

Fulminatul de argintă formă lăsne sărări îndoite. Înăl se trăktă prin oxidă alcalină săă alcalino-terosă, și se desparte nămașă jumătatea oxidului de argintă, și se dobândește fulminatul îndoigă, che că prisoș de bază alcalină nu poate descompune. Aceste sărări îndoite fulmină prin ciocnet.

Să preparăm fulminatul de argintă disolvînd o pieză de 25 centime săă 2 grame 25 centigrame de argintă fin în 45 grame de acidă azotică la 40°. Se toarne în lăcătoare 60 grame de alcoolă la 85°, și se încălzescă lăcătoarea pînă la fierbere; lăcătoarea se trăbează pînă la dekit, și se adaugă aci în fracție altă 60 grame de alcoolă. Fulminatul de argintă se desparte pînă kîte pînă. Se spală astupra unui filtre și apă distilată, și se șăzescă în baie-marie. Greutatea sa este mai căm egală ca a argintului întrebuințat.

Trebue a avea cheie mai mare în preparația acestei sărări, și a depărtă întrebuințarea băkketelor de sticla săă a corpilor tari che ar pricinui o detonație. Înăl fulminatul este încă prea smed, atunci se dibiseș în mai multe părți spre a depărtă primedjile.

Fulminatul de argintă este întrebuințat la fabricația deosebitelor jecărări fulminante, și cîrora întrebuințare prezintă tot dăagna primedjii.

#### SULFATU DE ARGINTU. $\text{Ag}_2\text{SO}_4$ .

Sulfatul de argintă cristalizează în prisme necoleore, strălăchiante, care săă pătră bază prisma romboidală. Ama se ţepinte disolvă aproape a sîntă napte din greutatea sa, și lasă săă se despartă chea mai mare napte răcindă-se. Această sape este destul de solubilă în acidul sulfică concentrat; ana o prechită din această disoluție.

Sulfatul de argintă se pedește prea apăsoră prin căldură; nu se descompune dekit la o temperatură foarte. Kalçinat ca cărbunele, lasă o amestecătără de argintă și de sulfură de argintă.