

حمض الآزوت

أولا - تمهيد

مكتشف هذا الحمض هو العالم العربي جابر بن حيان . ويحصل حمض الآزوت بتفاعل الماء ونصف خامس اوكسيد الآزوت:



ونصف خامس اوكسيد الآزوت جسم صلب أبيض قليل الثبات ويدعى بلاماء الآزوت لأن نزع الماء من حمض الآزوت بجسم شره للماء يؤدي الى ظهوره . وآزوت هذا الأوكسيد في أعلى درجات تأكسده حيث تبلغ +5 كما يدل الحساب :

$$2(\text{س}) + 5(-2) = 0 \quad \text{ومنه س} = +5$$

فهو اذن مؤكسد . وحين ينحل نصف خامس اوكسيد الآزوت في الماء فيتشكل حمض الآزوت يحتفظ آزوته بدرجة تأكسده لأن الماء يكون بالنسبة اليه لا مؤكسدا ولا مرجعا ، وبالتالي يكون حمض الآزوت مؤكسدا وهذه الخاصة هي أهم خواص حمض الآزوت .

ثانيا - الخواص الفيزيائية لحمض الآزوت

♦ 1 - 18. خواصه الفيزيائية :

حمض الآزوت سائل لا لون له ، خطر الاستعمال لأنه اذا اصاب الجلد أحرقه احراقا شديدا لا سيما اذا كان صافيا أو مركزا وهو عندئذ يُدخّن بملامسة الهواء (يعطي دخانا عند فتح زجاجة المحتوية عليه) .