

Se poate toni nitru într'un vas de cuprumă fъръ а'л атака simțit; кэ toate аестеа, ла о temperаtъръ рошіе, cuprumul se oxidъ prin nitru.

Disoluțiiле întinse de sare marinъ disolvъ преа репеде cuprumul; disoluțiiле каре sînt concentrate нэ'л атакъ simțit.

Sulful, phosphorul, arsenicul, chlorul, bromul ши чеа маі mare parte din metale se znesk d'a drentъл кэ cuprumul. Kite-ва din аесте комбинаții se fak кэ deгадемент де кълдъръ ши де лэминъ. О преа микъ кэантитате де phosphorъ саș де arsenicъ аџіпде спре а албі cuprumul, ши а'л фаче таре ши спъргътор.

Carbonul нэ се знеще în пропорții definite кэ cuprumul. Ачест метал, цінхт мэлт тинп în tonipe într'un кресет враскат, нэ'ші адаогъ грестатеа simțit.

Cuprumul се комбинъ кэ oxigenul în рапортъріле зрмътоаре:

Protoxidă de cuprumă . . .	Cu^2O ;
Deutoxidă de cuprumă . . .	Cu O ;
Oxidă intermediarișă . . .	$\text{Cu}^5\text{O}^3 = (\text{Cu}^2\text{O})^2, \text{CuO}$;
Peroxidă de cuprumă . . .	Cu O^2 ;
Acidă cuprumică . . .	Нэ анализат.

PROTOXIDUL DE CUPRUMU. Cu^2O .

Protoxidul de cuprumă anhidru este de зп рошъ ка роса, неалтеравіл ла аер ши преа fssibil; інкълзит în контактъл аерълбі, се skimъ репеде în bi-oxidă. Ачиди întinші îl deskomпън în cuprumă metalik ши în bi-oxidă de cuprumă; acidul azotică formъ, кэ protoxidul de cuprumă, азотатă de cuprumă, deгаџинд авърі рџілангі. Acidul chlorhydrică концентрат îl disolvъ фъръ а'л deskomпъне.

Ачест oxidă este солъбил în ammoniacă; дака ачестъ disoluție s'a фълкзт feritъ de аер, este неколоръ; дар се алъстрешче sъвт инфленџа челіи маі мичі кэантитăді де oxigenă, ши protoxidul се skimъ în deutoxidă de cuprumă; дака се întrodъче о ламъ de cuprumă în disoluțieа чеа алъастръ, лікзоареа редеvine неколоръ, центръ кэ cupru-