

Chlorulă sekă che treche printr'znă tzeă ka U în-
konçipat de o amestekătăr de acidă carbonică solidă
mi de etheră, se liksefie prea repede.

Chlorulă este solăbilă în apă. Znă volătmă de a-
cestă likăidă ia 3,04 de chloră la ont grade; la ačestă
termină solăbilitatea chlorulă este cea mai mare. Ačea-
stă solăbilitate se împăinează repede kă temperatură: la
50°, solăbilitatea este 1,09; kînd se ferăe disolăçiea
de chloră, ačeastă disolăçie perde totă chlorulă che are.
Ačeastă disolăçie este galăenă verde mai înkisă de kit
chlorulă, mi are toate propriătăçile chlorulă gazosă; în
laboratorii se întrevăinează ačeastă disolăçie mai măt
de kit chlorulă, pentră kă poate zăvla çine-va kă dînsa
mai lesne. Ačeastă disolăçie nă treăze să se prepare la o
temperatură prea de jos, pentră kă pătrea disolăntă
a apeii se mikşorează repede prin răçire de la +8°; mi
la 0°, apa disolvă nămai 1 1/2 aproape volătmă să de
chloră.

Disolăçiea de chloră treăze să se pătzeze ferită
de lămină, fiind-kă se deskompone săbt înflăençă raze-
lor soarelăi. Chlorulă, relăkrînd asăpra elementelor
apeii, se kombînă kă hydrogenulă spre a forma acidă
chlorhydrică, mi deraçe oxigenulă. Dăpt D. Barreswill se
mai prodăche açi mi acidă hyperchlorică prin lăkrarea
chlorulă asăpra apeii.

Disolăçiea de chloră se păne în flăoane de stiklă
alăastră să de stiklă ordinărie, învălite kă çirtie ne-
gră spre a se feri de deskomposiçie.

Răçind, la temperatură de 2 să 3° în səs de 0, o disolă-
çie de chloră satărată la +8°, se vede nămai dekît kă lasă kris-
tale de hydrată de chloră alăe-galăene, a kăpora formă sea-
tmă kă a znăi oktaedră lăngăreçă kă basă romboidală.

Ačestă hydrată este format de 28 părçii de chloră
mi de 72 părçii de apă, ceea che korăspunde la formăla
Cl, 10 HO. Ačestă hydrată s'a aplikătă de Faraday la
preparăçiea chlorulă liksefiată.

În preparăçiea hydratulă de chloră, treăze ka tem-
peratură să nă se kovoare de desăbtă de nălă; kăçi dis-