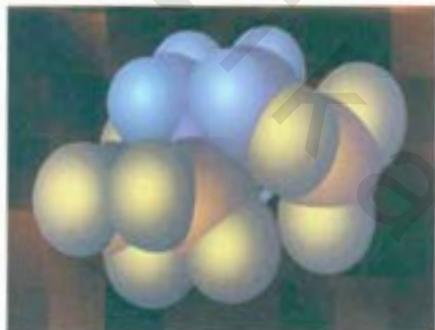


أَنْتَ بِرَبِّنَةٍ

عن الصفر المطلق ماهو؟
وكيف يصل إليه العلماء؟...



الصفر المطلق absolute zero هو درجة الحرارة التي تتوقف عندها حركة ذرات وجزيئات المادة وتكون في أدنى نشاط حراري.

لنعد قليلاً وبعرض سريع، قبل أن نسترسل في ما

درسناه على مقاعد الدراسة عن المادة matter وتكوينها وبعض المفاهيم الفيزيائية.

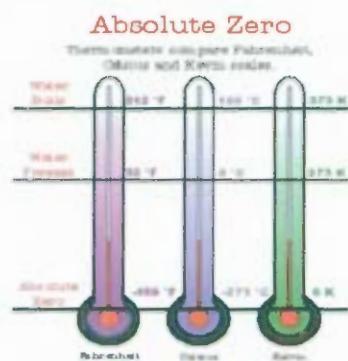
المادة هي كل ما يشغل فراغاً، وله وزن، وقد يمْكِنُ قال فلاسفة اليونان بأن المادة تتَّألف من جسيمات particles صغيرة أسموها ذرات atoms، ثم انطوت آراؤهم في العصور الوسطى في عالم النسيان، ثم عادت إلى النور على أيدي بول ونيوتون في القرنين السابع عشر والثامن عشر، وبعدهما تقدم العالم الإنكليزي جون دالتون في عام 1803 بنظرية الذرية القائلة: «إن كل مادة تتَّألف من جسيمات صغيرة جداً» تدعى ذرات لا يمكن تجزئتها وهذا (طبعاً) مخالف للحقيقة التي نعلمها اليوم.



كشف العالم النيوزلندي رذرفورد عن أن الذرة تتتألف من نواة مركبة nucleus تدور حولها الكترونات على مسافات متفاوتة تدعى مدارات orbits. وهناك بعض الالكترونات الشاردة التي لا تتبع لمدار بل تتحرك بين الذرات بحرية وعشائبية، وكشف أيضاً بأن النواة تتتألف من نوبيات nucleons هي البروتونات والنيوترونات. وتسمى الالكترونات والبروتونات والنيوترونات بالاجسام الأولية، يمكن لبعضها غير المستقر أن يتحول إلى جسيمات أولية أخرى.

كما تجتمع ذرات المادة لتشكل الجزيء molecule، وهو البناء الأساسية التي تحمل خواص المادة المشكلة لها، فالماء - مثلاً - رمزه الكيميائي H₂O، وهذا يعني أن كل جزيء ماء يتكون من ذرتين هيدروجين H وذرة أكسجين O.

هناك ثلاثة أشكال رئيسية للمادة. صلبة solid ذات حجم وشكل معينين. وسائلة



تستخدم لقياس الحرارة ثلاثة مقاييس رئيسية، مقياس سلزيوس المئوي Celsius وواحدته الدرجة المئوية C وفيه

يتجمد الماء ويغلي عند الـ 0°C و 100°C على التعاقب، ومقياس فهرنهايت فيه يتجمد الماء ويغلي عند الـ 32°F و 212°F على التعاقب Fahrenheit scale



وواحدته الفهرنهايت F، وأخيراً مقياس كالفن Kelvin scale. وفيه يتجمد الماء ويغلي عند 273 K على التعاقب وواحدته الكالفن K.

