

اكتشاف البنزين

وسيرة فراداي مكتشفه

في ١٦ يونيو سنة ١٨٢٥ قرأ العالم فراداي في الجمعية الملكية بلندن رسالة موضوعها « مركبات جديدة من الكربون والهيدروجين » ودعى احد هذه المركبات بيكر بورت الهيدروجين فصار هذا المركب الذي اطلق عليه بعد اسم البنزين قاعدة كبيرة الشأن في ارتقاء البحوث الكيماوية العضوية واساساً لكثير من الصناعات الكيماوية الحديثة اشهرها صناعة الاصباغ الصناعية. وقد جاءت الانباء الآن من بلاد الانكلترا ان الجمعية الملكية والجمعية الكيماوية وجمعية الصناعات الكيماوية احتفلت في ١٦ يونيو سنة ١٩٢٥ بمرور مائة عام على هذا الاكتشاف المهم تكريماً لذكر عالم انكليزي من علماء الطبقة الاولى من الغرب ان يحرز فراداي المقام الرفيع الذي احرزوه بين علماء الطبيعة والكيمياء وان يكشف مكتشفاته المهمة في قوانين الكهرباء ونظطية من غير ان يكون باوفاً في العلوم الرياضية. ولا يعني ان الالمام بهذه العلوم من امضى الاسلحة في ايدي علماء الطبيعة والكيمياء. لكن عقل فراداي بلغ من النبوع العلي درجة لم يكن معها في حاجة الى استعمال هذا السلاح الماغي. فمن العلماء فريق يتخذ من العلوم الرياضية قاعدة للمذهب علي ثم يحقق هذا المذهب بالتجربة والامتحان والاستقراء. ومنهم فريق يبدأ بالتجارب من غير ان يقصد تحقيق رأي خاص فيوالها ويبرر نتائجها فيستخرج منها احكاماً عامة. اما فراداي فلم يكن من اولئك ولا من هؤلاء لانه كان ذا نظر نافذ في طبيعة الاشياء حتى كان ريشة صحيرية كانت تخط على صفحات عقله الاراء المتكررة فيمتحنها في مخبره بمقدرة نادرة نادرة الثيل وفي الغالب كانت تجاربه تثبت صحتها

ولد في ٢٢ سبتمبر سنة ١٧٩١ في بلدة نيونفطن بيور كنبر من اصل وضيع اذ كان ابره محداداً مستقلاً وامه امية على انها كانت حكيمة تحب اولادها حباً جميلاً وتعني بنظائهم ومعيشتهم على قدر ما تسمح لها الاحوال. ولما كان في الخامسة من عمره اصيب ابره بداء اقلده عن العمل وكانت الحالة الاقتصادية في انكلترا حينئذ شديدة الضنك فبلغ ثمن افة الحنطة نحو جنيه واضطرت اسرته ان تطلب الاعانة من الحكومة فكان نصيبها منها رغيباً في الاسبوع

أما عن تعميده فهاك ما كتبه بنفسه «كان تعليمي عادياً فلم اتلق سوى مبادئ الكتابة والقراءة والحساب وكنت اقضي الوقت خارج المدرسة لاهياً في البيت أو في الشوارع» وليس فيما كتب عنه في هذه المدة ما يستدل منه أنه كان ذا مقدرة أو رغبة خاصة في التقدم والارتقاء . ولما كان في الثالثة عشرة من عمره استخدمه بائع كتب يدعى



ميشال فراداي

جورج ريبوفكان يوصل الصحف الى المشتركين فيها ويجمعها بعد ما يتفحص قراءتها . فسراً المستر ريبون دفعه وأمانته في القيام بأعماله فسمح له سنة ١٨٠٥ ان يتعلم تجليد الكتب من غير راتب . ووقع بين يديه حينئذ كتاب وط في « ترقية العقل » فقرأه وهو

يحلده ثم قرأ كتاب مسررست « احاديث عن الكيمياء »، ولما كان يجلد جزءاً من دائرة المعارف البريطانية قرأ فصلاً فيها عنوانه « الكبر بائية » فانس من نفسه ميلاً الى العلم ورغبة في البحث عن حقائقه

