

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 الالصباع الصناعية . وقد جاءت الانباء الآن من بلاد الانكليزا 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 الغريب ان يحرز فراداي المقام الرفيع الذي احرزوه بين علماء الطبيعة والكيمياء وان يكشف مكتشفاته المهمة في قوانين الكهرباء ولفظية من غير ان يكون بارعاً في العلوم الرياضية . ولا يعني ان الالمام بهذه العلوم من امضى الاسلحة في ايدي علماء الطبيعة والكيمياء . لكن عقل فراداي بلغ من النبوع العظمي درجة لم يكن معها في حاجة الى استعمال هذا السلاح الماغي . فن العلماء فريق يتخذ من العلوم الرياضية قاعدة للمذهب علمي 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 صحرة 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 نيونفنن بيورنكير من اصل وضيع اذ كان ابيه حداثاً مستقلاً وامه امة على انها كانت حكيمة تحب اولادها حباً جماً وتعني بنظافتهم ومعيشتهم على قدر ما تسمح لها الاحوال . ولما كان في الخامسة من عمره اصيب ابيه بداء اقعده عن العمل وكانت الحالة الاقتصادية في انكلترا حينئذ شديدة الضنك فبلغ ثمن افة الحنطة نحو جنيهه واضطرت اسرته ان تطلب الاعانة من الحكومة فكان نصيبه منها رغيباً في الاسبوع

أما عن تعليمه فهناك ما كتبه بنفسه «كان تعليمي عادياً فمما تلقى سوى مبادئ الكتابة والقراءة والحساب وكنت أقضي 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 ريبو من دفتره وأمانته في القيام بأعماله فسمح له سنة ١٨٠٥ ان يتعلم تجويد الكتب من غير راتب . ووقع بين يديه حينئذ كتاب وط في « ترقية العقل » فقرأه وهو

بجلده ثم قرأ كتاب مسررست « احاديث عن الكيمياء »، ولما كان بجلد جزء ١٤ من دائرة المعارف البريطانية قرأ فصلاً فيها عنوانه « الكبر بائية » فانس من نفسه ميلاً الى العلم ورغبة في البحث عن حقائقه

فاتفق ما جمعه من الدريهمات القليلة لشترى آلات صغيرة جرب بها بعض التجارب في بيت ابيه فادرك وجوب التعلم اولاً ولكن اين يتعلم ؟ لم تكن تجد في بلاد الانكيز حيثدر فصولاً ليلية يدرس فيها الشبان 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 يلقيها رجل يدعى المتر تائم في داره تدور على « الفلسفة الطبيعية » واجرة الدخول شلن عن كل مرة فاقترض بعض النقود من اخيه الاكبر وحضر هذه الخطب

وكان في بيت ريبور رئيسه رجل فرنسي يجيد التصوير . فلاحظ هذا الرجل ان فراداي ذكي التواء يميل الى التصوير فكان يطلعه على بعض اسراره ولما حضر فراداي خطب المتر تائم طعها 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 دوّن بها 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 مجاوتاً في المعهد الملكي فخار دافي في امره لما رآهُ في هذه الرسالة من الرغبة الصحيحة في المباحث العلمية والعدم وجود مكان له في المعهد الملكي آتتته فاستشار صديقه المتريس Pepys وكان من مديري معهد فقال له « استخدمهُ لفصل ازجاجات الفارفة فاذا كان فيه خير قبل 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 معتزماً السفر 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 شلن في الاسبوع او خمسة جنيهات في الشهر . ولم يثبت ان اثبت قدرته فصار يساعد المحاضرين في بعض التجارب العلمية الصغيرة واشتغل سكرتيراً للسر همفري داڤي وانضم الى الجمعية الفلسفية بلندن وصادق بعض اعضائها فالنوا حلقة صغيرة يجتمع عنده للناقشة في مباحث علمية تمود عليهم بالفائدة

