

kă acidul iodhydrică, și formă kristale kăbite deskompozabile prin apă.

Măi mări chlorurii metalici, precum perchloruri de stannuț, de antimoniu și de titanu, se combină kă hydrogenul phosphoratu; apa deskompoză combinațiile acestea și derațe de aci și în gaz ce nu se înflacărează la aer.

Gazul hydrogenu phosphoratu este absorbit prin soluțiile de cuprum, de plumb, de argint, etc.; kînd este amestecat kă hydrogenul, atunci gazul acesta din urmă lasă și residu al kărbia volăm apată gradul de kărbie al hydrogenului phosphoratu.

Compoziție. — Hydrogenul phosphoratu este format în din sate de:

Phosphoră . . . . .	91,4
Hydrogenă . . . . .	8,6

Și volăm de hydrogenu phosphoratu este format de 1 volăm și jumătate de hydrogen, și de și sapt de volăm de aer de phosphoră.

Representind ekvivalentul acestăi gaz prin 4 volăme, se vede kă kăprinde 6 volăme de hydrogen saș 3 ekvivalenti, și 1 volăm de aer de phosphoră ce korespondează și ekvivalent Ph; formula sa este  $\text{PH}_3$ .

Preparație. — Gazul acesta se dobîndește în stare de kărbie deskompozind phosphurul de calcium prin acidul chlorhydrică lichid.

Preparația aceasta se face printre în flacon kă doț țevăzări, unde este acidu chlorhydrică; se bagă într'insă vâkăci de phosphură printre și țevă larg de sticlă. Aerul ce se află în flacon apă ptea adăce esplosiuni lăkrind asăpra phosphurului de hydrogen; de aceea trebe măi întiș a face să treacă acidu carbonică în flacon spre a roni aerul de tot dintre'insă.

Hydrogenul phosphoratu se măi prepară încă:

1° Încăzind într'și korn mik de sticlă acidu phosphorosu sirșnos, saș acidu hypophosphorosă;

2° Încăzind într'și balon de sticlă nișe bobice fâkăte din frintșri mici de phosphoră încămpărate de calce