

Se formează carbonații de calce și hidrații de sodiu ce are nume de sodiu și calce. Acest hidrat, cunoscut prin alcool, este sodiu și alcool.

Hidraturul de sodiu produce, ca hidraturul de potasiu, o înălțare foarte mare de temperatură dizolvându-se în apă.

Se pot lesne deosebi unul de altul acești doi hidrați lăsatându-lă aer; potasiu rămâne deliquescent, iar sodiu, după ce se lixiviază d'o-ram-dat, absoarbe puțin câte puțin acidul carbonic al aerului, și se transformă în carbonații de sodiu, care este eflorescent și se prefăce numai dekit în pulbere.

Akcția a diferiți metaloidi asupra sodei este întotdeauna tot așași ca asupra potasiului.

#### КАРАКТЕРИ СЪРЪРИОР ДЕ СОДЪ.

Съръриле де sodiu не аѣ карактери destal de лъмърици. Дъпъ че се асигуръ чине-ва къ о sare не се преципитъ prin carbonati solubili, și къ este prin зрмаре къ vase de potasiu, de sodiu, de lithiu saѣ de ammoniacu, se esami-ну не ринд карактери съръриор де ammoniacu, де potasiu și де lithiu, și се рекогноаще къ о sare este къ vase de sodiu, kind не presentъ ниѣ зна din proprietățile съръриор formate prin cele trei vase precedente.

Къ toate acestea există доз mijlocе directe a карактериса съръриле де sodiu:

1°. Hyperiodatul de potasiu basicu, în dizolvăcie concentrată, formează și преципитат алъ puțin solubil în съръриле де sodiu;

2°. Antimoniatul de potasiu гръхпос, dizolvat în apă рече, produce în съръриле де sodiu, кіар și în-тінсе, și преципитат алъ, кристалін, care cere mai 300 de părți de apă spre a se dizolва (Fremy).

Съръриле де sodiu аѣ, афаръ де аеаства, proprietatea де а колора în galben flăкѣра esterioаръ а сълторълі-