

концентрат: acidul sulfuric кѣ densitate де 1,724 disolvѣ $\frac{1}{480}$ де sulfatŭ де plumbŭ; acidul sulfuric кѣ densitate де 1,791 disolvѣ $\frac{1}{86}$ де sulfatŭ де plumbŭ; acidul sulfuric кѣ densitate де 1,885 disolvѣ $\frac{1}{46}$ де sulfatul де plumbŭ.

Acidul azoticŭ disolvѣ ла рече $\frac{1}{172}$ де ачеастѣ саре.

Sulfatul де plumbŭ нѣ се deskomпѣне prin кѣлѣзѣ; este синѣрѣл sulfatŭ металк propriѣ zis каре аре ачеастѣ proprietate. Калѣнат пинѣ ла рошѣ алѣ in vase де грес саѣ in тѣвѣ де порчеланѣ, епробѣ о deskomпoзиѣе парѣиалѣ че тревѣе а се атрѣвѣ siliceѣ (acidŭ silicicŭ) че траѣе а се знѣ кѣ oxidul де plumbŭ, ши каре елиминѣ acidul sulfuricŭ.

Дѣпѣ D. Laurence Smith sulfatul де plumbŭ се deskomпѣне prin toate сѣрѣрѣе ammoniacale; дѣ нашере де sulfatŭ де ammoniacŭ, in време кѣ acidul сѣрѣ ammoniacale се знеще кѣ oxidul де plumbŭ. Ла ачеастѣ indoitѣ deskomпoзиѣе тревѣе а атрѣвѣ solubilitatea sulfatuluѣ де plumbŭ in азотатул, chlorhydratul, tartratul, citratul де ammoniacŭ, etc., etc.

Кѣрѣзнеле, hydrogenul, oxidul де carbonŭ, редѣк sulfatul де plumbŭ ла о температурѣ лѣдин инѣматѣ, ши формѣ, дѣпѣ пропорѣиѣ инѣрѣвѣнѣdate, sub-sulfurŭ, oxidŭ саѣ plumbŭ металк.

Sulfatul де plumbŭ се transformѣ in plumbŭ металк ши in acidŭ sulfosŭ prin sulfurul де plumbŭ: $PbO, SO^3 + PbS = 2Pb + 2SO^2$.

Ferul ши zincul инѣкѣлѣзиѣ кѣ sulfatul де plumbŭ, in presenѣеа апеѣ кѣрате, саѣ а апеѣ acidulate printрѣн acidŭ, редѣк де tot sulfatul де plumbŭ ($PbO, SO^3 + Zn = Pb + ZnO, SO^3$). Plumbul препарат астѣел нѣ рѣѣне argintŭ, ши poate слѣжѣ пентрѣ кѣпелациѣне.

Sulfatul де plumbŭ, инѣкѣлѣзит кѣ о disolvѣе де carbonatŭ де sodѣ, сѣ skimѣл рѣнеде in carbonatŭ де plumbŭ (cerusѣ), ши in sulfatŭ де sodѣ.

Sulfatul де sodѣ се deskomпѣне, in presenѣеа апеѣ, prin kontaktŭ прѣлѣнѣит ал оаре-кѣрора матерѣи органиѣе, прѣкѣм демнѣл, ши трѣе in stape де sulfurŭ де plumbŭ.