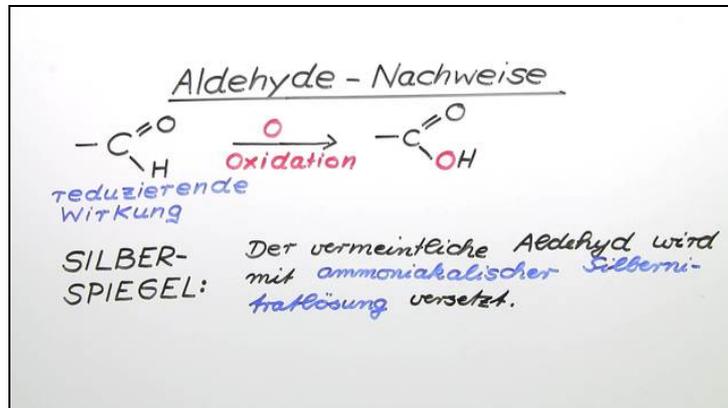




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Aldehyd – Nachweise



- 1 **Nenne die Silberverbindung, die bei der Silberspiegelprobe mit dem Aldehyd reagiert.**
- 2 **Nenne Gemeinsamkeiten der Aldehydnachweise nach Fehling und nach Tollens.**
- 3 **Gib die Gesamtreaktion beim Aldehydnachweis mit Fehling'scher Lösung wieder.**
- 4 **Beschreibe die Durchführung des Aldehydnachweises mit der Silberspiegelprobe.**
- 5 **Erkläre den Nutzen der beiden Fehling'schen Lösungen für den Aldehydnachweis.**
- 6 **Beschreibe den Aldehydnachweis mit Nylanders Reagenz.**
- + **mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben**

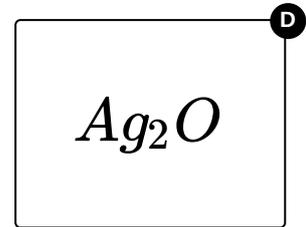
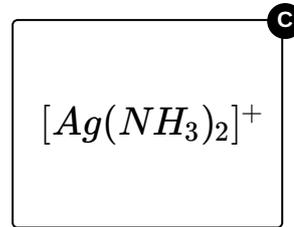
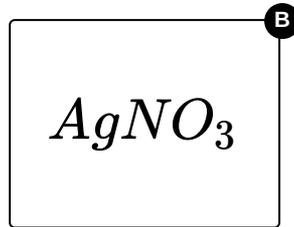
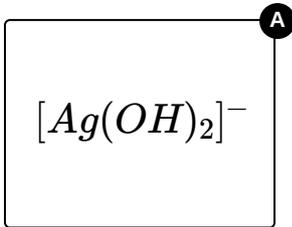


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Nenne die Silberverbindung, die bei der Silberspiegelprobe mit dem Aldehyd reagiert.

Wähle die richtige Silberverbindung aus.





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Nenne die Silberverbindung, die bei der Silberspiegelprobe mit dem Aldehyd reagiert.

1. Tipp

$AgNO_3$ dissoziiert in wässriger Lösung.

2. Tipp

Ag_2O ist unlöslich in Wasser.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Nenne die Silberverbindung, die bei der Silberspiegelprobe mit dem Aldehyd reagiert.

Lösungsschlüssel: C

Bei der Silberspiegelprobe wird $AgNO_3$ in Wasser gelöst, dabei dissoziiert es in Ag^+ und NO_3^- . Bei Zugabe von Ammoniak-Lösung fällt zunächst das schwerlösliche, schwarze Silberoxid, Ag_2O , aus.

Bei weiterer Zugabe von Ammoniak-Lösung löst sich dieser schwarze Feststoff wieder, da ein löslicher Komplex zwischen den Silber-Ionen und Ammoniak-Molekülen entsteht: $[Ag(NH_3)_2]^+$. Dieser Komplex reagiert schließlich mit dem Aldehyd.