

квантитѣти мичи де азотатѣ, се дисолвѣ sulfatѣ де protoxidѣ де ферѣ ин апѣ аместекатѣ де acidѣ sulficѣ, се адаортѣ ачѣ лѣкзоареа де черкат, ши се афѣндѣ ши о ламѣ де ферѣ. Дисолвѣгѣа се колортѣ ин рошѣ де трандасѣр саѣ ин винѣт, дака ва кѣпринде врѣн азотатѣ. Ачеастѣ колораѣие вѣне дѣн дисолвѣгѣа би-oxidулѣ де азотѣ ин сареа де ферѣ ин minimumѣ.

Ин азотати нѣстрѣ oxygenул ачѣдѣлѣи есте инчѣнчѣт дѣкѣт ачѣдѣл баетѣ. Сѣнт азотатѣ баетѣчѣ че кѣпринд де 2, 3 ши де 6 орѣ маѣ мѣлтѣ басѣ дѣкѣт азотати нѣстрѣ. Пѣнѣ акѣм нѣ се кѣноашѣ нѣчѣ зн азотатѣ ачѣд. Азотати стаѣ нѣстрѣ кристалѣсѣнд ин acidул азотѣчѣ чел маѣ концентрат.

#### CHLORATI.

Тотѣ chlorati сѣнт солвѣлѣи ин апѣ, ши дескомпозаетѣи прѣн кѣлдѣрѣ. Chlorati секѣѣѣи интѣа ши а доѣ даѣ oxygenѣ ши зн pesѣдѣ де chlorurѣ; чеѣ-л-алѣчѣ chlorati дѣраѣе oxygenѣ, chlorѣ, ши ласѣ зн pesѣдѣ де oxidѣ саѣ де oxichlorurѣ.

Chlorati, ши маѣ кѣ сеамѣ chloratul де potassѣ, сѣнт нѣше оксѣданѣи енерѣѣчѣ. Кѣ матерѣилѣ комбѣстѣбилѣ, прѣкѣм ресѣнелѣ, sulfurул, кѣрѣзнелѣ, phosphorul формѣ нѣше праѣ че фѣлмѣнѣ прѣн чокнѣре саѣ прѣн кѣлдѣрѣ.

Acidул sulfuricѣ концентрат дескомпозаетѣ chlorati ин acidѣ perchloricѣ ши ин oxidѣ де chlorѣ (acidѣ hypochloricѣ), ал кѣрѣа мѣрос ши колорѣе галвѣнѣ рошѣетѣкѣ сѣнт карактерѣстѣчѣ.

Chlorati нѣ прѣчѣнѣтѣ сѣрѣрѣилѣ де argintѣ, пѣнтрѣ кѣ chloratul де argintѣ есте солвѣлѣ; дар, прѣн калчѣнаѣие, се скѣмѣнѣ ин chlorurѣ че прѣчѣнѣтѣ атѣнчѣ азотатул де argintѣ.

#### PERCHLORATI.

Perchlorati се композартѣ кѣ кѣрѣзнелѣ ши корнѣ комбѣстѣбилѣ ка ши chlorati, дар се дѣосѣбѣск де chloratѣ пѣнтрѣ кѣ нѣ се колортѣ нѣчѣ прѣн acidул sulfuricѣ нѣчѣ прѣн acidул chlorhydrѣчѣ.