derage acidŭ hypochloricŭ ал кърбіа mipos este karakte-pistik: propietatea aceasta permite a рекъпоаще къanti-тъцї mічї de chloratŭ de potassъ.

Препарацїе. — Мълт timп s'a препарат chlora-tul de potassъ гъкînd съ treакъ ъп кърant de chlorŭ întp'o disolъцїе конченtратъ de carbonatŭ saŭ de hydratŭ de potassъ:

$$6KO+6Cl=5KCl+KO,ClO^5.$$

În aceastъ операцїе se bede къ, пъmaї a шasea пар-te a potasseї intpъ în chloratul de potassъ, ші къ че-ле $^5/_6$ formъ ъп prodъкt sekъndapiŭ, chlorurul de potas-siumŭ, каре are пъцїп прец. De aceea preцъл chloratu-luї de potassъ a stat prea sъs mълt timп.

Акъm se faбрікъ chloratul de potassъ printp'алt mod maї економік.

Se adъче ъп prisos de chlorŭ îmtp'ъп лапte de calce, ші se dobîndeще ast-fел hypochloritŭ de calce în disolъ-цїе în апъ.

Aceastъ disolъцїе este traktatъ printp'o sape de po-tassъ (carbonatŭ, sulfatŭ saŭ chlorurŭ: chlorurul se în-treбъінцеazъ maї алes dekît челе doъ зърърї). Hypoclo-ritul de calce se transformъ atъпчї în chlorurŭ de cal-ciumŭ ші în chloratŭ de calce. Sapea aceasta din ърmъ лъкreazъ asъпра chlorurului de potassiumŭ, ші prodъче chloratŭ de potassъ пъцїп solъвіл, че kristalisъ, ші chlo-rurŭ de calciumŭ, че ръmîne în апеле-mъme: $CaO,ClO^5+KCl=CaCl+KO,ClO^5$. Kîte-ва kristalisaцїї кърцъ chlora-tul de potassъ de зърърїле stpeine че poate reцine.

Dъпъ DD. Graham ші Liebig, se poate лesne dobîn-di chloratul de potassъ adъкînd ъп кърant de chlorŭ întp'o amestekътъръ de 7,6 пърцї de carbonatŭ de potassъ, ші 16,8 пърцї de calce hydratatŭ, se formъ chloratŭ de po-tassъ, carbonatŭ de calce ші chlorurŭ de calciumŭ; se traktъ masa prîn апъ fearтъ, че disolвъ chlorurul de cal-ciumŭ ші chloratul de potassъ: sapea aceasta din ърmъ se кърцъ prîn kristalisaцїe.

Întreбъінцърї. — S'a гъкъt черкаре a бъга chloratul de potassъ în faбрікацїea ерbeї; dar earba гъкъ-