

Disoluția acestor două săruri se evaporă pînă la uscare, și residul rămas la o temperatură joasă, se descompune iodatul în oxigen și în iodură de potasiu. Spre a feri ca residul să nu cuprindă potasă liberă, și să nu lase a se degraia iodul, D. Freundt povățuiește a adăoga puțințel kərbene la amestecătura de iodură și de iodat. După aceea se spală residul prin apă sără mai bine prin alcool de 95° centesimală, care dizolvă iodurul; ne grăm se filtră disoluția înainte de a o evapora.

Întrebări. — Iodurul de potasiu, care se chiamă adesea *hydr iodat* de potasă, se întrebă în medicină, mai că seamă la tratamentul boalelor scrofuloase. Săzuește asemenea și la fotografie.

#### CYANURU DE POTASSIUMU. КСy.

Cyanurul de potasiu este una din substanțele cele mai veninoase ce se cunosk. Kristaliză în cubi sără în kristale ce derivă din cub, ca chlorurul de potasiu că care este isomorf; kristalele sale sînt tot-d'azna anhidre.

Cyanurul de potasiu răsăndu-se la aer și în ămbră și părășik, care vine din descompunerea cea încheată ce ămiditatea și acidul carbonic al aerului în fak de eprouă. Sărapoartă o temperatură joasă fără a se descompune, și poate eproua tonirea ignată. Că toate acestea sănt influența unei kăldări albe ce vine timp mălt, cyanurul de potasiu lasă a se degraia azotul și se descompune. Residul acestei kăldării pare a fi un carbon de potasiu; produe în efekt că apa și degraement de hydrogen, și potasă caustică.

Cyanurul de potasiu are o reacție foarte alkalină. Este prea solubil în apă, aproape de nesolubil în alcoolul anhidru: de aceea liksidul acesta din grăm și precănită cyanurul de potasiu dint'r'o disoluție apoasă concentrată. Alcoolul de 78° centesimală dizolvă o kăpă-