

търнъръ de cuprumъ кѣ acidū chlorhydricū, саѣ кѣ о дѣ-  
солуціе де саре ammoniakъ, шѣ лѣсѣнд аместекътѣра ѣн  
kontaktъл аерѣлѣ; се формъ не сѣпрафага cuprumulѣ ѣн  
strat де oxichlorurū че се деслѣнеще кѣ апъ шѣ се ѣсѣкѣ  
дѣлѣ ачѣеа ла о кѣлѣдѣрѣ температъ.

#### PROTOSULFURU DE CUPRUMU. $\text{Cu}^2\text{S}$ .

Protosulfurul де cuprumъ корѣспѣнде кѣ protoxidul;  
ачѣст корп ѣсте вѣнѣт негрѣчѣос, пѣдѣнтѣл металѣк; ѣсте маѣ  
tonitor декѣт cuprumul, шѣ неалтеравѣл прѣн кѣлѣдѣрѣ. Се  
арде лесне не грѣтар, шѣ се скѣмѣѣ ѣн sulfatū де cuprumъ,  
каре, прѣнтр'о кѣлѣдѣрѣ маѣ mare, се трансформъ ѣн деу-  
toxidū де cuprumъ. Ёсте неалтеравѣл прѣн acidul chlor-  
hydricū, шѣ се дисолѣѣ ѣн acidul azoticū шѣ апа регалъ,  
дар нѣ аша лесне ка cuprumul. Protosulfurul де cuprumъ  
нѣ се дескомплѣне прѣн hydrogenū. Кѣрѣвѣеле нѣ'л ре-  
дѣче декѣт преа ѣнчет; се дескомплѣне некомплект сѣѣт ѣн-  
флѣенѣга кѣлѣдѣри прѣн ferū, stannumъ шѣ antimonіū.

Oxidi де cuprumъ, ѣнкѣлзѣгѣ кѣ protosulfurul де cu-  
prumъ ла кѣлѣдѣрѣ рошіе, даѣ acidū sulfosū шѣ cuprumъ  
металѣк.

Sulfurul де cuprumъ се дескомплѣне ѣн парте прѣн  
alcali causticі ѣн tonipe, каре деспарте дѣнтр'ѣнѣл cu-  
prumъ металѣк: carbonati alcalinі sѣnt фѣрѣ акѣѣе аѣѣпра  
ачѣстѣї sulfurū.

Nitrul атакъ тапе protosulfurul де cuprumъ ла тем-  
ператѣра рошіе нѣскѣндъ.

Sulfurul шѣ sulfatul де cuprumъ лѣкреазъ ѣнѣл аѣѣ-  
пра алѣѣа ла о температѣрѣ пѣдѣн ѣнѣлѣатъ, шѣ даѣ acidū  
sulfosū шѣ cuprumъ металѣк:  $\text{Cu}^2\text{S} + \text{CuO}, \text{SO}^3 = 2\text{SO}^2 + \text{Cu}^3$ .

Sulfurul де cuprumъ се комбѣнѣѣ кѣ алѣї sulfurі спре  
а форма sulfurі ѣндоѣгѣ.

Се препаръ лесне protosulfurul де cuprumъ ѣнкѣл-  
zind о аместекътѣрѣ де 3 пѣрѣї де sulfurі шѣ де 8 пѣрѣї  
де търнѣрѣ де cuprumъ: ачѣѣї дої корпѣ се ѣнеск кѣ де-  
гаѣмент де кѣлѣдѣрѣ шѣ де лѣмѣнѣ. Masa че се доѣнде-  
ще д'о кам датъ нѣ ѣсте protosulfurū кѣрат, чѣ кѣспѣнде