

Klasse 7

1. Halbjahr	2. Halbjahr
<ol style="list-style-type: none">Stoffe und Stoffveränderungen: Cola-Cola-Light, zwei verschiedene Getränke. Vom Zucker zum CaramelStoff- und Energieumsätze bei chemischen Reaktionen: Brände und Brandbekämpfung, Kupferglanz ein Mineral aus Eisen und Schwefel	<ol style="list-style-type: none">Luft und Wasser: Fächerübergreifendes Wasserprojekt. In Chemie: Wasser ist immer eine LösungMetalle und Metallgewinnung:Vom Kupfererz zum Stromkabel

Klasse 8

1. Halbjahr	2. Halbjahr
<ol style="list-style-type: none">Elementfamilien, Atombau und Periodensystem: Leuchtstofflampen und Spurenelemente, Elektrizität und der Erkenntnisweg von RutherfordIonenbindung und Ionenkristalle: Steinsalz, ein Mineral. Es leitet den elektrischen Strom in Wasser.	<ol style="list-style-type: none">Freiwillige und erzwungene Elektronen-übertragungen: Halogengewinnung aus MeerwasserUnpolare und polare Elektronenpaarbindung: Wasser – mehr als ein einfaches Lösemittel, ein Wasserstrahl lässt sich elektrostatisch steuern

Klasse 9

1. Halbjahr	2. Halbjahr
<ol style="list-style-type: none">Saure und alkalische Lösungen: Reinigungsmittel, Säuren und Laugen im Alltag, Reinigungswirkung und Konzentration	<ol style="list-style-type: none">Energie aus chemischen Reaktionen: Batterien liefern StromOrganische Chemie: Das Element Kohlenstoff in Millionen von Produkten