

طمن والكهرب

بدء الانقلاب في علم الطبيعة الحديث
ومشى علماء كبروج لبحث القدرة

لولا الاتفاق لما علمنا ان اسر جوزف طمن مكتشف الكهرباء قد قضى نحسنا لأن اباه التدمير اعطى على ذكر أحد البناء ، ذكر رجل كان أميراً من امراء البحث العلمي الحديث في الدرة . فهو الذي أثبت وجود الكهرباء ، وان القدرة ليس كما كان ديموقريطس ودلن غير قابلة للجزئة . وأنجب تحت اشرافه وارشاديه طائفة من اعظم علماء الطبيعة في هذا العصر وفي طبيعتهم رذرفورد وقد سبغوا الى عالم الخلود ويلكر الامريكى دولس (U. T. R.) ونجله ولیم طمن وغيرهم

ولو اراد الكاتب ان يخصص سيرة طمن لكفاه ان يقول : « كشف الكهرباء ودرّب هؤلاء العلماء » ولأوعى في قوله نصف الانقلاب العظيم في علم الطبيعة الحديث في سنة ١٨٩٧ ، اذ كان الاساذ كوري وزوجه ، ماضين في تقيهما عن عنصر الراديوم ، حل أحد أسباد البحث الطبيعي الحديث ، مشكلة معقدة تعلق ببداية المادة الأساسية . أو على الأقل شق طريقاً جديداً قد يقضي الى الحل التام . وهذا المبد هو جون جوزف طمن ولد طمن (ا . ا .) قرب منشستر سنة ١٨٥٦ وكان في بته اولاً ان يصح مهندساً ولكن هذا الامير بين العلماء ، أتد على البحث العلمي الجرد ، لامة لم يبالغ في بعض الموضوعات التي تقضيها الشهادة الهندسية . فحضر كلية اوين منشستر ، وكانت قد خصصت فيها جوائز للبحث العلمي في أحد موضوعات الكيمياء ، لذكرى جون « دلتن » صاحب المذهب الذري في بناء المادة . فلم يلبث أن خرج من كلية اوين الى جامعة كبروج ، حيث أضاف اسمها الى اسمي مكتشفي الذرات والحربثات أي ديس وأفوجادرو ، وذلك باكتشافه الكهرباء (الأنكيترون) في جامعة كبروج ، كان نورده راليه مدير ألامد كلفندس العلمي . وقد كان راليه خلفاً لذلك العالم الطبيعي الرياضي العظيم - جيمر كلارك مكسول - في منصب اساذ علم الطبيعة التجريبي . ولكنه جاء خمس سنوات - قبله في هذا المنصب - فتم على الاستقالة (١٨٨٤) . فصار اليه ان يذبح اسم من يخافه بها هذا . حسب العلمي الجري . فأشار من دون أقل رد في الشاب

الذي أنسى ، جون جوزف طرسن فأحدث انشطاراً في دوائله ، إذ كذب بخذف في
في الثامنة والعشرين ، غابش مثل مكون ورايه الغضيب ؟

كأت دلائل الألفية قد بدت في باحثه ، وكان قد نال إحدى الجوائز العلية في الجامعة
وهو في الخاصة والعشرين ، على رسالة يئس فيها مواضع الضعف في المذهب الفاضل بأن البذوات
المادية ، هي دونات في الاثير . ولا ريب في أن هذه الرسالة نالت تحجب لعلاء بدقم
وقوة حجتها . ولكنه كان حديث العهد بالصيغة التجريبية . فكيف بشرف على أعظم مهة نصيحة
التجريبية في العالم ، وهو من ممارسها وبقتام تجرمة ومراة ؟ واجتمع انجلس الذي عهد إليه
بانتخاب الاستاذ الجديد — وكان مؤلفاً من نورد كلفن والسر جيراثيل سوكس والاسناد
جورج دارون — فنداولوا ، ورفق اختيارهم بالإجماع على الفتي القادم من ميشغو . فأعلنت
نتيجة الانتخاب حتى قال أحد كبار الأساتذة متحكماً : « هذه ظلال كلارك مكون الامد ان
تكون الأمور على غير ما برام في جامعة نيون إذ يصبح العيان فيها أساتذة !

