

## Schulinternes Curriculum / Teil C

Melanchthon-Gymnasium	Chemie	Klasse 8 / 2. Halbjahr	Niveaustufe F	Stand: November 2021
Bezüge zu Teil A / Festlegungen der Gesamtkonferenz	N.N.			
<b>Themenfeld</b> (RLP C 3, S. 34-35)	<b>Wasser – eine Verbindung</b>			
Konkretisierung SuS erkennen ...	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Eigenschaften von Wasser, mit Molekülbau erklärbar</li> <li>• Elektronegativität, polare Elektronenpaarbindung, Dipol, Dipol-Dipol-Wechselwirkungen</li> <li>• quantitative Analyse von Wasser</li> <li>• Bildung und Zerlegung von Wasser als Beispiel der Umkehrbarkeit chemischer Reaktionen</li> <li>• Reaktionsgleichungen zur Synthese und Analyse von Wasser</li> <li>• Gewinnung von Trinkwasser</li> <li>• Reinigung von Abwasser</li> </ul>			
Fachbegriffe/Begrifflichkeiten und fachspezifische Festlegungen	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Ladungsschwerpunkte</li> <li>• Dipole</li> <li>• Wasserstoffbrückenbindung</li> <li>• Elektrostatische Anziehung</li> <li>• Analyse, Synthese, Elektrolyse</li> <li>• Polare Elektronenpaarbindung/Atombindung</li> <li>• Wasserkreislauf</li> <li>• Anomalie des Wassers</li> </ul>			
Experimente/Untersuchungen	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Wasser als Lösungsmittel</li> <li>• Wassernachweis</li> <li>• Ablenkung eines Wasserstrahls</li> <li>• elektrolytische Zerlegung von Wasser</li> </ul>			
Schwerpunktorientierte/r <b>Kompetenzbereich/e</b> (RLP C 2, S. 17)	<b>C 2.1 Fachwissen</b>			
Konkretisierung SuS können ...	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Reaktionsgleichungen für chemische Reaktionen formulieren und fachsprachlich verbalisieren</li> <li>• die Umkehrbarkeit chemischer Reaktionen beschreiben</li> <li>• ihr Verhalten bezüglich des Wasserverbrauches reflektieren</li> </ul>			
Bezüge zu übergreifenden Themen (Teil B)	Nachhaltigkeit, Verbraucherbildung			
Bezüge zur Sprachbildung (Teil B)	N.N.			
Bezüge zur Medienbildung	k.V.			

(Teil B)	
fächerverbindende Bezüge und fachübergreifende Absprachen	Biologie: Lebensraum Wasser
Formate der Leistungsbewertung	Test (z. B. Reaktionsgleichung, Umkehrbarkeit chemischer Reaktionen)
zeitlicher Rahmen	2. Schulhalbjahr