

ра savoare este дѣлче ши реакѣеа foarte алкалинѣ. Aluminatul de potassъ are pentrѣ formѣлѣ:  $\text{KO, Al}_2\text{O}_3$ . (Fremy).

Alumina se combinѣ кѣ alte base ши жоакѣ роль де аѣид; се кѣноаще зн минерал преа tare, кристалисат ѣн октаедри, кѣрѣѣа ѣ с'а dat нѣме де spinellu, каре are pentrѣ formѣлѣ  $\text{MgO, Al}_2\text{O}_3$ .

Карактерѣ аѣ сѣрѣрилор де алуминѣ. — Potassъ. — Пречѣнитат алѣ, ѣлатинос, де алуминѣ hydratatѣ, солѣвил ѣнтр'ѣн prisos де пречѣнитат.

Ammoniacъ. — Пречѣнитат де алуминѣ, несолѣвил саѣ авѣа солѣвил ѣнтр'ѣн prisos де ammoniacъ: ammoniacul нѣ formѣ пречѣнитат ѣн дисолѣѣиле преа ѣнтинсе де сѣрѣри де алуминѣ.

Carbonatѣ ши bicarbonatѣ де potassъ, де sodъ ши де ammoniacъ. — Пречѣнитат алѣ де алуминѣ, несолѣвил ѣнтр'ѣн prisos де пречѣнитат; аѣест пречѣнитат este ѣнсоѣит де зн deaѣement де аѣидѣ carbonicъ.

Sulfatѣ де potassъ. — Аѣест реактив formѣ ѣн sulfatul де алуминѣ зн пречѣнитат кристалин де алумениѣ. Пречѣнитатѣ се депѣне репеѣе кѣнд се клетѣнѣ ликѣоареа.

Sulfatѣ де ammoniacъ. — Аѣеастѣ sare prodѣче ѣн sulfatul де алуминѣ зн пречѣнитат кристалин де алумениѣ ammoniacalѣ.

Sulfurѣ. — Пречѣнитат алѣ де алуминѣ, ѣнсоѣит де зн deaѣement де аѣидѣ sulfhydricъ.

Cyanoferrurѣ де potassiumъ. — Пречѣнитат алѣ, каре се formѣ токма дѣпѣ кѣт-ва timp.

Сѣрѣриле де алуминѣ аѣ toate о реакѣе аѣидѣ; savoarea лор este аstringentѣ ши неплѣкѣтѣ: калѣнатѣ кѣ о мѣкѣ кѣантитате де азотатѣ де cobaltѣ, prodѣк о sѣbstanѣ алѣастрѣ карѣктеристикѣ (алѣастрѣ Thenard). Нѣ се пречѣнитѣ дѣн дисолѣѣиле лор prin ничѣ зн аѣид, ничѣ кѣар prin аѣидул hydrofluosilicicъ.

#### CHLORURU DE ALUMINIUMU. $\text{Al}_2\text{Cl}_3$ .

Chlorurul де aluminiumъ este solid, volatil, де о