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 Lerning 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_2 _____

2 CO_2

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter https://www.tutory.de/entdecken/dokument/wiederholung-redoxreaktionen

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

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/wiederholung-redoxreaktionen