

къ чел че с'а дескрип ворбинд де ацидѹ chloricѹ; модѹл ачеста консистѹ а дескомпане perchloratul де potassѹ prin acidul hydrofluosiliciѹ, а форма дѹлт ачѹеа зн perchloratul де баритѹ солѹвил че се дескомпане prin acidul sulfuricѹ.

2° Се маї препарат инкѹ acidul perchloricѹ, distilind о парте din perchloratul де potassѹ къ доѹ пѹрѹи де ацидѹ sulfuricѹ кѹпринзind а зѹчѹа парте din преxтѹеа са де апѹ. Distilаgѹеа тревѹе сѹ се факѹ ла 150°; маї интѹиѹ се доbindѹе о аместекѹтѹрѹ де ацидѹ perchloricѹ, де ацидѹ chlorhydricѹ ши де ацидѹ sulfuricѹ; се преципитѹ ацидѹ chlorhydricѹ ши sulfuricѹ къ барита ши къ oxidul де argintѹ. Супре а концентра acidul perchloricѹ, се distilѹ din поѹ не acidul sulfuricѹ, кѹре ѹ ia тоатѹ апѹ. Операgѹеа ачѹеа дѹ kite о датѹ причинѹ ла детрнagѹи ши тревѹе минатѹ bine.

Интреѹз индѹрiле. — Acidul perchloricѹ се интревзиндеазѹ къ маї мѹлт фолос декит acidul chloricѹ супре а преципитѹ сѹрѹрiле де potassѹ; кѹчѹ perchloratul де potassѹ este инкѹ маї пѹѹин солѹвил ин апѹ рѹче декит chloratul.

ACIDUL HYPOCHLORICѹ ClO⁺

Ачѹст ацид с'а дескоперит де Davy, ши с'а пѹмит сѹкчѹесив: oxidѹ де chlorѹ, ацидѹ chlorosѹ, etc.

Проприѹетѹ ѹi. — Acidul hypochloricѹ este зн ликзид рошѹ инкис, ферѹе кѹтре 20°, ши атнѹчѹ дѹ зн газ галѹен верде маї инкис декит chlorul; миросѹл сѹѹ este неплѹкѹт, ши сеамѹлѹт. tot-d'odatѹ къ миросѹл де карамѹла ши де chlorѹ; densitatea са este де 2,315.

Ачѹст ацид дѹстрѹе тѹрнесолѹл фѹрѹ а'л помѹ.

Апѹ, ла температурѹ де 4°, poate disolva де 20 оѹи волѹтѹл зѹѹ де ачѹст газ, ши се колорѹ ин галѹен верде. Sаvоарѹеа са este астриндѹентѹ ши коросивѹ; D. Faraday а solidifikat acidul hypochloricѹ, ши а доbindit о масѹ кристалинѹ friabilѹ, рошиѹ порткалѹе, сѹнсind ачѹст ацид ла зн frig foarte mare.

Este пѹѹин стабил, ши се дѹстрѹе kind се пѹне ла ра-