

أتوق

شاعر الهند راجشراكش طاغور

بقلم الأنسة الفاضلة « الزهرة »

أتوق إلى غاطبتك بأدق الكلمات وأملأها بالمانى العميقة
التي تجيش في حناياي، ولكنى لا أجرؤ خشاة أن تضحك منى
لذلك أضحك من نفسى، وأشجب سرى الخفق بالهزل
والتنادر، وأذيمه في شظايا النكات والاشارات
وأستخف بألى لكىلا تسهينى أنت به
أتوق إلى مصارحتك بأصدق الكلمات، ولكنى لا أجرؤ
خشاة ألا تصدقها ...

لذلك أطوبها في رداء الغيوب، وأضيق عليها أبراد الكنب،
وأقول عكس ما أظن، وأجمل ألى يبدو بلاسبب ولاهله لكىلا
ترى أنت فيه هذا الرأى

أتوق إلى صوغ أمنى الكلمات التي أودعها لأجلك، ولكنى
لا أجرؤ خشاة أن تبخسها حقها وتصغى صفة الذن والخسران
لذلك أتمحل لك صفات فظة، وأطلق عليك أسماء غليظة،
وأنبجح بقسوتى وصلابتى، وأباهى بقوتى وأيدى، وأمالك بالأذى،
خشاة ألا تفقهى للألم معنى أو تذوق لمرارة طعماً
أتوق إلى الجلوس قربك صامتاً، ولكنى لا أجرؤ أثلا يقفز
قلبي من بين شعنى ورتابى تحت قدميك

لذلك أترثر وأهذر وأتنادر لكى أخفى سر قلبى وراء الناطق،
وأتلعب بألى في عنف دون هوادة ولا رفق خشاة أن تتلاعبى
أنت به ...

أتوق إلى الاعتماد عنك، ولكنى لا أستطيع أن أجد إلى
الفرار منك سيلاً، أثلا ينكشف أمامك جبنى، ويستمان لك
خوفى ووجلى ...

لذلك أرفع رأسى بانتخاره، وأشمخ أنفى في شم، وأمثل أمامك
غير حافل ولا مبال. مع أن السهام النطلقة من هينيك على الولاء
تجدد ألى باستمرار ...

(الزهرة)

فإذا ما كانت درجة الحموضة لدرجة جديده في الوسط الموجودة فيه
هذه المواد الزلالية كبيرة فإن المواد تملك كما لو كانت فلوية
فقط فلا تتحلل إلا إلى أيونات هيدروكسيل (أو على الأقل فإن
النتيجة العملية هي كذلك) : فتمكس فيما لو كانت درجة حموضة
الوسط قليلة أى فلوية ؛ وبين هذين الطرفين توجد نقطة في درجة
الحموضة تتحلل عندها المواد إلى مقدار متساو من أيون
الهيدروجين وأيون الهيدروكسيل ، فيحدث نوع من التساوى
الكهربائى يمكن أن نرمز له بـ جيدس (س = الحرف الأول
من الفعل الماضى أصل الاشتقاق ساوى)

والآن من السهل أن نرى أهمية نقطة التساوى هذه إذا
تذكرنا أن العامل الرئيسى في تسيات المحلولات الذروية هو وجود
شحنة كهربائية تمنع الجزيئات من التهاك ، ولما كانت هذه
الشحنات الكهربائية تنحط إلى مقدار ضئيف عند نقطة التساوى
ونتيجة لهذا التساوى ، فبمستنا أن تتنبأ بقلة تسيات المحلولات
الذروية وبالتالى المادة الحية وسبها إلى الانهيار عند هذه النقطة .
وهذا ما يحدث بالفعل ويوضح لنا أهمية درجة الحموضة جيدس
والخطر الذى ينتج من تغيره على مظاهر الحياة .

وأخيراً فإن الفضل يرجع إلى سورنسن في بيان أهمية درجة
الحموضة بالنسبة للتفاعلات الخيمرية ، فقد بين كيف أن التغير —
وهى تلك المواد الخاصة بالمركبات الحية تساعد على تحقيق
التفاعلات الكيميائية — لا تقوم بعملها إلا في درجة حموضة
معينة خاصة بكل خيمرية ؛ فنحن نعلم مثلاً أن خماز المدة لا تقوم
بعملها في المضم إلا في درجة حموضة معينة مرتفعة بالنسبة لدرجة
الحموضة اللازمة لخماز الأمعاء .

وفي النهاية لست أحب أن أترك القارىء يفهم أن جميع
المسائل التي ذكرتها ومحصولها الذى فيها يرجع إلى أبحاث
سورنسن وحده ، فإنى أكون إذن تمدت الأمانة التاريخية ؛
ولكنه لم يكن في استطاعتى أن أبين قيمة أبحاثه دون أن أذكر
بجانبها الأبحاث التي أنارها ، ثم الأبحاث التي سبقته حتى تقدر
بجهود هذا الكيميائى الكبير . وبعد كل شئ فإنى لم أقصد إلى
تحقيق تاريخى فليس هنا مقام ذلك ، ولكنى قصدت إلى اتخاذ
بحوث هذا العالم مناسبة للإشارة إلى بعض التيارات العلمية
السائدة .

مصطفى زبيح