

النشادر

التفاعلات العكوسة

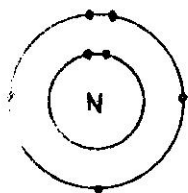
١ - الآزوت والتفاعلات العكوسة

سندرس التفاعلات العكوسة من خلال دراستنا أهم الخواص الكيميائية للأزوت ، لا سيما تفاعله مع الهيدروجين والأكسجين .

♦ ١ - ١٧ . الآزوت .

يحتل الآزوت من التصنيف الدوري حجرة هي مكان تقاطع الخط الثاني والعمود الخامس ، اذن : فعدد طبقاته الالكترونية 2 (الخط الثاني) وعدد الكترونات طبقاته الخارجية لالاخيرة 5 (العمود الخامس) . والرقم الذري للأزوت

$Z = 7$ ، ففي ذرته اذن 7 الكترونات ، منها الكترونان في الطبقة ك وخمسة



شكل (١-١٧)

الالكترونات في الطبقة م) شكل
١ - ١٧ (. وعليه فذرة الآزوت
تحتاج الى 3 الكترونات حتى
تصل الى مشن الكهارب ويكون
ذلك باشتراكها مع ذرات أخرى
تقدم لها 3 كهارب، تضع ذرة
الأزوت مقابلها 3 كهارب موضع