

الحرارة

اذا قيل كل انسان حيوان وكل حيوان منحرك فالانسان منحرك فالنتيجة لازمة من المقدمة بين
والنياس برهان . واذا قيل الحرارة تعدد الخشب والحجر والحديد والحاس والفضة والذهب وكل
جسم امتحناء رابناه بتعدد بالحاراة فالنتيجة انه يوجد في الكون ناموس هام وهو ان الحاراة تعدد
الاجسام فالنياس استفراة ناقص لا يند اليقين الا ان جميع العلوم الطبيعية مبنية عليه ولا يترمنة
فيها ولولا لما عرفنا شيئا من النواميس المتسلطة على هذا الكون وليل دولاب الاعمال وغاص
الانسان في بحر من الجهل والغباء وامسى دون الحيوانات العجم لانهن يعرفن شيئا من نواميس
الطبيعة الجارية على ستن واحد ويتنهن بها

وقد اتبه الناس من قدم الزمان الى هذا النوع من النياس ولا حظوا ببعض الحوادث الطبيعية
وعرفوا اسباب التليل منها الا انهم توفوا لاكثرها اسبابا خيالية مصدرها الغباء والاعتقاد بكثرة
الآلهة المتسلطة على كل جزء من اجزاء الميولي ودام الحال على هذا المنوال الى ان ارتاحت الدول
العربية من ضوضاء الحروب واشتغلت بالعلوم على قول العرب اوالى ان اشرفت شمس الحربة في
افطار اوريا في اوائل الجبل السابع عشر على قول الافرنج اوالى ان رفض الناس الوم والتسلم
الاعنى للآراء المنقولة وطفنوا يبحون عن عال ما يقع تحت نظرهم من الحوادث الطبيعية على قول
المخالين من الغرض ولعله الاصح

اذا اخذت علما كالحساب مثلا والتفت الى كل مسألة من مسائله على حدة رأيت انها كثيرة
ولاحد لها ولكن بعد التمعن تراها كلها تنطبق على قواعد قليلة ولا تخرج عنها الا في ما ندر وكذلك
اذا التفت الى الحوادث الطبيعية واحدة فاحدة رأيت انها تنفوق الاحصاء بحيث لا يمكن ان تدون
جميعها في كتاب وعلة كل واحدة حذاهما وانما غيب الغص تراها تنطبق على قوانين قليلة العدد ولا
تجاوزها الا نادرا . مثالا اذا فركت قطعة من خشب ازدادت حرارتها وكذا لو فركت قطعة من حجر
او حديد او زجاج او غيرها من الاجسام لذلك نقول ان جميع هذه الحوادث وما جاراهما تنطبق على
قانون واحد وهو ان الاجسام تزداد حرارتها بالترك والحوادث الطبيعية التي مرجعها الى هذا
القانون تكاد تنفوق الاحصاء وبما ان مرجع كثير منها الى نواميس الحاراة قدمنا البحث فيها . وهنا
سبب آخر يدعونا لتدنيها وهو ان اكثر انصاع متوفرة عليها وفيها تفصيل كثير من الآلات التي
يجب ان يكون امرها مفهوما في بنية المباحث العلمية والصناعية

قال السيد المرحاني صاحب كتاب التعريفات الحاراة كنية من شاعها تدقيق الاختلافات
وجمع المتشاكلات اه . اما نحن فلا يمكننا ايراد تعريفها العلمي المصطلح عليه الا بعد ان نشرح

أكثر مباديها . والمفهوم ان الحرارة ضد البرودة لذلك لا يمكن ان نقول ان هذا الجسم حار إلا بالنسبة الى جسم آخر ابرد منه فاذا كان الماء ابرد من الصوف ففي الصوف حرارة أكثر مما في الماء وإذا كان الثلج ابرد من الماء ففي الماء حرارة أكثر مما في الثلج وإذا كان الجليد ابرد من الثلج ففي الثلج حرارة أكثر مما في الجليد وإذا وجدت مادة أخرى ابرد من الجليد ففيه حرارة أكثر مما فيها ولم جراً وإذا كانت حرارة جسم أكثر من حرارة بدننا شعرنا به إذا لمسه وإذا كانت قدر حرارة بدننا لم نشعر به وإذا كانت دونها شعرنا ببرودة لا بحرارة . لذلك لا يمكن ان نشعر بواسطة اللس إلا بالحرارة التي تنوق حرارة بدننا ومن ثم التزم علماء الطبيعة ان يخلوا عن نتائج الحرارة عما هم ان يكشفوا واسطة يعرفون بها زيادتها في جسم وان كانت ما لا يمكن تحقن وجوده بواسطة اللس فوجدوا بعد البحث ان الحرارة تعدد الاجسام اية توسع حجمها او تفرق دقائقها بعضها عن بعض فاعتمدوا على ذلك واستدلوا به على زيادة الحرارة بل جعلوه مقياساً لها ولا يصح ذلك بأكثر تفصيل نقول