فانفق ما جمعه من الدريهمات القليلة لشترى آلات صغيرة جرب بها بعض التجارب في بيت ابيه فادرك وجوب التعلم أولاً ولكن اين يتعلم ؟ لم تكن تجد في بلاد الانكيز حيثدر فصولاً ليلية يدرس فيها الثبان الفقراء الذين يعملون طول نهارهم لكسب الرزق. وحدث حينئذ ما فتح امامه باب التحصيل وذلك انه رأى في نافذة مخزن من المخازن اعلاتاً عن خطب بلقيها رجل يدعى المتر تائم في داره تدور على « الفلسفة الطبيعية » واجرة الدخول ثلث عن كل مرة فاقترض بعض النقود من اخيه الأكبر وحضر هذه الخطب

وكان في بيت ريبور رئيسه رجل فرنسي يجيد التصوير . فلاحظ هذا الرجل ان فراداي ذكي التواذ يميل الى التصوير فكان يطلعه على بعض اسراره ولما حضر فراداي خطب المتر تائم طبعها كلها في اربع دفاتر كبيرة وزينها برسوم رسمها لها لتفسير معانيها ثم جلدتها في اربعة مجلدات

وكان يتردد على مكتبة المتر ريبور رجل يدعى المتر دانس عضو في المعهد الملكي فلاحظ تعلق فراداي على المباحث العلمية ورغبته في درسها فزم ان يدعوهُ الى المعهد الملكي ليرسم خطب المتر همفري دافي . ففعل فراداي في خطب المتر همفري دافي ما فعلهُ قبلا في خطب المتر تائم اي انه دوّنها وزينها بالرسم التي تفسر معانيها . ثم ارسل هذه المذكرات مع كتاب الى المتر همفري دافي بطلعه فيه على رغبته في خدمة العلم ويطلب اليه ان يبيّن ما اذا كان في المعهد الملكي مخار دافي في امره لما رآهُ في هذه الرسالة من الرغبة الصحيحة في المباحث العلمية والعدم وجود مكان له في المعهد الملكي آنئذ فاستشار صديقه المتريس Pepys وكان من مديري معهد فقال له « استخدمهُ لفصل ازجاجات الفارفة فاذا كان فيه غير قليل هذا العمل الخفير ثم يرثي عليه الى غيرهِ » فقال دافي لا بل يجب ان تستخدمهُ فيها هو ارق من ذلك . وللحال ارسل اليه رسالة يقول فيها انه سيقبلهُ بعد رجوعهِ الى لندن لانه كان معتمداً المتر منها

وحدث ان خلا حينئذ منصب معاون في المعهد الملكي بوفاة الرجل الذي كان يشغله فاستدعي فراداي وعرض عليه المنصب فقبلهُ وفي ١ مارس سنة ١٨١٣ أوم مجلس ادارة

المعهد هذا انعقد معه ، وكانت عملة في البدء مساعدة المحاضرين في اعداد معدات التجارب العلمية المختلفة لقاء ٣٥ شلنًا في الاسبوع اربعة جنيهات في الشهر . ولم يلبث ان اثبت قدرته فصار يساعد المحاضرين في بعض التجارب العلمية الصغيرة واشتغل سكرتيراً للسرهمري دائمي وانضم الى الجمعية الفلسفية بلندن وصادق بعض اعضائها فالنوا حلقة صغيرة يجتمع عنده للناقشة في مباحث علمية تعود عليهم بالفائدة

وفي خريف سنة ١٨١٣ رحل السرهمري دائمي رحلة علمية الى اشهر مدن اوربا فاستصحب فراداي معه معاونًا وسكرتيراً وخادماً ، وكانت شهرة دائمي قد سبقته فكان يُستقبل بالاعجاب والاكرام حيث حلّ وقّع له العطاء معاملهم مرحبين به فكان فراداي يساعده في جميع تجاربه العلمية فلقي في هذه الرحلة اشهر رجال العلم في اوربا وصادق بعضهم صداقة دامت مدى الحياة

دامت هذه الرحلة الى ربيع سنة ١٨١٥ فلما عاد الى انكلترا رجع فراداي للقيام بالعمل في المعهد الملكي وزيد راتبه ٥ شلنات في الاسبوع لان مجلس الادارة كان قد توسم فيه خيراً ففعل ذلك تشيخاً له

