

кристале де carbonatū neutru ши anhydry, care аѣ forma arragonitei.

CARBONATU DE MAGNESIE BASICU. $(MgO)^4, (CO^2)^3, 4HO.$

(MAGNESIE ALBĂ DELA SPIDERII.)

Aceastъ sare se preparъ p̄nînd s̄ feapъ o disoluție de o sare de magnesie ши маі к̄ seamъ sulfatū, к̄ p̄dintel prisos de carbonatū de potassъ; se deгаде acidū carbonicū, ши тоатъ magnesiea се precipitъ în stare de sare basică. Дак̄а аеаствъ îndoitъ deskomposiție s'ар face ла рече, ар р̄мîнеа în ликсори о порție преа notable de magnesie în stare de bicarbonatū.

Magnesia albă dela spiderii este preparatъ în квантitate mare pentр̄х требъинцеле medicinei. Дъпъ че с'а спълат, се întrodъче în типаре де лемн, знде се ласъ де се зсѣкъ: în spiderii се гъсеше ordinar сѣв formъ де къпъдині марі ректангларіи.

În Bohemia ши în Anglaterra, се preparъ magnesiea albă precipitînd printр'ън carbonatū alcalinū apele де îsvor че к̄спîнд sulfatū de magnesie.

Magnesiea albă este маі solъbilъ ла рече дек̄ит ла 100°. Дъпъ D. Fife, ар требъи 2500 п̄рѣи де апъ ла 18°, ши 900° п̄рѣи де апъ feapъ, supе а disolва о parte de sub-carbonatū de magnesie.

Magnesiea чеа albă dela spiderii се sokoteше цепеналmente к̄ este formatъ де 3 еквиваленци де acidū carbonicū, 4 еквиваленци де magnesie, ши 4 еквиваленци де апъ. D. Berzelius а asemъnat'о к̄ о sare îndoitъ, în care зп еквивалент де апъ ар împlini рола де зп еквивалент де acid, ши і а dat pentр̄х formъл̄: $(MgO, CO^2)^3, (MgO, HO), 3HO.$ Аеаствъ sare паре к̄ н̄ се алтеръ printр'о ферьере прелънѣт̄ к̄ апа.

Precipitatъла dosîndit t̄p̄nînd ла рече зп carbonatū solъbil întр'о sare magnesianъ, аре pentр̄х komposiție: $(MgO)^5, (CO^2)^4, 10HO.$