

PHOSPHURU DE HYDROGENU LICIDU.  $\text{PhH}^2$ .

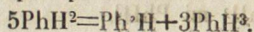
Phosphurul de hydrogenŭ lichid s'a deskonopit de D. Paul Thenard.

Проприетъци. — Phosphurul acesta de hydrogenŭ este lichid, nekolor; нз ингацъ ла —  $20^\circ$ ; o temperatъръ de +  $30^\circ$  ажънцъ спре а'л дескомплъне.

Пстера са чеа рефриментъ este foarte mare; este nesolъbil in апъ; есенция де теребинтѣн ѣл дескомплъне нъмаѣ декѣт.

Phosphurul de hydrogenŭ lichid este знъл дѣн корпѣ чеѣ маѣ инфламабилѣ че се кѣноск. Пъс ѣн контакт къ аеръл, арде къ о флакъръ дѣн чеа маѣ стрълъчѣтоаре.

Еспъс ла инфленца лѣминеѣ, се трансформъ ѣн phosphurŭ gazos шѣ ѣн phosphurŭ solid:



Ачѣастъ десдоѣре а phosphurulŭ de hydrogenŭ lichid се продъче ѣнтр'ѣн нѣмър mare де ѣмпрепѣрърѣ, шѣ фаче зна дѣн проприетъциле sale чеа маѣ ѣмпортанте.

Чеа маѣ мѣкъ зртъ де phosphurŭ lichid, рѣснѣндѣндъ-се ѣн газеле чеа комбъстѣбиле, прекъм hydrogenul, oxidul de carbonŭ, cyanogenul, газъл olefiant, etc., лѣ комбъникъ, ка кѣар газълѣ hydrogenŭ phosphoratŭ, проприетатеа де а се ѣнфлама де sine ѣн контакт къ аеръл.

Phosphurul de hydrogenŭ lichid се препаръ дескомплънѣнд прѣн апъ phosphurul de calciumŭ, каре арѣ pentръ формълъ  $\text{PhCa}^2$ .

Phosphurul de calciumŭ се формъ ѣн реакция phosphurulŭ азъпра calcelui ѣнкълзѣт нѣнъ ла роуш; амѣстекат къ phosphatul de calce, фаче ачѣеа че се нѣмѣше phosphurul de calce. Phosphatul de calce че ѣнсодѣнне phosphurul de calciumŭ нъ арѣ нѣчѣ о роъл ѣн акция аѣнѣ азъпра phosphurulŭ de calce.

PHOSPHURU DE HYDROGENU SOLIDU.  $\text{Ph}^2\text{H}$ .

Проприетъци. — Phosphurul de hydrogenŭ solid este галбен сръмос, шѣ дъ зн мѣрос моале де phos-