

سر النواة

العلماء يفتحون المعلم عنوة

ليس ثانية نواة الذرة بالعقل الحصين تشبهها مبتداها . فقد أشرنا إليه في المتنطف مراراً وعقدنا له فصلاً في كتابنا « فتوحات العلم الحديث » متأثرين بذلك علماء الغرب الأعلام . ولكنكَ على كل حال تشبهه متيد ، لأنَّ يقرب مكان النواة في القراءة من الأذهان . فإذا اعتبرنا القراءة الكلمة حسناً كانت الكهارب أشبه ما يكاد بالقلام والطرازي الخارجيه ، وكانت النواة بعنابة قلب الحصن أو معقله المركزي . فلما هابوت القلاع الخارجيه بين أيدي العلماء - اي لما علموا كثيراً مما يريدون أن يعلموه من طبيعة الكهارب - وجّهوا فراغهم إلى قلب الحصن يبغون افتتاحه ، والجيوس خلاه ، لأنهم عرفوا بالتجربة والامتحان ، إن سر المائدة فيه ، بل وسر الطاقة كذلك ، وفي ما يلي بيان موجز لما أحرزوا من النصر في هذه الحرب العلية

منها الجي

كان لا بد للعلم من بصر شديد التقارب ، لكي يتبيّن « النواة » في كتل المادة المتوعة الاشكال . ولكن علم الطبيعة الحديث أمدَّ إبنته ببصر يقترب النواة ، ويكتشف العناصر التي ترك منها ، وتصرف ببعضها . والرأي الحديث أنَّ النواة أشبه ما يكاد بنواة صلة مندبة تحيط بها طبقة هضبة . فالنواة من هذا القبيل ، كالطروحة . نواة الطروحة تقابل نواة النواة . وجسم الطروحة الريان يقابل جرم النواة الكهارياني المؤلف من كهارب و مجال كهرطيسي

كان العالم الفرنسي بكرل أول من عنى بنواة النواة . وذلك في سنة ١٨٩٦ . ولكن رذوفورد كان أول حالمٍ نصَّر الصورة الحديثة السائدة للذرة وبثأها . على أنَّ الصورة التي تصوّرها رذوفورد لم تكن حزراً اطلقه في الظلام ، يصيب به إذا كان موقتاً ولا يصيب إذا اخطأه التوفيق . ولكنها كانت مبنية على التتابع التي اصفرت عنها نجارية العديدة الدقيقة . كأنَّ بكرل قد اكتشف ظاهرة الاشعاع ، فعثثت بها مدام كوري وزوجها ، ووسمما نطاقها وبوجه خاص بعد ما كشف الراديوم . وأثبتت رذوفورد في سنة ١٩١١ وبضم السنوات التي تلتها ، أنَّ الاشعة المنطلقة من الراديوم وفيرة من المواد للشدة ، أنها تنطلق من نواة الذرة لا من جوها المخارجي . فلما ثبت ذلك أصبحت

خراس هذه الاشعة — طبيعتها وقوتها وسرعتها — اشبه بالرمل تحمل اثباته عن المصدر الذي انطلقت منه

وقد دلت البحوث الطبيعية ان هناك ثلاثة نسروب من الاشعة، اشعة موجبة تدعى دقائق الفا، وانشعة ضالية تدعى دقائق بيتا، وانشعة لا هي موجبة ولا ضالية بل من قبيل الاشعة البيضاء (اشعة اكس) تدعى اشعة غاما، فالاولى تتعلق بسرعة ١٢ الف ميل في الثانية، والثانوية تسير بسرعة الاشعة البيضاء اي سرعة الضوء ولكن لا تبلغها تماما، والثالثة تسير بسرعة الضوء اي بسرعة ١٨٦ الف ميل في الثانية

وعند التعمق في البحث ظهر ان دقائق الفا هي نوع ذرات المليرون، وإن دقائق بيتا هي الكهارب والمحبيب في كل هذا ان نوع الذرات نفسها تبرهن بهذه الحقائق للعلماء اي أنها اطلق عليهم أنها مولدة من كهارب ودقائق الفا، ولكن البحث لم يتفق عند هذا المدى، ففي تلك الاونة في السرجوزف ملمس والاستاذ أستن بوزن الذرات بطريقة عجيبة، وكان رذوفورد قد اثبت ان وزن الكهارب شيء لا يتناسب في وزن الذرات، فكان حسنه وأسأته كانا يزنان نوع الذرات فعلاً اذ كانوا يزنان الذرات، فلم يعترضوا اوزان النوى، اصبح في وسع الباحث ان يعلموا هؤلاء مولدة من دقائق الفا وكهارب دون اي شيء آخر، ولكن ذلك لم يكن في ايسوء مساعدة لأن جدول الاوزان الثيرية الكيميائية يعين ليرة المليون وزن، حالات ان هناك ذرات وزنها واحد، او ٦ او ٧ او ٩، فكيف يمكن ان تتألف هذه الذرات من وحدتين وزنها على القياس نفسه، وانذا لا بد من وحدة يكون وزنها رباع وزن دقيقة الفا اي واحد، لتكون أساساً لبناء نوع الذرات جميعاً

