

pRedoxreaktionen (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:/p

## 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.deshare83545.com>



### Hinweis zum Vorgehen

pWann immer Du mit einer individuell zu bearbeitenden Aufgabe wie dem Learning Snack schon fertig bist, kannst Du mit einer der folgenden Aufgaben weitermachen./pp/ppLösungen findest Du hinter dem QR-Code rechts/p



## 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

pA2:  $\text{MgO}$  /  $\text{Al}_2\text{O}_3$

pA3:  $\text{Mg}$ : Ein Atom des Elements Magnesium /  $\text{Mg}_2$ : Zwei Atome des Elements Magnesium /  $\text{MgO}$ : Ein Molekül, das aus zwei Sauerstoffatomen besteht. /  $\text{CO}_2$ : Ein Molekül, das aus je zwei Sauerstoffatomen und einem Kohlenstoffatom besteht. /  $\text{O}_2$ : Zwei Moleküle, die aus je einem Kohlenstoff- und zwei Sauerstoffatomen bestehen. /  $\text{C}_2\text{O}_2$ : Zwei Moleküle, die aus je einem Kohlenstoff- und zwei Sauerstoffatomen bestehen.

$2\text{CO}_2$  :