

— KBr^3 . Acești compuși sînt de culoare vîntă, puțin stabiți și deace bromuri sînt înfrîngutele cele mai slabe.

Bromurul de potassium se prepară dizolvînd bromul în potass. Se formează bromatul de potass; lichidul se evaporă puțin în sek, și residul se calcină puțin și deace oxigenul: calcinarea aceasta transformă bromatul în bromur.

IODURU DE POTASSIUMU. KI.

Acest corp este solid, alb; kristaliză în cuburi; sa-voarea sa este inepetoare și neplăcută; închepe mai în-țiiș a se toni și se volatilizează ușor.

Se descompune prin chlorul ca toți ceilalți ioduri, dînd naștere la un deposit de iod care se poate recunoaște lesne după proprietatea că are metaloidul acesta de a forma cu amidonul un compus albastru. Un prisos de chlorul face de pierdere acest precipitat și-l prefacă, în prezența unei mari cantități de apă, în acidul chlorhidric și în acidul iodic.

Iodurul de potassium este delicat. Produce și scîrțimint foarte mare de temperatură dizolvîndu-se în apă. Alcoolul poate iarși dizolva iodurul de potassium, dar în proporție mult mai mică decât apa.

Iodurul de potassium se topește mai jos de căldura roșie, și răzîndu-se fîm gros la o temperatură înaltă; presentă, după tonirea sa, o masă kristalină ca sidurul, care are o reacție alcalină.

Iodul formează dizolvîndu-se în iodurul de potassium o dizoluție vîntă, care reprezintă, după Kuhlba- chimistul, un bi-iodur sau un tri-iodur de potassium. Corpuri a-cestia sînt puțin rezistente; stădînd lor cere un esamen nou.

Preparare. — Iodurul de potassium se prepară mai obișnuit dizolvînd iodul în potass. În această reacție se formează o amestecătură de iodur de potassium și de iodat de potass:

