

o datъ kristalisa la o temperatură de $1-9^{\circ}$ ca acidul anhidru.

Supra a dobîndi acidul hypo-azoticu krapat de tot, D. Peligot, propune d'a adăce într'un recipient înkneșpat de o amestekătură refrigerantă, oxigenu mi deutoxidă de azotă, zskaci de tot prin aștorăл зпор тăби кă fragmente de potasă mi de acidă phosphorică anhidru.

Atănci se vede densindă-se în recipient nișe prismă transparente de acidă hypo-azotică, dar care pier îndată ce vin nișcăл зрме de zmiditate în aparate.

ACIDU AZOTOSU. AzO^3 .

Acest acid se află în combinație cu vasele; compoziția sa s'a hotărît foarte limpede de D. Gay-Lussac; dar nișă акэм acidul azotosă нă s'a dobîndit krapat în stare de libertate; ci se kănoașce nămai amestekat cu alăи compoziți nitrosă.

DEUTOXIDU DE AZOTU SAȘ BIOXIDU DE AZOTU. AzO^2 .

Проприетăтăи. — Deutoxidul de azotă este gazosă, неколор, пăцип solăвил în apă, care disolvă nămai a doă zecăa parte din volăмăл еї la temperatură de 15° .

Sănsindă-se de D. Faraday la o temperatură преа de жоs mi la o presiă de 35 de atmosfere aproape, deutoxidul de azotă нă s'a likșefiat.

Densitatea sa este de 1,039.

Nă i se kănoașce nișă mirosăл, nișă savoare; în efekt kînd voeșce çine-va a'л mirosi saș a'л răsta, corpăл ачеста лăkrează nămai dekît аșпра аерăлăи care'л transformă în acidă hypo-azotică.

Deutoxidul de azotă еспăs la аер devine рăтилănt, адикă галбен-портokадăш, абсоарбе жăмăтate din volăмăл сăш de oxigenă, mi se transformă în acidă hypo-azotică; proprietatea ачeasta ажăтă a se deoseби nămai dekît deutoxidul de azotă de toate челе-л-алте gaze.

În presenția potasăеї, bi-oxidul de azotă абсоарбе