

عجائب الحل الطيفي

الكترسكوب في معرفة بناء النجوم

وحركة الاجرام السموية

كان الفيلسوف الفرنسي اوغست كونت من اعلم اهل زمانه ، ولكنه مع ذلك قال ان العقل البشري لا بد ان يبقى جاهلاً ببعض الاشياء . وضرب على ذلك مثلاً ببناء الاجرام السموية من الناحية الكيميائية . فهداه المسألة كانت في نظر كونت وغيره من علماء ذلك العصر ، من وراء مقدرة العقل البشري ، لانهم كانوا يجهلون حينئذ الوسيلة التي تفتح امامهم ابواب هذا السر الملق ونحن اليوم ندرس بناء النجوم ، كما ندرس بناء الاجسام المادية في العمل الكيميائي . والفتح الذي فتحت امامنا الابواب ، هو علم الحل الطيفي وآلته ، مبينة الطيف (الكترسكوب) فاكاد المدا لا يكتشفون الكترسكوب ، حتى اصبح بناء الاجرام السموية امامهم كالكتاب المفتوح فيه عرفوا العناصر التي تدخل في بنائها ، وقد اكتشفوا حتى العهد الأخير ، نحو ستين عنصراً من العناصر الارضية في كشل النجوم ، ثم انهم اثبتوا بالحل الطيفي ان جو المرشح يحتوي على الاكسجين وان لاثرة في جو الزهرة . ويتنوا بواسطة الخطوط المختلفة التي تظهر في طيف النجوم والدم ، ان الترات التي على الارض ، كائنة كذلك في بعد الدم وفي اذنان المذنبات وعلى سطوح النجوم البيض التي بلغت حماتها درجة البياض وبذلك معنا الكترسكوب اقوى الادلة على وحدة الطبيعة من نحو مائة سنة امراً العلامة اسحق نيوتن شعاعة من الضوء في موشور من الزجاج في غرفة مظلمة ، فرأى على الجدار المقابل للوان قوس قزح . فأقضى به ذلك الى الاعتقاد بأن نور الشمس مركب من أشعة مختلفة ، ولكن نيوتن ادخل شعاعة النور الى الغرفة المظلمة من ثقب مستدير ، فكان شبح الشعاعة بعد اختراقها الموشور ونفوذها منه رفعة مستديرة من الضوء . ولو اتفق له ان يدخل شعاعة النور من ثقب مستطيل ، لكان اكتشف علم الحل الطيفي حينئذ . وهذا ما فعله كرشوف وبصن الالمانيان في النصف الثاني من القرن التاسع عشر الى جوزف فرانهورنر يعود الفضل في اكتشاف اهم حقيقة علمية تتعلق بحل الطيف بعد اكتشاف نيوتن وهو ان نور الشمس مركب من طوائف من الاشعة لكل لونها الخاص . ذلك ان فرانهورنر اكتشف ما يعرف بظاهرة «الخطوط السود او القاتمة» في الطيف . ومع انه توفي سنة ١٨٢٦ وهو في التاسعة والثلاثين من عمره ترك في هذا الاكتشاف اراً في علمي الطبيعة والملك لايزول . كان ابن

خزاف باقاري، فتلقي عليه أصول الخزافة ثم تعلم فن صقل الزجاج فأتقنه واشتهر فيه فاختر لمنصب في معهد بصري optical بمدينة مونيخ، حيث انتخب عضواً في أكاديمية العلوم وعين أيضاً لمكتبها في العلوم الطبيعية. هناك أستحدث اساليب جديدة لسقل العدسات وقياسها، وضع زجاجاً خاصاً يصلح للعدسات، وتعلم كيف يحسب اشكال العدسات المختلفة حساباً رياضياً دقيقاً ولكن همه الأعم كان متجهاً الى صنع عدسات (اكروماتيكية) اي لا يظهر في الاشعة التي تخترقها بقع ملوثة، وهذه البقع تنشأ اذا كان سطح العدسة غير محدب تماماً فتتكرر الامواج وتنتشر فتنشأ ظاهرة البقع الملوثة. ولكن يتمكن من تحقيق غرضه هذا، درس طيوف انوار مختلفة. وكان ذات يوم يدرس طيف نور صادر من مصباح، فأكتشف في الجزء الاصفر من الطيف خطاً مزدوجاً. هذا الخط يعرف الآن بخط الصوديوم. وهو من اشهر خطوط الطيف لان رؤيته سهلة. واعلمك ايها القاري، اذا زرت مملاً علياً في مدرسة وطلت ان ترى سبكتروسكوباً، كان خط الصوديوم هذا اول ما ترى من خطوط الطيف. وامتد به البحث، فأكتشف هذا الخط في طيوف انوار اخرى، ولكن الخط كان دائماً في محل واحد من منطقة اللون الاصفر. ثم حل نور الشمس، فرأى مكان الخطين الاسودين في طيوف انوار المصابيح طائفة من الخطوط المتلازمة وبعضها اكثر فتاماً من البعض الآخر، بل ان بعضها اسود. ثم فحص فراشه نور النجوم فرأى في طيفه خطوطاً تشبه الخطوط التي رآها في طيف الشمس

فدعيت هذه الخطوط خطوط فراشه. ولكن فراشه فرمات قبل ان يدرك تعليلها، وما لها من الشأن في زيادة السماء ومعرفة بناء النجوم والسدم وحركات الاجرام السوية وتلا فراشه في هذا الميدان طالب المانيان هاروبرت وليم بنسن الكيماوي وعرضتاف كرشوف الطبيعي. كانا حينئذ استاذين في جامعة هيدلبرج. وكان بنسن قد استنبط المصباح المعروف باسمه وكان هذان العلمان يبخران في طيب هذا المصباح بعض العناصر الكيميائية ثم ينظران الى الوانها بالسبكتروسكوب. وكانت هذه الآلة مركبة حينئذ من ثلاثة اجزاء اولها طريقة لجمع اشعة الضوء على مؤشر زجاجي، ثم المشور نفسه الذي يفرق النور الى الالوان المؤلف منها ثم تلكوب صغير يحسب الطيف حتى تستطيع رؤيته. وما لبنا حتى وفقاً الى اكتشاف اسامي في هذا الميدان، وهو ان لكل عنصر خطوطاً لامعة في الطيف خاصة به

وفي يوم من ايام سنة ١٨٥٩، اكتشفنا سر الفرق بين خطوط فراشه - وهي خطوط قائمة في الطيف - والخطوط التي كسفاها وهي خطوط لامعة. ذلك ان اشعلا مصباح بنسن، وعثر في لحيه عنصراً من العناصر، وراقب الطيف فوجد الخطوط اللامعة الخاصة بهذا العنصر. ثم جاء نور قوي من مصدر آخر وامراه في طيب المصباح الذي بعثر فيه ذلك العنصر، قبل جمعه وتوجيهه الى المشور. فلما راقب الطيف وجد ان الخطوط فيه قد اصبحت قائمة. فأدرك

كشوف في الحال لتعليل ذلك وكان تعليله صحيحاً أبدته للمباحث التالية : قال : - اللون الأخضر الذي يولده العنصر في طيب المصباح يعدل في النور الوارد من مصدر آخر ، الامواج التي من طولها تماماً ، وكذلك بنقي الواحد الآخر ، فيزول اللون الذي كان يوتد في الطيف خطوطاً لاسعة ، وكذلك تشهد خطوطاً قائمة وقد حلت محلتها

هذا الاكتشاف مهّد السبيل لتعليل خطوط فرهنوفر . كان العلماء قد عينوا مواقع مئات من الخطوط القائمة - خطوط فرهنوفر - في طيف الشمس . ولكنهم لم يدركوا معنى هذه الخطوط الا بعد اكتشاف بنسن وكشوف الاخير ، وتعليل كشوف له التعليل الصحيح . ذلك ان طبقة الشمس الخارجية Photosphere تطلق امواجاً مختلفة تقابل امواج الطيف المرئي ، ولكن هذه الامواج قبل ان تصل الى تلسكوباتنا وسبكتروسكوباتنا يجب ان تمر في جو الشمس حيث توجد معظم العناصر في حالة غازية متألفة . وكما عدل النور الصادر من جسم آخر لون اللهب الخاص بعنصر معين في مصباح بنسن ، كذلك تفعل هذه العناصر المتألقة في جو الشمس ، بالامواج العائدة من سطحها . فلذلك ترى خطوط سوداً او قائمة في طيف الشمس . فاذا اتفق موضع خط من هذه الخطوط او موقع طائفة منها ، مع موقع خط (او طائفة) خاص بعنصر من العناصر عرفنا ان هذا العنصر موجود في جو الشمس . وكذلك نستطيع ان نعرف تركيب الشمس الكيماوي وهي على ٩٣ مليون ميل منا

وما كاد كشوف وبنسن يكتشفان هذه الحقيقة حتى استعملت اداتهما في الكشف عن عنصر الكيزيوم والروبيديوم في المياه المعدنية التي تنبع في دوركيم . ونرى في هذا العدد قصة كان كشوف يحب ان يرويها قال : كانت المسألة المطروحة على بساط البحث ، هل تكشف خطوط فرهنوفر عن وجود الذهب في الشمس ؟ وكان صراف كشوف يقول له وماذا يعني ان كان الذهب موجوداً في الشمس ما زلت لا استطيع ان آتي به الى هنا . وبميد ذلك نال كشوف من احدي الجمعيات العلمية في انكلترا ميدالية ذهبية ومبلغاً من المال . فذهب بها كشوف الى صرافه وقال له لقد افلحت في ان آتي لك بالذهب من الشمس

