

de polysulfurū de potassiumu, de potassz anhydrz, de aluminz și de kървене. Prodъce arzind nъ nъmaī acidū carbonicū, dar inkъ și acidū sulfosū, a kърzia formație este lesne a se esprika, pentръ къ, ла о temperatzръ inalтъ, alumina nъ poate a se zni ničī къ ачест аuid ničī къ acidul sulfurū.

AZOTATU DE POTASSZ KO, AzO^5 .

Пропrietăți. — Azotatul de potassz, kъnoskъt asemenea sъv nъmеле de nitru, salpetru, nitratū de potassz, este аль, fъръ mipos, dе о savoare d'okam-datъ pъкоаре, dar nъmaī dekit inдепtоаре și amarъ; kristalele sale sint foarte fraęete. Kînd ле ține ține-va kit-va timp în minț, atъnci se sparg азzindъ-se zи sъnet mik.

Azotatul de potassz este tot-d'azna anhidru, kiar și kînd kristalizъ ла temperatzрi de жос; dar kristalele sale регiн маi tot-d'azna о mikъ kъantitate de апъ inтepнъsъ. Densitatea sa este de 1,933. Kristalizъ în prismе лънџi къ 6 fețe, terminate prin piramide eksaedre. Prismеле ачестea sint adesea țиръbite, și аџ nișе kavitъџi лъпџitъdinale în zнтръл лор. Kristalele prismatice ale nitruлуi seamълъ mълт къ ale arragonitei, și se deosibesк de ачестea nъmaī printр'o diferенџъ зшоаръ în аngлi. Azotatul de potassz formъ kite odatъ nișе kristale че се țin de алтъ sistemъ kristalinъ; ачесте kristale sint pom-воedри kape се deosibesк nъmaī къ zи grad de аi spathuluī calcariū.

Nitruл este nealterabil în impреџiърpиле atmosfepice ordinariū; devine delikzescent nъmaī inтр'zи aer maī de tot satъpat de zmiditate.

Încene a se toni къtre 300°, și dъ prin pъțire о masъ аль, компакт, kъnoskъt sъv nъme de kristal mineral. Ачeastъ masъ се пълверisъ maī lesne dekit kristalele de nitru, че presentъ tot-d'azna oape-kape elasticitate.

Azotatul de potassz, inkъlzit пiнъ ла pomъ viș, се