

рълѣ, pentрѣ къ acidul sulfosŭ avsoарѣ penede oxigenul ши се transformѣ в acidŭ sulfuricŭ.

Acidul sulfosŭ are proprietatea de a decolora cea mai mare parte din materiile colorante; аша, violetele че се афѣндѣ ввтр'о disolvăcie de acidŭ sulfosŭ devin в пѣцинтѣл timp алѣе de tot. Acidŭл ачеста алѣвнд материиле colorante нѣ ле destrăе; kind се афѣндѣ violetele decolorate prin acidul sulfosŭ ввтр'о ликзоаре алкалинѣ, acidul sulfosŭ neutralisăndă-se prin басѣ, violetele се coloră в verde; ачeastѣ колоаре verde provine din reacăiea ликзоареи алкаline асѣпра колоареи чеи алѣастре а violetei че s'a reăenerat.

Proprietatea че aratѣ acidul sulfosŭ de а лѣкра асѣпра зпор материи colorante се ввтревăinăeazѣ къ folos la алѣirea пѣтѣsei ши а линеи; săbstanăele ачестea нѣ се pot ввпѣлѣ къ chlorul, care ле-ар да о facѣ galbenѣ.

Acidul sulfosŭ relăkreazѣ асѣпра acidului hypo-azoticŭ ши formѣ зп компѣs solid че kristaliză вв prisme drepte rektanglarii къ patrѣ feăe pe care вл vom пѣми acidŭ azotosulficŭ.

Корпѣл ачеста s'a esaminat de кѣрвнд къ чеа mai mare ввгрăjire de D. de Larprovostaye, care 'ia fixat proprietătile cele principale ши compoziăiea.

Acidul azotosulficŭ are pentрѣ formăл S^2AzO^9 ; се poate dobăndi lesne făkănd sѣ relăkreze ввтр'зп тѣѣ de sticlă astăpnat la amăndоѣ къпѣtiеле о amestecătărѣ de acidŭ sulfosŭ ликzăid ши de acidŭ hypoazoticŭ. Nămai deăit се depăne вв тѣѣ kristale de acidŭ azotosulficŭ, ши се mai formѣ ввнкѣ ши зп ликzăid алѣастрѣ а кѣрăia patrѣрѣ нѣ s'a determinat.

Acidul azotosulficŭ се prodăche ввнкѣ, дѣпѣ D. Gay-Lussac, пѣнвнд вв kontakt acidŭ sulfuricŭ monohidratatŭ ши acidŭ hypo-azoticŭ.

$2AzO^4 + 2(SO^3,HO) = AzO^5,2HO + S^2AzO^9$.

Acidul azotosulficŭ пѣs вв апѣ се descompăne prodăkănd acidŭ sulfuricŭ ши авѣрѣ nitrosŭ че се deăăe. Се poate ввнкѣлѣ făрѣ а'л descompăne; ввчепе а се tomă la 230° , ши prodăche зп ликzăid galben care се ввreagă вв ma-