

## Das Fach Chemie in den Jahrgangsstufen 11 bis 13

Jahrgangsstufe	Inhalte
11/EF	<ul style="list-style-type: none"><li>▪ Vom Erdöl über Alkohole zu Aromastoffen</li><li>▪ Chemische Gleichgewichte – Kohlenstoffdioxid und das Klima</li><li>▪ Chemische Reaktionsgeschwindigkeit – Kalkentfernung im Haushalt</li><li>▪ Nicht nur Graphit und Diamant – Erscheinungsformen des Kohlenstoffs</li></ul>
12/Q1	<ul style="list-style-type: none"><li>▪ <b>Säuren, Basen und analytische Verfahren:</b><ul style="list-style-type: none"><li>- Säuren und Basen in Alltagsprodukten: Konzentrationsbestimmungen von Essigsäure in Lebensmitteln</li><li>- Säuren und Basen in Alltagsprodukten: Starke und schwache Säuren und Basen</li><li>- Elektrische Leitfähigkeitstiteration</li></ul></li><li>▪ <b>Elektrochemie:</b><ul style="list-style-type: none"><li>- Korrosion vernichtet Werte – Wie entsteht elektrochemische Korrosion?</li><li>- Strom für Taschenlampe und Mobiltelefon – Batterien und Akkumulatoren im Alltag</li><li>- Elektrolyse – elektrochemische Vorgänge können erzwungen werden</li></ul></li><li>▪ <b>Organische Verbindungen und Reaktionswege</b></li></ul>
13/Q2	<ul style="list-style-type: none"><li>▪ <b>Organische Produkte – Werkstoffe (Kunststoffe) und Farbstoffe</b></li></ul>