

Acest oxidă la naştere kind feră se disolvă ferit de aer în acidi sulfuric, chlorhidric; se rezolvă ca pentru un ekvivalent de fer reprezentat prin 350, se degăde un ekvivalent de hydrogen 12,5 sau 2 volume.

Protoxidul de feră este dar format de 1 ekvivalent de metal, = 350, şi de un ekvivalent de oxigen = 100. Cu toate că nu s'a izolat, dar nu mai este nici o indoială asupra kompozitiei sale.

SESQUI-OXIDU SAŞ PEROXIDU DE FERU. Fe_2O_3 .

Peroxidul de feră este designat adesea sub nume de Рокъ de Англетера, de Safran de martie astrincent, de Safran aperitiv.

Acest oxidă se află ca învâlzărare în natură: se poate dobîndi artificialmente prin mai multe metode; colorarea sa şi kîte-va din celelalte proprietăţi ale sale varie ca modă sub de preparare.

Sulfatul de protoxidă de feră s'apă la kalçinajie lasă pentru residu un oxidă de un volum frumos, care poartă nume de kokotar: $2FeO, SO_3 = SO_3 + SO_2 + Fe_2O_3$. Kokotarul este adesea întrezănit în nişă pentru colorarea sa cea frumoasă roşie.

Sulfatul de protoxidă de feră kalçinat la roşă ca de trei ori greutatea sa de sare marină, de un oxidă de feră kristalizat în formă cristăli violăci asemenea ca kristalele de oxidă de feră ce se găsesc în krateri vulkanilor.

Azotatul de peroxidă de feră lasă prin kalçinajie sa un residu de oxidă de feră care este mai kam negru.

Sunt aceste diferite stări, peroxidul de feră presentă tot-dăzna aceeaşi kompozitie.

Peroxidul de feră nu este magnetik; kind se încălzesc la temperatură de roşă albă, atunci degăde oxigenă şi se transformă în oxidă magnetic: se причепе dar că nu se formă nici odată peroxidă de feră, kind se arde feră în oxigenă, pentru că la temperatură prodăş prin