geben ihren ganzen Ogehalt ab.
Es gewinnt ihn jedoch ich aus Ver-
bindungen, die mir 1 Thl ihres O
abgeben; dahin gehört d. sog.
Pyrolusit od. Manganhyperoxyd
im Handel wo er unrein ist, ich
wegen s. Farbe Braunstein ge-
nannt.
Ich Verbdg enthält auf 27,6 Gew. Thle
Mn – 16 Thle O. Er wird in gut-
eisernen Retorten z. Glühen erhitzt
entläßt jedoch hiebei nur 1 Thl s. O,
es gewinnt $\frac{1}{3}$. 5,3 Thle O gehen,
es bleiben also 10,6 Thle zurück.
Der Braunstein entläßt mir
trotz d. stärksten Erhitzens nie pl. ein
d. 3ten Thl seines O, indem er
+ in 1 al Verbdg d. Manganoxy-
duloxyd verwandelt. Das
27,6 gr Mn u. 10,6 gr O enthält.
Ferner gewinnt er O ich d. Er-
hitzen v. Chromsäure (CrO_3)
ich aus Schwefelsäure SO_3 erhält
er – gew. Umstände d. Erhitzen
Sauerstoff. ~~Von ich gehen~~ Sie
enthält 16 gr S auf 24 gr O.
Von ich gehen 8 fort, es bleibt 1 al Ver-
bdg. des S mit O d. schweflige
Sie SO_2
Endlich läßt + auch aus d.
Schwefelsauren Zinkoxyd od.
Zinkvitriol – d. d. galv.
Strom erhaltenen Zersetzungsprodukt
d. Erhitzg. O aus scheiden.
Ich u. al Kopr verlieren
also d. Erhitzen nur – Thle
ihres O; viel leichter + geben
sie ihn ab b. Hinzutreten
eines 3ten Körpers u. wir
erhalten somit eine 3te Reihe
v. Stoffen, die freien Sauerstoff liefern.
Sie liefert d. schon oben ange-
führte Braunstein in Verbdg
mit SO_3 b. mäßiger Er-
hitzung d. Hälfte seines
Sauerstoffes indem sich aus