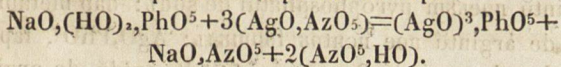


phatul de calce prin carbonatul de sod $\bar{z}$ ; se precipită carbonat $\bar{u}$  de calce, și rămâne în lichzoare phosphat $\bar{u}$  de sod $\bar{z}$  ce se scoate prin evaporație. Phosphatul neutru de sod $\bar{z}$  se întreprindează în medicină ca laxativ.

**PHOSPHATU ACIDU DE SOD $\bar{z}$ .**  $\text{NaO},(\text{HO})^2,\text{PhO}^5,2\text{HO}$ .

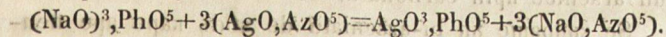
Se prepară sarea ațeasta ad $\bar{z}$ orind  $\bar{z}$ n ekvivalent de acid $\bar{u}$  phosphoric $\bar{u}$  phosphatul $\bar{u}$  de sod $\bar{z}$  neutru. Phosphatul acid $\bar{u}$  de sod $\bar{z}$  poate, d $\bar{z}$ ap $\bar{t}$  D. Mitscherlich kristalisa s $\bar{z}$ e do $\bar{z}$  forme diferite:  $\bar{z}$ na din ațeaste forme este prisma romboidală dreaptă; ceea-l-altă este octaedrul k $\bar{z}$  bas $\bar{t}$  rektan $\bar{g}$ lă. Ațeastă sare este prea solubilă în ap $\bar{t}$  și nesolubilă în alkool. Reakția phosphatul $\bar{u}$  acid $\bar{u}$  de sod $\bar{z}$  este k $\bar{z}$ rat acid $\bar{t}$ , k $\bar{u}$ nd se ink $\bar{z}$ lzeșe sarea ațeasta; at $\bar{z}$ nc $\bar{u}$  perde ce $\bar{u}$  do $\bar{z}$  ekvivalent $\bar{u}$  ai s $\bar{z}$ i de ap $\bar{t}$  de kristalisație; dar ce $\bar{u}$  do $\bar{z}$  ekvivalent $\bar{u}$  de ap $\bar{t}$  basik $\bar{t}$  n $\bar{z}$  se deațe dekit n $\bar{z}$ mai k $\bar{z}$ tre 250°. Formă în disoluțiile de azotat $\bar{u}$  de argint $\bar{u}$   $\bar{z}$ n precipitat galben, și do $\bar{z}$  ekvivalent $\bar{u}$  de acid $\bar{u}$  azotic $\bar{u}$  răm $\bar{u}$ n l $\bar{u}$ ver $\bar{u}$  în lichzoare:



**PHOSPHATU DE SOD $\bar{z}$  BASICU.**  $(\text{NaO})^3,\text{PhO}^5$ .

Ațest phosphat $\bar{u}$  se dob $\bar{u}$ ndeșe amestek $\bar{u}$ nd phosphatul neutru de sod $\bar{z}$  k $\bar{z}$   $\bar{z}$ n prisos mare de sod $\bar{z}$  și evap $\bar{u}$ nd lichzoarea n $\bar{u}$ ntă ce va l $\bar{z}$ sa s $\bar{z}$  se de $\bar{z}$ ș $\bar{z}$  kristale.

Phosphatul de sod $\bar{z}$  basic $\bar{u}$  kristaliză în prisme prea s $\bar{z}$ v $\bar{z}$ ir $\bar{u}$  k $\bar{z}$  șase fețe terminate prin fețe oblice: reakția ațestei s $\bar{z}$ r $\bar{u}$  este foarte alkal $\bar{u}$ nă. Prod $\bar{z}$ ce în s $\bar{z}$ r $\bar{z}$ irile de ar $\bar{z}$ int  $\bar{z}$ n precipitat galben, și lichzoarea răm $\bar{u}$ ne n $\bar{z}$ tr $\bar{z}$  d $\bar{z}$ ap $\bar{t}$  precipitație:



**PYRROPHOSPHATU DE SOD $\bar{z}$**   $(\text{NaO})^2,\text{PhO}^5,10\text{HO}$ .

Ațeastă sare se dob $\bar{u}$ ndeșe kal $\bar{z}$ in $\bar{u}$ nd n $\bar{u}$ ntă la roș $\bar{z}$