خذ كرة من حديد تدخل في ثقب دخولاً محكماً وهي على درجة حرارة الهواء ثم احبها في النار وضعها في الثقب فلا تدخل وما ذلك إلا لان حجمها قد كبر بواسطة الحرارة . او خذ آلة كالمرسومة في الشكل الأول وليكن ا ب قضيباً من حديد طوله بقدر ج د ونحنا عند ب بقدر الثقب ن وفي حالة الحرارة الاعتيادية يدخل ا ب في ج د وب في ن فاذا احب ا ب في النار لا يعود يدخل في ج د ولا في ن فيظن من هذين المثالين ان الحديد يتدد بالحرارة اى يكبر جرمه ولو امتحنا النحاس والرصاص والفضة والذهب وكل جسم من الاجسام الجامدة لرأيناه يتدد وذلك ليس مختصاً بالاجسام الجامدة بل هو في الاجسام السائلة كالماء والزيت كذلك وأكثر من ذلك . ودليله خذ انبوبة من زجاج كالمرسومة في الشكل الثاني في اسفلها هنة مستديرة مجوفة

(ونسمى هذه الهنة اصطلاحاً بلبوساً) ثم ضع في هذه الهنة او اللبوس ماء او عرقاً او زيتاً او زئبقاً او سائلاً آخر واحبها قليلاً فيمدد الزجاج على ما تقدم ولكن السائل يتدد أكثر منه لانه يرتفع في الانبوبة فارتناعاً فيها ناتج عن ان حجمه قد اتسع أكثر مما اتسع الزجاج كما لا يخفى وعند ما يبرد ويهبط ويأخذ اللبوس فقط . ولا يقتصر التدد على الجوامد والسوائل بل يجري على الغازات ايضا وهي تتدد أكثر من تعدد السوائل (تطلى الغازات هنا على كل سائل هوائي وعلى الهواء) . خذ انبوبة مثل الانبوبة ب لبوسها وبعض عنقها ملائنان هواء وفي باقي عنقها ماء وثغس في وعاء آخر فيه ماء حتى لا يخرج الهواء منها ثم سخّن لبوسها قليلاً فترى الماء الموجود في



عنها قد اخذ في الخروج وما ذلك الا لان الهواء الموجود فيها قد غدد فطرد الماء من امامه وبناء على هذا الامر الراجح وهوان المحارة غدد الاجسام يوخذ غدد الاجسام دليلاً على وجود المحارة . وان زادت الحرارة زاد الغدد وان نقصت نقص لذلك يمكن ان يجعل هذا الغدد قياساً لها . ثم بما ان الغازات تزداد كثيراً بالمحارة لا تصلح دائماً لان تجعل مقياساً لها والمواد تزداد قليلاً جداً فلا تصلح لذلك الا اذا كانت الحرارة شديدة كحرارة الاتون . واما السوائل فبما ان غدها معتدل فهي اكثر مناسبة فتؤخذ انبوبة كالمرسومة في الشكل الثاني وبملاء بلبوسها وبعض عنها كحولا (سبيرتو) اوزنقاً ثم يحيى حتى يصعد السائل بالغدد الى اعلى الانبوبة وعند ذلك تسد



