

chlorurii de mercurii prefacе oxidul galben în oxichlorurii negră pe kind nă lăkrează așpra oxidului рошă.

Oxidul de mercurii este зшор солзвил în апъ; diso-
лздіа înверзеше сиропăл де violete; îнкълзит ла о temper-
ратурă пзійн îпълдатъ, ачест oxidii ia о фазă врэпъ маі де
tot negră, dar ші ia iarъш колоара са primitivъ prin ръ-
чире; кѣтре 400°, се desкомпозне în oxigenii ші în mercurii.

Aчест oxidii тревзе а fi privit ка зп oxidantii destăл
de енергик: detăпъ kind се îнкълзеше кă sulfii; transfor-
мъ chlorul în acidii hypochlorosii, ші acidul sulfosii în
acidii sulfuricii.

Лăмина îл desкомпозне îнчет, дерафе динтр'îнсăл oxii-
genii; ші'л адăче iar în stare metalică.

Oxidul рошă de mercurii слăжеще îн medicină; îн-
тръ îн композиция маі мълтор помаде îнтрезіндате маі
кă seamă îн боалеле де окі.

AZOTURU DE MERCURU. Hg^3Az .

Azoturul de mercurii s'a deskonepit prin D. Planta-
mour. Se dobîndеше зшзнîнд îн timp de маі мълте оре
ла инфленца разлăзі ammoniacii oxidul de mercurii пре-
парат пе кале змедъ.

Kind ачест oxidii este satăpat de ammoniacii ла tem-
пературă ordinarie, се îнкълзеше ла 130° îнтр'о бае де о-
леіă, зшзнîндă'л îн ачелаш timp ла инфленца знăі крпат
penede de ammoniacii. Тревзе а се зрпа дерафемента де
ammoniacii пîнъ kind сь нă се маі дерафе апъ.

Azoturul de mercurii препарат ast-fel nă este de tot
крпат: реліне tot d'азна оаре-каре кăантитате де oxidii де
mercurii; спре а'л кррѣді, се спалъ кă acidii azotidii преа
îнтins, капе нă disolvă деріт oxidul de mercurii.

Azoturul de mercurii este о пълбере врэпъ îнкисъ;
kind се îнкълзеше, атăнчї флминъ кă о mare violenцă;
detăпъ asemenea prin чіокнетăл чіоканлăзі ші prin контак-
тăл acidului sulfuricii концентрат; acidii azoticii, chlorhydricii
ші sulfuricii îнтиншї îл disolvă îнчет formîнд сьрзрї de mer-
curii ші сьрзрї ammoniakale.