

# Ionenverbindungen (Salze) – Elektronenaustauschreaktionen – Reaktionen mit Sauerstoff

Hinweise zur Nutzung dieses Vorbereitungsblattes

1. Falte zunächst das Blatt entlang des Pfeils nach hinten.
2. Mache Dir zunächst alleine Gedanken über Deine Fähigkeiten und kreuze an.
3. Falte das Blatt auf, um die Fördermaßnahmen zu sehen. Weitergehend kannst du auch andere Schülerinnen und Schüler oder den LehrerIn befragen.

**RNG**

RUPERT-NEB-GYMNASIUM



Kompetenz des Schülers/Schülerin		sicher	ziemlich sicher	unsicher	sehr unsicher	Schau nach
1.	Ich kann auf der Grundlage der Oktettregel Ionen (Kation/Anion) bilden					S.162/163
2.	Ich kann Ionenbildungs-Teilgleichungen von Metallen und Nichtmetallen aufstellen.					Heftaufschrieb
3.	Ich kann die Teilgleichungen/Ionen zu neutralen Ionenverbindungen (Salze) kombinieren (Gesamtgleichung)					Heftaufschrieb/ Übungen
4.	Ich kann Verhältnisformeln von verschiedenen Salzen aufstellen					Übungsblatt
5.	Ich kann mit Hilfe des Atom-Hülle-Modells die Ionenbildung erklären					S.162 Heftaufschrieb
6.	Ich kann die Ionenbildung mit Hilfe von Experimenten durchführen bzw. beschreiben und erklären (Halogenide, Oxide)					S138
7.	Ich kenne die Zusammensetzung der Luft					S.70/85
8.	Ich kenne die Eigenschaften von Sauerstoff					
9.	Ich kann die Nachweisreaktion von Sauerstoff durchführen und erklären (Glimmspanprobe)					S.72
10.	Ich kann die Heftigkeit der Reaktionen von unterschiedlichen (edlen und unedlen) Metallen mit Sauerstoff qualitativ unterscheiden (Heftigkeitsreihe)					Experimente/ Heftaufschrieb
11.	Ich kenne die Oxidation als Sauerstoffaufnahme					S.72
12.	Ich kenne die Reduktion als Sauerstoffabgabe					S.88
13.	Ich kann Reaktionen von Metalloxiden mit edleren Metallen als Redoxreaktion beschreiben und Reaktionsgleichungen aufstellen(Gewinnung von Metallen/Thermitverfahren)					Heftaufschrieb S.89
13.	Ich kann Reaktionen von Metalloxiden mit Nichtmetallen als Redoxreaktion beschreiben und Reaktionsgleichungen aufstellen (Kupferoxid mit Kohlenstoff)					S.88
14.	Ich kenne die Gewinnung von Eisen mit Hilfe des Hochofenprozesses					S.92/93