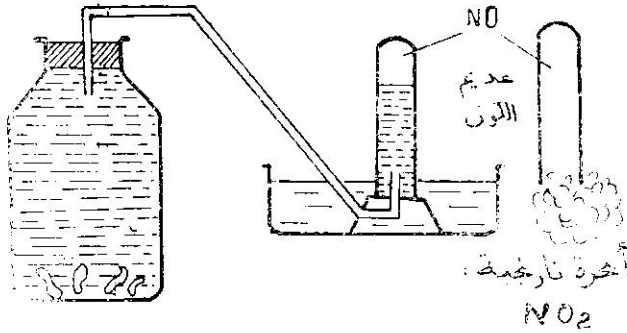


## ♦ 6-18 تأثير حمض الآزوت في المعادن

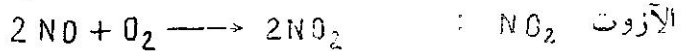
### ٢ - تأثيره في النحاس :

نضع قطعاً من تجارة النحاس في قارورة مع حمض الآزوت الممدد تمديداً مناسباً ، ونجعل الحمض يملأ القارورة بتمامها حتى لا يبقى فيها شيء من الهواء ( شكل 2 - 18 ) فنشاهد تلون المحلول بلون أزرق يدل على تشكل شوارد



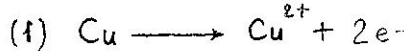
شكل ( 2 - 18 )

$Cu^{2+}$  ويتطابق غاز عديم اللون نجعله في أنبوب مليء بالماء ومنكس على حوض من الماء ، هذا الغاز هو غاز أول أوكسيد الآزوت  $NO$  ، وإذا سحبنا الأنبوب فصارت فوهته في الهواء تشكل بخار نارنجي اللون من ثاني أوكسيد



لنحاول كتابة التفاعل الذي حدث :

فالنحاس قد تأكسد وفقاً للمعادلة :



وشاردة الترات قد ارجعت وفقاً للمعادلة :

