



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

## Lewis-Formel – Valenzstrich



- 1 **Entscheide, welches Bild ein Stickstoffmolekül in der Lewis-Formel zeigt.**
- 2 Benenne die gezeigten chemischen Elemente.
- 3 Entscheide, welche Schreibweise der Lewis-Formel für den Stoff Fluor richtig ist.
- 4 Definiere die Oktettregel.
- 5 Begründe, warum Sauerstoff in Verbindungen zwei Bindungen eingeht.
- 6 Bestimme die Lewis-Formel für die Verbindung Sauerstoffdifluorid.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

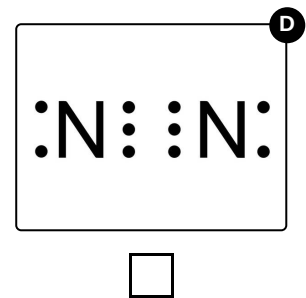
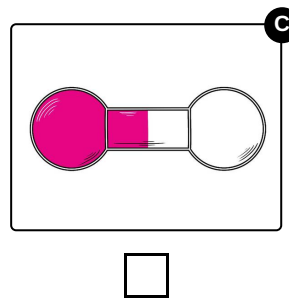
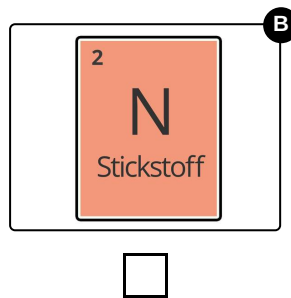
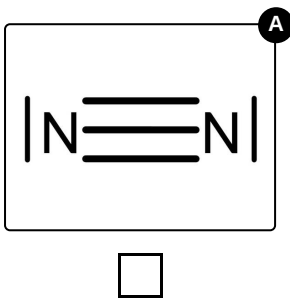
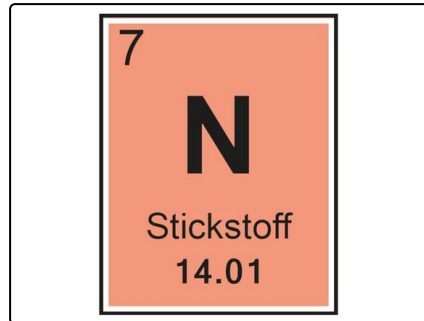


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Entscheide, welches Bild ein Stickstoffmolekül in der Lewis-Formel zeigt.

Wähle das richtige Bild aus.





## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

**Entscheide, welches Bild ein Stickstoffmolekül in der Lewis-Formel zeigt.**

### 1. Tipp

In der Lewis-Schreibweise werden Elektronenpaare als Striche dargestellt.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Entscheide, welches Bild ein Stickstoffmolekül in der Lewis-Formel zeigt.

**Lösungsschlüssel:** A

In der Lewis-Schreibweise werden Elektronenpaare als Striche gezeigt. Auch Bindungen haben diese Form. Dadurch kann man Bindungsverhältnisse von Molekülen gut darstellen. Bei der Summenformel  $N_2$  und der bildlichen Darstellung von Molekülen sind diese Bindungen nicht ersichtlich.