

de potassъ кэ о parte de acidū sulfuricū monohidratatū; amestekътаpa încene a se toni, mi se опpеще калцинация кинд нэ се май формъ азъри де acidū sulfuricū. Пе зpмъ пэвннд masa în апъ feартъ, bisulfatul de potassъ se de- нэне prin pъчipe сзв формъ де прisme неколоре.

Сагоареа bisulfatului de potassъ este преа ачидъ; ачеастъ sare рошеше тапе тинкътаpa де тэpнесол: încene лесне а се tonи сзвт инфлэенца кълдэри, ми devine преа ликвидъ: се dissolvъ în доъ пэрдъ де апъ рече ми о parte де апъ feартъ; кристалеле sale, esнэсе ла аер, се ефлореск пе сзпpафаца лор. Dissolvция sa, трактатъ prin алкоол, се decomпэне în sulfatū nestpъ de potassъ ми în acidū sulfuricū.

Bisulfatul de potassъ се decomпэне prin кълдэръ кэtre 600° în acidū sulfuricū amestekat de acidū sulfuricū, în oxigenū ми în sulfatū nestpъ de potassъ. Ачеастъ proprie- тате а bisulfatului de potassъ се întревъиндеазъ кэ folos în оаре-каре analize minerale: се причене în ефект кэ кидъ-ва корпн, че нэ снт атакадъ prin acidul sulfuricū monohidratatū а кэръzia акция нэ poate а се determina din коло де 310°, пентрэ кэ ла пэнтэла ачеста acidul sulfuricū încene а фербе, тpебе în контра съ fie атакадъ кинд се калчинъ кэ bisulfatul de potassъ; капе нэ дерафе acidul sulfuricū саэ elementele лэi dekit кэtre 600°.

D. Jacquelin a dobândit bisulfatul de potassъ anhy- dru, пэвннд съ се dissolvе sulfatul nestpъ de potassъ în апъ, ми азъоринд în dissolvция doi еквиваленци де acidū sulfuricū monohidratatū. Ачест bisulfatū de potassъ кри- талисъ în формъ де аче prismatice; кинд се esнэне ла аер змед, атэвчй се transformъ пэвнн ките пэвнн în bisulfatū de potassъ hidratatū.

D. Jacquelin а рекэноскэт кэ bisulfatul de potassъ poate а се комбина кэ кидъ-ва acidū hidratatū, прекэвн acidū azoticū ми phosphoricū.

Дэпъ DD. Mitscherlich, Jacquelin ми Phillips, bi- sulfatul de potassъ poate а се зпн кэ sulfatul nestpъ în май мэате пропорци.