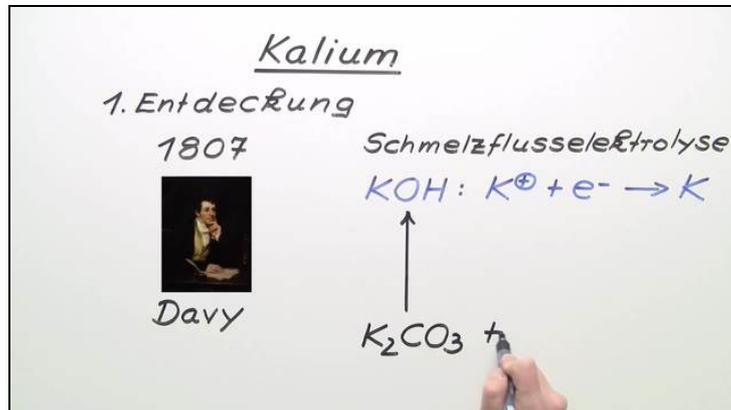




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

# Kalium



- 1 Entscheide, welche Kaliumverbindungen als Oxidationsmittel dienen können.
- 2 Nenne die biologische und physiologische Bedeutung von Kalium-Ionen.
- 3 Bestimme die stöchiometrische Zusammensetzung folgender Kaliumverbindungen.
- 4 Begründe die äußerst hohe Reaktivität von Kalium.
- 5 Vervollständige folgende Reaktionsgleichungen.
- 6 Bestimme die Trends im Periodensystem am Beispiel der Alkalimetalle.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben

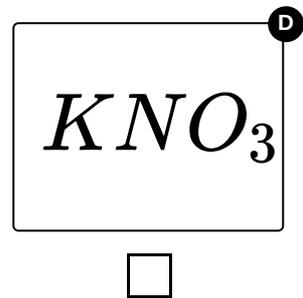
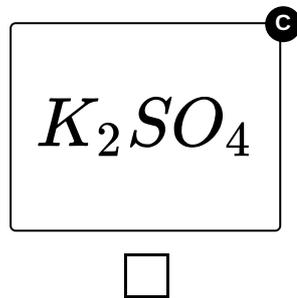
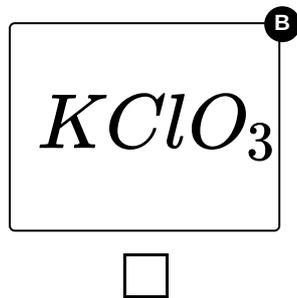
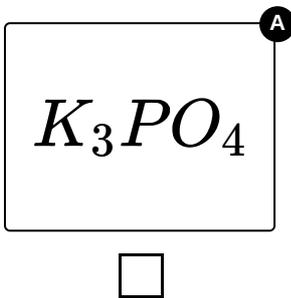
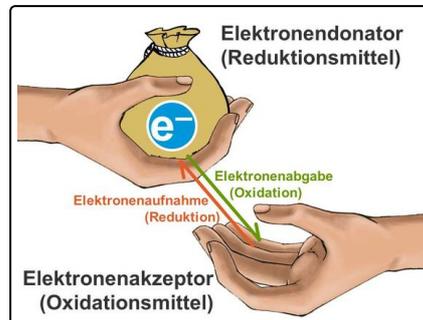


Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



## Entscheide, welche Kaliumverbindungen als Oxidationsmittel dienen können.

Wähle die richtige/n Verbindung/en aus.





## Unsere Tipps für die Aufgaben

1  
von 6

### Entscheide, welche Kaliumverbindungen als Oxidationsmittel dienen können.

#### 1. Tipp

Das Kalium behält bei Redoxprozessen die Oxidationsstufe bei.

---

#### 2. Tipp

Das Oxidationsmittel enthält ein Element in einer hohen Oxidationsstufe (+5).

---

#### 3. Tipp

Das gesuchte Oxidationsmittel enthält ein Atom aus der 7. Hauptgruppe.

---



## Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1  
von 6

### Entscheide, welche Kaliumverbindungen als Oxidationsmittel dienen können.

**Lösungsschlüssel:** B

Bei den Kaliumsalzen dienen die Chlorate ( $ClO_3^-$ ), Bromate ( $BrO_3^-$ ) und Iodate ( $IO_3^-$ ) als Oxidationsmittel. Das bedeutet, dass diese Substanzen in einer Redoxreaktion Elektronen aufnehmen und damit den Reaktionspartner oxidieren, da dieser die Elektronen abgibt. Eine Beispielreaktion ist z.B. die Oxidation von Kohlenstoff mit Kaliumchlorat:

