Thema/Kontext: Korrosion vernichtet Werte				
Inhaltsfeld: Elektrochemie				
Inhaltliche Schwerpunkte:  • Korrosion	Schwerpunkte übergeordneter Kompetenzerwartungen:			
	Kompetenzbereich Umgang mit Fachwissen:			
	UF1 Wiedergabe			
	UF3 Systematisierung			
	Kompetenzbereich Erkenntnisgewinnung:			
	E6 Modelle			
	Kompetenzbereich Bewertung:			
	B2 Entscheidungen			
<b>Zeitbedarf</b> : ca. 5 Std. à 45 Minuten	Basiskonzept (Schwerpunkt):			
	Donator - Akzeptor:			
	Elektrochemische Korrosion			

Sequenzierung inhaltlicher Aspekte	Konkretisierte Kompetenzerwartungen des Kernlehrplans Die Schülerinnen und Schüler	Empfohlene Lehrmittel/ Materialien/ Methoden	Didaktisch-methodische An- merkungen und Empfehlungen sowie Darstellung der verbindlichen Absprachen der Fachkonferenz
Korrosion vernichtet Werte		Abbildungen zu Korrosionsschäden [1] der Materialproben mit Korrosionsmerkmalen Sammlung von Kenntnissen und Vorerfahrungen zur Korrosion Kosten durch Korrosionsschäden Evtl. MindMap zur Strukturierung des Unterrichtes Schülerexperiment: Eisennagel in verschiedenen Lösungen mit und ohne Sauerstoffzufuhr	
<ul> <li>Wie kommt es zur Korrosion?</li> <li>Lokalelement</li> <li>Rosten von Eisen: Sauerstoffkorrosion und Säurekorrosion</li> </ul>	<ul> <li>erläutern elektrochemische Korrosionsvorgänge (UF1, UF3).</li> <li>erweitern die Vorstellung von Redoxreaktionen, indem sie Oxidationen/Reduktionen auf der Teilchenebene als Elektronen-Donator-Akzeptor-Reaktionen interpretieren (E6, E7).</li> <li>stellen Oxidation und Reduktion als Teilreaktionen und die Redoxreaktion als Gesamtreaktion übersichtlich dar und beschreiben und erläutern die Reaktionen fachsprachlich korrekt (K3).</li> </ul>	Experimente: Säurekorrosion von Zink mit und ohne Berüh- rung durch Kupfer  Schülerexperimente: Nachweis von Eisen(II)-lonen und Hydroxid- lonen bei der Sauerstoffkorrosion von Eisen  Visualisierung der Korrosionsvorgänge z.B. anhand von Trickfilmen [3]	
Wirtschaftliche und ökologische Folgen von Korrosion	gängen unter ökologischen und ökono- mischen Aspekten (B2).	Schülervortrag:  Aktuelles Beispiel von Korrosionsschäden mit einem lokalen Bezug  Diskussion: Ursachen und Folgen von Korrosi-	

Sequenzierung inhaltlicher Aspekte	IK Arnianrhianc	Empfohlene	Didaktisch-methodische An- merkungen und Empfehlungen sowie Darstellung der verbindlichen Absprachen der Fachkonferenz
		onsvorgängen Vernetzung zum Unterrichtsvorhaben IV durch Thematisierung der elektrolytischen Herstellung von Schutzüberzügen ggf. Multiple-Choice-Test	

## Hinweise auf eine Auswahl weiterführender Materialien und Informationen:

- 1. www.korrosion-online.de Umfangreiches Informations- und Lernangebot rund um das Thema Korrosion und Korrosionsschutz mit vielen und interessanten Abbildungen.
- 2. http://daten.didaktikchemie.uni-bayreuth.de/umat/korrosion/korrosion.htm Beschreibung von Erscheinungsformen der Korrosion, Experimente und Maßnahmen zum Korrosionsschutz.
- 3. Film: Korrosion und Korrosionsschutz (FWU: 420 2018): Tricksequenzen zu den Vorgängen bei der Korrosion und Rostschutzverfahren.