

ordinarie, la temperatură de 75° , mi arde ca o flacără
prea strălucitoare.

Kind phosphorul arde în aer, mi mai ca seamă în
oxigenul cărat, produce o temperatură prea naltă, mi o lă-
mînză ama de vie în kit avia o sferă oară; phosphorul se
scîmbie atînci în acidul phosphoric. Uneastă combustie se
face mai obișnuită ca și într'un flacon de 3 saș 4 oka
de capacitate plin de oxigenul, și fir de fer prins de și
astînci mi fiind o căpelă în care s'a păs o căcată mică
de phosphorul ce se aprinde atînci lă ca și corp cald saș
ca și căpîr. (Bezi oxigenul).

Pap se întimplă ca phosphorul să se prefacă de tot
în acidul phosphoric, iar kind arde în oxigenul cărat mi
de prisos; mai tot d'acna se produce o cantitate mică de
oxidul pomă de phosphorul, care este ferit de lăcrea o-
xigenului printr'și strat de acidul phosphoric ce lă acoperă.

Phosphorul, ca toată afinitatea lă pentră oxigenul, nu
lăcrează la temperatură ordinară asupra acestă răz kind
este cărat mi sek. Kind se pîne și baston de phosphorul
într'și clonot ca oxigenul cărat mi foarte sek, phosphorul
se pîstrează fîră a lăcrea asupra oxigenului, nu mai tem-
peratură să nu treacă mai sîs de 27° ; dar micșorînd-se
presica, saș întrodăkind-se în oxigenul și răz strein, atînci
combustia se determină nu mai de kit mi oxigenul se
absoară repede de phosphorul.

Phosphorul se zînce în trei proporții ca hydrogenul.

Se combină d'a dreptul ca chlorul, bromul, iodul mi
ca sulfur.

Prepararea phosphorului.—Phosphorul se
scoate în general din phosphatul de calce ce se află în
oasele animalelor; oasele sint formate de carbonatul de
calce, de și phosphatul de calce basicul, mi de o substanță
animală ce slăjește la prepararea celatinei.

Mai întîiș se sîpîn oasele la calcinare în kontak-
tul aerului și se arde materia animală ce combină.

Oasele, după calcinare, fiind albe mi prea fragede,
combină aproape 77 părți de phosphatul de calce, 20 părți
de carbonatul de calce mi o cantitate mică de alte substanțe.