

strînçe, prin clătînătură saş prin căldură, într'o masă fălcoasă şi foarte albă: se alteră repede la lumină directă a soarelui şi chiar la lumină difuză, brăneşte şi dăruce chloruri; se transformă atunci în sub-chlorurii de argint, Ag_2Cl . Chlorurul de argint, păturat într'un flacon plin de chloruri amede şi expus la lumină, stă alb.

Chlorurul de argint într'în tonipe la temperatură de 260° ; se prinde prin răcire într'o masă transparentă ce are aspectul şi trimeea cornelii şi pe care chimistii ce'i vechi o numea lăpă cornată. Chlorurul de argint tonit trece prin creştere ca lithargia; încetează a se volatiliza îndată ce într'în tonipe; că toate acestea este anevoe al distila de tot. Este nedecompozabil prin căldură.

Cărbunele cărat nu lă descompune; dar cărbunele hydrogenat îl pedze prodăkind acidul chlorhidric; chlorurul de argint se pedze asemenea prin cărbune, în prezenţia aerului de apă; se formează acidul chlorhidric, oxigenul şi argintul metalic.

Ferul, zincul, stannumul, antimoniu, himuthul, plumbul, cuprumul, etc., pedză chlorurul de argint pe cale uscată. Mercurul îl descompune neocomplet.

Ferul şi zincul îl pedză la uscat la temperatură ordinară; celelalte metale nu lă despart argintul decât în prezenţia acidului chlorhidric întins. Reacţia este mult mai repede, kind se cădă chlorurul de argint că o disoluţie de sare marină.

Chlorurul de argint este de tot nesolubil în apă; de aceea slăjeşte a se rezolva într'o lichoare crăme de chloruri saş de săruri de argint.

Acidul azotic nu lă disolvă simţit.

Acidul chlorhidric concentrat şi ferbinte îl disolvă în cantitate mică şi lă lasă de kristaliză în octaedri prin evaporăţia lichoarei.

Acidul sulfuric concentrat îl descompune încet prodăkind sulfat de argint şi acidul chlorhidric.

Potassa şi soda caustică sînt fără acţie la rece asupra chlorurului de argint; dar, la temperatură ferbentă, descompunerea chlorurului de argint se face în câteva