

أتوق

شاهر الزهر رابشرانا طاغور

بقلم الأنسة الفاضلة « الزهرة »

أتوق إلى خاطبتك بأدق الكلمات وأملأها بالمانى العميقة
التي تجيش في حناياي، ولكنى لا أجرؤ خشاة أن تضحكى منى
لذلك أضحك من نفسى، وأشجب سرى الخلق بالهزل
والتنادر، وأذيعه 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 أبطن، وأجمل ألى يبدو بلاسبب ولاعلة لكىلا
ترى أنت فيه هذا الرأى

أتوق إلى سوغ أئمن الكلمات التي أودعها لأجلك، ولكنى
لا أجرؤ خشاة أن تبخسها حقها وتصفقبى صفة الغبن والخسران
لذلك أتمحل لك صفات فظة، وأطلق عليك أسماء غليظة،
وأنبجح بقسوتى وصلابتى، وأباهى بقوتى وأيدى، وأملك بالأذى،
خشاة ألا تفقهى للألم معنى أو تذوق لمرارة طعماً
أتوق إلى الجلوس قربك صامتاً، ولكنى لا أجرؤ أثلا يقفز
قلبى من بين شمتى ربتاى 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 احدى جزيدي 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 الزلال 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 ساوي)

والآن من السهل أن نرى أهمية نقطة التساوى هذه إذا
تذكرنا أن العامل الرئيسى في تكتل المحلولات الفلوية هو وجود
شحنة كهربائية تمنع الجزيئات من التهاك ، ولما كانت هذه
الشحنات الكهربائية تنحط إلى مقدار ضعيف عند نقطة التساوى
ونتيجة لهذا التساوى ، فيستأن أن تتبنا بقلة ثبات المحلولات
الفلوية وبالتالي 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 الحيوية ، فقد بين كيف أن التغير —
وهى تلك المواد الخاصة بالتركائبات الحية تساعد على تحقيق
التفاعلات الكيميائية — لا تقوم بعملها إلا في درجة حموضة
معينة خاصة بكل خلية ؛ فنحن نعلم مثلاً أن بخار الأمدة لا تقوم
بعملها في المضم إلا في درجة حموضة معينة مرتفعة بالنسبة لدرجة
الحموضة اللازمة لخيار الأمعاء .

وفي النهاية لست أحب أن أترك القارىء يفهم أن جميع
المسائل التي ذكرتها ومحاورها الطويلة فيها يرجع إلى أبحاث
سورنسن وحده ، فإني أكون إذن تمديت 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 شيء فإني لم أقصد إلى
تحقيق تاريخى فليس هنا مقام ذلك ، ولكنى قصدت إلى اتخاذ
بحوث هذا العالم مناسبة للإشارة إلى بعض التيارات العلمية
السائدة .

مصطفى زبور