

**П р о п р и е т ъ д і .** — Acidul phosphoricu anhydru este solid, alb; mai adesea se prezintă în formă lipicioasă deliciosă; însă în apă, se hidratează formând săză o soluție compozită cu soluția ce produsă prin rostire ce se afundă în această lichid; se volatilizează la temperatură ridicată și provoacă descompunere; fiindcă în urma săzării de volatilizare este foarte inservabil, astăzi poate fi obținut acidul sulfic din combinația sa cu acidul carbonic, oxidul de carbonic și phosphorul. Afinitatea sa pentru apă este foarte mare: înțelegând că acidul sulfic se deshydratează, și produsul acidului sulfic anhydru.

Această afinitate mare pentru apă face adesea să intre în compozitia acidului phosphoric și să formeze gaze; această săzărește iarbă, în creșterea de chimie, și deshidrata oarecare substanțe organice, și determină combinația oxigenului și a hidrogenului ce cuprinde și forma apă pe care o ia acidul phosphoric.

**П р е п а р а ц і е .** — Acidul phosphoricu anhydru se obține prin hidratarea fără apă a phosphorului în aer și în următoarea reacție:

Se intinde pe suportă în formă de placă și se acoperă cu tăciuira calcică, cînd se sprijină de phosphorul în combinație.

Experiența trebuie să se facă d'asupra unei căve de fier. Lichidul aceasta se întinde în căve, și cînd combinăția armează, și ia locul oxigenului ce se absorbe de phosphorul. Pe părțile căvei se formează o soluție de acid phosphoric anhydru. Cantitatea de acid phosphoric ce se produsă, în experiență precedență, depinde de capacitatea căvei, și, prin urmare, de proporția oxigenului ce se află înăuntrul căvei și phosphorul se stinse.

Operația aceasta să se facă continuu, pînă phosphorul și apă se intindă într-un strat de apă inservabil.