



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

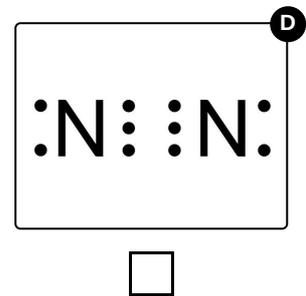
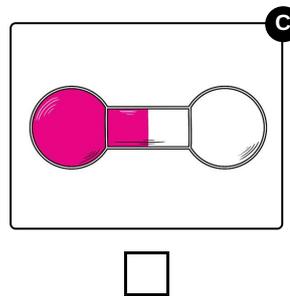
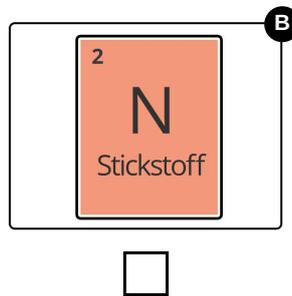
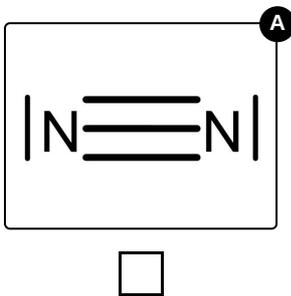
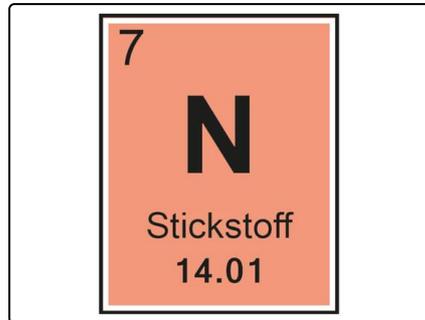


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



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.