

Arbeitsblatt zur Lernstandsdiagnose:

Für die Unterrichtseinheit „Saure und alkalische Lösungen“ benötigst du ein gewisses Vorwissen aus früher behandelten Unterrichtseinheiten. In der folgenden Tabelle sind in der linken Spalte wichtige Fachbegriffe und Grundkenntnisse aufgelistet, in der rechten Spalte findest du Hilfen in Form von Textstellen geeigneten Übungsaufgaben oder Versuchen. (Buch: Schroedel, Chemie Heute).

Elektrische Leitfähigkeit <ul style="list-style-type: none">• Ich kann erklären, worauf elektrische Leitfähigkeit von Salzlösungen zurückzuführen ist.• Ich kann einen Versuch zur Messung der elektrischen Leitfähigkeit planen und durchführen.• Ich kann die elektrische Leitfähigkeit einer Salzlösung auf der Teilchenebene erklären.	Buch Seite 151 Abbildung Buch Seite 151 Buch S. 151, Aufgaben: 1 - 3
Quantitative Beziehungen <ul style="list-style-type: none">• Ich kann den Begriff „Stoffmengenkonzentration“ definieren.• Ich kann die Stoffmengenkonzentration einer Salzlösung berechnen.	Buch Seite 208. Seite 208: Aufgaben 1 + 2
Chemische Bindung: <ul style="list-style-type: none">• Ich kann die Molekülformeln von Wasserstoff, Chlorwasserstoff und Wasser mit bindenden und nicht bindenden Elektronenpaaren zeichnen.• Ich kann zwischen polaren und unpolaren Elektronenpaarbindungen unterscheiden.	Buch Seite 182 Buch Seite 184
Nachweisreaktionen: <ul style="list-style-type: none">• Ich kann Nachweisreaktionen für die Gase Wasserstoff, Sauerstoff und Kohlenstoffdioxid beschreiben und durchführen.• Ich kann eine Nachweisreaktionen für Chloridionen beschreiben und durchführen.	Versuche auf dem Pult Knallgasprobe: Seite 113 Glimmspanprobe: Seite 72 CO ₂ – Nachweis: Seite 133 Chlorid-Ionen-Nachweis: Seite 139
Saure und alkalische Lösungen: <ul style="list-style-type: none">• Ich kann mit Rotkohlsaft und Universalindikator saure, neutrale und alkalische Lösungen unterscheiden.	Buch Seite 110 Versuche auf Lehrerpult