

acestăi tăb se afundă într' un păhar plin pe jumătate de
termă. Corpul se lipse la o temperatură ce se înalță
gradat pînă la roșie vîd. Se deraze raze formate de o-
xidă de carbonă și de acidă carbonică. Se vede că o-
perația este însprebită, când aceste raze încetează dă se
mai derazea, că toată integritatea căldărei. Corpul fiind
lăsat atunci în formă ce se răcește leșne, termă se
zrăcă în tăb, și stă într'insulă numai deci la un loc. Când
corpul se răcește de tot, atunci se scoate pyrophorul, ce
se împodobiește într' un flacon vîrfind înălță corpului într'insulă.
Se astăpătă rețeaua flaconul că să doară de plătă ce astăpătă
ermeticește.

Korpul preparat astfel este foarte mult pyropho-
rică. Cea mai mică cantitate proiectată în aer arde într'
insulă că o lăcărișe este parodină. Compatibilitatea
aceasta este astfel că apătă chină-va crede că este a
potassiumului disulfat în masa cărăboasă; dar D. Gay-
Lussac să asigură că pyrophorul nu în apă nu deraze
hydrogenă, aceea că probă că nu conține potassiumă li-
ber. Pyrophorul trebuie să privescă că o amestecătă
intimă de polysulfură de potassiumă, de potassiu anhydră
și de cărăboasă; compatibilitatea să cea mare vine din
temperatura că înaltă că produsul sulfurul de potassiumă
oxidașă-se, și potassa anhydră hidratindu-se la aer;
ca încă, masa, care este șoară și poroasă, kondensă
aer; temperatura să se înalte numai deci destul de mult
ca cărăboale prea tare să se înflăcără
că vioiciune; singurul gaz că se prodobiește în această com-
poziție este acidul carbonică, sulfurul de potassiumă ab-
soară oxigenul și reține sulfatul de potassiu.

PYROPHORU AL LUI HOMBERG.

Se mai dobîndește încă o sasezantă pyrophorică cal-
ciniind 75 de grame de aluminiu de potassiu uscat, că 4
grame de neră de făm să că să prisos de zaxap, de a-
midon, etc. Pyrophorul acesta nu este asa de compatibil
ca cel precedent. Trebuie să se scoată că este format