

рече, ши мѣлт маї солѣвил ѓн апа фервѣнте; алкоолѣл дѣ-
солѣвѣ дѣнтр'ѣнсѣл сферѣл де грѣстатеа са ла калд, ши нѣ-
маї челе зече дѣн сѣте ла рече. Лѣмина нѣ се пारे а'л
дѣскомпѣне дѣкѣт ѓн прѣсенѣеа матерѣиilor органиче: ко-
роаде пелеа ши формѣ пе дѣнса нѣше пете негре че пѣер
прѣн ѣодурѣл де potassium.

Azotatul de argintŭ kŕpat este fŕrŭ акѣе азѣпра
хѣртѣеї алѣастре а тѣрнесолѣлѣї; нѣ о ромѣше дѣкѣт дака
кѣпрѣнде acidŭ azoticŭ лѣвер; се тонѣше фѣрѣ а се дѣс-
компѣне, ши формѣ, прѣн рѣчѣре, о масѣ кристалѣнѣ дѣ-
сѣгнатѣ сѣв нѣме де пѣатрѣ ѣнферналѣ, каре слѣже-
ше де казѣтик ѣн хѣрѣрѣе; пѣатра ѣнферналѣ este алѣв кѣнд
este кѣратѣ, дар este adesea неарѣ ла сѣпрафаѣа са, ши
кѣте одатѣ кѣар ѣн тоатѣ маса са, аѣеа че вѣне дѣн прѣ-
сенѣеа знеї кѣантѣтѣдѣ мѣчѣ де аргѣнтŭ редѣс прѣн мета-
лѣл лѣнготѣереї саѣ прѣн зрѣеле де матерѣї органиче. А-
ѣеастѣ колоаре вѣрѣнѣ poate провени ши дѣла бѣ-oxidul де
cuprumŭ че рѣсѣлтѣ дѣн дѣскомпѣсѣѣеа прѣн кѣлѣзрѣ, а
azotatulŭ де cuprumŭ че се афла ѣн азотатѣл де аргѣнтŭ.

Sѣвт ѣнфлѣенѣа знеї темпѣратѣрѣ ромѣї, азотатѣл де
argintŭ се дѣскомпѣне маї ѣнтѣїѣ ѣн азотѣтѣ ши дѣнѣ аѣеа
ѣн аргѣнтŭ металѣк.

Azotatul de argintŭ, пѣс пе кѣрѣзнѣ апрѣншѣ, ле ак-
тѣвѣ комѣвѣстѣнеа ши'ї акопѣре де о спѣеалѣ металѣкѣ. О
амѣстѣкѣтѣрѣ де аѣеастѣ саре ши де sulfŭ саѣ де phos-
phorŭ poate дѣтѣна прѣн ѣѣокнет.

Phosphorul редѣче ла рече, ши кѣар ѣн ѣнтѣнепѣѣеа,
dissolvŭeа де азотатŭ де аргѣнтŭ.

Кѣрѣзнѣеле редѣче асемѣнеа азотатѣл де аргѣнтŭ, дар
ла калд нѣмаї саѣ сѣвт ѣнфлѣенѣа прѣлѣнѣѣѣ а лѣмѣнеї.

Кѣнд се ѣммоаѣ о кѣрѣнѣ де о дѣсолѣѣеа де азотатŭ
de argintŭ, ши се пѣне ѣнтр'ѣн кѣрант де hydrogenŭ, а-
тѣнѣї се фаче зн дѣсѣпѣт негрѣс де аргѣнтŭ металѣк.

Се формѣ лѣтере негре, пѣщѣрѣсѣтоаре ши пѣтѣнд слѣ-
жѣ спре а ѣнсемна рѣфѣле, скрѣѣнд кѣ о дѣсолѣѣеа тоале
de azotatŭ де аргѣнтŭ пе рѣфа кѣ скрѣеалѣ фѣкѣтѣ алка-
лѣнѣ прѣнтр'о мѣкѣ кѣантѣтате де carbonatŭ де sodŭ.

Azotatul de argintŭ се комѣнѣ кѣ ammoniacul лѣкѣѣд