

КОМБИНАЦІЕ PHOSPHORULUI КЪ HYDROGENUL.

Комбинацията де фосфоръ ми де hydrogenъ чеа маї де мѣлт кѣноскѣтъ естѣ газъ hydrogenъ phosphorатъ, инфламABIL де сине. Gengembre дескоперї газъ ачѣста ѝн анал 1783, фѣкѣнд съ фѣарвѣ phosphorul кѣ о дисолѣцїе де potassъ.

H. Davy сигналъ маї тїрзиѣ алтѣ комбинацїе разоасъ де phosphorъ ми де hydrogenъ, кѣре нѣ ера инфламABIL ла температурѣ ordinarie, ми не кѣре о добїндисѣ прїн акцїеа кѣлдѣрї асѣпра acidulѣ phosphorosъ hydratatъ.

Мѣлт тїмп се десїрнѣ чел д'їнтїїѣ дїн газѣле ачѣстеа съб нѣме де hydrogenъ phosphorатъ, ми чел д'ал доїмеа прїн нѣме де hydrogenъ protophosphorатъ саѣ sesqui-phosphorатъ ми лї се дѣте формѣлѣ PhH^2 ми PhH^3 .

Маї тїрзиѣ D. H. Rose demonstrъ кѣ ачѣсте доѣ gaze авеа о композицїе іdentїкъ ми крѣзъ а пѣтеа конкїде дїн есперїенцїеле салѣ кѣ чѣле доѣ gaze се деосївеаѣ нѣмаї прїн стѣреа лор чеа молекѣларїе.

Їн сфїрмїт D. Paul Thenard провѣ кѣ естѣ нѣмаї ѣн сїнѣр phosphurъ де hydrogenъ газос, ми кѣ прїпїетѣеа че арѣ газъ ачѣста де а фї инфламABIL де сине, вїне дїн прѣсенцїеа ѣнеї кѣантїтѣцїї мїчї де ѣн phosphurъ де hydrogenъ лїкїд ми волатїл, PhH^2 .

Матерїеа чеа solїdъ, де колоаре галвѣнѣ, че лѣсѣ газъ инфламABIL де сине а се депѣне не пѣрецї епрѣветелор ѝн кѣре се афлѣ, естѣ ѣн ал трѣмеа phosphurъ де hydrogenъ.

Аша дар сїнт трѣї комбинацїї де phosphorъ ми де hydrogenъ:

1° Ѣн phosphurъ лїкїд = PhH^2 ;

2° Ѣн phosphurъ solїd = Ph^2H ;

3° Ѣн phosphurъ газос = PhH^3 .

Черчетѣрїе чѣле де кѣрїнд алѣ D. Paul Thenard асѣпра ачѣстѣр phosphurї де hydrogenъ пермїт а деслѣмї ѝн кїнѣл чел маї нетѣд тоатѣ реакцїїе че се цїн де історїеа лор.