



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**

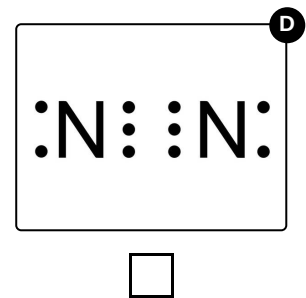
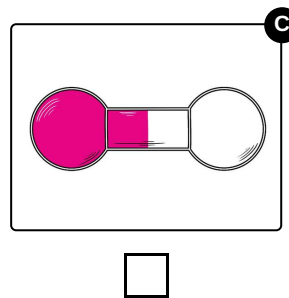
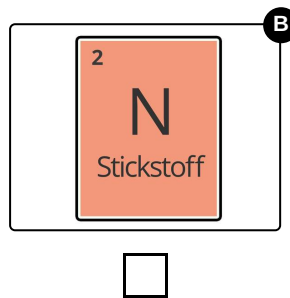
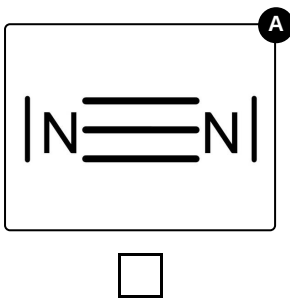
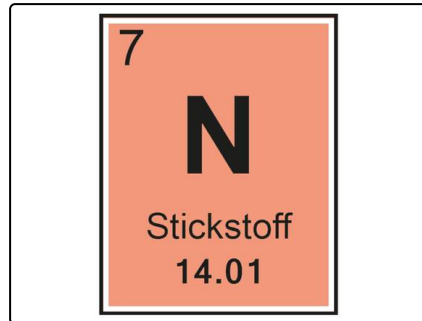


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



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.