

Se redzhe лесне, ши kite odatъ кѣ esplosiэне, prin кървэне.

Лэкреазъ исте азэпра stannumulуi сэвт инфлэенга знеi кълдэрi моi. Дакъ се инфъшэръ азотатъ де cuprumъ кѣ о foae де stannumъ, ачест метал се oxidъ кѣ irniэiэне ши се transformъ in acidъ stannicъ, kind се вате amestекъ-тэра кѣ эн чюкан пе о никовалъ де оцел.

Се preparъ азотатул де cuprumъ atakind cuprumul prin acidul azoticъ intins де апъ: $3\text{Cu} + 4\text{AzO}^5 = 3\text{CuO}$, $\text{AzO}^5 + \text{AzO}^2$.

Azotatul де cuprumъ anhydry пэ есте кеноскет: ачeastъ sare кэпринде ordinariamente 4 еквиваленци де апъ, ши кристализъ in прisme албастре inkise. Kite odatъ кристаледе sint албастре маi deskise, ши кэпринд 6 еквиваленци де апъ.

Дэпъ D. Gerhardt, subt-azotatul де cuprumъ $(\text{CuO})^4$, AzO^5 , кэпринде tot д'азна 3 еквиваленци де апъ, ши kind се preparъ deskomпэinind азотатул prin кълдэръ, ши kind се преципитъ sare неэтръ prin ammoniacъ.

Subt-azotatul де cuprumъ, пэиндэ-се in диэстиэне, in timp де kite-ва minste, кѣ ammoniacul causticъ, се а-лэ deskomпэс; се prodэче азотатъ де cuprumъ ammoniacalъ ши эн преципитат де hydratъ де cuprumъ албастрэ азэр. Ачест hydratъ пегине kite-ва зрме де ammoniacъ пе каре ле перде ла 130° devenind verde; atэчi ape пен-трэ формэлэ: CuO , HO .

Kind се адэче а трече эн кэрант де раз ammoniacъ интр'o disолэцие преа концентратъ де азотатъ де cuprumъ, atэчi се довиндеже, prin евапораэие саэ рэчиреа disолэ-циеi, кристале албастре азэре че тревэск а се консидера, дэпъ D. Kane, ка формате де amidуръ де cuprumъ ши де азотатъ де ammoniacъ: CuAzH^2 , AzH^3 , HO , AzO^5 . Се кре-зэсе, inainte де еспериенэиле D. Kane, кѣ ачесте кристале ера компэсе де oxidъ де cuprumъ ammoniacalъ ши де азотатъ де ammoniacъ.

Ачeastъ sare есте солэбилъ in апъ, ши кристализъ prin евапораэиеа ликзоареi фъръ а fi есповат алтераэие.