

Alumenul, еспѣс ла аер, се ефлоресце ѡнчет. Поате кристаліса ѡн октаедри саѣ ѡн кѣбі. О солѣдіе концентратъ де алуменѣ ѡн апъ феартъ ласъ а се депѣне кристале октаедриче. Alumenul кѣбік траде маї кѣ сеамъ а се форма сѣвѣт ѡнфлѣнда жнѣ прісос де алумінь ші ла о температърѣ каре нѣ трече песте 40 саѣ 50°. Disolvînd alumenŭ oktaedrik ѡн апъ ла 40 саѣ 45°, адѣорѡнд потассъ нѣнъ че пречінітатъл сѣ ѡнчетезе а се дісолва ѡн totalitate, ші пѣнѣнд сѣ кристалісе ла о кѣлѣдръ потрѣвѣтѣ лікѣзоареа філтра-тѣ, се довіндеше алуменѣ кѣбік фѣрѣ ферѣ ші tot аша де кѣрат ка чел че се скоате дѣн алунітѣ.

Alumenul кѣбік паре а авеа tot ачѣеаш композиціе ка алуменул октаедрик, ші кѣнд се дісолвѣ ѡн апъ рече, атънѣ се депѣне, прѣн евапораціе де сіне, нѣше кристале де алуменѣ октаедрик. Adesea ачѣсте доѣ форме се ком-бінѣ, ші планѣріле кѣвѣлѣі іаѣ докѣл аугѣлмор solidi аї октаедрѣлѣі.

Alumenul сѣпѣс ла акціеа кѣлѣдрѣ інтрѣ ѡн топѣре ла температъра де 92°; рѣчѣндъ-се ѡн ачѣеаш stare, ші ші пѣстрѣазъ транспарѣнда; атънѣ се нѣмѣше Alumenŭ de rock: жрѣмѣнд аї ѡнкѣлѣзі, перде апъ, се жмѣлѣ мѣлѣт ші формѣ жн феѣ де чѣсперкѣ волѣшніоасъ ші опакѣ, ѡн-трѣвѣзѣндатѣ ѡн медіцінѣ, ка казстікѣ, сѣв нѣме де Alumenŭ калчінат.

Дака се ѡнкѣлѣзѣше алуменул ла о температърѣ ѡнѣл-датѣ, се дескомпѣне де tot; residŭl ачѣстеї дескомпозиції este о аместекѣтѣрѣ де алуменѣ ші де sulfatŭ де potassŭ. Ла о кѣлѣдръ преа ѡнтенсѣ, sulfatul де potassŭ се дескомпѣне ші дѣнсѣл прѣн алумінь, ші residŭl este format атънѣ де алумінь ші де potassŭ.

О аместекѣтѣрѣ де алуменѣ ші де фѣрѣвѣне дѣ, прѣн калчінаціе, жн пірофор деспре каре ам ворѣіт трактѣнд де sulfurul де potassiumŭ.

П р е п а р а ц і е . — Се афѣ ла Puzzole, апроане де Napoli, о неатрѣ каре кѣпрѣнде алуменѣ format гатѣ; неатра ачѣеашта се пѣлѣверісѣт ші се сѣпѣне ла акціеа апей: лікѣзорѣле ласъ а се депѣне прѣн евапораціе кристале октаедриче де алѣменѣ.