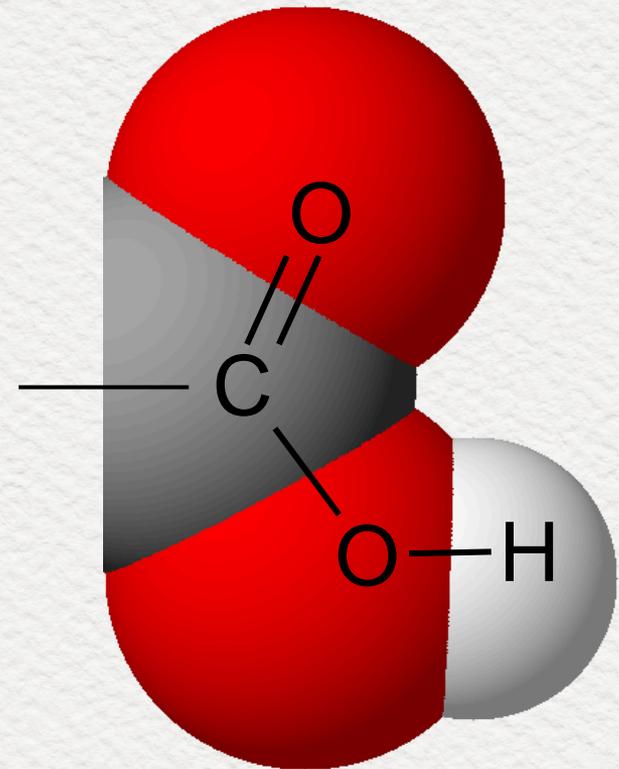


Carbonsäuren

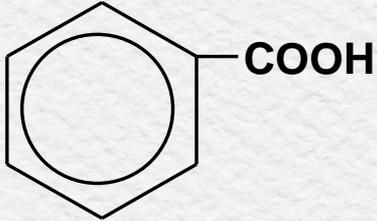
- Funktionelle Gruppe:
 - -COOH
 - Carboxyl-Gruppe
- Endsilbe „-säure“
- bzw. „-carbonsäure“
- Oxidationsprodukt von
 - Aldehyden
 - primären Alkoholen

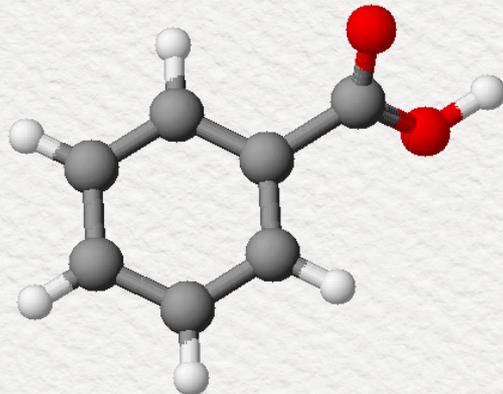


Homologe Reihe der Alkansäuren (Fettsäuren)

Name	Trivialname	Formel
• Methansäure	Ameisensäure	H-COOH
• Ethansäure	Essigsäure	CH ₃ -COOH
• Propansäure	Propionsäure	C ₂ H ₅ -COOH
• Butansäure	Buttersäure	C ₃ H ₇ -COOH
• .	.	.
• .	.	.
• .	.	.
• Hexadecansäure	Palmitinsäure	C ₁₅ H ₃₁ -COOH
• Octadecansäure	Stearinsäure	C ₁₇ H ₃₅ -COOH

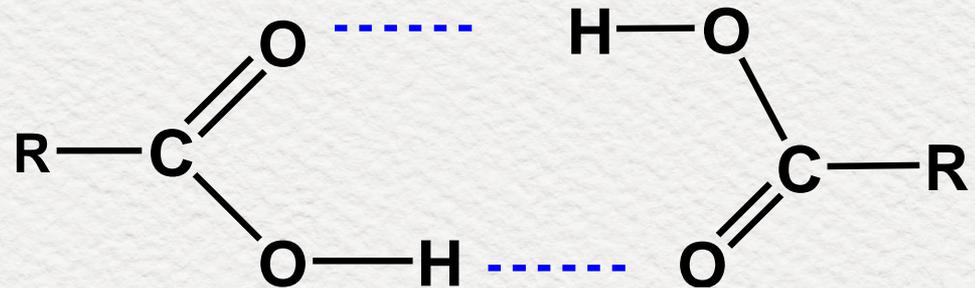
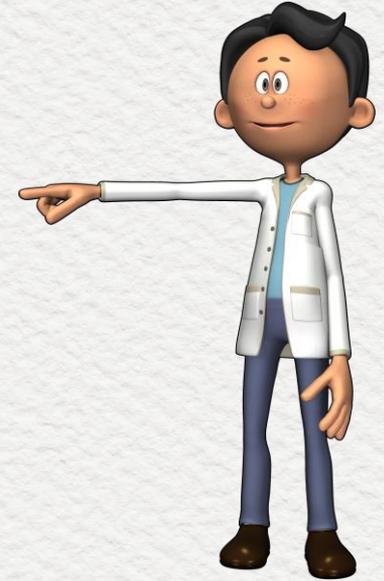
Carbonsäuren

Rest	Art	Beispiel	Formel
<ul style="list-style-type: none">aliphatisch	gesättigt	Propansäure „Propionsäure“	$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COOH}$
<ul style="list-style-type: none">aliphatisch	ungesättigt	Propensäure „Acrylsäure“	$\text{CH}_2=\text{CH-COOH}$
<ul style="list-style-type: none">aromatisch	aromatisch	Benzencarbonsäure „Benzoesäure“	



Eigenschaften

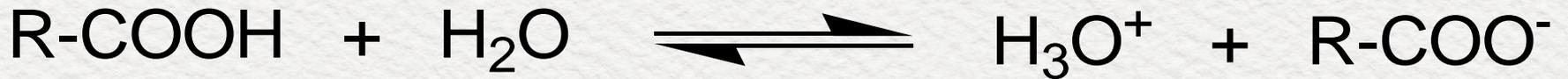
- hohe Elektronegativität der Sauerstoffatome → polar
- Nicht nur Dipolbindungen auch **Wasserstoffbrückenbindung**



- Schmelz- u. Siedepunkt höher als bei vergleichbaren Oxo-Derivaten

Chemische Eigenschaften

- Alkansäuren sind schwache Säuren



Carbonsäure

Carboxylat - Ion

