

Temperatura poate avea asemenea influență asupra oksidăriei metalelor prin acidul azotic. S'a recunoscut, în efect, că și acidul azotic rătăcit la  $-16^{\circ}$  nu atacă cuprumul în nici un caz.

Acidul azotic dă adesea în soluție acidul azotos  $AzO^3$  sau acidul hipozotic  $AzO^1$ ; acești acizi, nefiind așa de stabili ca acidul azotic, adăugând prin prezența lor proprietățile cele oksidante ale acidului azotic.

D. Millon a examinat acțiunea de cărind influența ce are acidul azotos asupra proprietăților acidului azotic.

După acest chimist, acidul azotic, cărind, are mai mare capacitate de oxidare decât acidul azotos, cărind proprietatea de a precipita iodul din ioduri, sulful din sulfuri; colorul în vânt strălucitor de fier în minimum, și în verde cyanoferrul de potasiu; acidul azotic cărind nu produce nici un fel din fenomenele acestea de oxidare.

D. Gay-Lussac a probat că, cărind-se și metal, spre exemplu cuprumul, în contact cu și acidul azotic prea întins și cărind în soluție acidul azotos, atunci cantitatea de cuprum dizolvat este proporțională cu cantitatea de acidul azotos ce se află în lichid. În acest caz, acidul azotic întins nu are efect asupra metalului.

Compoziția acidului azotic. — Acidul azotic cărind în din este:

Azot	= 25,92
Oxygen	= 74,08
	<hr/>
	100,00

Acidul azotic hidratat are pentru formulă  $AzO^3,HO$ . Acest acid nepur și echivalent de apă combinându-se cu bazele.

Se recunoaște cu echivalența acidului azotic sărăcit anhidru este  $175+500=675$ . Într'adevăr, această cantitate sărăcit și echivalent de bază cărind și echivalent de oxygen, spre exemplu 589,30 de potasiu.

Preparația acidului azotic în laboratoriu. — Se doborândește acidul azotic în labora-