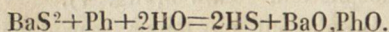


Acidul hypophosphorosă descompune prin fierbere sulfatul de cuprum, producând un deposit de cuprum metalic și un dezașment de hidrogen. Dacă reacția se face la o temperatură puțin înaltă, atunci se dobîndesc, în loc de cuprum metalic, o combinație de metal cu hidrogenul (hidruș de cuprum) descompert de Wurtz.

Preparare. — Se prepară lesne acidul hypophosphorosă pînă se feare sulfură de barium cu phosphor; se formează hypophosphit de barit și acid sulfuric ce se dezașe:



Descompunînd hypophosphitul de barit prin acid sulfuric, se dobîndesc acidul hypophosphorosă kșpat.

Compoziție. — Acidul phosphorosă este format de:

Phosphoră	= 400
Oxigenă	= 100
Acidă hypophosphorosă	= 500

Acest acid mă kșpinde înkș, și o kșantitate de apă care nă s'a determinat.

Compoziția sa în din ște este:

Phosphoră	= 80,00
Oxigenă	= 20,00
	<hr/>
	100,00

OXIDUL DE PHOSFORU. Ph^2O .

Oxidul de phosphor se kșnoașe șeb doș modifikasii, șna roșie și ală galbenă.

Proprietățile oxidului roș. — Corpul acesta are culoarea miniumului; este fără mișos, mă dens dekît apă, nă lăceșe la întșnerек, resistă temperaturi merkșrăși ferveinte fără a se descompune; la temperatura merkșrăși roșă, se transformă în acid phosphoric și în phosphor: $5\text{Ph}^2\text{O} = \text{PhO}^5 + \text{Ph}^2$.

Se înflăkrăș kînd se pșne în contact cu acidul azotic, și detșnă la frig kînd se amestekă cu chloratul de potaș. Este nesolăbil în apă, în alcool, în ether și în oleișri esențiale. Dăpă analizele D. Leverrier, oxidul