

doitъ isomorfе кѣ сѣрѣле de potassъ korrespondente: în aceste сѣрѣри, зп еквивалент de ammoniacу шп зп еквивалент de апѣ, саѣ зп еквивалент de oxidу de ammoniumу AzH^4O ia локѣл în кишѣл ordinariѣ зпѣи еквивалент de potassъ.

Sulfatul de ammoniacу se топеше ла 140° , шп ресистъ ла орѣче deskomposiцие пѣнъ ла 180° ; мап sxs de ачест термин, ласъ ammoniacу, шп се transformъ în bisulfату; ачестъ sare din зрнъ се destrъе шп динса шп prodъче азоту, апѣ шп sulfиту acidу de ammoniacу че се съвлѣмъ,

Sulfatul de ammoniacу prodъче зп mare пѣмър de сѣрѣри îndoite.

Препарацие шп întревъзпцъри. — În лабораторип се довиндеге sulfatul de ammoniacу тѣрпнд зп прпсос de ammoniacу în acidul sulfuricу чел тоале шп евапорпнд ликъоареа.

Sulfatul de ammoniacу се препаръ în arte deskomпънпнд sulfatul de calce саѣ sulfatul de ferу prin carbonatul de ammoniacу некърат че провине дпн distilaciеа materiilor animale: ликъидѣл negricios че се formъ се евапоръ пѣнъ ла зкъвчпне; prodъктѣл ачестеи евапорацип се пзне пѣцпнтел пе грътар шп iar се спалъ кѣ апѣ, каре ласъ материеле streine, шп disolvъ sulfatul de ammoniacу, каре се депъне дѣпъ ачееа prin евапорацие în кристале неколоре.

Дрпеле пѣтrefъкѣте, апеле de condensaciеа газѣлѣ, слѣжеск iarш спре препарациеа sulfatului de ammoniacу.

Întrevъзпдареа прпнципалъ a sulfatului de ammoniacу konsistъ în fabriкациеа alumenului ammoniacalу. Se întrevъзпдеазъ шп ка îngръшътъръ.

BISULFATU DE AMMONIACU. $AzH^3,HO,(SO^3)^2,HO$.

Ачестъ sare este deliksesцентъ, лесне кристализавѣл, солѣбилъ în alcoolу. Кпнд се сатъръ prin alcali прпсосѣл de acidу че кѣпрпнде, атънчп се довиндеск сѣрѣри îndoite каре сѣнт преа ставѣле шп кристалиъ лесне. Се препаръ sareа ачеста зпнд зп еквивалент de acidу sulfuricу ла зп