

clipe; se prodăce oxidū de argintū mi en chlorurū alcalinū ce stă în disoluție: сахаръл адъорат ла ачеастъ аместекътъръ pedăce penede argintul în stare metalică. Дъпъ D. Levol, ачеастъ реакție permite а се prepara argintū кэрат.

Alcali mi carbonati alcalinī mi tepomī deskomпън chlorurul de argintū ne кале зскатъ, mi'i desnapt de tot argintul.

În лабораторiі, chlorurul de argintū este ordinarіamente pedăс printр'o amestекътъръ de тiвiшiр mi de кървэне. Se întревэиндеазъ 100 п. de chlorurū de argintū presъпъс зскат, 70 de тiвiшiр, mi 4 п. de кървэне.

Chlorurul de argintū este преа солъвил în ammoniacū, кiар mi kind а fost tonit; лiкзоареа este неколоръ: kind се ласъ еспъсъ ла аер, ammoniacul се дераде динтр'insa пэдин кiте пэдин, mi chlorurul de argintū се денэне сзъ formъ de кристале miчi кэвиче; дака се евапоръ disoluțieа ла о кълдэръ домоалъ, се довиндеше chlorurū de argintū în солzi ка sideфл каре сеамънъ кэ оаре-каре вариетъци de chlorurū de argintū nativū. Дака температура се иналциъ пiнъ ла фербере, се денэне argintū fulminantū.

Satspind printр'ен acidū disoluțieа de chlorurū de argintū în ammoniacū, chlorurul de argintū се денэне; argintul este преципитат din ачеастъ disoluție prin маi мълте метале, прекум cuprumul, mercurul, etc. Acidul sulfhydricū mi sulfurі formъ ачi эн преципитат de sulfurū de argintū.

Chlorurul de argintū зскат авоарбе d'a-dрентъл 18 ла 100 de raz ammoniacū саъ 3 еквиваленци; ачеастъ комбинацие се дескомпъне пэдин кiте пэдин în контактъл аерълэи.

Disoluțiile ferвiнци de chlorurū de potassiumū, de sodiumū, de bariumū, de strontiumū, de calciumū, disolvъ chlorurul de argintū, mi formъ кэ ачеастъ sare комбинациi кристалine. Ачешi chlorurі iндоици се дескомпън prin алъ, mi маi кэ сеамъ prin acidul azoticū iнтins.

Chlorurul de argintū се disolvъ асемenea în cyanu-