

цатъ се волатилісѣ simplit ші продѣче азѣрї че даѣ факѣрї о фремоасѣ колоаре верде; кѣ toate ачестеа нѣ este преа волатил. D. Berthier, інкълзінд мѣлт тїмп металѣл ачеста ла температѣра знеї кѣптор де порчеланѣ, рекѣноскѣ кѣ пердѣсе нѣмаї $\frac{1}{2}$ ла 100 дїн грѣстатеа са.

Cuprumul are пѣдїнѣ афинїтате пентрѣ oxigenũ; се пѣстреазѣ недedefinit фѣрѣ алтерацїе їн аер шї oxigenũ зскадї. Дар кїнд се цїне їн аер змед, атѣнчї се акопере де зн страт верде, че се нѣмеѣше коклеалѣ, шї каре este зн hydrocarbonatũ de cuprumũ.

Кїнд се інкълзѣше cuprumul ла аер ла о температѣрѣ пѣдїн їнѣлцатѣ, се формѣ ла зѣпратѣга металѣлї зн страт рошїетїк де protoxidũ de cuprumũ. Дакѣ се прѣлѣпѣше акцїеа oxigenuluĩ, protoxidul de cuprumũ се skimѣѣ їн bi-oxidũ каре este нерѣ.

Cuprumul нѣ дескомпѣне апа декїт фоарте їнчет, шї нѣмаї ла о температѣрѣ преа їнѣлцатѣ; нѣ о дескомпѣне ла рече, кїар сѣѣт їнфлѣенда ачїдїлор челор маї енерѣїчї.

Acidul azoticũ atакѣ cuprumul, шї продѣче azotatũ de bi-oxidũ de cuprumũ шї deutoxidũ de azotũ.

Acidul sulfuricũ їнтїнс нѣ лѣкреазѣ азѣпра cuprumuluĩ; дар дакѣ ачїдѣл este концентрат, шї се їналѣѣ температѣра, се формѣ sulfatũ de cuprumũ шї acidũ sulfuricũ. Кїнд се здѣ foї de cuprumũ кѣ acidũ sulfuricũ їнтїнс, шї се пѣн ла аер, атѣнчї се продѣче sulfatũ de cuprumũ. Bom адѣче-а-мїнте кѣ D. Gay-Lussac а пропѣс а анализѣ аерѣл атмосферїк прїп мїжлочїреа знеї ламе де cuprumũ здатѣ де acidũ sulfuricũ їнтїнс.

Acidul chlorhydricũ atакѣ cuprumul destѣл де аневое, шї нѣмаї кїнд ачест метал este divisat; се продѣче protochlorurũ de cuprumũ.

Апа регалѣ disolvѣ cuprumul репедѣ.

Ачїдї organicї прїчїнѣск їн пѣдїн тїмп oksidaцїеа cuprumuluĩ; oleїѣрїле грасе шї грѣсїмїле лѣкреазѣ їнтр'а-челаш кїп.

Ammoniacul disolvѣ cuprumul сѣѣт їнфлѣенда oxigenuluĩ аерѣлї; се формѣ deutoxidũ de cuprumũ, че їнтрѣ їн disolvѣїе їн ammoniacũ шї'л колорѣ їн албастрѣ.