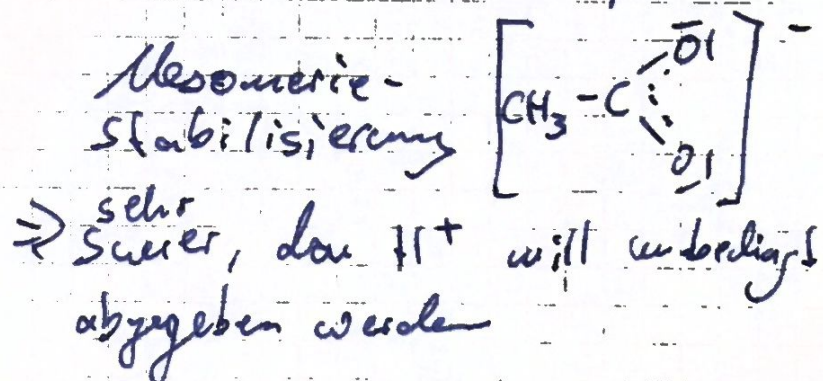
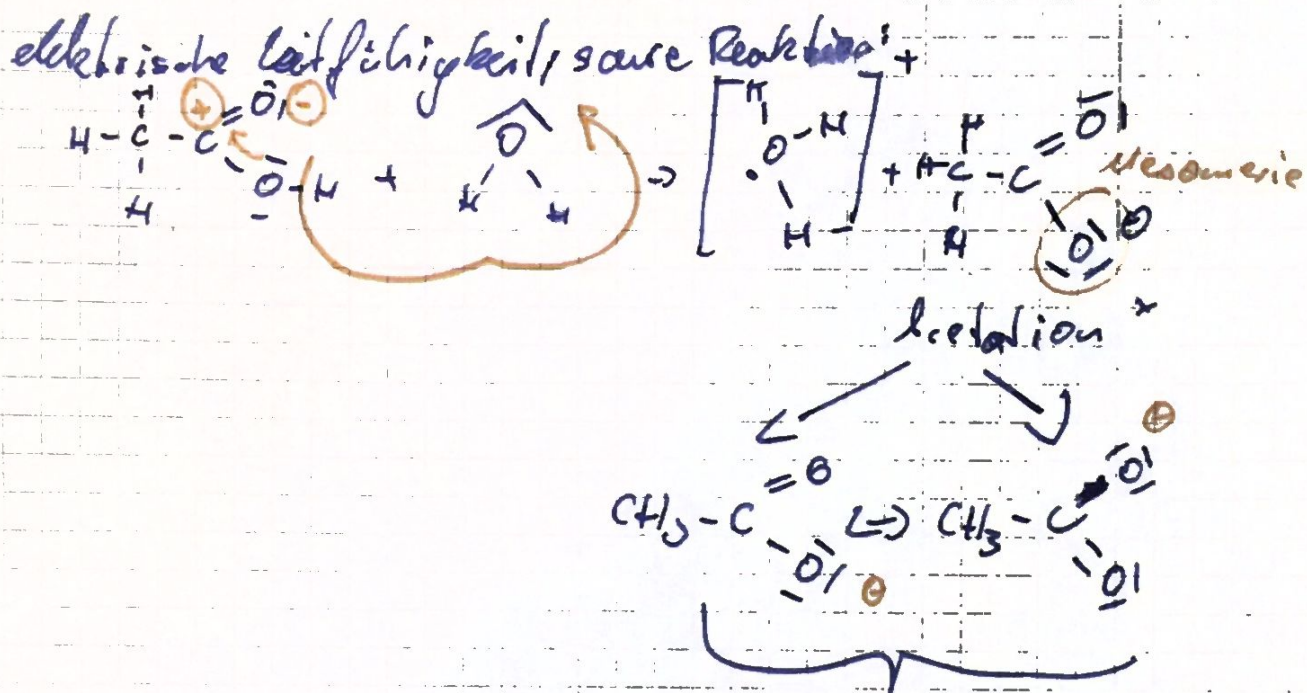
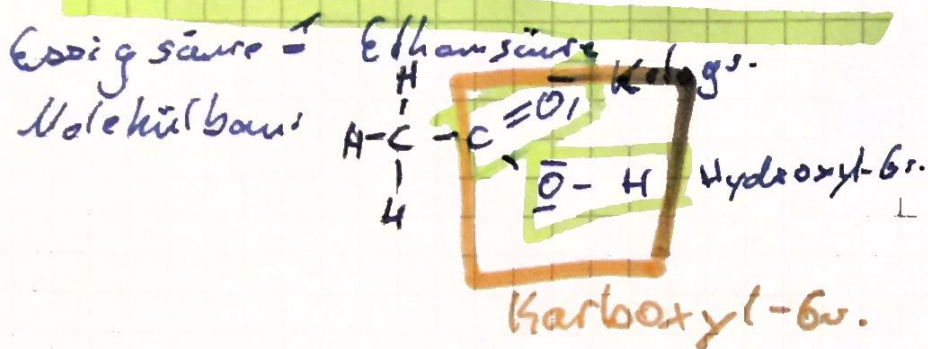


Carbonsäure - Alkansäuren



\Rightarrow geladene Teilchen \Rightarrow elektrisch leitfähig

* Säurerest-Ion

Durch die Polarität der Carboxylgr. entstehen Dipol-Dipol-WW + HBBs

Carbonsäuren

Essig - ein Hausmittel (1)

Wozu kann Essig verwendet werden?

a) Gib einige Beispiele an.

Kochen, Säuberung (z.B. Kaffee), Konservierungsmittel

Leite aus den Verwendungsmöglichkeiten Eigenschaften von Essig ab.

Sauer, ätzend, gibt H^+ -Ionen ab \Rightarrow Protonendonor

80, V2 u. V1

Essigsäure wird auf weitere Eigenschaften hin untersucht.
Trage deine Versuchsergebnisse in die folgende Tabelle ein.

Eigenschaften	wasserfreie Essigsäure	verdünnte Essigsäure (Speiseessig)
elektrische Leitfähigkeit	X	✓
Mischbarkeit mit Wasser	X	✓
Färbung von Lackmus	rot \Rightarrow sauer	rot \Rightarrow sauer

S. 82

Verfahren zur Essigherstellung sind dem Menschen von alters her bekannt.
a) Beschreibe stichwortartig, wie man heute dabei vorgeht.

Ausgangsstoffe: Alkohol, Sauerstoff

Reaktionsbedingungen: /

b) Nenne drei Essigsorten, die auf diese Weise erzeugt werden können. Gib auch die jeweiligen Ausgangsstoffe an.

1. Essig - Essenz

2. Balsamico - Essig

3. Wein - Essig

c) Wie könnte man sich zu Hause selbst einen Kräutereisig herstellen?

Essig + Kräuter o. Kräuter vergären

4) Warum kann man Wein, der längere Zeit offen an der Luft stand, zum Säuern von Speisen einsetzen?

Weil er zu Essig-Wein erstarkt (Ethanol \rightarrow Essigsäure)