

În pîrîme, cîd opt fece. Cînd se decază stannumul prîpîtîn acidû, atînchi se recompoasă cîză să seprafaga sa este cristalină.

Spre a pedevche stannumul în vîlvere, se pîne de se topede la o temperatîră cîd se va pîtea de jos, se toarne într-o strîckioară, și se clătește pînă ce se va rîchi. Se dobindesc astfel o vîlvere metalică ce se pîne în suspensie în apă, și ale cărîa pîrcî tăl grede se despart prîn strîckorătări. Această vîlvere de stannum amestecată cîză căreia se lejă totul, slăjescă în India a prepara un fel de ciuciorătă metalică ce ia aspectul aruncătorului cînd se vîrnuiește o agăță.

Stannumul nu îlcrează similitatea aerozitătăscăză bîmed, de aceea se poate pîstra multă lîmă la aer fără alterație; dar cînd se înalță temperatîra, atînchi stannumul se oksidează și se transformă dîo-cam-dată în protoxidul de stannum, și devenește în acidul stannic anhidru. Daca se încălzesc o cantitate mică de stannum în pînă la roșea adăugătură de sulfat de stannum, săză se projează pe pînătîntă, se vede metalul disolvîndu-se în gălbălăcăză mică ce are cîză o lăcire vie.

Acidul sulfic intins de apă nu atacă stannumul într-o cîp prea similită, dar cînd este concentrat și sevintă, atînchi în oksidează și derapă acidul sulfosu și se formă sulfatul de protoxidul de stannum, sau o combinație de acidul sulfic și de acidul stannic.

Acidul chlorhydric, în diluție concentrată, dissolve stannumul și îl face să treacă la stape de protochlorură, derapind hidrogenă al cărădia mîpos este ordinariamente ca de aici ( $\text{Sn} + \text{HCl} = \text{SnCl} + \text{H}_2$ ). Aceleiași acid intins de apă și reacă nu dissolve stannumul deoarece prea închet. Stannumul se atacă prîn acidul azotică ce-l transformă în acidul metastannic hydratat ( $\text{Sn}^{5+}\text{O}^{10-}\text{OH}_2$ ), nesolubil într-o prișă de acidul azotică. Axa amîstă la oksidație aceasta, și hidrogenul săză, cînd se doare cîză o parte din azotul acidului azotică, produsă ammoliasă ce se rezolvă în lîcăoare în stape de azotat. Cînd acidul azotică este monohydratat, atînchi doare să se contacteze cu stannumul fără