

че с'а калчинат пѣдигтел, атѣнчї се desdoеще, в контактѣ съ хъ ана, в carbonatŭ de sodŭ че се dissolvŭ, шї в carbonatŭ de calce nesoлѣбїл.

D. Berthier а довїдїт артіфіціеlemente gay-lussita anhydrŭ топїнд впрежнѣ челе доѣ сѣрѣрї че о комплѣн.

#### PHOSPHATU DE CALCE.

Acidul phosphoricŭ се комбїнѣ в маї мѣлте пропорції кѣ calcele, шї дѣ пѣщере сѣрѣрїлор хрмѣтоаре:

#### PHOSPHATU DE CALCE BASICU. $(CaO)^3, PhO^5, 2HO.$

Acest phosphatŭ este alb, nesoлѣбїл в апѣ, de хн aspect celatinos; се довїдеще, дѣпѣ D. Graham, тѣрнїнд chlorurŭ de calciumŭ в phosphatul de sodŭ, care are pentru formѣл:  $(NaO)^3, PhO^5$ ; се препарѣ іарѣш ачeastѣ sare adhorїнд ammoniacŭ втр'хн phosphatŭ alcalinŭ, шї тѣрнїнд в amestекѣтѣрѣ chlorurŭ de calciumŭ.

Se aflŭ в патѣрѣ о комбїнаціе а ачesteї сѣрї, орї кѣ chlorurul de calciumŭ, орї кѣ fluorurul de calciumŭ; і се дѣ нѣме de apatїтѣ.

#### PHOSPHATU DE CALCE NEUTRU. $(CaO)^2, HO, PhO^5, 3HO.$

Se довїдеще phosphatul de calce neutru тѣрнїнд кїте о пїкѣтѣрѣ кїте о пїкѣтѣрѣ о dissolvїe de phosphatŭ de sodŭ ordinarїѣ,  $(NaO)^2, HO, PhO^5$ , втр'о dissolvїe de chlorurŭ de calciumŭ.

Aчeastѣ sare este alb, kristalinŭ, nesoлѣбїл в апѣ, се dissolvŭ lesne в ачїдї, кїар шї в апѣ кѣспїрїнзїнд acidŭ carbonicŭ. Se aflŭ в dissolvїe в маї мѣлте ане minerale.

#### PHOSPHATU ACIDU DE CALCE $CaO, (HO)^2, PhO^5.$

Acest phosphatŭ este преа solѣбїл в апѣ; kristalinŭ в lame кѣ factŭ ка sїdefл шї delicѣescente; се до-