

de phosphorŭ este format de doi еквиваленци de phosphorŭ mi de un еквивалент de oxigenŭ.

Препарацiе. — Oxidul помѣ de phosphorŭ se prodŭce kŭnd se arde phosphorŭ в аер саѣ маѣ вiне в апѣ.

Sppe a'л довiнди prin аеаствѣ metoadŭ din зрмѣ, se adŭce un кѣрѣнт de аер аtmосферик асѣпра phosphorului че se цiне tonit сѣвт апѣ.

Препарат аst-фел, oxidul de phosphorŭ нѣ este niцi o datŭ кѣрат; кѣпринде tot-d'азна un prisos de phosphorŭ; sppe a'л кѣрѣци de аеаствѣ phosphorŭ, тревѣе трактат кѣ oleiŭ de нарhtŭ, саѣ кѣ sulfurul de carbonŭ, че disolvŭ phosphorul лiвер mi ласѣ oxidul помѣ.

OXIDU GALBENU DE PHOSPHORU.

Oxidul galben de phosphorŭ, descoперit de D. Leverrier, тревѣе a fi konsiderat ка o modifikasiе isomerikŭ a oxidului помѣ; se deosibeŭe de аеаствѣ oxidŭ помѣ prin солѣбилitatea sa в potassŭ. Аеаствѣ oxidŭ poate esista в stape anhydrŭ mi в stape de hydratŭ.

Внѣлзит ла 300°, se transformŭ в oxidŭ помѣ.

Oxidul de phosphorŭ hydratatŭ este репрезентат, дѣпт D. Leverrier, prin формула $Ph^3O, 2HO$; se deshydratŭ преа лесне, перде апа са кiар в гол; помѣе пѣцип тiнк-тѣра de тѣрнесол mi se disolvŭ чева в апѣ.

Se комбиѣ кѣ potassa, ammoniacul, mi formŭ комбинациѣ колорате в вiнѣт.

Препарацiе. — Sppe a довiнди oxidul помѣ de phosphorŭ, se зрмеазѣ modѣл арѣтат de D. Leverrier, ка-ре este a нѣне сѣ se disolve phosphorŭ в protochlorurul de phosphorŭ, mi a лѣса ликѣоареа ла аер сѣвт инфлѣнда лѣminei.

Нѣмаѣ декiт se formŭ в ликѣоареа o коажѣ galbenŭ, ка-ре este o комбинацие de acidŭ phosphoricŭ mi de oxidŭ de phosphorŭ, репрезентатѣ prin формула PhO^5, Ph^2O . Ком-пѣсѣл аеаствѣ se disolvŭ в апѣ, пе ка-ре o колорѣ в galbenŭ; kŭnd se внѣлзеѣе disolѣциеа аеаствѣ ла o tempera-