

doi din acești echivalenți de apă pot fi toniți de ease; phosphati peșin totți un echivalent de apă.

Acidul phosphorosă hidratată kristalișă în paralelipipedă transparentă. Prin căldură se transformă în acidă phosphorică și în hydrogenă phosphorată.

Are o mare afinitate pentru oxigenă, și poate reduce oare-care oxidă metalici.

Kind se încâlzește că oxidul de mercură, atunci reduce oxidul acesta și se scimbe în acidă phosphorică. Descompune și sărurile de aură și de argintă.

Composiție. — Acidul phosphorosă este format de:

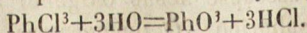
Phosphoră	= 400
Oxigenă	= 300
Acidă phosphorosă	= 700

Composiția sa în din sate este:

Phosphoră	= 57.14
Oxigenă	= 42.86
		<hr/> 100.00

Preparație. — Spre a dobândi acidul phosphorosă anhidru, se încâlzește șor phosphoră într'ă țes de sticlă eșpat, unde trebe să treacă în cet și cărant de aer atmosferic, ama că oxigenul să nu fie nič o dată că prisos; acidul phosphorosă vine atunci de se kondensă în partea cea rece a țesății.

Spre a dobândi acidul phosphorosă hidratată, se descompune prin apă protochlorurul de phosphoră PbCl_3 :



Kind se evapoară lichorea în sek, atunci acidă chlorhydrică se degaje și acidul phosphorosă hidratată kristalișă. Spre a prepara acidul phosphorosă repede, se adăce un cărant de chloră în phosphorul tonit în apă caldă; chlorurul de phosphoră se descompune iar în momentă formației sale.