

ia nămere neînchetat, дъпъ D. Calvert, kînd se satъръ de oxidu de plumbu o disolvăcie калдъ de sodу caustikъ ла 45°; oxidul se депъне prin ръчире în кристале пембе ши маї кам къвиче; ачесте кристале, espăse ла о кълдъръ рошце инкисъ, девин галбене prin ръчире, фъръ а skimba forma kristalinъ.

Аша дар се vede къ oxidul de plumbu are феце преа диферите, дъпъ модъл съъ de preparație; poate fi алъ, галбен канариш, галбен рошъ, галбен врзи саъ пембеа; ачесті oxidі se адък тоці ла ачешаш stare prin пълверисаție, ши даъ о пълбере рошиетикъ каре are колоареа литаріеї. Дъпъ D. Leblanc, литарга рошиє de comerчиш пъши ia колораțieа sa din presențieа miniumulu; kînd se топеше ши се ръчеше исте, атъчї съ галбенъ, în време къ ia о колоаре рошиє kînd се ласъ de се ръчеше înчет.

Oxidul de plumbu formъ къ апа зп hydrată каре este алъ, ши каре се добіндеше преçinitind о sare de plumbu prin potassъ саъ sodу. Ачест hydrată се дескомпъне лесне prin кълдъръ, ши се transformъ în protoxidul anhidru; се disolvъ маї лесне în alcali deкit protoxidul anhidru.

ACIDU PLUMBICU. PbO^2 . — PLUMBATI. MO, PbO^2 .

Проприетъдї. — Acidul plumbicū, че се пзмеше ките оdatъ ши oxidu пърече, peroxidul de plumbu, s'a deskonerit de Proust; este de о колоаре врзпъ, маї de tot негръ, несолъвил în апъ, deskomposabil маї жоs де кълдъра рошиє întънекоасъ, ши се transformъ d'o-кам-datъ în miniumu, пе зрмъ în lithargъ саъ protoxidul de plumbu топit. Тревзе а се привї ка зп oksidant енерџик; пъs în kontakt къ ammoniacul, лъ absoarbe, ши се редъче în parte prodъkind апъ ши азотатū de ammoniacu. Зп mare пзмър de materiї органиче лъ deskomпън în presențieа апей, ши iaъ о комъстїзне некомплектъ.

Acidul plumbicū amestekat къ а шasea parte din grestatea sa de sulfu, formъ о пълбере каре се инфлакъръ prin фрекаре, Absoarbe газел acidu sulfosu prodъkind о