

аратъ адесеа ѝн колоареа са тревзеск сокотите кѣ вѣн дела оаре-каре кѣантитате де алкали че се аслѣ ѝн кермес ѝн стате де sulfosare.

Esaminind кермесѣл кѣ мѣкроскопѣл, D. H. Rose а рекѣноскет кѣ ачест корп нѣ ера хомоѣен, шѣ кѣ кѣпрѣндеа доѣ матерѣѣ дѣферите: зѣна, каре есте алѣѣ шѣ кристалѣнѣ, есте oxidul de antimoniu; чеа-л-алѣѣ, каре есте колоратѣ ѝн врѣн шѣ каре формѣ партеа чеа маѣ маре а кермесѣлѣѣ, есте sulfuru de antimoniu.

Aceste rezultate se акоарѣѣ шѣ кѣ есперѣенцеле фѣкѣте маѣ де мѣлт де D. Gay-Lussac, каре demonstra кѣ кермесѣл тревзѣа сѣ кѣпрѣнзѣт еп компѣс oxidat, кѣвѣ дѣспѣ че с'ар фѣ топит, да апѣ, кѣнд се сѣпѣнеа ла акѣѣеа зѣнѣ кѣрант де hydrogenu.

Toate fактѣмѣрѣле relative ла кермес гѣsesk астѣзѣ о еспликаѣе ѝндестѣлѣтоаре. Ын ефект, sulfurul de antimoniu se transformѣт, сѣвт ѝнфлѣенѣа алкалѣор, спре есемпѣл а содеѣ, ѝн sulfuru de sodiumu шѣ ѝн oxidu de antimoniu че стѣ комбинат кѣ soda: $4\text{NaO} + \text{Sb} \cdot \text{S}^4 = \text{NaO}, \text{Sb} \cdot \text{O}^3 + 3\text{NaS}$. Кѣнд се трактѣ маса прѣн апѣ, атѣнѣ се дисолѣв комбинатѣеа де protoxidѣ де antimoniu шѣ де содѣ, шѣ sulfurul de sodiumu оперѣ ѝн ачелаш тѣмп дисолѣѣеа оаре-кѣрѣа кѣантитѣѣ де sulfuru de antimoniu nedeskomпѣс.

Fiind-кѣ sulfurul de antimoniu este маѣ солѣвѣл ла калд, ѝнтр'о дисолѣѣе алкалѣнѣ, декѣт tot ѝн ачелаш лѣкѣоаре кѣнд есте рѣтѣѣѣт, шѣ кѣ апа фервѣнте дескомпѣне комбинатѣеа де содѣ шѣ де oxidu de antimoniu, лѣкѣоареа тревзе сѣ ласе а се депѣне прѣн рѣѣѣре о аместекѣтѣрѣ де oxidu de antimoniu шѣ де sulfuru de antimoniu; аместекѣтѣра ачѣаста есте каре конститѣе кермесѣл.

Sulfurul de antimoniu, авѣнд прѣпрѣетатеа д'а се комбѣна кѣ sulfurul de potassiumu спре а форма о sulfosare, poate asemenea, ѝн прѣѣипѣтатѣеа са, сѣ трагѣ нѣскаѣ зрѣе де sulfuru alcalinu; ачѣастѣ ѝмпрѣѣѣраре есплѣкѣ прѣсенѣѣеа зѣнѣ алкалѣ ѝн оаре-каре mostre де кермес, шѣ дѣференѣа де колоаре че есѣстѣ ѝнтре кермес шѣ sulfurul de antimoniu hidratat.