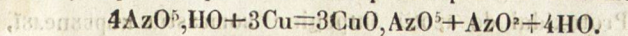


паръ dissolvind fъръ кълдъръ cuprumul în acidul azoticu înuns, care съ arate 17° la aréometrал лѣ Beaumé:



Daca acidul azoticu va fi prea concentrat, атнчѣ deutoxidul de azotü va fi amestekat de azotü, de protoxidü de azotü mi de азрї nitrosü.

Mercurul mi argintul traktaci prin acidul azoticu слав prodъ deutoxidü de azotü преа крпат.

#### PROTOXIDU DE AZOTU. $\text{AzO}$ .

Газал ачеста s'a descoперит de Priestley în анл 1776.

Проприетѣтї. — Protoxidul de azotü este газос ла температуро ordinaric, dar нѣ este permanent. Сѣпс-индс'ла ла indoita инфлѣнцѣ де зн фпрї foarte viš mi de o пресие foarte mare, D. Faraday a пстт нѣ нсмаї а'л ликвѣfia, dar инкѣ ми а'л solidifica. Protoxidul de azotü ликвѣfiat prodъче еванориндс-се зн фпрї маї mare дерѣт фпрѣл че резултѣ дпн еванорацияе acidulu carbonicu ликсид.

Protoxidul de azotü este неколор, фъръ мпрос, де о савоаре кам дѣлче ка сахарѣл. Densitatea sa este de 1,5269. Este зн пентрѣ комбѣстїе; зн кїврпт апроане де стпнс кѣфндиндс-се ін ачест газ се апринде, dar кѣ маї пѣгпнѣ енерѣїе дерѣт ін oxigenü.

Protoxidul de azotü нѣ este зн пентрѣ respiрацие. Кинд се интродъче ін органеле respiраторїї, корпѣл ачеста prodъче зн фел де имѣтаре, дпн care прїчинѣ i s'a dat нѣ-ме де газ ū hilariant ū.

Protoxidul de azotü сѣпс ла кълдърѣ се descoмпнезе ін азотü ми ін acidü hypo-azoticu:  $4\text{AzO} = \text{AzO}^4 + 3\text{Az}$ .

О аместекѣтърѣ де protoxidü de azotü ми де hydrogenü дѣтнѣ сзѣт инфлѣнцѣа кълдѣрї саѣ а електрицитѣдї, дпнд нащере де апѣ саѣ азотü.

Ин реакциеа ачеста се рекзпоаще кѣ 2 волѣме де protoxidü de azotü абсорѣ 2 волѣме де hydrogenü, ми рѣ-мін 2 волѣме де азотü.