وثابر فراداي على حضور جلسات الجمعية الفلسفية وفي ١٧ يناير سنة ١٨١٦ بدأ يلقي خطاباً في الكيمياء على اعضائها وفي تلك السنة ايضاً نشر رسالته الاولى في مجلة المعهد الملكي الرسمية وموضوعها « تحليل الكلس (الجير) الكاوي »

وقرأ رسالته الاولى امام الجمعية الملكية في سنة ١٨٢٠ فكان موضوعها « مركبات جديدة من الكلور والكريون ومركب جديد من البور وانكربون والهيدروجين » فكان لهذه الرسالة وقع كبير لدى اعضاء الجمعية

واشتهرت تلك السنة في تاريخ الكيمياء المتطوية بما كشفه ادرست العالم الالمانكي من العمل المتطوي في التيار الكهربي باثني وتلا ذلك مباحث امير الفرنسي وتجاربه الدكتور ولتن الانكليزي . فحركت هذه المباحث رغبة فراداي في درس هذا الموضوع فدرسه ووضع فيه كتاباً عنوانه « تاريخ المباحث الكهربية المتطوية ونقدمها »

ورقي في هذا الاثناء الى رتبة مناظر عام في مهمل المعهد الملكي وصارت مباحثه وتجاربه في الدرجة الاولى من المقام العلمي فحرب مع المستر ستودارت تجارب في بعض امزجة السلب لتقنيته وحفظه من الصدأ وكان قبلاً قد استنيط بمعاونة رئيسه السرهمري دائمي مصباح دائمي الذي يستعمله المعدنون في الناجم . ثم حرب تجارب

كثيرة في تسييل الغازات سنة ١٨٤٣ فاثبت ان كل الغازات هي بخارات سوائل تقابلها ولكن درجة تبخر هذه السوائل واطئة جداً . وكان يستعمل في هذه التجارب كثيراً من الأنية الزجاجية فانفجرت احداها مرة ودخلت ١٣ ذرة زجاج في عينيه ولكن ذلك كان سائماً لديه في سبيل العلم فشغلت المصيبة عزمه بدلاً من ان توحنه . وسنة ١٨٢٥ اكتشف البنزين كما جاء في صدر هذه المقالة باستفظاره من قطران النعم الحجري . وقد حفظ مقدار البنزين الذي استقطره أولاً في الخنف البريطاني لأنه صار اسامياً لكثير من أكبر الصناعات الحديثة

وذاغت شهرته العلية فاتخب رفيقاً في الجمعية الملكية في ٨ فبراير سنة ١٨٢٥ ثم رقي الى رتبة مدير للمعهد الملكي في تلك السنة

ولما ذاعت شهرته العلية واشتهرت خبرته في الامور الصناعية والكيمياء كثرت عليه الطلبات من اصحاب المعامل الكبيرة في لندن وغيرها من المدن الصناعية . اما رتبة مديراً للمعهد الملكي فكان مائة جنيه في السنة عدا اجرة غرفته وما يلزم لانارثها وتدفتها فكان عليه ان يختار بين البقاء في هذا المنصب يتقاضى منه هذا الراتب الصغير وقبول مركز كمستشار في بعض شركات يتناول منه مالاً طائلاً . وقد قال هكلي بعد ان لو اراد فراداي ان يستخدم مواهبه ومعارفه في كسب المال لجمع ثروة لا تقبل حينئذ عن ثلاثة ارباع المليون من الجنيهات . لكن فراداي اختار اختياراً يعود عليه بالخير وعلى الناس والحضارة بالنفع الجزيل . وكان كما كشف حقيقة اساسية من حقائق الطبيعة يترك تطبيقها الى غيره من الباحثين وله في ذلك اقوال ونوادير مشهورة . قيل انه كان مرة يجرب تجربة كهربائية في الجمعية الملكية وبعد ما شرحتها التفتت اليه سيدة وقالت « ولكن يا مستر فراداي ما فائدة ذلك » فاجاب « تستطيعين ان تقول لي ما فائدة الطفل ساعة ولادته » وقيل ان المستر غلادستون الشهير سأله مثل هذا السؤال في وقت آخر فاجابة « صبراً يا سيدي فقد نجحى الحكومة من هذا الاستنباط مبالغ كبيرة من المال » فراداي مباحث واكتشافات كثيرة ذات شأن كبير في الكيمياء والطبيعات بصعب حصرها وبسطها في هذا المقام . ولكن ما لا يدرك كله لا يترك جله . واهم اكتشافاته كان في قوانين الكهرباء . ففي سنة ١٨٣١ اكتشف قوانين التيارات الكهربائية المؤثرة فوضع الركن الذي تقوم عليه غرائب الكهرباء الحديثة . اثبت انه اذا امرت سلكاً معدنياً موصلاً للكهربائية امام قطعة مضطرب حتى يتقاطع السلك خطوط القوة

