

Persistenter Identifier: 1498113652080
Titel: Allgemeine und technische Chemie
Autor: Fehling, Hermann Christian von
Ort: [Stuttgart]
Maße: 544, 160 S.
Datierung: 1866
Signatur: 1C 154
Strukturtyp: monograph

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

Abschnitt: Lactin
Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/677/LOG_0489/

Säure $C_{12}H_{22}O_{11}$ färbt & 93 als
spritzartige Masse. bei Solvatis,
Lime säureigen etc - 16°

Stärke aus dem Speichel ist & fällt
in Gallerte & Glucose & Lactose,
Lösel (- 106°), & wird & 104
in H_2O gelöst.

Maltzucker d. Maltose $C_{12}H_{22}O_{11}$
wird ebenfalls mit dem Stärke
d. Stärke & d. Stärkerückständen,
Lösung & 167°

Saccharose ist ein Kohlenhydrat
6 mit Stärke & Stärke.

Milchzucker, Lactose färbt & färbt
er färbt. & bei der Kristallisation,
kann man eine kleine Menge
ausfälligen Milchzucker & Stärke.
Säure $C_{12}H_{22}O_{11}$ bleibt bei der
Lösung & 100° gelöst & 200°

Bei 100° gelöst & 200° färbt, bei
130° ohne färbung auf Stärke,
wird es nicht.

d. Milchzucker ist fast, bis auf
geringen Teil, färbt, färbt
& (6 fl.) co. die Lösung & Lactose,
Lösung.

Lactose $C_{12}H_{22}O_{11}$ & d. d. Lactose
Milchzucker genannt.

Galactose ist eine der Glucose isomeren
Zucker, aber bisweilen schwerlich
Milchzucker wird & Lactose.

Lösung in Wasser & Lactose
Lösung & Lactose & Lactose,
Lösung & Lactose & Lactose.

d. Stärke & Lactose & Lactose
Lösung & Lactose & Lactose,
Lösung & Lactose & Lactose.

& Milchzucker & Lactose & Lactose,
Lösung & Lactose & Lactose,
Lösung & Lactose & Lactose.

Reinheit. gelbe & färbt, färbt
Lösung & Lactose & Lactose,
Lösung & Lactose & Lactose.