

Кътре 400°, се десдоеще интр'ачелаш кип, ин плумбү шї ин протоxidү.

Инкълзит ин контактъл аерълї, арде ка еаска, шї се трансформъ ин протоxidү де плумбү.

#### PROTOXIDE DE PLUMBU. PbO.

Oxidul de plumbü preparat prin cale uscată, шї каре н'а епробат топире, поартъ нѣме де massicotü; kind s'a топит атхнчї се нѣмеще lithargъ.

Проприетъци. — Protoxidul de plumbü este solid; колоареа са варие дела галбен лѣмїїѣ пїнъ ла галбен рошъ; интръ ин топире пѣцїнтел маї жос де кълдъра рошиє, шї кристалїзъ prin рѣчїре ин ламе ка де mica.

Kind s'a нѣс де s'a топит litharga интр'ѣн крѣсет де пѣмїнт, лѣкреазъ асѣпра siliceї крѣсетълї, шї формъ ѣн silicatü de plumbü tonitor; де ачєєа крѣсетъл се ингъреще penede.

Protoxidul de plumbü este simplit solubil in apă кърать, кърїа иї комѣникъ о реакциє алкалинъ; ачєастъ disoluциє кѣпрїнде апроане 1/7000 де oxidü de plumbü. Prezenциєа ѣнєї сѣрї streine импїедїкъ disoluциєа. Aчєст oxidü се редѣче лесне prin кърѣѣне шї prin hydrogenü. Se комбїнъ кѣ тоцї ачїдї, шї poate атраѣє кїар acidul carbonicü ал аерълї; се консїдеръ ка о базъ енерджїкъ каре, prin проприетъциле еї химїче, се апропїє мѣлт де пѣмїнтърїле алкалїне.

Protoxidul de plumbü, инкълзит ин контактъл аерълї, absoарѣє oxigenul шї се трансформъ кътре 300° ин plumbatü de protoxidü de plumbü, каре este miniumul.

Дѣлъ обсервациє D. Leblanc, litharga топитъ ин контактъл аерълї disolvъ о кѣантитате де oxigenü каре poate мерѣє пїнъ ла 50° ла килограм; ачєст раз се дегаѣє kind litharga се рѣчеще; oxidul de plumbü арє ачєастъ проприетате кѣрїоасъ ка шї argintul, каре poate asemenea disolvа oxigenü.

Oxidul de plumbü се комбїнъ prin кале uscată шї