

## Die Aufgaben in der Übersicht

Nr.	Name der Aufgabe	Inhaltliches Prinzip	Didaktisches Prinzip	Jahrgangsstufe	Lernhilfen
1	Wie viel Salz löst sich?	Löslichkeit	Experiment entwickeln	ab 7 (alle Schulformen)	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 1
2	Hilfe, es brennt!	Bedingungen für ein Feuer	Phänomen erklären	ab 6	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 2
3	Der gelbe Sack	Dichte	Eine Strategie entwickeln	ab 7	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 3
4	Reaktionen in der Petrischale	Lösung und Diffusion	Ergebnisse vorhersagen Modellieren	ab 7/8	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 4
5	5-Cent-Münze – aus Kupfer oder nicht?	Stoffeigenschaften Dichte	Experiment entwickeln	ab 8 (alle Schulformen)	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 5
6	Drei wasserklare Flüssigkeiten	Eigenschaften Nachweise	Eine Strategie entwickeln	ab 9	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 6
7	Grüne Lunge Regenwald?	Anwendung einer Reaktionsgleichung	Modellieren	ab 9	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 7
8	Silberbesteck chemisch „putzen“	Red-Ox-Reaktion	Eine Erklärung finden Modellieren	ab 9	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 8
9	Das Blaue Wunder	Red-Ox-Reaktion	Eine Erklärung finden Modellieren	ab 9	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 9
10	Welches Gas ist im Feuerzeug?	Stoffeigenschaften Gasgesetze	Gasgesetze Experiment planen	ab 9/10	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 10
11	Mit Erdgas fahren?	Stöchiometrie	Interpretation von Reaktionsgleichungen	ab 9	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 11
12	Airbag – schnell gefüllt	Stöchiometrie Gasgesetze	Interpretation von Reaktionsgleichungen	ab 9/10	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 12
13	Den Tiger in den Tank?	Spannungsreihe der Metalle	Ergebnisse vorhersagen Modellieren	ab 9/10	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 13
14	Die atomare Dimension messen	Abschätzung atomarer Dimensionen	Modellieren Auswerten	ab 10 (Gymnasium)	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 14
15	Mineralwasser spritzt – immer?	Phasenübergänge Keimbildung	Modellieren Phänomen erklären	ab 10	<b>Lernhilfen</b> zu Aufgabe 15