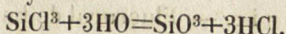


amestecătură de cărbune și de acidul boric; atunci se formează oxidul de carbon și clorurii de bor.

CHLORURU DE SILICIUMU. SiCl_3 .

Clorurii de siliciu este lichid; fierbe la 50° , este mai greș decât apa: densitatea sa este de 5,939, apa la descompune și se transformă în acidul silicic și în acidul clorhidric.



Clorurii de siliciu se dobîndesc sînd o amestecătură de silice și de cărbune prea mărunțat la acțiunea clorului de siliciu.

Clorurii de siliciu a devenit un corp interesant de kind D. Ebelmen la întreprîndut spre a produce silice hidratată și etherul silicic.

COMBINAȚII ALE FLUORULUI CU METALOIDI.

FLUORURU DE BORU. BF_3 .

Fluorurii de bor se s'a descoperit în anul 1810, de DD. Gay-Lussac și Thenard: compusul acesta este gazos, necolor, cu un miros înecător și fierbe la 0° la acțiunea aspră a sticlei; densitatea sa este 2,3124, după D. Dumas.

Fluorurii de bor se consideră ca gazul cel mai setos de umiditate ce se cunoaște; apa dizolvă dintr'însul de 700 de ori volumul ei, și o eprobetă plină de fluorurii de bor se sparge kind se pune pe căva de apă, din pricina înălțării ce i d'odată a coloanei lichide.

Fluorurii de bor formează, în contact cu aerul, niște fîm albe foarte des. Un gaz ce cuprinde șume de umiditate produce ca fluorurii de bor niște fîm albe ce se vede bine: de aceea se întreprîndează adesea spre a se cunoaște dacă un gaz este uscat de tot.

Afinitatea acestor corpuri pentru apă este astfel, încît îi poate determina formația din elementele și corpuri organice; o hîrtie se cărbunează numai decât kind se întro-