

Titel:	<i>Regenwasser, Leitungswasser und Co</i> Lösen und Mischen im Wasser, Funktionsweise einer Kläranlage	
Zielgruppe:	Primarstufe – Jahrgangstufe 3 und 4	
Zeitraumen:	Vormittag (regulär 9 Uhr bis ca. 12 Uhr)	
Hinweise:	Teilnehmerbeschränkung 20 - 25 Schüler/-innen	Kostenbeitrag 2,50 € pro Schüler/-in
Kurzbeschreibung und Schwerpunkte der Fachbereiche Chemie:	Wasser ist ein lebensnotwendiger Stoff. Die Schülerinnen und Schüler sind mit ihm gut vertraut. Mit den hier vorgesehenen Versuchen können sie die Eigenschaften, Zusammensetzung, Vorkommen und Reinigungsmöglichkeiten von Wasser genauer untersuchen. So lösen sich zum Beispiel Salze in Wasser und können durch Verdampfen des Wassers wieder gewonnen werden. Durch Kondensation wird erkannt, dass sogar in der Luft gasförmiges Wasser enthalten ist.	
Schlagworte:	Chemie	
	<ul style="list-style-type: none"> • Es entsteht ein Berg durch Oberflächenspannung des Wassers. • Kondensation von Wasser aus der Luft. • Was geschieht beim Lösen? • Wie kann man verschmutztes Wasser reinigen`? • Was ist in Leitungswasser noch vorhanden außer Wasser? 	
Experimente Chemie:	<ul style="list-style-type: none"> • Ein Berg aus Wasser • Was ist Raureif? • Welche Stoffe lösen sich in Wasser? • Das Salz und das Wasser • Malen mit Salz • Wasserverschmutzung • Wasserreinigung mit Sieb, Filter und Kohle • Was versteckt sich noch in deinem Wasser? 	
Lehrplanbezug Chemie:	<ul style="list-style-type: none"> • Sachunterricht <ul style="list-style-type: none"> ○ <i>Lernfeld:</i> <ul style="list-style-type: none"> ○ 2.2.9 Wasser 	
Vorbereitung in der Schule:	<ul style="list-style-type: none"> • Warum ist Wasser so wichtig? 	
Nachbereitung in der Schule:	Empfehlungen werden am Thementag gegeben.	