

рѣзбѣ, пентрѣ къ acidul sulfosuѣ абоарѣ ренеде окиселуї
ші се трансформѣ въ aciduѣ sulficuѣ.

Acidul sulfosuѣ аре пропrietateа de a деколора чеа
маи мape napte din материile колорante; аша, вioletele
че se afondѣ intp'o disoluցie de aciduѣ sulfosuѣ debin въ
пцицел timp albe de tot. Acidul aчesta албind материile
колорante nu le destpze; кнд se afondѣ вioleteле деко-
лорате прип acidul sulfosuѣ intp'o ликоаре алкаліпъ, acidul
sulfosuѣ нестравліsindse прип basъ, вioleteле se колор въ
верде; ачеастъ колоаре верде провине din реакціеа ликоа-
реї алкаліпа aszпra колоареї чеї алbastre a вioletei че s'a
рецеперат.

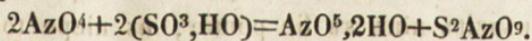
Пропrietateа че aratъ acidul sulfosuѣ de a ликра а-
szпra зпор материil колорант se intrevezineazъ къ folos
la албреа mѣtъseї шi a lіnei; sъстанцеле aчестea nu se
pot inълbi къ chlorul, каре le-ap da o faعdъ галвенъ.

Acidul sulfosuѣ релъкреазъ aszпra aciduluї hypo-azot-
icuѣ шi formъ ып компss solid че кристалisъ въ прisme
д惩те ректангларї къ патрѣ fede ne каре въ bom nомi
aciduѣ azotosulficuѣ.

Корпѣл aчesta s'a esaminat de крінд къ чеа маi
mape інгріжire de D. de Laprovostaye, каре 'ia fiksat про-
пrietъцile челе прінципале шi композиціеа.

Acidul azotosulficuѣ аре пентрѣ formbul S²AzO⁹; se
поате dosindї лесне fъkнд s'в релъкреze intp'ыn tъb de
stikль astvpat la amindoъ къптиеle o amestekътrъ de a-
ciduѣ sulfosuѣ ликвид шi de aciduѣ hypoazoticuѣ. Nєmaи dekit
se denpne въ tъb кристале de aciduѣ azotosulficuѣ, шi se маi
formъ іnkъ шi ып ликвид алbastre a кърхia natrъ nu s'a
detepminat.

Acidul azotosulficuѣ se продвche іnkъ, dspъ D. Gay-
Lussac, ппнind въ kontakt aciduѣ sulficuѣ monohydratatuї шi
aciduѣ hypo-azoticuѣ.



Acidul azotosulficuѣ пss in апъ se deskompzne pro-
dьkнд aciduѣ sulficuѣ шi авбрї nitrosh че se deraze. Se
поате іnkъlzi fъpъ a'l deskompzne; іnчепе a se toni la
230°, шi продвche ып ликвид галвен каре se іnkearfъ in ma-