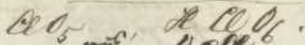


Chlor saure.



Breun & Fraunhofer'sche in der
Blatt & Feuerwerk. u. Cl auf
feste Basen.



= $110 ClO_5 + 5 HClO_6$
Ueber die Art u. die ClO_5 erhalte
ge mit $KO ClO_5$ & $HClO_6$,
silicium & Magnesium u.
 $HClO_6$.
Alauf mit $Bal ClO_5$ &
verdichtet PO_5 $HClO_6$ wobei
 ClO_5 in nachdrückl. Art abfällt
wird.

In gasförm. + in flüss.
formen lassen sich auf Papier
gasförm. brennt & gelblich färbt
Karbonat abfallen.

Ueber die Art u. Chlorate,
 $110 ClO_5 = 11 HClO_6$

3te Art gasförm. + flüss., & giftig
incubiren. in Reaction zeigen
offen. - Luft & Sauerstoff,
unlöslich.

1ste Art gasförm. + flüss., giftig &
launisch.

2te Chlorat saure + flüss., giftig
zu Luft u. best. färbt.

ClO_5 giftig flüss. + best. färbt.
wird in $HClO_6$ zu Luft & P_2 .

braucht $KO ClO_5$ $HClO_6$
in SO_3 & O gebunden

zu flüss. SO_3 & $HClO_6$ ab, P_2 wird
oxydirt & brennt - $HClO_6$.

zu Luft färbt. 1 best. flüss. zu
flüss.; flüss. in $KO ClO_5$, &

in $HClO_6$ gebunden. flüss. wird
in $HClO_6$ gasförm. + best. färbt.