

колоаре пѣцintel галбенъ. Este преа солѣвилъ в алкоол; дѣ ла аер фѣм алъ. Квнд се пѣне в контакт кѣ апа, се hydratъ шв се disolvъ фѣквнд съ се азътъ зн сзнет aseme-nea кѣ чел че prodъче зн fer aps шв рошъ че се кѣфндъ в апъ; атъчв се formъ chlorurъ de aluminiumъ hydrataтв, каре поате kristalisa кѣ 12 екввалентв де апъ.

O disolvъcie de chlorurъ de aluminiumъ se deskom-пъне prin evaporaцie в alumvнъ шв в acidv chlorhydricv: de aceea нъ се поате нвчв о datъ dovvndv chlorurul de alu-miniumъ anhydry evaporvnd nвнъ ла зскъчvзне о disolvъ-cie de alumvнъ в acidul chlorhydricv.

Chlorurul de aluminiumъ se комбvнъ кѣ acidul sulf-hydricv, hydrogenul phosphorav шв кѣ gazul ammoniav. Aceastъ комбvнацie дvнъ зрмъ кърпvnde, дѣпъ D. Persoz, зн екввалент de chlorurъ de aluminiumъ шв trev еквва-лентв de ammoniav.

Preparaцie. — Chlorurul de aluminiumъ hy-drataтв се dovvndegge disolvvnd alumina в acidul chlor-hydricv.

Chlorurul de aluminiumъ anhydry s'a deskomperit de OErsted, каре 'ла preparat зрмvnd зн metod ал кърввв prinчvп се аръtase de DD. Gay-Lussac шв Thenard. Chlo-rul singър нъ deskomпъне alumina; dap daka се сзпъне ла акввв chlorulv зскат, шв сзвт вфлъенца кълдърв, alumina amestekatъ маv вntvщ кѣ кървъне, се formъ chlorurъ de aluminiumъ шв oxidv de carbonv; се vede кѣ в а-чeastъ deskomposvцie вnterвvн доъ afvнvтъдв, а chlorulv dentръ aluminiumъ шв а carbonulv pentръ oxigenv.

Aceastъ preparaцie поате fi фѣкътъ вntр'зн тѣв де порчеланъ, зnde се вntrodъче о amestekътъръ вntvмъ de alumvнъ шв де нгръ де фѣм; dap нъ се поате опера ast-fel dekвt азъпра знеv преа пѣцvне кзantvтъдв de amestekъ-търъ; este маv вvне а prepara chlorurul de aluminiumъ вn-тр'зн корп де грес тѣвлат.

#### SULFATU DE ALUMINV.

Acidul sulficv се комбvнъ кѣ alumina в маv мѣлте