

(ج) تأثيره في المعادن الأخرى .

يختلف تأثير حمض الآزوت من معدن لآخر فالألومنيوم تظهر عليه حادثة « اللاتأثر » بالحمض الممدد والبارد وتزول عند التسخين . ويشبه تفاعل الرصاص وحمض الآزوت تفاعل النحاس وحمض الآزوت . أما المعادن التي تقاوم حمض الآزوت كالذهب مثلا فانها تخضع له اذا مزج مع حمض كلور الماء فورقة من الذهب تذوب حالا في هذا المزيج الذي يدعى « ماء الملك » لانه يحل ملك المعادن وهو الذهب .

♦ 7 - 18 تأثير حمض الآزوت في العناصر الالمعدنية .

في هذه التفاعلات تتوقف النتائج كثيرا على تركيز الحمض وعلى درجة الحرارة التي يجري التفاعل فيها ولذلك فالتسا لن نكتب معادلات التفاعلات وسنكتفي بوصفها .



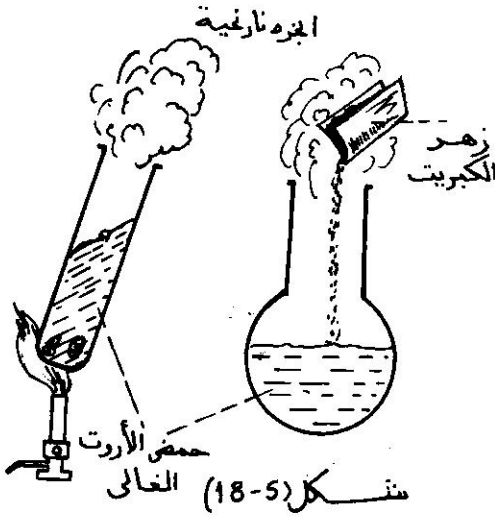
شكل (4-18)

(أ) تأكسد الفحم :

نسخن في جفنة تسخين خفيفا مسحوقا من فحم الحطب ثم نسقط فوقه حمض الآزوت المخن قطرة قطرة فنشاهد الفحم يحترق متوهجا قاذفا شررا متوهجا وتنطلق أبخرة نارنجية (شكل 4 - 18) ويتأكسد الفحم أعلى درجة من التأكسد معطيا ثاني اوكسيد الفحم : CO_2 .

(ب) تأكسد الكبريت :

نضع في أنبوب اختبار حمض الآزوت العادي (أو حتى الممدد) مع قطع من الكبريت ونسخنه حتى يغلي . أو نغلي حمض الآزوت في دورق ونذر فوقه زهر الكبريت (شكل 5 - 18) . فيتأكسد



شكل (5-18)