

Alba de zincă ia o mare compacitate și devine tare și sonor când s'a comprimat că presa hidraulică. Prețul său nu este mai sănătă de cărău zincului, și fabricația sa nu se face proprietatea ca a cerusei. La Clichy s'a întocmit o scrisoare că va părea produsul pînă la 6000 kilograme de ală de zincă nezi.

HYDRATU DE OXIDU DE ZINCU.

Oxidul de zincă hydratat se dobîndește prin adăugarea unui strop de zincă; trebuie să se feră cheie ba să adăuga un prisoș de alcaliu că să disolva hydratul de oxidul de zincă. Această corăpă este ală; deoarece zincăchionul la aer sec, are proprietatea de a se disolvi în soluții alcaline și apă de a se intinde pe suprafața soluției. Zincăchionul este mai solubil în soluții alcaline și apă de a se intinde pe suprafața soluției. Zincăchionul este mai solubil în soluții alcaline și apă de a se intinde pe suprafața soluției.

Când se adaugă feră și zincă într-o flaconă că se adaugă potasă sau ammoniacă, atunci se derapă hidrogenul, și se dezvoltă pe părțile vazei și cristale prealabile, care să formeze formă: $ZnO \cdot H_2O$, și care se cunosc de D. Nickles, de sistemul romboidal de feră; zincul sănătă se disolvi în această reacție, și se obțin slăjările de pol feratice; în locul acestor din urmă metal se poate obține plumbul sau cuprul.

BI-OXIDU DE ZINCU. ZnO_2 .

Acestă corăpă s'a preparat de D. Thenard stăpânind hydratul de oxidul de zincă că apă oxigenată. Este ală, ne-solubil în apă, prea putin stabil; se descompune de sine sau să se infițeze acidilor în protoxidul de zincă și în oxigenul.