

а'л алтера; дака се face a interveni o ciantitate mică de apă, acțiea se hotărăște tot-d'o-dată, metalul se atacă că o bioicione este remă, și cîte odată cără că produsul de lemn: amestecul tăra în ferbere, și degăse o mare ciantitate de aspră nitră.

*Acidul azotică prea moale atacă asemenea stannumul* dacă încet.

*Ana regală disolvă repede stannumul*, și produsul bichlorură de stannum, său de acidă metastannică, dacă acidul azotică este că prisoș către acidul chlorhydrică.

*Alcali hydratul lăcreează asupra stannumului derațiind hydrogenă*, și produsul metastanat solvabil.

*Korpă comăvrindă, precum nitrul, atacă țărășt stannumul* său înflăcăndă căldără, și lăsă fără treacă la stare de acidă metastannică.

*Stannumul se spălează dă devenită că sulful, phosphorul, arsenicul, chlorul și un mare număr de metale.*

*Stannumul de comerçă* căprinde ordinariamente o ciantitate mică de plumbă, feră, cupru și arsenică. Stannumul cel mai estimat este cel de Malaca. Neguțătorii de stannum cănosă cărădăia acestui metal tenindă să o căldără căpătă, și examinând aspectul său prafedesc sălă în momentul când se solidifică: stannumul cel mai cărat este cel mai alb, cel mai lăcios, și cel ce prezintă chea mai puțină arătare de cristalinizare la săprafacă sau. Când stannumul se acoperă de pamăfăciuă cristalină, săpătă părțile său prin acție a acidilor, când mai că seamă ape o săprafacă albă fără lăcăuă, atunci poate fi chină-va mai de tot și sără că este aliat că metalele steine.

*Spră a recompoziție gradul de neclaritate a stannumului*, trebuie a'� săspăne la eprobare șoptăloare.

Se dibisă în treptă din căre se face 50 grame, ce se traktează prință matras prin 4 sau 500 grame de acidă chlorhydrică; se adaugă din timp în timp acestei acidă căre-va păstrează de acidă azotica moale, ce grăvește totă disoluția stannumului. Daca acest metal este arseniferă, lăsă să peside nesolubil în acidul chlorhydrică, căre consistă în arsenică mai de tot cărat; acest peside