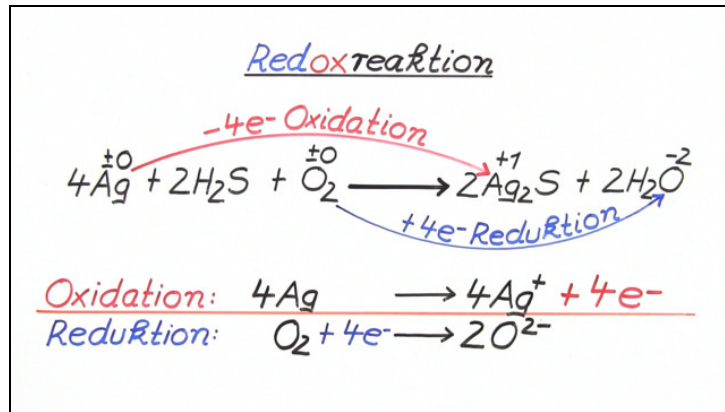




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

## Redoxchemie von Silberbesteck



- 1 **Bestimme die Komponenten, mit denen ein angelaufener Silberlöffel wieder glänzend wird.**
- 2 Nenne eine Ursache, warum Silberbesteck anläuft.
- 3 Formuliere die Redoxgleichung, die beim Anlaufen des Silbers abläuft.
- 4 Bestimme die Oxidationszahlen in folgenden Verbindungen.
- 5 Entscheide, welches die oxidierte und welches die reduzierte Form des Metalls ist.
- 6 Bestimme, welche Reaktionsart bei folgenden Beispielen vorliegt.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

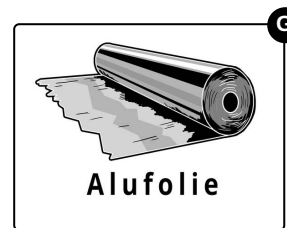
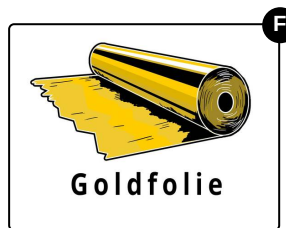
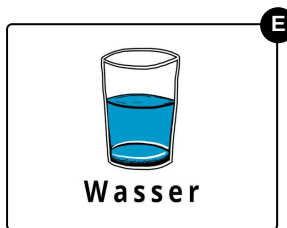
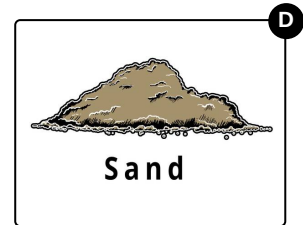
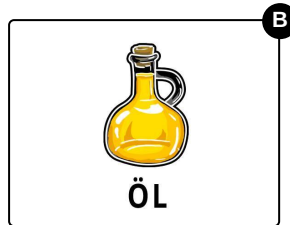
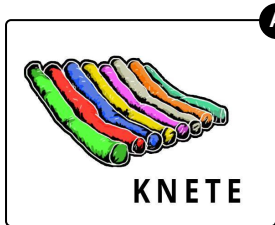


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Bestimme die Komponenten, mit denen ein angelaufener Silberlöffel wieder glänzend wird.

Wähle die richtigen Komponenten aus.





## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

**Bestimme die Komponenten, mit denen ein angelaufener Silberlöffel wieder glänzend wird.**

### 1. Tipp

Es läuft eine Redoxreaktion ab. Womit lässt sich Silbersulfid zu Silber reduzieren?

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Bestimme die Komponenten, mit denen ein angelaufener Silberlöffel wieder glänzend wird.

**Lösungsschlüssel:** C, E, G

Bei der Reinigung des Silberlöffels läuft ein Redoxprozess ab. Vielleicht weißt du ja schon, dass bei Redoxreaktionen immer das edlere Metall reduziert und das unedlere Metall oxidiert wird. Da Silber im Silbersulfid oxidiert vorliegt und reduziert werden muss, benötigen wir also ein unedleres Metall. Gold wäre damit ungeeignet, die Alufolie dagegen ist geeignet. Zusätzlich brauchen wir noch eine Elektrolytlösung, also eine leitende Flüssigkeit. In diesem Fall wird eine Kochsalzlösung verwendet. Das ist Salz in Wasser.