

AMALGAMI SAU ALIAGE DE MERCURU.

Mercurul nu se alie, în ceea ce general, că metalurile ale cărui popoare sunt de tonice este prea încăudat, precum este ferul, manganesul, nickelul, cobaltul, chromul, etc. Că toate acestea se combină că platinul, când acest din urmă metal este prea dibisat.

Amalgami sunt lichidă când mercurul este în prisos mare, și solidă când metalul aliat predomină. Pot cristaliza, și formă combinații că proporcii constante.

Totuși amalgami se descompun prin căldură; când se încălzesc, mercurul se volatilizează.

Mercurul se amalgamă leșne că potassiumul și că sodiumul, și de aici că descompun apa.

AMALGAMI DE STANNUMU.

Amalgamul care este format de 1 p. de stannum și de 10 p. de mercur este lichid. Dacă mai aduci cărător de către mercurul. Amalgamul că cuprinde 1 p. de stannum și 3 p. de mercur, este moale și cristalizează leșne; când este format de părțile egale de mercur și de stannum, atunci este solid. Se observă, în ceea ce general, o contracție în combinația stannumului că mercurul, afară de amalgamul că este format de 1 p. de stannum și de 2 p. de mercur.

Amalgami de stannum sunt lăcitorii și nu se alterează la aer, și nu se spală în apă.

Spre a face această operație, se intinde o foaie de stannum pe o masă orizontală; se toarnează asupra ei cărătorul care este făcut din oarecare cantitate de mercur, și se formează astfel un strat destul de gros. Atunci se vîrtează oglinda astfel încât stratul să fie întârziat de oglindă; atunci se adaugă oarecare cantitate de mercur și se continuă operația până când stratul să devină solid.

AMALGAMI DE BISMUTHU.

Bismuthul se amalgamă prea leșne. Când mercurul este în prisos, amalgamul este lichid și are proprietatea