

alt fenomen foarte крѣпос че s'a observat de D. Thenard. Кѣнд phosphorul se esнzne ла о temperatzрѣ de 70°, ши пе зрмѣ се ва рѣчи ѣндатѣ, атзнчѣ devine negрѣ. Ачеастѣ modifикаѣие s'a рекрѣnosкѣт кѣ vine динтр'о skimваре молекларіе а phosphoruluї, fiind кѣ колораѣіеа ачеаста ѣ пе ре prin tonipe.

Din тоѣі корпії simплії, phosphorul este чел че are modifикаѣіе ле челе маї нѣмероае, ѣн кѣт pentрѣ колоаре.

Кѣнд phosphorul се сѣзнне ла radiаѣіеа solarіе, орї ѣн гѣл, орї ѣн gaze ле че нѣ нот сѣ'л алтере хѣмичеше, прекѣм hydrogenul, azotul, &, атзнчѣ се колорѣ ѣн рошѣ. Ён апѣ ѣші перде asemenea transparenѣа са, ши devine ѣндатѣ галбен ши opak. Кѣнд phosphorul се пѣстрѣазѣт мѣлт тѣмп ѣн ачест лікзїд, атзнчѣ are пе d'assнpra о sѣстанѣѣ алѣѣ гѣлбеніе, каре се пारे а fi phosphorѣ ѣнтр'о stare молекларіе partікларѣ, ши кѣте о datѣ ѣнкѣ о комбѣнаѣіе де phosphorѣ ши де апѣ аналогѣ кѣ hydratul de chlorѣ (Pellouze).

Phosphorul нѣ kristalісѣт prin tonipe, dar poate лѣа forme регѣлате кѣнд се пѣне де се disolvѣт ѣн oleї esenѣіалї, ши маї кѣ seamѣт ѣн sulfurul de phosphorѣ. Kristalеле че се dovѣндеск се ѣїн де sistema регѣлатѣ, ши аѣ formѣ де dodekaedrї romboїdalї.

Disolvantѣл чел маї вѣн ал phosphoruluї este sulfurul de carbonѣ, каре ѣа кѣантїтѣѣї foarte марї де phosphorѣ.

Phosphorul се poate редѣче ѣн пѣлбере, пѣнѣндѣ'л ѣнтр'ѣн флакон кѣ апѣ калѣѣ, ши клѣтѣндѣ'л репѣде пѣнѣ кѣнд се ва рѣчи ана; phosphorul се ѣмпарте маї ѣнтіїѣ ѣн пѣкѣтѣрї мѣчї, каре disolvѣндѣ-се, prodѣк пѣлбере де phosphorѣ.

Proprietatea че are phosphorul де а fi лѣminos ла ѣнтѣперек а слѣжит а ѣ се да нѣме. Нѣмеле лѣї се траѣе дѣн доѣворѣе гречѣшї φѣѣс лѣмінѣ, φѣѣρω port. Fігѣрїе саѣ literїле трасе кѣ phosphorul пе о таблѣ че се пѣне ла ѣнтѣперек, devїн лѣмінѣоае, ши sїnt, прекѣм се зїче, fosforescente.

Fosforesченѣа phosphoruluї се привѣше ѣн ѣенерал дрѣнт pessлtatѣл комбѣнаѣіеї чеї ѣнчете а ачестѣї корп кѣ хїгенул.