

Acidul azotic este lichid, alb, fuzibil la aer, prea corosiv; mi se privesce ca o otravă violentă.

Acest acid lăcrează asupra tuturor corpiilor organici mi'i destrăce repede.

O cantitate mică aplicată pe piele o desorganizează mi o coloră în galben. Acidul azotic produce o colorație asemenea când lăcrează asupra celor mai multe materii organice. Proprietatea aceasta este adesea de folos în industrie spre a vopsi în galben penelul, mătasea, etc.: mai slăbește a se recunoaște în analize cantitative cele mici de acidul azotic.

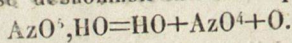
Acidul azotic lăcrează asupra tincturii de turpeseol ca un acid energetic mi o roșește tare; destrăce toate materiile colorante, chiar mi ne indiro. Disoluția de indiro în acidul sulfuric slăbește mai puțin seamă, spre a se recunoaște când se află acidul azotic într'o lichidare.

Indiro, care persistă la lăcrearea tuturor acizilor, chiar mi a acidului sulfuric concentrat, numai de rit se destrăce mi se coloră în galben, numai că o proporție mică de acidul azotic.

Densitatea acidului azotic s'a determinat de D. Gay-Lussac: la 18°, s'a găsit că este 1,510. Acidul azotic fierbe la 86°, mi se solidifică într'o masă întoarsă la — 50°.

Acidul azotic poate să se descompună, de multe ori, în aer, în azot mi în oxigen, saș în oxigen mi în compus mai puțin oxigenat decât acidul azotic. Acest acid se privesce ca unul din oxidanți cei mai energici.

Aștri de acidul azotic, ce vor trece print'ru țes de porțelan roșu, se descompun în kisel și apă:



Sau înflăcarea unei temperaturi albe, acidul azotic se transformă, după D. Mitscherlich, în oxigen mi în azot. Azotul poate, ca mi căldura, pricinii descompunerii acidului azotic; dar lăcrearea aceasta se oprește la oarecare moment, pentru că rit acidul se descompune, se slăbește, mi acidul azotic cel slab nu se mai descompune prin azot.

Hydrogenul, sau înflăcarea căldurii, lăcrează asupra