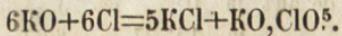


длераце acidū hypochloricū ал кървіа mіpos este caratteristick: проприетата ачеаста пеrmite a рекноаще квантът тімп de chloratū de potassъ.

П р е п а р а д і е . — Мълт тімп s'a препарат chloratul de potassъ fъknd sъ treakъ զп квант de chlorū intp'o disolvie конченратъ de carbonatū saš de hydratū de potassъ:



În această operație se vede că, nu mai a șasea parte a potassei intre în chloratul de potassă, și că cele $\frac{5}{6}$ formă զп продукт sekondariș, chlorurul de potassium, care are pădin preц. De aceea preцul chloratului de potassă a stat prea sas mълт тімп.

Акăт se fabrіkъ chloratul de potassă прintp'alt mod mai ekonomik.

Se adăuce զп prisos de chlorū intp' զп лante de calce, și se dobîndește astfel hypochloritul de calce în disolvie în apă.

Ачеастă disolvie este tractată прintp'o sape de potassă (carbonată, sulfată saš chlorură: chllorurul se întrevezindează mai ales de către doză сърпі). Hypochloritul de calce se transformă atăpică în chlorură de calcium și în chloratul de calce. Sapea aceasta din զртълекреазă asupra chloruruluи de potassium, și produsche chloratul de potassă пădin solubil, че кристалizează, și chlorură de calcium, че рămine în apăle-тăcme: $\text{CaO}_2\text{ClO}_5 + \text{KCl} = \text{CaCl} + \text{KO}_2\text{ClO}_5$. Kite-ва кристализації квръцъ chloratul de potassă de сърпіle stpeine че поате редине.

Dăspă DD. Graham și Liebig, se poate лесне добинди chloratul de potassă adăknd զп квант de chlorū intp'o amestekătърă de 7,6 пърци de carbonatul de potassă, și 16,8 пърци de calce hydratată, se formă chloratul de potassă, carbonatul de calce și chlorură de calcium; se tractă masa prin apă feaptă, че disolvă chlorurul de calcium și chloratul de potassă: sapea aceasta din զртълекреазă прін кристалizatie.

Întrevezindурі . — S'a fъkst черкаре а въга chloratul de potassă զп fabrikacieа ербеј; dap earba fък-