

*In den einzelnen Jahrgangsstufen (EF, Q1, Q2) werden die nachstehend benannten Inhaltsfelder behandelt werden:*

<b>EF</b>	<p><b>Inhaltsfeld 1 :</b></p> <p style="text-align: center;"><b>Kohlenstoffverbindungen und Gleichgewichtsreaktionen</b></p> <p><b>Inhaltliche Schwerpunkte :</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Organische und anorganische Kohlenstoffverbindungen</li> <li>• Gleichgewichtsreaktionen</li> <li>• Stoffkreislauf in der Natur</li> <li>• Nanochemie des Kohlenstoffs</li> </ul> <p>und Kontexte :</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Vom Alkohol zum Aromastoff</li> <li>2. Der Kohlenstoffkreislauf in Natur und Technik</li> <li>3. Neue Materialien aus Kohlenstoff</li> </ol>	
	<p><b>Basiskonzept Struktur-Eigenschaft</b>                  Stoffklassen und ihre funktionellen Gruppen: Alkane, Alkene, Alkohole, Aldehyde, Ketone, Carbonsäuren, Ester                  Homologe Reihen und Isomerie                  Bindungen und zwischenmolekulare Wechselwirkungen                  Modifikationen des Kohlenstoffs</p>	
	<p><b>Basiskonzept Chemisches Gleichgewicht</b>                  Reaktionsgeschwindigkeit                  Beeinflussung von Gleichgewichtsreaktionen                  Massenwirkungsgesetz                  Stoffkreislauf</p>	<p><b>Basiskonzept Donator-Akzeptor</b>                  Oxidationsreihe der Alkohole                  Basiskonzept Energie                  Aktivierungsenergie und Reaktionsdiagramm , Katalyse</p>

Q1	<p><b>Inhaltsfeld 2:</b></p> <p style="text-align: center;"><b>Elektrochemie</b></p> <p><b>Inhaltliche Schwerpunkte</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Elektrochemische Gewinnung von Stoffen</li> <li>• Mobile Energiequellen</li> <li>• Korrosion</li> </ul> <p>und Kontexte</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Strom für Taschenlampe und Mobiltelefon</li> <li>2. Von der Wasserelektrolyse zur Brennstoffzelle</li> </ol>	
	<p><b>Basiskonzept Chemisches Gleichgewicht</b> Umkehrbarkeit von Redoxreaktionen</p> <p><b>Basiskonzept Donator-Akzeptor</b> Spannungsreihe der Metalle und Nichtmetalle Galvanische Zellen Elektrolyse Elektrochemische Korrosion</p>	<p><b>Basiskonzept Energie</b> Faraday-Gesetze elektrochemische Energieumwandlungen Standardelektrodenpotentiale</p>
	<p><b>Inhaltsfeld 3:</b></p> <p style="text-align: center;"><b>Säuren, Basen und analytische Verfahren</b></p> <p><b>Inhaltliche Schwerpunkte :</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Eigenschaften und Struktur von Säuren und Basen</li> <li>• Konzentrationsbestimmung von Säuren und Basen durch Titration</li> </ul> <p>und Kontexte</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Säuren und Basen in Alltagsprodukten</li> <li>• Einfluss von Säuren und Basen auf Gewässer und Böden</li> </ul>	

	<p><b>Basiskonzept Struktur-Eigenschaft</b>                  Merkmale von Säuren bzw. Basen                  Leitfähigkeit  <b>Basiskonzept Donator-Akzeptor</b>                  Säure-Base-Konzept von Brønsted  <b>Protonenübergänge bei Säure-Base-Reaktionen</b></p>	<p><b>Basiskonzept Chemisches Gleichgewicht</b>                  Autoprotolyse des Wassers                  pH-Wert  <b>Stärke von Säuren</b></p>
<p><b>Q2</b></p>	<p><b>Inhaltsfeld 4:</b></p> <p style="text-align: center;"><b>Organische Produkte – Werkstoffe und Farbstoffe</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Organische Verbindungen und Reaktionswege</li> <li>• Organische Werkstoffe</li> <li>• Farbstoffe und Farbigkeit und Kontexte                         <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Vom fossilen Rohstoff zum Anwendungsprodukt.</li> <li>2. Maßgeschneiderte Produkte aus Kunststoffen.</li> </ol> </li> </ul>	
	<p><b>Basiskonzept Struktur-Eigenschaft</b>                  Stoffklassen und Reaktionstypen                  elektrophile Addition und nukleophile Substitution und Eliminierung                  Eigenschaften makromolekularer Verbindungen                  Polykondensation und radikalische Polymerisation                  Benzol als aromatisches System und elektrophile Erstsabstitution                  Molekülstruktur und Farbigkeit                  zwischenmolekulare Wechselwirkungen</p>	<p><b>Basiskonzept Chemisches Gleichgewicht</b>                  Reaktionssteuerung  <b>Basiskonzept Energie</b>                  Spektrum und Lichtabsorption                  Energiestufenmodell zur Lichtabsorption</p>