

dar ia iarъш колѳarea sa primitivъ prin ръчире. Este de tot фикс ши nedeskomposabil prin кълдъръ. Oxidul de zincу se pedъche лесне prin hydrogenу ши carbonу; esняз ла аер, атрапе acidul carbonicу, ши dovъndеше ast-fel proprietatea de a face efervesченцъ къ аиди.

Se dovъndеше oxidul de zincу kristalisat съзнънд zincul ла акция авърълъ de апъ. Se гъсеше adesea asemenea kristalisat в кълминърле хнде zincul se волатилизъ; kristalele same sint атнчъ гълвени ши аъ formъ de prisme скърте къ 6 феде нъмаи къ о сингъръ фадъ terminalъ.

Oxidul de zincу anhydru se disolvъ destъl de anevoe в disolvциле alkaline клар концентрате: dar kind se топеше в крехсет de арцинт къ potassъ саъ sodъ, атнчъ formъ къ ачесте base нише комбинаци солъбиле в каре oxidul de zincу are полъ de acid.

Se препаратъ ordinaramente oxidul de zincу anhydru вкълзвнд zincу втрън крехсет deskis; о parte а oxidului скалъ din крехсет съв formъ de фълци алъ, ши ръмине о mare parte не пъреди крехсетълъ саъ ла сърафага металълъ; se desлидеше din timp в timp супе а да втрапе либеръ аерълъ.

Oxidul de zincу poate fi dovъndit съзнънд ла calciumie carbonatul de zincу че se препаратъ prin вdoiтъ deskomposicie.

Oxidul de zincу, amestekat къ oleiъръ зскътоаре, se poate втрехсвнда в локъл cerusei, ши поартъ атнчъ нъме de алъ de zincу. Este ла Batignolles о фабрикъ втемеиатъ de D. Leclairе, хнде se face в fie-каре zi 1000 дпъ ла 1200 kilograme de oxidу de zincу distilънд zincul de комерчиъ в чилндри de нълмнт ши арзвнд авъръл de zincу printрън кърant de аер. Se dovъndеше ast-fel хн oxidу d'o mare алведъ че vine de se депъне в камереле хнде se стрпнче. Aчест oxidу, amestekat ла 15 саъ 16 ла 100 din грехтatea sa de oleiъ de в вкълзит маи внтиъ къ о кълнтитате микъ de bi-oxidу de manganesу, дъ о кокъ каре а ко пере tot аша de vine ка ши cerusa, ши presentъ хн folos de а нъ se внерпи prin emanaciъnilе сълфроасе.