

rat ca acidul hydrofluosilicicū întreprîndat ca prîsos. Această lichoare se satură prin apă de barită, ce formează acidul din zărmă și precipitat nesolubil, și ca acidul chloricū o sare, din contra, prea solubilă. În sfîrșit chloratul de barită se descompune prin acidul sulfuricū întreprîndat în cantitate ast-fel ca lichorea să nu cuprindă nici sare de barită nici acidul sulfuricū de prîsos. Pe zărmă rămîne numai a concentra la o cantitate potrivită acidul chloricū, oprînd evaporarea în momentul când lichorea începe a se îngheța.

**Întreprînderea.** — Acidul chloricū se întreprîndeaște kîte o dată spre a recunoaște să a doza potassa; acest acid formează, întădăvăr, ca această vase o sare prea puțin solubilă în apă rece.

#### ACIDUL PERCHLORICU. $\text{ClO}_7$ .

Acidul perchloricū s'a descoperit de kontele Frederic Stadion, și s'a eksaminat mai ca seamă de Serullas și D. Gay-Lussac.

**Proprietăți.** — Acidul perchloricū se cunoaște în stare anhidră. Este solid, prea solubil în apă, prea acid, fără miros; se volatilizează la  $140^\circ$ . Persiste la o temperatură d'în rouă înkis fără a se descompune; dar, la rouă viș, cele două elemente ce l compun se despart. Acidi sulfuricū, sulfuricū, chlorhidricū, ce lăcrează asupra acidului chloricū, nu aș nici o lăcreare asupra acidului perchloricū.

Acidul acesta nu înflacăză la rece nici alcoolul nici xîrtia, și nu destrăbe țărnesolul. Ama dap acidul perchloricū este mult mai stabil de kît acidul chloricū.

**Compoziția.** — Acidul perchloricū este format de:

		In diu este.
Chlorū	, . . . . 443.20	38.77
Oxygenū	. . . . . 700	61.23
$\text{ClO}_7 =$	1143.20	100.00

**Preparația.** — 1° Se poate prepara acidul perchloricū din perchloratul de potasă zărmînd și mod întocmai asemenea