

# Ionenverbindungen (Salze) – Elektronenaustauschreaktionen – Reaktionen mit Sauerstoff – Teil 1

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.



Kompetenz des Schülers/Schülerin		sicher	ziemlich sicher	unsicher	sehr unsicher	Schau nach
1.	Ich kenne Verbrennungen als chemische Reaktion					S. 114-117
2.	Ich kenne die Zusammensetzung, die Bestandteile der Luft und ihre Eigenschaften					S. 124-131
3.	Ich kann die Nachweisreaktion von Sauerstoff durchführen und erklären (Glimmspanprobe)					S.125
4.	Ich kenne Einflussfaktoren auf chemische Reaktionen					S. 120-121
5.	Ich kenne die grundlegenden Informationen zum Thema Brandursachen und Brandschutz					BNT Klasse 6 S. 132-138
6.	Ich kenne den Feinbau der Elektronenhülle					S. 180-181
7.	Ich kann die Definition der Valenzelektronen aufschreiben					S. 180
8.	Ich kann auf der Grundlage der Oktettregel (Edelgasregel) Ionen (Kation/Anion) bilden					S. 162/163
9.	Ich kann Ionenbildungs-Teilgleichungen von Metallen und Nichtmetallen aufstellen.					Heftaufschrieb
10.	Ich kann die Teilgleichungen/Ionen zu neutralen Ionenverbindungen (Salze) kombinieren (Gesamtgleichung)					Heftaufschrieb/ Übungen
11.	Ich kann Verhältnisformeln von verschiedenen Salzen aufstellen					S. 101 Homepage Aufgabenblatt Ionenverbindungen
12.	Ich kann mit Hilfe des Atom-Hülle-Modells die Ionenbildung erklären					S.162 Heftaufschrieb
13.	Ich kann die Ionenbildung mit Hilfe von Experimenten durchführen bzw. beschreiben und erklären (Halogenide, Oxide)					S. 206-219
13.	Ich kenne die Oxidation als Elektronenabgabe (Sauerstoffaufnahme)					Definition im Heft
14.	Ich kenne die Reduktion als Elektronenaufnahme (Sauerstoffabgabe)					Definition im Heft
15.	Ich kenne die Heftigkeitsreihe einiger Metalle					Heftaufschrieb S. 227

