sîrna аvestĭ patръ аvidĭ; dap алцĭ компъшĭ noĭ, asemenea formацĭ de sulfŭ ші de oxigenŭ, saŭ atлat de къpînd; a trebъit съ лі se dea denominацiĭ партікъларе. Аvestĭ acidĭ noĭ noŭ fi amezацĭ лîngъ acidul hyposulficŭ S^2O^5; тоцĭ къpînd аvееаш къantitate de oxigenŭ, în време къ екъвалецци sulfuluĭ se adaogъ ка пъмереле 3, 4 ші 5.

S'a пропъs a se desirna sepiea аvеasta sъb пъme de sepie tionікъ, dela Θεῖον, sulfŭ; къpînde patръ аvidĭ, adікъ:

Acidul dithionicŭ S^2O^5 acidŭ hyposulficŭ de DD. Gay-Lussac ші Welter;

Acidul trithionicŭ S^3O^5 acidŭ sulfhyposulficŭ de D. Langlois.

Acidul tetrathionicŭ S^4O^5 acidŭ hyposulficŭ bisulfuratŭ de DD. Fordos ші Gelis.

Acidul penthathionicŭ S^5O^5 аvid deskoperit de къpînd de DD. Fordos ші Gelis.

Аivĭ вом вorbі пъmaĭ de acidul sulfosŭ ші de acidul sulficŭ, каре sînt чеĭ maĭ imnoptanцĭ din acidi sulfuluĭ ші sinrъpĭ întребъinцацĭ în indъstpie.

ACIDU SULFOSU. SO^2.

Acidul sulfosŭ este компъssл oxigenatŭ ал sulfuluĭ че se продъче къ чеа maĭ mapeînlesnipe.

Аvest аvid noate esista sъb челе treĭ stъpĭ, razos, лікъid ші solid.

Пропрietatea aciduluĭ sulfosŭ razos. Acidul sulfosŭ razos este неколор, nъ este бъn пентръ pesnipацie ші пентръ комбъstie; saвoapea sa este аvidъ ші неплъкътъ; miposъл съъ întъpîtъtop ші карактерistік este ка ал sulfuluĭ че apde. Аvidъл аvеsta лъкреazъ asъпра плъmînilop ші întъpîtъ tъsea. Рошеще d'окamdatъ tinktъpa de tъpnesol ші o деколоръ dъnъ аvееа. Densitatea sa este de 2,234..

Аvest аvid se лікъefie ла ъn fpiг de — 15°. D. Faraday 'ла dobîndit în stape solidъ sъnъindъ'л ла îndoita infлъенцъ a ъnъĭ fpiг преа віъ ші a ъneĭ presiĭ tapĭ.

Газъл sulfosŭ nъ este бъn пентръ комбъstie; apъnkînd sulfŭ întp'ъn къmin a къpъia fъninцine este anpinsъ, se