ferner weitere [illegible] Blausäure
gestattet frei [illegible] [illegible].

Man hat versucht, das bei der Sodafabrication mittelst entstehende Product das CaS [illegible] S zu verarbeiten, was [illegible] großen Theil [illegible].

oder Natriumoxydhydrat

d.i. Kaustisches Natron
wird dargestellt durch Kochen v. Soda mit gebranntem Kalk [illegible] [illegible] Kalklauge.

$$Na\,CO_3 \quad CaO\,HO$$

Es ist eine weiße Masse, die [illegible], [illegible] [illegible] aus der Luft [illegible] [illegible] [illegible]; [illegible] [illegible] wesentlich von der Kalilauge, daß sie an der Luft [illegible] CO_2 aufnimmt, fest wird.

Doppeltkohlensaures Natron

$$NaO\,HO\,2CO_2 = Na\,H\,C_2O_6.$$

Bildet sich [illegible] einfach kohlensaures Natron einen kohlensäurereichen Luftstrom [illegible] [illegible] [illegible] CO, [illegible] [illegible] Kalk.
Gewöhnlich [illegible] [illegible] [illegible] [illegible] [illegible] [illegible] [illegible] CO_2 an.
[illegible] [illegible] Krystallwasser.
Soda [illegible] Na CO_3, [illegible] 9 Aequ. Krystallwasser abgeschieden

$$Na\,CO_3\;HO$$
$$CO_2 \quad 9\,HO$$