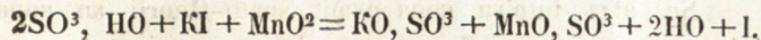
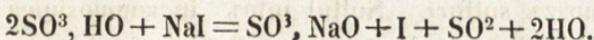


Кіпъл че se întrebuințează mai des spre a se prepara iodul este a descompune săn iodură alcalin, sp. ese. iodurul de potassium, prin acidul sulfic și peroxidul de manganesă:

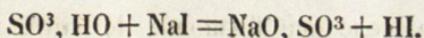


Această descompunere se face într-o aparat distilațioră; iodul se trage de abări de apă și se condensă în recipientul.

Se poate asemenea petraje iodul dintr-o săn iodură alcalină tractând corpul acesta prin acidul sulfic, ce se descompune în parte, și produsul acidă sulfosă și iodă,



Această reacție este tot dăvana însoțită de oarecare căntitate de acidă sodhydrică ce se formează pagubă apără:



Iodul întrebuințat în compozitii se scoate din cale din săptămâna apă de sodă de varech ce săn iodură, bromură, sulfură de sodium, carbonatul de sodă, hyposulfitul, sulfatul de potasă, de sodă, de calce &c.

Nu se poate extrae iodul din aceste apă prin clorură săn prin acidă sulfică, pentru că acest corp, lăsând în același timp asupra iodurilor, sulfatelor, hyposulfitilor apă produsul de deposit foarte mare de sulf săn degradarea întemeiată de acidă sulfhydrică și de acidă sulfosă, care săpă oprire la condensarea abărilor de iodă.

Aceea ce rămâne din evaporație apelor se calcină și peroxidul de manganesă, spre a se transforma sulfatul și hyposulfitul în sulfuri: produsul calcinării tratat prin apă săn iodură din care se petraje iodul prin acțiunea chlorului.

**Într-o vîrstă iodul.** — Iodul singur, săn combinat cu potassiumul se aplică în medicina la tratamentul boalelor skrofuloase.