وفي خريف سنة ١٨١٣ رحل السر همفري داڤي رحلة علمية الى اشهر مدن اوربا فاستمع فراداي معه معاونة وسكرتيراً وخادماً ، وكانت شهرة داڤي قد سبقته فكان يُقبل بالاعجاب والاكرام حيث حل وقم له العشاء 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 الدنماركي من العمل المتطوي في التيار الكهربي والتي تلا 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 الصلب لتقنيته وحفظه من الصدا وكان قبلاً قد استنيط بمعاونة رئيسه السر همفري داڤي مصباح داڤي الذي يستعمله المعدنون في المناجم . ثم حرب تجارب

كثيرة في تسييل الغازات سنة ١٨٤٣ فثبت 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 عينه 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 الفحم الحجري . وقد حفظ مقدار البنزين الذي استقطره أولاً في الخنف البريطاني لأنه صار اسماً لكثير من أكبر الصناعات الحديثة

وذاعت شهرته العلمية فالتحق رفيقاً في الجمعية الملكية في ٨ فبراير سنة ١٨٢٥ ثم رقي الى رتبة مدير للمعهد الملكي في تلك السنة

ولما ذاعت شهرته العلمية 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 فني لبعض شركات يتناول منه مالاً طائلاً . وقد قال هكلي بعد ان اراد فراداي ان يستخدم مواهبه ومعارفته 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 كلما 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 يصعب حصرها وبسطها في هذا المقام . ولكن ما لا يدرك كنهه لا يترك حله . واهم اكتشافاته كان في قوانين الكهرباء . ففي سنة ١٨٣١ اكتشف قوانين التيارات الكهربائية المؤثرة فوضع الركن الذي تقوم عليه غرائب الكهرباء الحديثة . ابان انه اذا امرت سلكاً معدنياً موصلاً للكهربائية امام قطعة مغنطيس حتى يتقاطع السلك خطوط القوة

المنظيية تولد تيار كهربائي في المرصن. هذه حقيقة اساسية في علم الكهربية المنظيية وعنها نبي المولد الكهربائي والمحرك الكهربائي واكتشف الكهربائي والشعة ا كس وما تفرح عنها من المنظيات الحديثة كالشرف والتلفون السكي منهما واللاسكي والتور الكهربائي وانوف الآلات الصغيرة والكبيرة التي نستعملها في جميع احوال المعيشة. ولولا اكتشاف هذه الحقيقة الاساسية لقيت افعال الكهربية سرّاً مغلقتاً

وتلا ذلك اكتشافه لقوانين الانكتروليس "Electrolysis" اي الفعل انكبادي الكهربائي او الحل الكهربائي ووضع المصطلحات المستعملة الآن في معظم لغات الارض كالانود والكاثود وما اليهما وقد بنيت على هذه القواعد صناعة التليس الكهربائي والآراء الكيماوية الجديدة في بناء المادة الكهربائي. وصنع اول آلة دقيقة لقياس القوة الكهربية وله مباحث عريضة في علاقة التور بالكهربية وطبيعة التور المستقطب ومنظيية المواد واعملت صحته بين سنة ١٨٣٨ وسنة ١٨٤١ فذهبت به زوجته سنة ١٨٤١ الى سربرالاستشفاء 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 والمدياليات وانهاالت عليه القاب الشرف من الجامعات والملوك . وسنة ١٨٤٤ منحته حكومة فرنسا وسام الشريطة الزرقاء للعلم الدولي والتجب واحداً من العلماء الاجانب الثانية لا كاديمية العلوم بباريس . ولكنه كان ضيقاً لم يسع لواحد من هذه الاوسمة والاقاب . 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 فخل 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 يتزحزح 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 وفراداي وبعدها قبل فراداي المعاش الذي عينته الحكومة له وتوفي سنة ١٨٦٧ وهو في السادسة والسبعين من عمره بعد ما سطر في تاريخ العلم صفحات مجيدة خالدة وعرف بفضلِهِ وعمله في كل انحاء المعمورة