



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

# Schwefel



- 1 **Nenne Vorkommen und Verwendungsmöglichkeiten von Schwefelverbindungen.**
- 2 Beschreibe das Element Schwefel.
- 3 Erkläre die Verbrennung von Schwefel.
- 4 Bestimme die Produkte in folgenden Reaktionen mit Schwefelverbindungen.
- 5 Entscheide über den Schwefelgehalt der Lebensmittel.
- 6 Vervollständige die Reaktionsgleichung zur Bildung des Ozonkillers.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

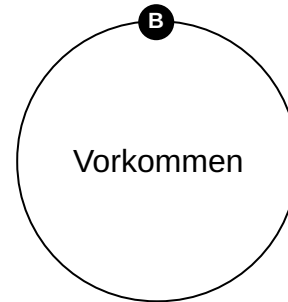
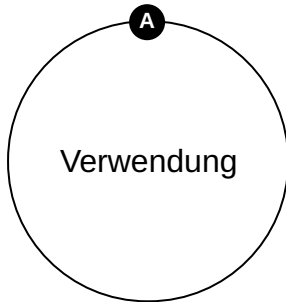
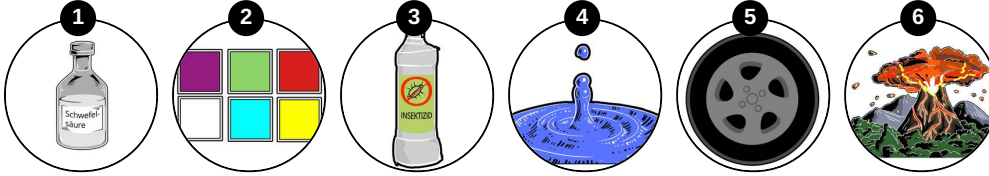


Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Nenne Vorkommen und Verwendungsmöglichkeiten von Schwefelverbindungen.

Ordne die jeweiligen Bilder zu.





## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Nenne Vorkommen und Verwendungsmöglichkeiten von Schwefelverbindungen.

#### 1. Tipp

Denke an den Geruch von Reifen an heißen Tagen.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Nenne Vorkommen und Verwendungsmöglichkeiten von Schwefelverbindungen.

**Lösungsschlüssel:** A: 1, 2, 3, 5 // B: 4, 6

Schwefel wird in Reifen verwendet, um sie hart und elastisch, ähnlich wie Gummi, zu machen. An heißen Tagen haben Reifen einen unangenehmen Geruch, was man auf Schwefelverbindungen zurückführen kann. In Farbstoffen führen Bindungen zwischen mehreren Schwefelatomen unter anderem zu der Farbigeit der Verbindung. Schwefel ist giftig, weshalb man es in Insektiziden einsetzt. Ein großer Teil des Schwefels wird zur Herstellung der Schwefelsäure ( $H_2SO_4$ ) verwendet, welche für viele Synthesen eine große Rolle spielt. Schwefel kommt in Form von Salzen, genauer gesagt den Sulfaten und Sulfiden, zu 8 % Prozent im Meer vor. Bei Vulkanausbrüchen riecht die gesamte Umgebung nach faulen Eiern, was man auf die Anwesenheit von Schwefel zurückführen kann.