Entsteht d. Erhitzen d. Chlor- od. brom. essigsaur. Kali d. KO.

$CH_2(KO)\,CO\,OH$ od. $CH_2\left.\begin{matrix}OH\\CO\,OH\end{matrix}\right\}$

$CH_2\,Cl\,CO\,OH$

$CH_2(NH_2)\,CO\,OH$

$= CH_2\,OH.\,CO\,OH + KO + 2N.$

$C_2H_4\,OH\,CO\,OH$. Prod. e. Milchsäure

Entsteht: 1) $C_2H_4\,Cl\,CO\,OH = C_2H_4\,OH.\,CO\,OH + HCl$

2) $C_2H_4(NH_2)\,CO\,OH = C_2H_4\,OH\,CO\,OH + KO + 2N.$

u. JH od. Jodhaltiger H_2O ⟶ d. Propionsäure reducirt.

Parallel. Alkohol-Schlüssel geht im Krystall-Hydrat. e. Salze d. Abweichg.

Das niederste Glied d. Reihe ist:

Glycolsäure oder Oxyessigsäure.

$C_4H_4O_6$ od. $C_4H_3O_2\left.\begin{matrix}\\HO_2\end{matrix}\right\}O_2$

$C_4H_3(HO_2)O_4$

Glycocol erhalten d. NO_3. Aus Alkohol d. Oxydation neben Essigsäure.

Die wichtigste ist: ~~Essigsä~~

Milchsäure.

Oxypropionsäure $C_6H_6O_6$.

Die Ist d. Propionsäure darstellen läßt. Sie findet sich in sauren Milch, in sauren Gurken, Sauerkraut; entsteht leicht d. Gährung d. Zucker, wenn b. denselben d. saurer Milch, Kn faulendem Käse u. Kreide mengt. Es bildet sich d. Milchsaur. Kalk. Im Magensaft finden

Od. M. sre ist farblose Syrup. Flüssigkeit. d. vorsichtiges Erhitzen OSfrei d. erhalten $C_6H_5O_5$.

bei stärkerem Erhitzen bildet sich Lactid $C_6H_4O_4$.

Das Milchsaure CaO u. BaO leicht krystallisirt; das S d. 5 Krystall. OS, e. 2te d. 3 aq.

Die saure Reaction des frischen Fleisches rührt her d. Milchsäure her, die der obigen ähnlich ist, deren Salzsalz d. 4 aq. u. deren Bromoxydsalz d. 2 aq. krystallisirt.

Wir kommen d. an wichtige Gruppe neuer Körper, es sind d. e. Alkohole: