

المقتطف

مجلة علمية صناعية زراعية

الجزء الخامس من المجلد الثمانين

٢٥ ذي الحجة سنة ١٣٥٠

١ مايو سنة ١٩٣٢

النيوترون

The NEUTRON

كنا الى عهد قريب نحسب النواة (Atom) وحدة المادة الاساسية . وانها لا تتجزأ . ثم اكتشف السير جوزف طلمس الالكترون والسر ارنست رذرفورد البروتون وقيل ان الاون يحمل شحنة كهربائية سالبة وان الثاني يحمل شحنة كهربائية موجبة وان الذرة مؤلفة من نواتج مركبة من بروتونات والكترونات انما يزيد عدد الشحنات الموجبة فيها عن الشحنات السالبة ، وحول النواة الكترونات تعدل شحناتها السالبة الشحنات الموجبة التي في النواة . ثم قيل ان الالكترون يتصرف كتصرف كتلة من الامواج أو تصرف كتلة تسير في ارها قافلة من الامواج . واثبت ذلك فعلاً بتجارب دافيسن وجيرمس وطلمس (ان السير جوزف طلمس) . وجاء بعد ذلك دمستر الاميركي فاثبت ان البروتون وهو اعظم وزناً من الالكترون يتصرف كذلك . فزال بذلك اساس المادة المادي ، واصبحت لبنات المادة كتلاً من الامواج هي والكهربائية من معنذر واحد أو هاشي واحد

ولكن الدكتور شادوك (Chadwick) مساعد السر ارنست رذرفورد في معمل كافنش بجامعة كمبرج اعلن الآن ان بعض الافعال الطبيعية يستطيع تعميلها بفرض وجود دقيقة مادة لا تحمل شحنة كهربائية . ولذلك دعاها النيوترون . وهي عبارة عن بروتون واحد والكترون واحد . ولكن ذرة الايدروجين بروتون واحد والكترون واحد كذلك . فما الفرق بين النيوترون وذرة الايدروجين ؟ الفرق ان البروتون والالكترون في النيوترون قريب احدهما الى الآخر جداً القرب وهو ما يعرف عند علماء الطبيعة بالخشك^(١) ولكنهما في ذرة

(١) الخشك Ulosely Packed وحشك الهواء في القنة اسمه انعاماً عنياً يدكر الترا. في الكلام على رقيق الشمرى ان في دهن النجوم التديدة الحرارة شجره الالكترونات من البروتونات ثم بفعل الضغط الشديد تقترب جداً بعضها من بعض وهذا يطل ان المستقر المكعب من رقيق الشمرى وزن ٦٠ الف ضعف وزن حبة تكمن الماء

الايديروجين بعيد احدهما عن الآخر. فإذا يصح أن نحسب النيوترون ذرة الايديروجين في دورها الجيني. ليحدث له حادث يعبد بين بروتونه والكترونه فاذا هو ذرة ايديروجين لا أكثر ولا أقل. ومن الصفات المسندة الى النيوترون انه يمرق خلال المادة في شكلها العادي من دون ان يحدث اثرأ مغنطيباً او كهربائياً. واذن فتتعدّر اقامة الدليل التجريبي على وجوده. انما يظن ان ثمة وسيلة لذلك وهي التأثير الجاذبي الذي يحدثه لدى مروره على مقربة من نواة ذرة ما وفكرة وجود دقيقة معادلة الكهربائية مركبة من الكترون وبروتون ذات شأن في بناء المائة ترجع الى نحو ١٥ سنة خلت على ما جاء في « رسالة انباء العلم » (عدد ٥ مارس ١٩٣٢) وفي العدد الصادر من المجلة الطبيعية في ١٥ يونيو ١٩٣١ ظهر مقال للدكتور لانجر (B. M. Langer) والدكتور روزن (A. Rosen) من اساتذة معهد ماستشوستس الصناعي اثبتا ان النيوترون « افتراض جذاب ». ولما خطب الاستاذ بولي Pauli احد اساتذة معهد نوربخ الصناعي امام الجمعية الطبيعية الاميركية في جامعة كاليفورنيا في السنة الماضية ابان النائدة التي تمجني من تحقيق فكرة النيوترون. وفي عدد نايتشر الصادر في ٢٧ فبراير الماضي نشرت رسالة للاستاد شدوك وصف فيها بعض التجارب التي قام بها فأفضت الى ترجيح فكرة النيوترون لتعليل ظاهراتها ، ولا يمكن لتعليل تلك الظاهرات الا بالنيوترون وهو « دقيقة طاكثة (واحد) وشحنة (صفر) »

ان اكتشاف النيوترون هذا قد يكون سيئنا الى حل العقدة المرتبطة بأصل الكون وتهايته. فالعالم الاميركي « ميلكن » يرى ان الايديروجين يتكون في رحاب افضله من الطاقة وان تتكون ذرات العناصر الثقيلة من ذرات الايديروجين هومنشا الاشعة الكونية (راجع مقال نهاية الكون صنفحة ٥١٩ هذا العدد) وقد قلنا ان النيوترون لا يختلف عن ذرة الايديروجين الا في المسافة بين الكترونه وبروتونه - واذن فهو ايديروجين في دوره الجيني. وقد يتضح بعد قليل ان النيوترون هو الحلقة التي تصل بين الطاقة والايديروجين ثم ان العلماء مختلفون في طبيعة الاشعة الكونية نفسها. ثلكن يقول انها امواج كهربائية مغنطيسية من قبيل امواج الضوء واشعة اكس. وغيره يقول انها تيارات من الالكترونات. فرد على ذلك ملكن بأن اثبت انها لا تتأثر بفعل القطب المغنطيسي للارض ولو كانت الكترونات لوجب ان تشتد على مقربة منه لانه يجمعها ، وهي لاتفعل ذلك. فلعل النيوترون يحسم هذا النزاع. فاذا قلنا ان الاشعة الكونية تيارات من النيوترونات تصدق عليها قول ملكن من انها لاتشتد حول القطب المغنطيسي بفعله الجاذب لانها لا تجذب ، وصدق عليها قول بعض الباحثين الآخرين من انها لاتتصف تماماً بصفات التوجات الكهربائية المغنطيسية وعدا هاتين المسائل قد يكون « النيوترون » سبيل العلماء الى جلاؤها