

Hydrogenul sulfuratŭ poate înkь sь se likzeſie pînd într'ъn tьzь, inkis la челе doь kьпъtie, bisulfurŭ de hydrogenŭ, a кърzia kompozitie este HS^2 : ачест корп се deskomпъне de sine în sulfŭ шî în acidŭ sulfhydicŭ че се likzeſie prin presiea че адче deгаgementsл газелі: $HS^2=HS+S$: Sьpîndъ-se знеі inflexenде indoite de зп frig foarte viš шî de o presie konsiderабилъ, се solidifikъ шî formъ o masъ алъ transparentъ каре seamънъ кь camphrul (D. Faraday).

Acidul sulfhydicŭ este foarte deletериш. Дъпъ еспериенцеле DD. Thenard шî Dupuytren, о пьзъріка моаре нъмаі декіт într'o atmosferъ че кьпрінде $1/1500$ дін волъмъл сьш de acidŭ sulfhydicŭ; $1/800$ фаче de niere зп кііне de talie de мижлок, $1/200$ дъ моартеа знш кал.

Газел sulfhydicŭ се deskomпъне în parte prin кьлдъръ. Аша нъ се poate довінді d'a drentъл кьрат, kind treче printр'ъn tьzь рошъ o amestekътъръ de hydrogenŭ шî de абър de sulfŭ.

Дар în контакт кь o лъминаре aprinsъ, ia foc шî се transformъ în апъ шî în acidŭ sulfosŭ: $HS+O^2=HO+SO^2$.

Kind арде acidul sulfhydicŭ într'o епробетъ стрімтъ, totd'азна се formъ зп deposit de sulfŭ че се депъне pe пьрегі sticleі; дар о цимитъръ de hydrogenŭ sulfuratŭ че се aprinde în aer ливер, арде de tot кь o флакъръ албастръ шî зп мипос инденътор, чеї sint карактеристиче.

Acidul sulfhydicŭ este пьгін солъвл în апъ. Likzідъл ачеста disolvъ нъмаі de trei opі волъмъл еі de acidŭ sulfhydicŭ la temperatъра de 10° . Disolvъgiea apoasъ de acidŭ sulfhydicŭ се пьstreazъ мьлт тинп фьръ alterație feritъ de aer; сьвт inflexенда oxigenulŭ disolvъgiea ачеста се тьрвъръ, шî hydrogenul sulfuratŭ че копрінде се transformъ în апъ шî în sulfŭ че се пречинитъ: $HS+O=HO+S$. Дъпъ D. Jacquelin, се маі prodъче în ачeastъ deskompozitie шî чева acidŭ sulfosŭ шî acidŭ sulficŭ. Аша дар disolvъgiea de acidŭ sulfhydicŭ тревъе сь се пренаре кь апъ фьръ aer, шî сь се пьstreze în флакоане astъnate bine.

Alcoolul disolvъ маі de mase opі волъмъл сьш de acidŭ sulfhydicŭ.