

inflamă de sine la aer, și fie căre bășică ce este de la suprafața terțieră sa să a apă apă de o explozie șoară, produsă o coroană de fum ce se înalță în aer lărgindu-se către o dată regăsat. Produsul acestui compus este apă și acid phosphoric.

Înălțind se inflație de hidrogenul phosphorat să prindă în eprouvete, reține că adăugând păredile sticla fără combustie necompletă, și aerul amestecându-se închis că gazul combustibil, se vede pe păredile eprouvete să denosească galben de phosphor să bisare să de oxid de phosphor.

După D. Graham, când se adaugă hidrogenului phosphorat pînă la cantitatea de bi-oxid de azot, și se combină proprietatea de a se inflație de sine la aer. D. Paul Thenard esploră fenomenul acestuia să se întâlnească și bi-oxidul de azot, în momentul când absorbe oxigenul aerului, înălțind deosebit temperatură hidrogenului phosphorat să prea să facă inflamabil.

Hidrogenul phosphorat ce săprinde o cantitate mică de aburi de phosphură de hidrogenă lăcază apă de o lăcădere prea vîră cănd se vor întropări către valoarea bășică de acest gaz într-o flacon plin de oxigen. Combustia aceasta, din cauza multă mai strânsă a unei transformări gazul hidrogen phosphorat în acid phosphoric și în apă.

Chlorul descompune hidrogenul phosphorat, produsind să degradă de căldură și de luminozitate. Espresează aceasta trebuirea să fie să se prezintă într-o formă chlorul prea repede în hidrogenul phosphorat, atunci eprouveta în care se află poate să se spargă și detonație. După proporția chlorulu în trebuiuță, se produsă, în același timp că acidul chlorhydric, phosphoră lăcază, chlorură lăcază de phosphor PhCl<sup>3</sup> sau perchlorură PhCl<sup>5</sup>.

Houtou Labillardière a observat că gazul hidrogen phosphorat, care nu se descompune prin oxigen la presiunea ordinăriei, apă de către o cizărează și presiunea.

Hidrogenul phosphorat se sparge în volatil egale