

Lernkartei - Chemie 4. Klasse HS

C33	Kohlenwasserstoffe	<p>Alkohole sind organische Verbindungen aus Kohlenwasserstoffen und einer oder mehrerer OH-Gruppen.</p> <p><i>Beispiele:</i> Methanol CH_3OH (GIFTIG!), Ethanol $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, Propanol $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$, u.s.w.</p> <p>Ethanol kann über die alkoholische Gärung auf natürlichem Weg hergestellt werden. Ethanol ist Bestandteil alkoholischer Getränke.</p>
	Was sind Alkohole?	
C34	Kohlenwasserstoffe	<p>Einwertige Alkohole haben im Molekül nur eine OH-Gruppe, mehrwertige Alkohole haben im Molekül zwei oder mehr OH-Gruppen.</p> <p><i>Beispiele für mehrwertige Alkohole:</i> Ethandiol (Glykol) $\text{C}_2\text{H}_4(\text{OH})_2$ Propantriol (Glycerin) $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$</p>
	Worin unterscheiden sich einwertige und mehrwertige Alkohole?	
C35	Kohlenwasserstoffe	<p>Reagieren Alkohole mit Sauerstoff, so entstehen Carbonsäuren (<i>auch Organische Säuren oder Fettsäuren genannt</i>).</p> <p>Gemeinsames Merkmal aller Carbonsäuren ist die COOH-Gruppe (= <i>Carboxylgruppe</i>).</p> <p><i>Beispiele:</i> Methansäure (Ameisensäure) HCOOH, Ethansäure (Essigsäure) CH_3COOH, Butansäure (Buttersäure) $\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$, ...</p>
	Wie entstehen Carbonsäuren?	
C36	Kohlenwasserstoffe	<p>Ester sind künstliche Aromastoffe und entstehen, wenn Carbonsäuren mit Alkoholen reagieren.</p> <p><i>Beispiele:</i> Buttersäureethylester (<i>Buttersäure + Ethanol, Ananasgeschmack</i>) Buttersäuremethylester (<i>Buttersäure + Methanol, Apfelgeschmack</i>)</p>
	Was sind Ester?	