هذه الوحدة هي نواة ذرة الایتروجين المعروفة باسم «بروتون» Proton ولما كانت دقيقة الفا (أو نواة ذرة الهليوم) تزن أربعة أضعاف وزن البروتون، بل لما كانت نوع العناصر المختلفة ليست إلا أربعاً متساوية للرقم واحد — وهو وزن البروتون — كان من الطبيعي ان يعتقد علماء الطبيعة ان نوع الذرات مركبة من بروتونات وكهارب ليس الا، ولكن الامتحان يدل على أن دقائق الفا تدخل في تركيب نوع بعض العناصر، لذلك اعتقاد العلماء ان البروتونات تتحلل أحياناً فيتألف من أتمتالاً أربعة منها، دقيقة الفا واحدة

يد ان هذا كله جاء من طريق الاستنتاج، ولم يقدم عليه دليل على ثبوتيّ واحد، ذلك ان ذرات العناصر الشعنة، لم تطلق في خلال اشعاعها الذافي، بروتوناً واحداً، وما جعل هذا البحث محدوداً مقيداً، ان الوسائل التي توصل بها المفاهيم حتى ذلك الوقت، لم تهيئ الذرة لاخفقت جيئها، فالأشعة المنطلقة من المواد المشعة لم تخضع لاي تأثير من فواعل الطبيعة التي في متناول البحث كالحرارة والبرد والضغط، ولذلك عجزوا عن حل نواة الذرة على البروح بأمر أو وكيها ولكن في سنة ١٩١٩ ابتدع رذوفورد طريقة عجيبة ممكنة من ذلك، فيبين انه من استعمل

دقائق الفا المطلقة من الادب، ككتابات أو قابلي يعنقها على ذرات التروجين، أصاب بعض
ذاته نوى بعض ذرات التروجين وقدف منها بروتونات مفردة، هي نفس البروتونات التي تصور
الملاء أنها الوجهة الأساسية في بناء نوى التراث، وكذلك أصبح رذرفورد العالم الأول في التاريخ
الذي استطاع أن يحول المناصر، لأن الطلاق بروتون واحد من نواة ذرة التروجين جعل
التروجين عنصراً آخر

واما كان يقيم الصالب في وجه علاء مهربون تجارة من هذا القبيل ، ان علداً يثيراً جداً من المقدورات التي يطلقها العالم ، يصيب احدى التزارات المقصودة ويفوز بهشيم نواها . فقد يطرق العالم ما متوسطه ٥٠ الف مقدورة على طائفة كبيرة من القراء قبل ان يفوز باصابة احداها وهم شبها . أما الصعوبة الثانية فهي أن الراديوم — مصدر هذه المقدورات اي دفاتر القراء — عنصر نادر غيق وما حضر منه بعد بالغرامات . لذلك تغدر التوسع في اجراء التجارة التي قبيل تجربة رذرفورد المتقدمة

الجمعيات المبررة

ثم انقضى ما يزيد على عشر سنوات والعلماء يعتقدون ان وحدات المادة الاساسية هي الكهارب والبروتونات . ولكن في سنة ١٩٣١ اكتشفت وحدة أساسية جديدة هي «النيترون» - المحايدة أو المحايد - قبل العلم عند اكتشافها ان قمة الكرة ونوافتها لم تتم . ذلك ان الاستاذ شرل وهر من أدوان دزفورد ، تبيّن نوعاً جديداً من الأشعّة منطلقًا من نوع الدراس . فقد وجّد ان هذا النوع الجديد من الاشعّة ينطلق من ذرات بعض العناصر الخفيفة مثل عناصر البريليوم عند ما تقدّف بدقائق الفا . وأشعّة النيترون هي في الواقع دقائق او جسيمات . ولكنها دقيقة غير مكروبة ، مثل دقائق الفا أو مثل دقائق بيتا . هي محایدة الكهربائية ، أي لا هي مالية ولا هي موجحة ولذلك دعست «نيترونات» أي «المجسيمات المحايدة»

