d. $KOClO_5$ wird d. zersetzt d. SO_3HO u. NO_6H. d. ClO_5 zerfällt dann b. Zersetzg d. SO_4H zuerst in ClO_4 u. O, d. sodann weiter in ClO_3 u. O.

Es hat dch. $KClO_6$ d. g. als Zündmittel für ~~Chlor~~ Zündhölzer angewendet (ohne Chlorsäure).

Es d. d. versetzt d. Salpet. d. Pulver d. $KClO_6$ d. ersetzen. d. Pulver wirkt jedoch z. reißend, entzdt. d. d. bloßen Schlag, d. zur Füllg v. Zündhütchen verwendet, in neuerer Zeit d. für Gemenge zu Sprengpulver.

Es fürs Fern d. d. verwendet bei d. Zündnadel gewehren für d. sog. Zündspiegel, ob. wegen seiner Eigenschaft, d. bloß Stoß d. z. entzdn.

d. Ueberchlorsaure Kali ist weißes, schwer lösliches Salz.

Von Verbindungen des Kaliums d. al. Metalloiden d. größere Wichtigkeit das:

Jodkalium,

e. vlfche Anwdg e. e. Medicin u. in neuer. Zt. d. e. Photographie findet. Wird d. angewdt. gegen ~~bei~~ Metallvergiftgn. zb. d. Hg.

Es findet d. in Pflzn, u. d. e. Chlorkalium d. im Meerbrunnen ꝛc. ꝛc.

Es wird direct d. seine Bestdtheilen dargestellt d. Auflösen v. Jod in Kalihydratlösung.

~~K_5O_5~~ ~~KO~~
~~J_5~~ ~~J~~

Es KJO_6 wird zersetzt d. HS.

KJO_6
~~H_6S_6~~

Es d. steht JK, $6HO$, u. $6S$.