وكذلك تبع لفتي في الثامنة والعشرين ان يشغل منصباً حل فيه جنبه عانان من اكر
العلم الطيبة الحديثة . ولكن معمل كاندش أصبح برصته ، زعيم المعاهد العلية في العالم في
البحث عن أسرار الطبيعة ولا سيما طيبة الدرة ، وبمحاولة الفود التي خفاهاها . هذ كانت تخلق
عقول الباحثين الى ذرى لا تسمى . وفي هذ فدمرة هذا الطيكل العلمي ظلت روح الفتي طرسن
زبرف مسيرة على ماونيه وخلفائه ، أكثر من نصف قرن

وأى حسن بصيرته اتانفة ان في تكهربية مفتاح أسرار الكون . فأنخذها بيد
لعبته . وكان فيل دخوله جامعة كبرديج قد سمع عن أنبوب رجحي استنبهة رجل تكهربي
آخر يدعى ونيم كروكس . وكان كروكس يأخذ أنبوبة هذا ، ويفرغ منه الهواء على قدمها
يستطيع ، ذر كات جزئات فلبلة فيتم بمختمه حتماً محكاً ثم يمر فيه بشار كهربائياً يشاهد
تألقاً بيضاء عند نقط — القطب السالب — . كيف يملل هذا الضوء العريب ؟ ان الجزئات
القطبية في هذا الأنبوب يذمت منها ضولا شديداً ورجح الحدرن بشأن بضوة صغر محض
ولكن هل حد ضوءه ؟ فبضوه كما أجمع رجال العلم في ذمت الحين ، كان شيئاً غير مادي
وهذه الأشعة المنعدنة تمصع خذف قدمة من الفطيس بالكهرب . ذابذبت من الأنبوب .
فدهش كروكس وبخيسر . ضولا ولكنه في وقت تسع مادة لا تشبهها فكيف يوق
بين هذين المتناقضين ؟

فند كروكس اسماً لا يهد . فأشعة ذن لهم . ربه من حالات سادس .

هي غاز ولا سائل ولا جاد — وأطلق عليها اسم « المادة الشاعية ». ومع ذلك ظلت حقيقتها سرّاً محجوباً عن الافهام . وكان كروكس لو علم على قارب تومسين أو أدنى من اكتشاف الكيوب (الأنكترون) . ولكن حسباً أنه فتح العلم بأداة للاكتشاف استعملها رنجن فكشف عن الأشعة السينية وعمل طمس بها العجب العجائب

أخذ طمس بين هذه الأنايب وبفرغ منها أهواء حتى صار أهواء داخل بعضها ألباب من أهواء الذي تتنفسه عشرين ألف ضعف . وكان معه سبعة طلاب في عمل كاتندش فدعى أحدهم يساعده في امرار الكورباتية في الأنايب فأمرأ تيارات عالية الضغط وجملاً برانان الألفة الناحية البادية في الترفقة المنبثة

ثم جعل طمس يتأمل في أختاء هذه الأشعة بفعل المغناطيس . فانه إذا أدنى منطيطاً من الأيوب الذي تصلق فيه هذه الأشعة ، انحرفت الأشعة نحو المغناطيس كما تنحرف برادة الحديد . ثم غير أحوال تجاربه البديدة فاستعمل أنايب على درجات متفاوتة من الانواع ، واستعمل مواد مختلفة في القطب السالب ، وتيارات متباينة القوة من الكورية . وانقضت سنون وهو يغير أحوال التجارب ويدون مشاهداته

وفي سنة ١٨٩٠ زوج وسنة ١٨٩٤ انتخب رئيساً للجمعية الفلسفية في كوردج ثم دعي الى جامعة برنسن الأميركية فحاضر فيها في موضوع (التيارات الكورباتية في الغازات) وكان في أثناء ذلك كاه ينشئ نظرية جديدة ، لم يزلها معزلة الاعتقاد ، لان النظرية عنده إنما كانت خبطة لتعمل ردليلاً هادياً للبحث

كان بحث فراداي في « الحن الكورباتي » قد حده على الاشتباه في وجود ذرات من الكورباتية وكان علمائهم قد نجحوا سنة ١٨٨٦ وصرح أمام الجمعية الملكية « بأن الكورية مجزأة الى قنح أوية تنصرف كأنها ذرات كورية » وفي تلك السنة نفسها ، كان طمس — وهو في الخامسة والعشرين — قد وزن كمية كورية من نسبٍ عودر قبل كورتها وبعداًها ليعلم هل الكورباتية وزنٌ ثم استحق شحنة كورباتية متحركة فوصل الى النتيجة الآتية : ان لشحنة الكورباتية ، فصوراً ذاتياً وهذه صفة من صفات المادة

وهذا طمس لى كوردج من أميركا وروى مباحثه . ثم في مساء ٣٠ أبريل سنة ١٨٩٧ أعلن أمام الجمعية الملكية النتيجة المفاجئة . وهو في غايوج اعلمت حديث ذلك فقال : « أشعة للهدى دقائق من الكورية . نسبة فاسكر بذلك ان تدور هي نهاية ما نوجبر

ايه المادة . وقد كانت القدرة ، منذ ثبت دلتى وجودها سنة ١٨٠٠ بحسب الطريقة الأساسية التي تبين منها المادة ، بل جميع اشكال المادة في الكون . ولكن هذا هو ذا طمس يفسد هذا الاعتقاد . وكان روبرت بوين ، الكيمائي البريطاني العظيم قد قال إن انصافه هي « حدود التحليل الكيمائي » (ونحن علم بطريفة نرسمها مثذرة) . ثم أضاف الى ذلك « ولكن قد توجد طريفة تبلغ من القوة والطيقة ما يكتفى من حلها الى دقائق أصغر وأسط منها » . ولا ريب في ان بوين لم يتصور قط غير طبيعة الجريد ولا علم الكيمياء الجديد . ولكن ضمن تصورهما وكان من شأنهما . فإنه كان شديد الثقة ببساطة الطبيعة فقال لا بد أن يوجد شيء أسط من ٩٢ ذرة مختلفة من ذرات المادة ، كجزء احدها عن الأخرى . وهذا الشيء — الذي تألف منه أشعة المهبط — دعاهم الالكترتون الكهروب (

هذه الكهروبات ، كانت تبين اطلاقها جزءاً من الذرات التي انطلقت منها ، وهي متشابهة مهما اختلف المصادر التي تنطلق منها . وهي ذرات من الكهربية السالبة ، ولها وزن ، وهي تتطابق بسرعة ١٦٠ ألف ميل في الثانية ، وكل عنصر من العناصر الاتين واتسمى مبي منها هذا ما يخص الحقائق التي أعظم ضمن للعالم . فهل يصدق العلماء الذين يحتمون قوسهم؟ لم يكن طمس مشهوراً ، بل كان غرضه الحقيقة كما كانت غرض المرءين المتزدين . لذلك آلى عن نفسه : أن يثبت صحة وجود الكهروب ، بوزن كتله . لا امراف رجلاً أخذ على طائفه عملاً أصعب من هذا العمل اولا يعلم عن رجل ، غير متصف بلباقة طمس وأمنه وخياله كان يستطيع أن يصيب الجراح



