

Persulfuri alcalini atakъ aurul не кале зскатъ саѣ не кале змедъ, ши'л transformъ in sulfurŭ.

Monosulfuri alcalini нѣ лѣккреазъ азѣпра auruluŭ de-
kit in kontaktъ аерѣлѣ, ши дѣпъ че с'аѣ skimbat in per-
sulfuri.

Phosphorul ши arsenicul се комбинъ кѣ aurul съет
influenца кѣлѣри.

Chlorul atakъ aurul кiar ла рече, ши prodъче chlo-
rurŭ de aurŭ. Aurul вѣтѣт се disolvъ penede in apa de
chlorŭ.

Bromul disolvъ aurul; iodul нѣ eseruitъ ничѣ о акцие
азѣпра ачестѣи метал.

Aurul колоръ стиклеле in fagъ de trandafir.

Se intrevъinдеазъ aurul преа divizat спре а декора
стикла саѣ порчелана; спре о довинди aurul in пѣлбере, се
поате пречинита din disolvъция са prin sulfatŭ de protoxidŭ
de ferŭ, саѣ а фрека (пѣса) кѣ мѣере aurŭ pedъs in foŭ.
Aurul преапарат prin ачестъ din зртъ metoadъ се нѣне
ordinariamente in нише rioчи in strapъri съвдирѣи.

Aurul ла $\frac{1000}{10000}$, адикъ химичеше кѣрат, поате fi do-
vindit prin metoada зртътоаре, че с'а dat de D. Levol: се
disolvъ о пѣсѣ de aurŭ интр'о апъ регалъ фѣкѣтъ кѣ о пар-
те de acidŭ azoticŭ ла 20° de ареометрѣ ши 4 п. de acidŭ
chlorhydricŭ de коммерчѣи. Се филтръ ликъоареа, спре а о
desпърѣи de chlorurul de argintŭ, ши се адаоргъ интр'insa
зн prisos de protochlorurŭ de antimoniuŭ disolvat интр'о
агастекътърѣ de апъ ши de acidŭ chlorhydricŭ. Aurul се
пречинитъ дѣпъ кѣте-ва оре, маѣ кѣ сеамъ инкѣлзѣнд зпор
ликъоареа, съв formъ de lame ничѣ лѣнитоаре че се адзпъ
penede. Се спалъ d'o-кам-datъ кѣ acidŭ chlorhydricŭ, не
зртъ кѣ апъ distilatъ, ши се топеше интр'зн крѣсет de пѣ-
mint кѣ о кѣзантиате мѣкъ de nitru ши de boraxŭ.

Aurul formъ кѣ oxigenul зн protoxidŭ Au²O ши зн
peroxidŭ Au³O⁴. Ачест peroxidŭ фнкционъ ка зн адевъ-
рат acidŭ; i се дѣ ordinariamente нѣме de acidŭ а u-
r i c ŭ.

Дѣпъ кѣгѣ-ва химичѣи, ар fi esistind зн oxidŭ de aurŭ
intermediariѣ, Au²O.