



## Unterrichtsinhalte im Fach Che

Stand Februar 2019



Klasse 5	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Einführung in die naturwissenschaftliche Arbeitsweise (Sicheres Experimentieren, Umgang mit dem Gasbrenner, richtig Protokollieren)</li> <li>• Stoffe besitzen charakteristische Eigenschaften</li> <li>• Stoffe lassen sich ordnen</li> <li>• Stoffe bestehen aus Teilchen</li> </ul>
Klasse 6	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Reinstoffe und Stoffgemische</li> <li>• Trennverfahren</li> </ul>
Klasse 7	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Kennzeichen chemischer Reaktionen unter Stoff-, Energie- und Teilchenaspekt</li> <li>• Atommodell nach DALTON</li> <li>• Oxidationen: Sauerstoff als Reaktionspartner</li> <li>• Reduktionen: Reaktionen lassen sich umkehren</li> <li>• Bestandteile der Luft</li> <li>• Wasser und Wasserstoff</li> <li>• Einfache Nachweisreaktionen</li> </ul>
Klasse 8	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Vom Erz zum Metall / einfacher Redoxbegriff</li> <li>• Chemische Grundgesetze</li> <li>• Vom Massenverhältnis zur chemischen Formel</li> <li>• Chemische Formelsprache</li> </ul>
Klasse 9	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Differenzierte Atommodelle (RUTHERFORD, BOHR)</li> <li>• Elementfamilien und Periodensystem</li> <li>• Ionenverbindungen</li> <li>• Redoxreaktionen / erweiterter Redoxbegriff</li> <li>• Elektrolyse</li> </ul>
Klasse 10	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Elektronenpaarbindungen</li> <li>• Zwischenmolekulare Anziehungskräfte</li> <li>• Säure-Base-Reaktionen</li> <li>• Chemische Reaktionen unter quantitativem Aspekt: Molmasse, Molvolumen, Stoffmengen, Stoffportionen, Gasvolumina</li> </ul>