

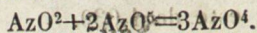
nămaî 3n sfept de волѣмѣл съѣ de oxigenŭ mi formă azo-
titŭ de potass.

Deut-oxidul de azotŭ transformîndŭ-se la aer în aci-
dŭ hypo-azoticŭ, care este coposiv, are o izolare prea
vie asupra economiei animale. Nu este 3n pentru respi-
rație mi pentru combustie; кз toate acestea oare-care copii
setoși de oxigenŭ, ca phosphorul, pot arde în deutoxidul
de azotŭ. O văcată de sulfŭ aprins че se ksfîndă într'3n
flacon plin de acest raz se stinge într'insă nămaî dekit.
3n kărbune aprins se stinge asemenea în deutoxidul
de azotŭ.

Kind deutoxidul de azotŭ trece peste kărbuni înkălzitŭ
pînă la rouă, atănci se formă azotŭ, acidŭ carbonicŭ mi
oxidŭ de carbonŭ.

Deutoxidul de azotŭ se absoarbe prin sărșirile de
fer în minimum mi le coloră în vină; proprietatea acea-
sta este folositoare în analiză spre a despărți deutoxi-
dul de azotŭ de cele-lalte gaze. D. Peligot s'a asirșpat
кз kăntitatea de deutoxidŭ de azotŭ absorbit este egală
кз kăntitatea oxigenului kămpins în protoxidul de ferŭ.

Kind se adăce deutoxidul de azotŭ într'3n șir de
flaconi unde este acidŭ azoticŭ, atănci se dobîndesk niște
likșori care aș diferitele fețe че am arătat vörbind de-
spre solăbilitatea acidului hypo-azoticŭ în acidul azoticŭ.
Fenomenză acesta se esplikă lesne, kăci deutoxidul de
azotŭ se transformă în acidŭ hypo-azoticŭ în kontaktă
съ kз acidul azoticŭ:



Composiție a. — Deutoxidul de azotŭ este for-
mat de volăme egale de oxigenŭ mi de azotŭ 3niți fără
kondensație. Formăla sa AzO^2 reprezintă patru volăme
de acest raz.

Komposiția sa în din sște este:

Azotŭ	== 46,66
Oxigenŭ	== 53,34
	100,00

Preparație a. — Deutoxidul de azotŭ se pre-