وفي سنة ١٩٣٦ اكتشف الاستاذ اندرسن احمد لعوان ملکن في باسادينا ب كاليفورنيا ضرباً آخر من الاشعاع ينعدم من نوع الضرات عند ما تتصدى لها الأشعة الكونية . ثم ثبت حدثاً ان بعض المواد الشهية تهدف مثل هذه الدوافع ايضاً . ووحدة هذه الدوافع لا تختلف من الكهرباء في شيء الا في شحذتها الكهربائية . فالكهرباء سالب الكهربائية ، ووحدة هذه الدوافع موجة الكهربائية ، ولذلك دعى الكهرباء الموجة او المزمرون

وكذلك رأى أنه يجب علينا أن نتفق على معايير البناء التي تبني منها الأجرام المادية . كننا قبلًا نعتقد أن هذه البناء تتصرّ على الكهرباء والبروتونات فأصبحنا رأى أنها كهرب وبروتونات وبروتونات وبروتونات . وهذه المكتشفات الجديدة غلبت الطبيعي على أعمدة في عاونته أن يجعل

لبنات الكون الأساسية ، سفين بسيرين من الدافتين ، ولكن بعد البحث ثبت ان البروتون ليس وحده شهائلاً ، بل هو مؤلف من نوترون وبوزيترون . واذن فلبنات الكون الأساسية هي ثلاثة الآن — اي الالكترون (سالب) والبوزيترون (موجب) والنترون (محايد)

انهار طاقة القدرة

والبحث متوجه الآن الى معرفة ترتيب هذه الدافتين في بناء النوى . والطريقة التي يعتمد عليها العلماء هي الطريقة الساذجة التي محمد البه رذرفورد اولاً ، اي نحطيم الاشياء ونرمي بها المعرفة سر ركيها

ولكن الوسيلة تغيرت . فقد كان رذرفورد يحتاج الى دقائق الفا لتهشيم نواة النتروجين . ودقيقة الفا كما قلنا عزيزة الحال ، لأن مصدرها نادر نسبياً . ييد ان علماء اليوم قد بدوا الجهة كهربائية قوية الضغط الكهربائي ، يستطيعون ان يسرعوا بها ، نوى الایدروجين (بروتونات) ونوى الهليوم (هيليومات او دافتين الفا) ثم يستصلونها بمقدورات يطلقونها على القرارات التي يريدون تهشيمها جيداً مثلاً على ذلك ما فعله كوكروفت Cocksroft وولطن Walton وما من اهوان رذرفورد ايضاً فيسبما بذلا جهداً كهربائياً يكفيهما من اسراع البروتونات اسراراً عظيماً . ثم اطلقواها على قطعة من عنصر الليثيوم . وللنبيوم عنصر مركب من نوعين من القرارات (اي له نظيران isotopes) نوع وزنه 6 ونوع وزنه 7 في جدول الاوزان الترية الكيميائي . وفي خلال هذه التجربةلاحظوا ان الليثيوم يطلق شعماً اعظم طاقة من البروتونات المبددة اليه . وبعد البحث ثبت ان هذه الاشعة العظيمة الطاقة ، الناتجة من الليثيوم متعلقة من هيليومات او دافتين الفا (اي نوى ذرات الهليوم) وبعد موافاة التجربة ثبت ان هذه المقادير تتطابق من الليثيوم ازواجاً وان طاقة حركتها تعدل ١٥ مليون فولط — هذه حقاتن جديدة تتطوّر على مفترى عظيم

وليس ان ما يتحدث في هذه التجربة كما يلي : يصطدم بروتون احياناً بنواة ذرة ليثيوم من الوزن 7 . فيحدث تفاعل داخلي تتحول فيه النواة بعد ان يتلخص بها البروتون المقذوف عليها ، الى دفتين من دافتين الفا . ثم ان هذه المقادير تتطابق بطاقة اعظم جداً من الطاقة اطلقت بها البروتونات على الذرة . واذن فالطاقة الكامنة في الذرة قد اطلقت من هما في هذه التجربة البسيطة ولا يعني ان الطاقة الكامنة في الذرة عظيمة جداً ، حتى لقد قيل انه اذا استطعنا اطلاقها من عقلاها ، لكفت الطاقة الكامنة في ذرات كوب من الماء ، لتسير باخرة كبيرة بين اوربا واميركا ذهاباً وإياباً