

determinъ комбѣстїа sulfurul, care transformînd-se în acidul sulfosû, absoarbe oxigenul aerului și stînce focul penele.

Oxigenul r̄skat n̄ l̄kreazъ la frig asъpra acidului sulfosû, s̄b̄t influența v̄retel̄i de platin și a c̄ldur̄i, se transformъ în acidul sulfuric anhidru. Hydrogenul și carbonul la o temperatur̄ înaltъ descompun acidul sulfosû, combinînd-se tot-d'odatъ c̄ oxigenul și c̄ sulfurul c̄prinși în acest acid.

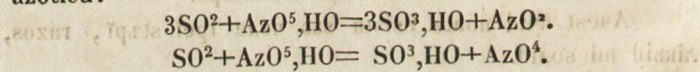
Kind se esp̄ne la radiac̄ia solarie o amestec̄tur̄ de chlorû și de acidul sulfosû, se dobîndesc̄ în corp noș c̄ se kiamъ acidul chlorosulfic (SO²Cl), a c̄r̄ia descompore s'a f̄k̄t de D. Regnault.

Corpul acesta este likvid și începe s̄ fearbъ la 78°; apa și vasele îl descompun în acidul sulfuric și în acidul chlorhidric; SO²Cl+HO=SO³+HCl.

Chlorul zmed l̄kreazъ iarъш asъpra acidului sulfosû și'l transformъ în acidul sulfuric: SO²+HO+Cl=SO³+HCl.

Acidul sulfhidric descompune acidul sulfosû la temperatura ordinarie și s̄b̄t influența zmidit̄d̄i, prod̄kind ap̄ și sulf: 2HS+SO²=2HO+SO³.

Acidul azotic l̄kreazъ tare asъpra acidului sulfosû, k̄ar la temperatura ordinarie, și'l transformъ în acidul sulfuric; se derațe deutoxidul de azot și acidul hypoazotic:



Aceast̄ reacție se întrevînceazъ c̄ folos la preparac̄ia acidului sulfuric în mare.

Acidul sulfosû este solubil în ap̄, și poate forma și un hidratul kristalin c̄ se den̄ne kind ad̄c̄e c̄ine-va gaz sulfosû zmed într'un vas r̄c̄it la — 10°.

Апа disolvъ aproape de 50 de ori volumul ei de acidul sulfosû la temperatura de 20° și la presiea de 0^m, 76.

Disoluc̄ia de acidul sulfosû are toate propriet̄d̄ile chimice ale gazului sulfosû. Este întokmai ca un acid energetic, și poate k̄ar disolva și k̄te-va metale deraçînd hydrogenul. Trez̄e s̄ se p̄streze feritъ de contactul ae-