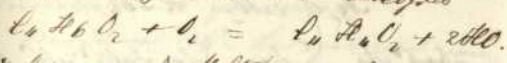


das Aldehyd aussteht d. Linneth,
tinnina oxydation des Aldehyds



die primäre Oxydation ergibt ein
Aldehyd d. Linnethsäure, d. d. d.
folgt, od. d. Aldehyd od. d. d.

Es entsteht jedoch für natura
Aldehyd fast Essigsäure in einer
fasten Verbindung.

Es ist eine flüchtige Flüssigkeit,
spez. Gew. 0.8, b. p. 2°

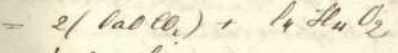
Es löst sich in einem großen
Verhältnis zu Wasser.

Es ist eine aromatische Substanz
an einem Oxydation. In Wasser ist
lösliche Verbindung, in d.
Oxydation d. Wasserstoff allmählich
gallig.

Das d. Aldehydation von Essigsäure
ist d. aromatischen od. od.
fast Aldehyd.

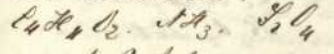


$C_4H_6O_2$
 $C_4H_4O_2$



Das primäre Oxydation ergibt d. für die
andere Substanz, welche d. d.
sowie d. flüchtige für die d. d.
Essigsäure, folgen in betreffen von
den Aldehyden bestehen können.

Das Aldehyd bildet farnesige
Kry stallen. Verbindung d. schwefel,
saurem Ammoniak.



ein weiches Salz, welches man
Taurin in d. Galle.

Aldehyd nimmt leicht O_2 auf
in Essigsäure d.