

influența kълдъри; аша sulfatul, azotatul, azotitul se deskomпън înainte de kълдъра inkisъ saж вивътъ. Kind acidъ е este фикс, атъчї ammoniakъ пъръсеще acidъ къ каре ера комбинат. Аша phosphati, borati de ammoniacъ se deskomпън prin kълдъръ in ammoniacъ, in апъ, ши ласъ хп residъ de acidъ pyrophosphoricъ saж de acidъ boricъ.

O sare nextръ ammoniakалъ, сѣпъсъ ла influența kълдъри, дераџе ordinar o parte de ammoniacul съж ши се transformъ маї интїиш интр'о вї-sare.

Chlorul deskomпъне лесне съръриле ammoniakале; дака este de prisos, се зпеще къ челе доъ elemente але ammoniakълї, спре а форма, къ азотул, chlorurъ de азотъ, ши къ hydrogenul, acidъ chlorhydricъ.

Amalgamul de potassiumъ лъкреазъ, прекъм ам маї зис ши алъ датъ, асѣпра сърърилоp ammoniakале змеде saж in disolvъcie концентратъ; ачест amalgam determinъ deskomпoзиџеа апей ши а сърѣї, ши formъ hydrurъ ammoniacалъ de potassiumъ (ammoniurъ de potassiumъ): KAZH^4 .

Съръриле ammoniakале, сѣпъсе ла акџеа oksidantъ а зпѣї amestекътъри de acidъ sulfuricъ ши de chromatъ de potassa, се transformъ in acidъ azoticъ, прекъм а demonstrat de кърїнд D. Kuhlmann. Ачесте съръри сѣфер tot ачееаш transformадїе kind ле сѣпъне чїне-ва, in presenceа зпѣї prisos de aer saж de oxigenъ, ла influența kълдъри ши а взретелї de platin.

Съръриле ammoniakале sїnt преа лесне а deosebi din toate челе-л-алте съръри.

Алкалї чеї фиксї, potassa, soda, calcele, etc., дераџе, кїар ла рече, хп газ каре адъче iar in albastръ хїртїеа чеа рошїе de търнесол; ачeastъ proprietate нъ о инпъртъшеџе нїчї хп фиксї еластик; ачест газ, къ хп тїрос пъръхъзътор ши карактеристик, prodъче, kind се апропрїе хп тѣв immoiat in acidъ chlorhydricъ моале, нїџе fъм алъ ши преа gros, de sare ammoniakъ.

Съръриле ammoniakале се рекъноск инкъ prin реактивї зрмъторї:

Acidъ tartरिकъ. — Precїpitat алъ kristalin de