

kontaktъ аерълѣ, рѣспиндеще азърѣ имбилшрагѣ ши се волатѣлѣсѣ.

Este aproape de nesolubil în apă; acidul chlorhydrică îl disolvă, formând o lixzoare colorată nășintelă în vârnă, care, prin răcire, lasă a se depune kristale tetraedrice albe. Disoluția protochlorurului de cuprumă în acidul chlorhydrică se precipită prin apă, care desparte dintр'insa o пълвере албă греа, care este protochlorură de cuprumă.

Acidul azotică îl disolvă deskomпъnînd'sя.

Potassa ши soda precipită dintр'insя hydrată de cuprumă кз колоаре галвепъ.

Ammoniacul îl disolvă lesne; soluția este necloră kind s'a fьkьt ferită de aer; devine albastră prin kontaktă oxigenului, ши poate slăжи a konstata presenția znei prea mică kantitătă de acest gaz. Se întreprindează kite odată soluția de protochlorură de cuprumă în ammoniacă drept lixzit eđiometrică, în analiza aerăлѣ saă a znei amestекътърѣ gazease кспринзînd oxigenă.

Soluția de protochlorură de cuprumă în acidul chlorhydrică este un desoxidant ama de енерѣк ка ши protochlorurul de stannumă. Se înverzеше ла aer, ши се skimă în deutochlorură. Precipită aurul din soluția de sale.

П р е п а р а ц и е. — Se dobîndеше protochlorurul de cuprumă: 1° Fьkind съ treakъ chloră neste cuprumă кз prisos inkьlzit пîнъ ла рошъ; 2° inkьlzînd cuprumă кз bichlorură de mercură; 3° атаkind ла калд cuprumă prin acidul chlorhydrică; 4° traktînd deutochlorurul de cuprumă prin cuprumă, ши precipitînd soluția prin apă; 5° deskomпъnînd bichlorură de cuprumă printр'o soluție koncentrată ши nășintelă acide de protochlorură de stannumă; се formă atьнчѣ un precipitat alb, lesne de splătat, че се poate dobîndi kristalisat în tetraedri necloră, disolvînd'sя ferit de aer în acidul chlorhydrică, ши lъsînd soluția съ се рѣчеаскъ.