d. SO_2 frei Baryt m. HO ist Reagenz auf freies Cl.
Cl u. SO_2 können bei o. 2 ztg. ist [illegible] sein.
Arsen als Aschlorid.
Reagenz: HS.
Alle in $NaOSO_3$, NaCl
~~[illegible]~~ b. Abdampf. u. Rückstand.

Königswasser.

d. Mengen v. starker Salpetersäure m. Salzsäure erhält b. 1 Verbdg. ~~[illegible]~~ s. d. Formel NO_2Cl_3.

$$\cancel{HO}\ NO_2\ O_3$$
$$H_3\ Cl_3$$
$$= NO_2Cl_3 + HO + 3HO.$$

d. Verbdg. ist d. Kam. Chlorsalpetersäure b. kann sie sich denk. u. 1 At. NO_5 oder 3 O d. 3 Cl vertret. sind. (Substitution).
Alle Verbdgn. d. Cl m. O u. ein. Element heiß. Oxychloride.
b. Erhitz. fördert + NO_2Cl_3 dunkler, es entwickelt + Cl u. l. erhält NO_2Cl_2
die (Bi-Di) Chlorunterzalpetersäure b. noch begrenz. Erhitz. od. b. Zusammenbrgn. m. Störg. die + leicht m. Cl verbd. erhält l. indem + Cl ~~[illegible]~~ entwickelt.
chlorsalpetrige Säure.
$$NO_3Cl$$
d. Chlorsalpetersäure ist u. geneigt al. Kryr. z. chlorüren, besonders b. Erwärmen, d. h. + z. zerlegen indem + d. Cl m. d. Kryr. verbdt.
So wird b. Au u. Ag d. h. Verbdg. m. d. betreff. Chloride verwandelt, v. dem Auchlorid löslich, Agchlorid unlöslich ist. d. Flüssigkeit ist dann sal. sie Au d. rea metallorum löst