

phorū, devine pomx kind se espne la lminx, nxlxece la intsnepex, xi nxl se inflakxpx dekit kind se inkxlzece la o temperatxpx de 160°: inkxlzit fepit de oxigenū, poate sxfepi o temperatxpx de 175° fpx a se deskompxne; dar, la o kxldxpx mai inaltx, dx hydrogenū xi abxpi de phosphorū. Este nesolxvil in apx xi in alcoolū; dar kind se pxne in apx esnosindxl la radiaxia solarie, atxnxi se disolvx inxet inxet deraxind hydrogenū xi transformindxse in acidū phosphoricū.

Detxnx kind se inkxlzece kx chloratū de potassx, kx oxidū de cuprumū sax kx oxidū de argintū.

Препарацiе. — Дъдъ D. Leverrier se poate prepara phosphurul de hydrogenū solid lxșind d'asxpra unei eprobețe kx phosphurū de hydrogenū razos.

Se mai prepara inkxl, dъдъ D. Paul Thenard, phosphurul de hydrogenū solid, adxkind in acidul chlorhydricū razxl xl inflamabil de sine xl ia nașere, prin axxia phosphorului, asxpra alkaliilor hidratatū, sax prin axxia unei asxpra phosphurului de calce; ayeastx reakxie se inxedece lesne; in efekt, razxl hydrogenū phosphoratū inflamabil de sine kxprinde phosphurū de hydrogenū likid, xi korpxl ayeasta, in presenxia acidului chlorhydricū, se deskompxne in phosphurū razos xi in phosphurū solid.

PHOSPHURU DE HYDROGENU CAZOSU. PHH^3 .

(HYDROGENU PHOSPHORATU.)

Acest phosphurū de hydrogenū este xn raz nekolor, kx xn mișos de aiș prea fetid xi kaxakteristik. Densitatea sa este de 1,185.

Апа disolvx aproape de a onta parte din volxmxl sxl de hydrogenū phosphoratū. Acest raz este mxl mai solxvil in alcoolū, in etherū xi in esencie de terebentinū.

Hydrogenul phosphoratū este prea komxstibil; kx toate ayeasta kind este kxpat, trebxе a'i inxlca temperatxpra mai la 100° pentrx ka sxl apxl in kontakt kx aerxl: amestekat kx abxр de phosphurū de hydrogenū PHH^2 , se