

Azotatul de argintă fiind astfel despușcăt de azotatul de cupru, se ia iarbă în masă apă, care lăză oxidul de cupru și disolve azotatul de argintă cărat.

D. Gay-Lussac a dat un mod ce permite asemenea a prepara azotatul de argintă cărat; acest mod este adăugat în disoluție ferbinte și unei niese de monedă în acidul azotic și care cuprinde prin urmare azotatul de argintă și azotatul de cupru, oarecare cantitate de oxidul de argintă ce prezintă de tot oxidul de cupru.

Oxidul de argintă ce slujește la această cărăuare nu are trebuință de a fi cărat; de aceea se întrebunează săptămână a'l prepară ciar o parte din disoluția azotică de cupru și de argintă ce se trătează printre un prisoș de potasă.

Într-un mape număr de casări, se poate, săpătă despușcătul cupru de argintă, a prezintă disoluție alăturată unei monetarii printre o cantitate mică de potasă, care lăzează d'o-kam-dată asupra sării de cupru; închetează și mai adăuga potassa când prezintătă, care d'o-kam-dată era albastre, devine brăză. Lăzboarea bătrânează și căprinde de către azotatul de argintă și nitru; această sape din urmă nu modifică reacțiile ordinare ale azotatului de argintă.

FULMINATU DE ARGINTU. (AgO_2), $2(\text{CuO})$.

Fulminatul de argintă se prezintă în pulbere cristalină sau în ace mici albe, puțin solubile în apa răce, solubile în 36 ml de apă ferbinte, fiind asemănătoră hîptiei albastre de tăpnesol, și de o savoare metalică.

Detonația prea tareă printre ciocnire să fie înălvăndă căldări, a electricității, a acidului sulfică, a chlorului, etc. Deoarece devigrame de acest corp, proiectate asemănător arțării, produsă atâtă băvădită ca o sâmbură pistol.

Acidi chlorhidrică, iodhidrică și sulfită hidrică descompun fulminatul de argintă fiind a produse detonație, și dacă naștere de acidi particelelor care au să se mină.