nen Röhren dargestellt, in dem Kohlen
gleich gemacht wird, in die l ~~flüssig~~
S ~~[illegible]~~ ~~[illegible]~~ ist nachmalige
Destillat. d ~~[illegible]~~ erhaltenen Producten u. d. übergerissen S.
(Rectification) wird d reine CS_2
erhalten.
Lichtbrechende bewegliche Mflchtg Flüssigkeit,
spec Gew = 1, 27.
Wg löslich in HO, siedet b. 45°, verdampft
b. gewöhnl. Temperatur; stärker ~~[illegible]~~ an-
genehmer Geruch.
Verbrennt z SO_4 u CO_2.
Besitzt größ. Lösungsvermögen für
manche Körper; löst + + besonders in
Alkohol etc. Löst namentlich αS
u βS, wird b Erkalten αS krys-
tallisirt.
Löst ch P u Jod, ch Kautschuk fette Oele.
Da C_2S_4 ist 1 Sulfosäure, verbdt + m.
Sulfobasen z ~~Sulfosalzen~~
Sulfokohlensauren Salzen.
Formel $MS\ CS_2$
od MCS_3
Es schon analog d C_2O_2 1 Verbdg
C_2S_2 z geben, Kohlensulfür.

Selen.

Zeich. Se = 39,5 ; S = 79 ~~8~~.
d Sel. findet + selt in d Natur,
vorzüglich in Verbdg m. al. Metallen
in Blei, Antimon, ~~[illegible]~~ Eisenkies
u al.
Wurde v Berzelius 1817 entdeckt
u erhielt s Nam. v σελήνη.
1 kennt 2 Modificat. dselb.
d 1te ist glasartig, fast u.
dunkelgrauer Farbe.
Da Se geht ~~[illegible]~~ in S aus d geschmolzen.
Zuerst plötzlich in d fast ~~[illegible]~~, sondern
wird sehr zähe, ist dicker schwarz
krystallinisch z erhalt.
D 2te Mod ist 1 rothes Pulver.

Gewinng. aus d. Selenschlamm u.
SO_3 fabriken.