

D. Bussy a aflat de kърind къ ла о temperatzър de 12° acidul arseniosŭ stiklos este маї de trei opї маї solъbil dekїt acidul opak, шї къ acidul stiklos perde о parte din solъбилitatea лѣї prin пълберисаѣе.

Челе доъ модификаѣї але acidulŭ arseniosŭ рoшешк тїнкѣра de търнесол; dar acidul opak лѣкреазъ азъпра търнесолѣлѣї маї ѣchet dekїt acidul stiklos.

Кълдѣра траѣе а transforma аѣдѣл opak ѣn аѣд stiklos, шї frїгѣл ѣntoарче аѣдѣл stiklos ѣn stape de аѣд opak. Траѣереа аѣеаста се араѣъ ѣнкъ шї ѣn presenѣїеа апей; аша аѣдѣл opak се скїмеѣъ ѣn аѣд stiklos printр'о ferъере прелънѣїтѣ, шї аѣдѣл stiklos се transformъ ѣn аѣд opak ѣn ликъорїе челе рѣчїе. Аша dar се ѣncелеѣе къ челе доъ модификаѣї але acidulŭ arseniosŭ opak саѣ transparent тревѣе съ се аfle adesea amestekate ѣn ачелеашї disolъгїї.

D. H. Rose а fѣкѣт оьсерваѣїеа чеа кърїоасъ къ acidul arseniosŭ чел stiklos, disolvat ѣn acidul chlorhydricŭ ѣntїns шї ferъїnte, kristalisъ prin рѣчїе съв formъ de oktaedri регълаѣї, шї къ fie-каре kristal, depъnїnds-se, este ѣnsoѣїt de dare de лѣminъ. Дака се клетїнъ флаконъл ѣnde се face kristalisаѣїеа, аѣнѣї пѣмѣрѣл kristалелор се адаогъ, asemenea шї ѣntenїtatea лѣmineї prodъse. Kїnd disolъгїеа се рѣчѣще ѣchet, аѣнѣї арѣнкѣтърїе де лѣminъ not ѣрма ѣn timp de доъ-zechї шї патрѣ оре.

Acidul arseniosŭ opak, disolvat ѣn acidul chlorhydricŭ, нѣ дъ нїчї о лѣminъ kristalisїnd; asemenea este шї pentрѣ kristалеле че провїn din рѣчїеа ѣneї disolъгїї chlorhydricе de аѣд stiklos.

Оьсерваѣїе D. H. Rose demonstrъ dar къ acidul arseniosŭ stiklos се disolvъ ѣn acidul chlorhydricŭ ѣn stape stїклоасъ, шї нѣ трече ѣn stape de аѣд opak dekїt кїар ѣn momentsл kristalisаѣїеї, шї аѣеаствъ скїмѣаре de stape се аѣнѣїе printр'ѣn degаѣement ds лѣminъ, прекѣm adesea се араѣъ аѣеаста ѣn модїфикаѣїе isomericе але diferїѣїцїлор корѣї.

Композиѣїе. — D. Thenard а deterпїnat композиѣїеа acidulŭ arseniosŭ арzїnd о грѣтате кърноскѣт de