وتلا ذلك استنباط وسيلة ادق من الموشور للحل الطيني . فكان استنباطها من نصيب روثاند العالم الاميركي والاساذ في جامعة جنز هيكز في المقعد الاخير من القرن التاسع عشر . ذلك انه صنع آلة لتخطيط قطعة من الزجاج خطوطاً عديدة متلازدة ويقال ان البرصة المربعة في النادر منها قد تحتوي على ٣٠ اتماً من هذه الخطوط (الانسكلويديا البريطانية) . ومن يملك قطعة منها بحسب انه يملك كنزاً عظيماً لانها افضل ما عرف من وسائل العلم لحل نور الشمس الى الالوان التي يتركب منها . ثم قضى دولند بعد ذلك سنين عديدة في درس طيف الشمس ، فقال انه وجد في مناطق الالوان المختلفة نحو عشرين الف خط ، وان كل خط او كل طائفة منها تشير الى مادة معينة في كتلة

الشمس. فلما تم رولند مباحته، كان قد كشف في الشمس عن ٣٦ عنصراً من العناصر الكيميائية المعروفة على الأرض. وقد كشفت بمد وقائه عناصر أخرى، لأن العلماء صنعوا الواحاً فتوغرافية شديدة الاحساس، تتأثر بالنور الذي تحت الأحمر، وكذلك كشف العلماء عن نحو ستين عنصراً من العناصر الكيميائية في مادة الشمس.

أما في النجوم فلما لا نستطيع أن نشهد في طيف نورها التفصيلات التي نشهداها في طيف الشمس. ولكن السبكتروسكوبات الكبيرة التي بنيت في العهد الأخير وألحقت بالمرصد الكبيرة كمرصد جبل ولسن، قد كشفت عن عشرات من العناصر الكيميائية في مواد النجوم. ثم إن الخطوط التي تبدو في الطيف لا تكون مستقرة في مكانها، إذا كان مصدر النور متحركاً بل هي تنحيد إلى الأحمر إذا كان الجسم مبتعداً عن المراقب، أو تنحيد نحو البنفسجي إذا كان الجسم مقرباً منه. وعلى هذا الأساس استطاع الباحثون أن يكشفوا عن دور الشمس على محورها وسرعة هذا الدوران وكذلك دوران السيارات وسرعته. وعرفوا أيضاً أن حلقات زحل ليست مادة جامدة بل مؤلفة من كريات صغيرة كل منها بمثابة سيارة صغيرة. وعليه بنيت أدق الحسابات لبعد الشمس عن الأرض. ولما طبق هذا المبدأ على النجوم، عرفت حركة الشمس بالقياس إليها، وقيمت إبعاد مئات منها، وكشف عن مئات من النجوم المزدوجة، وعرفت كتل واقطار بعضها. ثم درست نتائج هذا الحيرد، فيما يرتبط بنور السدم التي خارج المجرة، فتبين أن معظمها يعتمد عنا بسرعة عظيمة - قدرت سرعة ابتعاد أحد هذه السدم بـ ١٥ الف ميل في الثانية - وعلى هذا بنيت نظرية الكون الآخذ في التمدد أو الاتساع *Expanding universe* ثم إن المباحث السبكتروسكوبية بينت أن السدم نوبان أو ثلاثتان. فملائمة مكونة من كتل من الغاز المضيء أو المتألق وأما الطائفة الثانية فتطلق نوراً كسدم النجوم فيرجح أنها مجموعات من النجوم بعيدة عنا بعداً لا يمكننا من رؤية بعض نجومها الفردية

وإذا كان هذا شأن السبكتروسكوب في علم الفلك الحديث. فاهم أثره في ميادين العلم الأخرى؟ الكيمياء مدين للسبكتروسكوب بالكشف عن عشرة من العناصر، ولعل أشهرها عنصر الهليوم الذي كشفه لكبير في جوف الشمس فيما كشفه رمزي على الأرض بنحو عشرين سنة. وانت تعلم مقام الهليوم في المباحث العلمية النظرية، كتركيب الذرة وتحويل العناصر، كما تترك مقادير في الشؤون العلمية، فهو الغاز الذي لا يصلح غاز مثله، لئلا أكياس البلونات، لأنه خفيف وغير قابل للاحتراق. ثم إن للسبكتروسكوب شأناً أي شأن في عالم الطبيعة النظري الذي يتناول الذرة وبنائها وتحويلها وكشف العناصر التي توجد منها مقادير ضئيلة في ركازاتها

ولاز السبكتروسكوب في علمي الطبيعة والكيمياء حديث طويل رجعته إلى فرصة أخرى