

Redoxreaktionen (und chemische Reaktionen allgemein) werden in der Mittelstufe eingeführt, oft genug bleiben aber Unklarheiten, sich in der Oberstufe zu echten Problemen auswachsen. Das muss nicht sein - wir wiederholen die wichtigsten Basics, bevor wir darauf aufbauen:

## Wiederholung: Redoxreaktionen (Mittelstufensicht)



① Wiederhole für Dich die Basics zu Redoxreaktionen aus Sicht der Mittelstufe anhand des folgenden Learning Snacks.

- Notiere bei der Bearbeitung Definitionen zu den am Anfang angegebenen Fachbegriffen.
- Wenn der QR-Code nicht funktioniert, verwende die folgende URL:

<https://www.learningsnacks.de/share/83545/>



### Hinweis zum Vorgehen

Wann immer Du mit einer individuell zu bearbeitenden Aufgabe wie dem Learning Snack schon fertig bist, kannst Du mit einer der folgenden Aufgaben weitermachen.

Lösungen findest Du hinter dem QR-Code rechts



## Basiswissen: chemische Formeln

② Erstelle die chemischen Formeln für die folgenden Verbindungen und Elemente:

- Magnesiumoxid
- \_\_\_\_\_
- Aluminiumoxid

③ Erläutere die Bedeutung der in chemischer Formelsprache ausgedrückten Angaben:

Mg \_\_\_\_\_

2Mg \_\_\_\_\_

O<sub>2</sub> \_\_\_\_\_

2 CO<sub>2</sub> \_\_\_\_\_

## Lösungen für die Lehrkraft - ganz formlos

---

A2: MgO  
 $Al_2O_3$

A3:

Mg:  
Ein Atom des Elements Magnesium  
Das Element Magnesium.  
Ein Mol Magnesium-Atome

2 Mg:  
Zwei Atome des Elements Magnesium  
Zwei Mol Magnesium-Atome

$O_2$  :

Das Element Sauerstoff  
Ein Molekül, das aus zwei Sauerstoffatomen besteht.  
Ein Mol Moleküle, die aus je zwei Sauerstoffatomen  
bestehen.  
 $2CO_2$  :

Zwei Moleküle, die aus je einem Kohlenstoff- und  
zwei Sauerstoffatomen bestehen  
Zwei Mol Moleküle, die aus je einem Kohlenstoff- und  
zwei Sauerstoffatomen bestehen