

Алиаџа де потасиумѹ ми де антимионѹ се препарѹ ordinariamente џинѹнд ла кѹлдѹра ромѹе, ѹн тимп де доѹ саѹ де треѹ оре, о аместекѹтѹрѹ де 6 пѹрѹѹ де еметик ми де о парте де нѹтрѹ саѹ де пѹрѹѹ егале де антимионѹ ми де кремѹ де тартру арсѹ пе грѹтар. Ын ѹндѹл крѹсетѹлѹ се гѹсеџе о масѹ металѹкѹ, преа денсѹ, вѹнѹтѹ алѹѹстрѹе, спѹргѹтоаре, а кѹрѹа текстѹрѹ есте ламелоасѹ ми металѹкѹ.

Ачест алиаџѹ арѹ кѹте-ва дѹн propriетѹџиле потасиумулѹ; еспѹс ла аерѹлѹѹ ѹмед, се ѹнкѹлѹџе репѹде, ми поате киар ѹнѹлѹкѹра корпѹи органиѹи кѹ карѹ се пѹне ѹн контакт. Арѹкат ѹн апѹ, дегаѹе hydrogenѹ ми масѹ ѹн resid де антимионѹ; лиѹзоареа реџине потасѹ ѹн dissolvѹѹе.

Дака се пѹне ачест алиаџѹ ѹн контакт кѹ mercurul, potassiumul се амалгамѹ ми антимиониул реѹмѹне isolat.

Кѹнд алиаџеле де потасиумѹ ми де антимионѹ, ѹн лок де а ѹи tonite ми компакте, сѹнт ѹнпѹрѹџите ѹнтр'ѹн волѹм mare де кѹрѹѹне, атѹнѹѹ лиѹкреазѹ tot d'odatѹ аѹпѹра аерѹлѹѹ ми анеѹ, деѹн foarte комѹѹstibile, ми кѹте odatѹ сѹнт киар пѹрофорѹѹе ми ѹлминанте.

Дѹпѹ D. Sѹrullas, се доѹѹндеџе ѹн алиаџѹ че се поа-те ѹнѹлѹкѹра кѹ есплосѹѹне сѹѹт ѹнѹвенѹа аерѹлѹѹ ѹмед, calcinѹnd ѹн тимп де треѹ оре аместекѹтѹрѹѹ ѹнтѹме де 100 п. де еметик ми де 3 п. де нерѹѹ де ѹѹм, саѹ де 100 п. де антимионѹ металѹк, де 75 п. де кремѹ де тартру арсѹ пе грѹтар, ми де 12 п. де нерѹѹ де ѹѹм.

Крѹсетеле ѹн карѹ се ѹаѹе calcinajѹѹеа, се споеск маѹ ѹнѹѹѹ де ѹн strat ѹшор де кѹрѹѹне, пѹнтрѹ ка маса сѹ пѹ се линеасѹ де дѹнсеѹе; ачѹастѹ масѹ треѹѹе сѹ се скоаѹѹ дѹнтр'ѹнсеѹе кѹ чеа маѹ mare пазѹ, ми дѹпѹ че се ва реѹѹи крѹсетѹл. Дака с'ар дескопѹри крѹсетѹл ѹнкѹ ѹнѹнд калд, ар пѹтеа сѹ се проѹѹкѹ о есплосѹѹне tare карѹ ар аѹѹѹрѹлѹ ѹн toate пѹрѹѹѹѹе пѹрѹѹѹѹе де алиаџѹ ѹнкан-десѹент.

Се ѹнѹмплѹ кѹте odatѹ ка ачесте аместекѹтѹрѹѹ сѹ ѹа fok де сѹне ѹнтр'ѹн аер ѹмед; контактѹл ѹнеѹ кѹанѹтѹѹѹѹ миѹѹи де апѹ ле ѹаѹе tot d'аѹна де детѹнѹ. D. Sѹrullas а пропѹс ѹнтрѹѹѹнѹѹареа лор спѹре а ѹнѹлѹкѹра сарѹа сѹѹт апа.

Кѹнд ачесте алиаџе сѹнт ѹѹкѹте кѹ антимионѹ кѹпрѹн-