شكل ٢

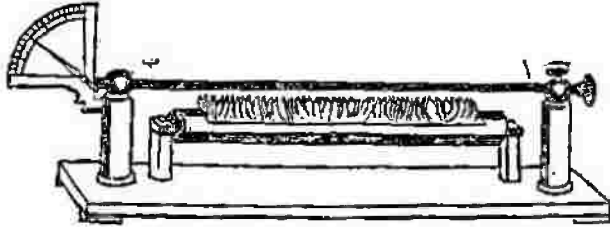
فوهتها باصهارها (تدويها) بواسطة بوري ثم يغرس البلبوس في ماء وجايد وعند النقطة التي يتف عليها السائل توضع علامة ثم يوضع في بخار الماء الغالي وعند النقطة التي يتف عليها توضع علامة اخرى فان وضعت مقابل العلامة الاولى ٢٢ ومقابل الثانية ٢١٢ وقسمت ما بينها الى ١٨٠ قسمًا متساويًا فلك ثرمومتر فارنهييت ويقسم ما تحت ٢٢ الى اقسام طول كل قسم منها بمعدل ما فوق ٢٢ فينتهي التقسيم اولاً الى صفروما تحت الصفرة توضع قدامه علامة سلبية للدلالة على انه تحت الصفرة . وان رقم امام العلامة السفلى صفرو امام العليا ١٠٠ وقسم ما بينها الى مئة قسم متساوية فالنتائج ثرمومتر سنكراد (اي مئة درجة لانه قسم مئة قسم) وان رقم امام السفلى صفرو امام العليا ٨٠ وقسم ما بينها الى ثمانين قسمًا متساويًا فالنتائج ثرمومتر رومر وبدل على الاول بحرف ف وعلى الثاني بحرف س وعلى الثالث بحرف ر وفي الشكل الرابع صورة ثرمومتر فارنهييت ويصلح ايضا ان يكون ثرمومتر رومر فترى فيه صفراً من جهة اليمين ونجاهه ٢٢ من جهة اليسار وفي الاعلى ٨٠ الى جهة اليمين و ٢١٢ اليسار فيقرأ عدد كهذا (٥٢° ف) اثنان وخمسون درجة فارنهييت ونس عاليه



شكل ٤

غير ان السوائل لا تصلح لقياس الدرجات العالية كحرارة الاتون لانها تغطي وتكسر انبوبة الزجاج لذلك تستعمل الجوامد لقياس هذه الحرارة . وتسمى الآلة المستعملة لذلك بـ ثرمومتر وفي الشكل الخامس ترى صورة بـ ثرمومتر دانيال وهو مركب من انبوبة بلباجين اب مسدودة من عند ا ومفتوحة من عند ب وفي جوفها قضيب من بلاتين ثاني من الطرفين المتوجه ومتصل بعنبر يدور على مبنا مفسومة الى درجات فعند ما تزيد الحرارة تحي انبوبة البلباجين وتحي قضيب البلاتين وبطول فيدفع العنبر فيدور وبدل على مقدار الحرارة . ويخفف البلباجين وهو معدن اقلام

الرصاص لانه لا يمتزج ويختار البلاطين (الذهب الابيض) لان تعدده بالحرارة قليل . والشكل الخامس صورة النار تحت الانبوبة ولكن اذا استعملت هذه الآلة لتدل على حرارة انبوتن توضع الانبوبة



شكله

داخل الانبوتن وتوضع المينا والعقرب خارجة فيدل العقرب دائماً على حرارة نار الانبوتن . وللحرارة افعال اخرى غير حارة الصخونة وتنديد المواد تنبئها في ما يأتي

صقل الحرير

قالت جريدة السببفك اميركان نقلاً عن الدراكت سركيلار كان اكتشاف صقل المنسوجات الحريرية سنة ١٦٦٢ ومكتشفه تاجر يهودي من تجارليون اسمه اوكتافيومي كان يوماً يفكر في بعض الامور فوضع في قفصاً قليلاً من خيوط الحرير وجعل يعضها ولما اخرجها حانت منه الثفانة اليها فاذا في برآة حسنة المنظر وما زالت كذلك بعد جفافها فاعلم ذلك وقطن الى سر صقل الحرير وما انفك عنه حتى كشفه . وقد استعمل الناس طرقاً شتى في الصقل من عهد الى الآن . والطريقة الشائعة الآن ان تصب اسطوانتان (والاسطوانة كالمهدلة في الشكل) تدوران على محوريهما (اي كما تدور المهدلة على السطح) فوق الارض ببضعة اقدام وتبعد الواحدة عشرة اذرع عن الاخرى . وتنفث شقة الحرير حول احدهما ثم تسطع اذرع منها وتثبت بالاسطوانة الثانية بواسطة قضيب من نحاس يدخل في ميزاب وتشد الاذرع مبسوطة ما امكن ثم يدهن العامل السطح العلوي من الشقة اي قفاها صفراً بصفيحة من المعدن ويكون على الارض تحت ما انبسط من الشقة نار فحم في كانون يجري على قضيبين من حديد وفيها يدهن العامل قفا الشقة صفراً يسبر احد العاملين بالكانون فتمت زهاباً واياباً بغاية الخفة والصناعة حتى يخرج الصمغ قبلما ينفذ الحرير وذلك عسر ولا يسلم الا الى المجرين وقد شغل الشقة بين يدي امهر معلمي الصناعة لانه اذا نفذ الصمغ الحرير او طال وقرف الكانون تحت قسم منه وقعت الخسارة على العمال اما في الاول فلان الصمغ يلوث الحرير فلا يزال ديبته عنه واما في الثاني فلان النار تحرقه حالاً