

солуциеа де chlorū înгацъ tot къ ачеаші înлеснире ка апа къратъ, атъчі кристалеле де hydratū de chlorū s'ар пѣтеа аместека къ гаца.

Chlorul are o mare афинитате pentрѣ hydrogenū.

Лѣкрареа ачестор gaze знѣл асѣпра алтѣа нѣ се аратъ дака се вор пѣстра ферите де лѣминъ ші ла температура ordinariе: Ачесте gaze, сѣпѣсе ла инфлѣнца електричѣтѣеі; а клѣдѣреі саѣ а радиациеі solarіе, се комбинъ пѣмаі де кіт къ о детѣнацие violentѣ.

Комбинациеа лор prodѣче acidū chlorhydricū, че рѣсѣлтѣ дін зніреа де волѣме егалѣ де chlorū ші де hydrogenū фѣрѣ kondensацие: аша доѣ волѣме де chlorū ші доѣ волѣме де hydrogenū даѣ 4 волѣме де acidū chlorhydricū.

Ла лѣмина difѣзъ, chlorul ші hydrogenul се знеск інчет ші фѣрѣ детѣнацие, дар аместекѣтѣра лор се пѣстрѣазъ foarte мѣлт інтр'ѣн лок інтѣнекос.

Toate razele лѣminoase нѣ determinъ зніреа chlorulū кѣ hydrogenul; пѣмаі razele violete аѣ пѣтереа ачѣаста: аша се poate пѣне ла лѣмина директѣ о аместекѣтѣрѣ де chlorū ші де hydrogenū în vase colorate în рошѣ, în galbenѣ саѣ în verde, фѣрѣ ка стѣ се факъ комбинацие. Chlorul лѣкреазъ нѣ пѣмаі асѣпра hydrogenulū slobod, дар ші асѣпра знѣі mare пѣмѣр де компѣши хидрогенаті. Аша, кінд chlorul змед трѣче інтр'ѣн тѣѣ де порцѣлан рошѣ де калд, апа се descompѣне ші се formeазъ acidū chlorhydricū ші oxigenū.

Sѣѣт инфлѣнца радиациеі solarіе ші а клѣдѣреі, chlorul poate дар ла hydrogenul апеі supе а forma acidū chlorhydricū. Tot інтр'ачѣлаш кін лѣкреазъ ші асѣпра оаре-кѣрора матеріі organіче, лѣндѣле hydrogenul лор. Ачѣастъ реакцие а chlorulū devіне evidentѣ маі кѣ сеамѣ кінд се фаче асѣпра знеі матеріі colorante.

Nічі о матеріе colorantѣ де natѣрѣ organікѣ нѣ стѣ контра лѣкрѣрїі chlorulū. Тінктѣра де тѣрнесол, indigo, чернеала се destrѣктѣ; ачѣастъ proprietate s'a апликат де D. Berthollet ла інѣлѣйтѣл пінзелор де вѣтѣбак ші де ін.

Кінд chlorul лѣкреазъ асѣпра знеі матеріі colorante