فتنا ان هذه الأشعة المنطقية في ايوب من أنابيب كروكس ، تتصرف اذا أدبنت قطعة منطيس الى الانبوب ، فتفس ضمن مدى هذا الانحراف ، وقوة المغناطيس . وفي تبه من الأرقام والبيادلات والاحصاءات ، وصل الى رقم قال أنه النسبة الثابتة بين الشحنة الكهربية على الكهروب وكتله ، ثم قال ان وزن الكهروب أقل نحو أني ضعف من وزن ذوة الايدروجين وهو أخف العنصر على ما علم . اي ان كلمة الكهروب جزءاً من نحو أني جزء من كلمة ذرة لايدروجين

على ان العالم لم يصدق ، رغم النجاحات العظيمة التي توالت في مختمه تقرون التاسع عشر . اطلق لوب في هوس الممار بحث بفتاح صمس ، وحين طمس نفسه لم يكن ، فقد كان الانقاع ساداً لتأنيق التي يفسد بها

فدعا إليه أحد تلاميذه (T. R. Wilson) وكان طمس قد شاهده وهو يحرق تجارب
بجهاز استنبطه لاحصاء دقائق المياه وانصار. وكان توأم هذا الجهاز حجرة يتكثف فيها بخار
الماء في أحوال معينة على تلك الدقائق فيصبح تصويرها استطاعاً فأضاف ولسن ان الحجرة جهازاً
للتصوير. وقال طمس ولسن: ألتصيح ان تصور الكهرب؟ ألتصيح محصي دقائق النبار
ان يلقى اليد ولو لطفاً عابرة عن الكهرب. كي بصورة؟ إنه عمل أسه ما يكون بالأعجاز.
ولكن بس ثمة مستحيل عن تميز والاستادة

واواقع ان ولسن أكب على بحثه أربع عشرة سنة حتى أتته وكان ذلك في أواخر سنة
١٩١١ وطريقته — طريقة الحجرة الغائمة — أصبحت من أهم الأساليب في بحوث الذرة.
وقد فصلت مبادئها قليلاً في المنتصف ولا مجال الى العودة اليه الآن

وبها كان ولسن مبدئياً بتصوير الكهرب، كان ميلكين (R. A. Millikan) في جامعة
شيكاجو الأمريكية منصرفاً الى استفراد كهرب واحد ووزنه. وإذا علمت انك تستطيع أن
ترصف مليوني ذرة في مدى نقطة حرف الون أدركت ان ميلكين كان مقدماً على أمريكاد يكون
منجلاً ولكن. ملكن كان قد قرأ كل ما كتب طمس وتلاميذه عن تجاربهم فتولت حماة
تفوق حماة الباحث عن كثر عظيم في الفاض هيك قديم

وقد نجح ملكن في تجريبه. وهي التجربة التي تعرف في علم الطبيعة بوصف تجربة «قطرة
الزيت» واعادها مئات المرات ليستترق من دقة نتائجها فخرج منها بان وزن الكهرب يبلغ
جزءاً من ١٨٥٠ جزءاً من وزن ذرة الايدروجين ($\frac{1}{1850}$) وهي نتيجة تتفق مع نتيجة
طمس النظرية التقديرية إذ قال انه أي وزن الكهرب ($\frac{1}{1850}$)

فلما سمع طمس بهذا البحث المدهيب واخضع عن وصفه انفصل لم يسترب انه استغرق
ثلاث سنوات وليس به قريب ان يلقى الكهرب عن قريب عن عين الناس. فان اصغر دقيقة
عادية استطاع رؤيتها نحو على عشرة آلاف مليون جزية والجزية قوامه بضع ذرات
بمختلف عددها باختلاف الجزية. ومن الجزيات ما يحتوي على مئات او آلاف الذرات كعض
جزيات المراد تقريباً باخاف ذرة فوق الكهرب ١٨٥٠ ضمناً في كتابها

ما معنى هذه التجارب انما تعني ان الذرة والذرة الكهربية شيئا واحداً. وهو رأي أنفاه
الآن وبكثرة كان في أواخر القرنين من ولسن هذا القرن رأياً يتعاوي عن بلور الذرة
التي فان حانياً من علم نظيمه رأساً عن شب وطمس أحد قوادها المتقدمين