

ce difepite; poate fi ьрэн, перьш ши рошъ; ачесте доъ дин ьрмъ модификації але protoxidului de stannumъ з'ащ алат акэм де кьрпнд (Fremy).

Se dobіндеге oxidul de stannumъ anhydru ши кристалисат ин ламе де колоаре ка мъллина, пэннд сь fearьь hydratъ de protoxidъ de stannumъ кь эн присос де аммониацъ.

Disolзция hydratului de protoxidъ de stannumъ ин potassъ дъ, кнд се еваноръ ин гол, ннге кристале тарп ши стрълъчитоаре де protoxidъ de stannumъ каре снт нерге.

Hydratul de protoxidъ de stannumъ се deshydratъ инкъ кнд се пне де серве кь о апъ пьднтел алкаинъ, ши каре се инпревннгеазъ ин кзантиате неиндестълъ спре а'я дисолва; се transformъ ин кристале нерге де protoxidъ de stannumъ anhydru. Oxidul de stannumъ чел перьш ши кристалисат добндит prin челе доъ метоаде precedente, епроьь, кнд се инкълзеге, эн фел де декрепитацине; fie-каре кристал се transformъ интр'о мългине де ламе мичи мої ла пнпъит, каре ащ о колоаре де мъллинъ, ши seamънъ кь oxidul preparat кь ammoniacъ.

Se poate prepara эн oxidъ de stannumъ anhydru кь о фьрмосъ колоаре роши де минимъ, прецимитнд protochlorurul de stannu нъ prin ammoniacъ, пэннд сь fearьь oxidul kite-ва minxte кь эн присос де ammoniacъ, ши зскнд дьпъ ачעה преципитатъл ла о temperatъръ moderatъ ин presencea сьри де ammoniacъ че а лзат пащере. Se vede hydratul чел але transformнда се интр'эн корп де эн рошъ преа фьрмос. Acest oxidъ перде колоареа са чех роши кнд се фреакъ кь эн корп таре, ши се transformъ ин oxidъ de колоаре ка мъллина, каре presentъ starea чех маї stabilъ а protoxidului de stannumъ.

Dъпъ D. Roth, hydratul de protoxidъ de stannumъ дисолват интр'эн пьдн присос де acidъ aceticъ, де о densitate de 1,06, се desnapte де динсъл инчет инчет кьтрө 56°, ин грънге мичи кристалине греле ши компакте, де о колоаре роши инкисъ.