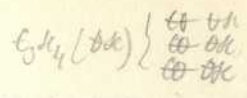
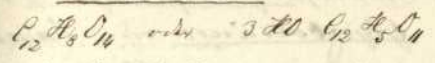


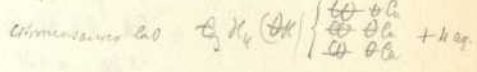
Citronensäure



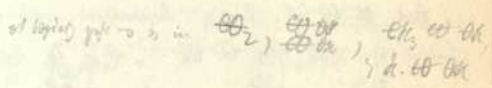
Süßholz, Citronen, Kirschen, etc.
in geruchlosem & süßlichem Wasser
Citronen, Styracis, Pfeffer, & Sal
& Rosin. & H_2O & Salzf. frei.

in Wasser löslich

Es ist leicht löslich; krystallisiert
seiner Abmischung in großen Mengen, theilweise
unlöslichen Krystallen & CO_2 .



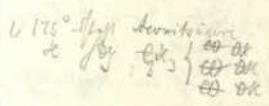
Es ist eine scharfe Säure,
bildet bei 3 Rosin von Salzen.
Die sauren Salze sind alle
löslich; die neutralen sind
unlöslich.



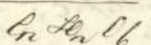
Citronensäure bildet bei
Verweilen Salze.

Sein spezifisches Gewicht ist
etwas > 1 & Sal. $C_2H_2O_4$.

Es bildet eine Citronensäure
aus H_2O & Acetonsäure $C_2H_3O_2$
in H_2O Acetonsäure verdünnt.
Es bildet eine Citronensäure
aus H_2O .



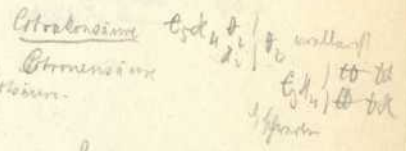
Milchsäurereihe



entsteht aus der Dextrose
in H_2O & Acetonsäure
& Rosin & Acetonsäure



$CO_2, C_n H_{2n} O_4$
findet man in H_2O & Acetonsäure
& Salzf. in H_2O & Acetonsäure
& Salzf. & H_2O & Acetonsäure



et löst sich in Citronensäure
& Acetonsäure

Acetonsäure & Rosin
Acetonsäure & Rosin
Acetonsäure & Rosin
Acetonsäure & Rosin