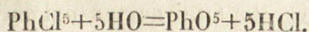


сѣвршеде интр'о капсулѣ де платин, пентрѣ къ acidul phosphoricū atакѣ стікла.

Se mai prepară înкѣ acidul phosphoricū hydratată desкомпозітінд prin апѣ perchlorurul de phosphorū care are pentрѣ formѣлѣ PhCl^{p} :



Se евапоарѣ ликѣоареа спре а гоні acidul chlorhydricū че с'а format.

Se mai poate înкѣ petраѣе acidul phosphoricū din оае calcinate, tractіnds-ле prin доѣ а treia parte din greutatea lor de acidū sulfuricū, ши adѣогінд în amestекѣ-тѣрѣ zече пѣрці де апѣ.

Atѣнци се formѣ sulfatū de calce nesolѣбил ши phosphatū acidū de calce solѣбил. Se adаогѣ în ликѣоаре ammoniacū къ prisos, care prodѣче phosphatū de ammoniacū solѣбил, ши phosphatū de calce basicū nesolѣбил.

Phosphatul de ammoniacū dobīndit ast-fel dѣ prin calcinаѣіе acidū metaphosphoricū че се skіmeѣ, în апѣ, în acidū phosphoricū ordinariѣ.

Stapenatѣралѣ. — Acidul phosphoricū se а-лѣ în natѣрѣ în stape de phosphatū de ferū, de manganesū, de plumbū, de calce, de aluminѣ, de magnesie ши de phosphatū ammoniacomagnesianū. Ын mare пѣтѣр де сѣвстанѣе де ориѣін organic кѣпрінд phosphatі.

ACIDU PHOSPHOROSU ANHYDRU. PhO .

Acidul phosphorosū anhydry este алѣ, solid ши volatil.

Este solѣбил în апѣ; афиніатеа са pentрѣ ачест ликсид este преа mare; абсоарѣе lesne oxigenul ши се transformѣ în acidū phosphoricū. О температурѣ пѣдін іналѣ а-жѣнѣе спре а'л инфлѣкѣра.

ACIDU PHOSPHOROSU HYDRATATU.

Пропріетѣтѣ. — Acidul phosphorosū hydratată are pentрѣ formѣлѣ $\text{PhO}^{\text{p}}, 3\text{HO}$. Дѣпѣ D. Wurtz, пѣма