Ag										50 Cd										51 In										52 Sn										53 Sb										54 Te										55 I										56 Xe									
6	57 Cs																58 Ba										59 * Hf										60 Ta										61 W										62 Re										63 Os										64 Ir										65 Pt										66 Au										67 Hg										68 Tl										69 Pb										70 Bi										71 Po										72 At										73 Rn																			
7	87 Fr																88 Ra										89 ** Rf										90 Db										91 Sg										92 Bh										93 Hs										94 Mt										95 Ds										96 Rg										97 Cn										98 Uut										99 Uuq										100 Uup										101 Uuh										102 Uus										103 Uuo																			
	57 La																58 Ce										59 Pr										60 Nd										61 Pm										62 Sm										63 Eu										64 Gd										65 Tb										66 Dy										67 Ho										68 Er										69 Tm										70 Yb										71 Lu																																							
	89 Ac																90 Th										91 Pa										92 U										93 Np										94 Pu										95 Am										96 Cm										97 Bk										98 Cf										99 Es										100 Fm										101 Md										102 No										103 Lr																																							

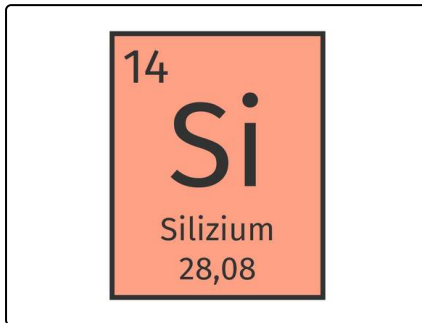


## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

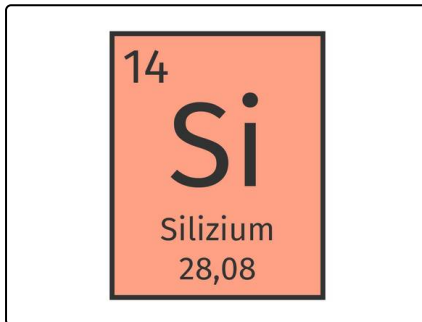
### Beschrifte das Periodensystem.

#### 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**.