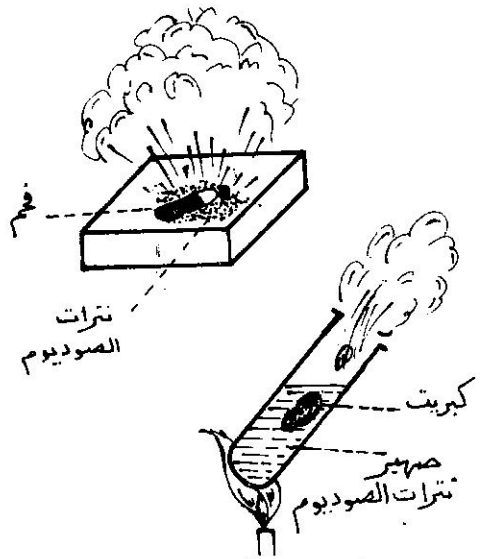
ب) كـل النتـرات مـؤكسـدة :

فعند اشتراكها مع جسم مرجع تؤثر فيه تأثيرا عنيفا فى غالب الاحيان كما هو شأنها مثـلا مـع كـل من الفحم والكبريت : فلو وضعت قطعة من فحم الحطب طرفها متوهج فـوق مسحوق نتـرات الصـوديوم أو البوتاسيوم احتـرقت احتـراقا شديدا (شكل 6 ــ 18) • ولو القيت قطع من الكبريت فى مصهور نترات الصوديوم أو البوتاسيـوم تفاعلت تفاعلا شديدا ناشرة حرارة جسيمة (شكل 6 ــ 18) .



شكل (6 - 18)

وبعض النتـرات تكـون قليلة الثبات جدا مثل النترات المتـألفة من اشتراك شاردة النترات NO_3^- (المؤكسدة) مع شاردة أخرى مرجعة كشاردة الامونيوم NH_4^+ مثلا فتتفكك الشاردتان تلقائيا بحدوث تفاعل تأكسد ارجاعي « داخلي » • وهذا ما يقع لنترات الامونيوم (NH_4^+ ، NO_3^-) التي تتفكك منفجرة من تلقاء نفسها •

ج) كـل النتـرات ذات خـواص مخصبـة للتربـة

ولذا تستعمل سمادا فى الزراعة (اقرأ المطالعة فى آخر البحث) •

رابعـا ــ فكـرة عـن صنـاعـة حمـض الآزوت

1 ــ اهميـــة حمـــض الآزوت

حمض الآزوت ناتج صناعي هام لسببين :

* من أجل الحصول على املاحه (النترات) المستخدمة سمادا فى الزراعة •
* من أجل الحصول على عدد من المنتجـات الكيسـاوية مثل الاصبغة ، والمتفجرات والعطورات ، والمواد الصيدلانية ، فهو عمادُ صناعاتها كلها •