

ție de carbonatū neutru hidratatū și de bicarbonatū de ammoniacū asemenea hidratatū. În sfirșit, $(\text{AzH}^3)^2, 2\text{HO}, (\text{CO}_2)^3 = \text{AzH}^3, \text{HO}, \text{CO}_2 + \text{AzH}^3, \text{HO}, (\text{CO}_2)^2$.

Acțiea apei asupra sesquicarbonatului de ammoniacū seamănză a confirmă a chestea. În efect, kînd se tractă prin kuantitēdī micī de apă рече, atzncī carbonatul neutru se disolvă, pe kînd рѣтін și kristale грѣзндоаше de bicarbonatū de ammoniacū. Sesquicarbonatul de ammoniacū, пѣстрат în vase рѣѣ inkise, перде ammoniacū și carbonatū neutru de ammoniacū și se transformă încet în bicarbonatū.

Reacțiea sesquicarbonatului de ammoniacū este tare alkalînă; savoarea sa este kaxstikă și ițe, mîrossa sѣѣ ammoniakal, преа pronънѣiat. Kristaliză kѣ 5 екзіваленѣи de apă ла о temperatzрѣ вечінъ de пѣлъ; se dobîndеше sѣѣ formă de oktaedri мапī transparenѣи kѣ vastъ ромбъ: аша даp еsistă доъ стърї de hidratatie a carbonatului de ammoniacū; ної ам възѣт, în efect, kѣ sарea dobînditъ prin kалеа зккатъ kъпрінде пѣмаї дої екзіваленѣи de apă.

Дѣпъ D. H. Rose, kѣлѣра дескомпъне sesquicarbonatul de ammoniacū în acidū carbonicū și în доъ стърї ammoniakale, de komposiѣie și de volatilitate difepite.

BICARBONATU DE AMMONIACU.

Aчeastъ sарe еsistă sѣѣ тpeї стърї de hidratatie. Sарea ordinarie, $= \text{AzH}^3, \text{HO}, (\text{CO}_2)^2, \text{HO}$, се препарѣ фѣкînd сѣ винъ acidū carbonicū kѣ prisos în ammoniacū ликсид саѣ într'о disolvѣie kонцентратъ de sesquicarbonatū din kомерѣиѣ. Ачeastъ sарe се dobîndеше inkѣ kѣ înлеспире спѣлînd sesquicarbonatul de ammoniacū, пѣлверисат маї întiѣѣ, kѣ алкоол de 90 din sѣте, kape disolvă carbonatul neutru și ласъ pentрѣ pesids bicarbonatū. Апа рече ар да tot ачелаш резѣлтат, даp ар disolvă о kuantitate маре de bicarbonatū.

Bicarbonatul de ammoniacū este isomorf kѣ bicarbonatul de potassъ. Ласъ în аер зп mîpos зшор ammoniakal, și се volatiliză încet фѣрѣ а'шї перде транспаренѣа.