المنظيية تولد تيار الكهربائي في المرصن. هذه حقيقة اساسية في علم الكهربائية المنظيية وعنها بني المولد الكهربائي والمحرك الكهربائي واكتشف الكهربائي والشحنة أ كس وما تفرغ عنها من المنظييات الحديثة كالشرف والتفنون السكي منيها واللاسكي والنور الكهربائي وانوف الآلات الصغيرة وانكبيرة التي تستعملها في جميع احوال المعيشة. ولولا اكتشاف هذه الحقيقة الاساسية لبيت افعال الكهربائية سرّاً مطلقاً

وتلا ذلك اكتشافه لقوانين الألكتروليس "Electrolysis" اي الفعل أنكبوي الكهربائي او الحل الكهربائي ووضع المصطلحات المشتملة الآن في معظم لغات الارض كالانود والكاثود وما اليهما وقد بنيت على هذه القواعد صناعة التليس الكهربائي والآراء الكيماوية الجديدة في بناء المادة الكهربائي. وضع اول آلة دقيقة لقياس القوة انكبوائية وله مباحث عو بصة في علاقة النور بانكبوائية وطبيعة النور المستقطب ومنظيية المواد واعملت صحته بين سنة ١٨٣٨ وسنة ١٨٤١ فذهبت به زوجته سنة ١٨٤١ الى مرسرا للاستشفاء فنضى فيها سنتين استرد فيها شيئاً من قوته وعاد الى وطنه لمتابعة مباحثه وكانت جميعات العالم الطيبة قد اتجنته عضواً شرفياً فيها ومنحه الجمعية الملكية بلندن كل ما لديها من الاوسمة والمدييات وانهاالت عليه القاب الشرف من الجامعات والمرك . وسنة ١٨٤٤ منحته حكومة فرنسا وسام الشريطة الزرقاء للعلم الدولي والتجب واحداً من العلماء الاجانب الثانية لاكاديمية العلوم بباريس . ولكنه كان ضيقاً لم يسع لواحد من هذه الاوسمة والالقاب . حتى انه رفض رئاسة الجمعية الملكية بلندن وكاد يرفض معاشاً قطعت له الحكومة الانكليزية في وزارة السر رويرت بيل لولا ان اقنعه اصداقاه ان هذا المعاش ليس احساناً بل مكافأة على خدمته للعلم. ولكن السر رويرت تخلى عن منصبه قبل ان يبت في الامر فحل محله لورد ملبيرون ولما كان يجمل قيمة مباحث فراداي كلمة كلاماً جرح عواطفه فخرج غاضباً من حضرته لانه كان يعتقد انه دعاه ليكرم العلم في شخصه . ولنت بعضهم نظر الوزير الى هذا الحادث فقدم على ما فعل وجرت سيدة ان تصلح ذات البين بينهما فرفض فراداي ان ينزحزح من الموقف الذي اتخذه فقالت له السيدة ولكن ماذا تطلب قال « اطلب ما لا انتظر تحيته اطلب اعتذاراً خطياً من الوزير » فاعتذر الوزير اعتذاراً خطياً بسطر القفر له ولفراداي وبعدما قبل فراداي المعاش الذي عينته الحكومة له وتوفي سنة ١٨٦٢ وهو في السادسة والسبعين من عمره بعد ما سطر في تاريخ العلم صفحات مجيدة خالدة وعرف بفضلِهِ وعمله في كل انحاء المعمورة