

ка зсера лор съ fie зніформъ. Спре а се пѣстра чилндри, се întrevîngeazъ în deskomposiția азотатуі де содъ зп асідү сулфісү каре нѣ аратъ нічї о датъ маї пѣгїн де 60°: зп асїд маї слав ле-ар вѣтъма преа пенедє.

Къ рѣдїре а асїдулуї азотїсү. — Асїду азотїсү де вїзаре кѣрїнде маї тот-д'азна асїдү сулфісү че с'а трас прїн дїстїлагіє, асїдү chlorhydricү че вїне дїн deskomposiția chlorurilor че се афлѣ ін азотатї, шї асїдї азотосү шї hypo-azoticү че се продѣк прекем с'а арѣтат маї сзс.

Асїду сулфісү се іа прецїнітїндѣ'л кѣ азотату де барїтѣ, саѣ дестїлїнд кїар асїду азотїсү.

Асїду chlorhydricү се прецїнітѣ маї тот-д'азна прїн азотату де аргїтү.

Дѣпѣ D. Barreswil, се поате довїнді зп асїдү азотїсү кѣрѣгїт де тот де асїдү chlorhydricү, дїстїлїнд асїду азотїсү чел де вїзаре, шї пѣїнд д'о парте сфєртѣл їнтїїѣ че трече ла дїстїлагіє шї каре траде тот асїду chlorhydricү. Пѣрдїле чєлє-л-алте алє асїдулуї дїстїлат нѣ маї кѣрїнд нічї о зрмѣ де асїдү chlorhydricү. Асїду азотїсү аме-текат де асїдү chlorhydricү каре а трекет їнтїїа оарѣ ла дїстїлагіє, се їнтrevîngeazъ їн лавораторїї спре а фачє апѣ регалѣ.

Сїнт маї мѣлте метоате спре а се скоате асїду азотосү кѣрїпїн їн асїду азотїсү.

Адєсєа єстє дєстѣл а їнкѣлзї асїду азотїсү пїнѣ ла о тємпєратѣрѣ апроанє де пѣнтѣл фєрвєрї, шї адѣкїнд сѣ треакѣ прїнтр'їнсѣл зп кѣрїант де асїдү carbonicү.

D. Millon а пропѣс, спре а се скоате асїду азотосү кѣрїпїн їн асїду азотїсү, сѣ се дїстїлє ачєст асїд кѣ о кѣантїтатє мїкѣ де урєє саѣ де азотатү де урєє каре дє-стѣрє пенедє асїду азотосү.

Ін сфїршїт се поате кѣрѣдї асїду азотїсү nitros дїстїлїндѣ'л кѣ о кѣантїтатє мїкѣ де bichromatү де potassѣ: їнтр'ачєст кас се їнтrevîngeazъ доѣ саѣ треї драмѣрї де bichromatү ла о ока де асїдү азотїсү де вїзаре.

Компѣшї nitrosї дїн асїду азотїсү де вїзаре сїнт фоарте рѣѣ вѣтъмѣторї атѣнчї кїнд се їнтrevîngeazъ асїду