تعتمد درجة حرارة أي جسم على مقدار سرعة حركة واهتزاز ذراته وجزيئاته، فعندما يبرد جسم ما، تباطأ سرعة اهتزاز ذراته وجزيئاته، وبقدر ما نزيد تبريد هذا الجسم ونخفض حرارته، تتناقص سرعة اهتزاز ذراته وجزيئاته، إلى أن نصل (نظرياً) إلى نقطة تتوقف عندها حركتها وتصبح في سكون.



إن درجة الحرارة هذه التي يتوقف عنها اهتزاز ذرات وجزيئات المادة atoms & molecules هي الصفر المطلق، وتساوي 273.15 C - 273 K تماماً وهي مبدأ قياس الحرارة على مقياس كالفن الذي سبق ذكره، أي أن $0\text{ C} = 0\text{ K}$.

ذكرنا فيما سبق بأن الألكترونات تدور حول النواة في مدارات، والنيوبيات (البروتونات والنترونات) تدور spin ضمن النواة، وعند الوصول الافتراضي للصفر المطلق لا تتوقف حركة هذه الجسيمات أبداً، والتوقف يحصل فقط لاهتزاز الذرات، وباختصار أكثر، تتحرك الجسيمات بدون ذرية (النيوبيات: الألكترونات، النترونات والبروتونات) داخل الذرة، وتهتز الذرة أيضاً، ويحصل توقف الحركة عند الصفر المطلق إذاً لاهتزاز الذرات فقط، وتتابع النيوبيات حركتها.

ما هي أدنى حرارة طبيعية سجلت على سطح الأرض؟

إن أدنى درجة حرارة طبيعية تم تسجيلها على

سطح الأرض كانت في القارة القطبية الجنوبية

- 89 C، حيث سجلت المقاييس الدرجة Antarctica

درجة مئوية، أما أدنى درجة حرارة في المجموعة

الشمسية Solar system فكانت على كوكب

ترايتون Triton أحد أقمار كوكب نبتون Neptune ، والذي يبعد عنا حوالي

4500 مليون كم، وكانت تساوي C 235 - (أو K 38)، تم قياسها بواسطة مركبة

الفضاء فوياجر 2 Voyager 2 والتي أطلقت في العام 1977

ووصلت ترايتون ونبتون في العام 1988.

القسم الجنوبي
من كوكب
ترايتون



ورب سائل يسأل: حسناً لقد عرفنا أدنى

حرارة على سطح الأرض وأدنى حرارة في

المجموعة الشمسية، ولكن لا توجد درجة

حرارة أدنى من ذلك في أعماق الكون؟

برهن العالمان أرنوبنزياس Arno Penzias

ورووبرت ويلسون Robert Wilson في العام 1964 بأن الفضاء الخارجي مملوء

بالأشعة تحت الحمراء Infrared radiation بدرجة حرارة C 270.42 - درجة

مئوية (K 2.73)، وقد قيست هذه الدرجة بدقة كبيرة فيما بعد بواسطة

الساتل كوب COBE satellite الذي أطلق في العام 1989، هذا الإشعاع هو

الأثر المتبقى من الانفجار العظيم Big bang (الذي كان بداية نشوء الكون كما

يعتقد بعض العلماء).





نعود بعد هذا الاستطراد إلى الصفر المطلق، إذ تمكن العلماء من الوصول مخبرياً إلى درجات حرارة قريبة من الصفر المطلق، ففي جامعة لانكستر استطاع العلماء الوصول بالهليوم السائل Liquid Helium إلى الدرجة 90 ميكروكالفن (لا تتساوى بأن 0 K يعادل 273.15°C -، والميكرو يعادل $1/10^{12}$ أي جزء من مليون جزء من الكالفن) وهي درجة قريبة جداً من الصفر المطلق، واستطاعوا الوصول بنوى معدن الفضة إلى الدرجة 280 بيكوكالفن (البيكو كالفن هو جزء من مليون مليون جزء من الكالفن، $1/10^{12}$).
وإحدى الطرق التي يتم بها الوصول إلى درجة حرارة قريبة من الصفر المطلق هي التبريد بالليزر Laser cooling، حيث يتم تسليط حزمة فوتونات على حركة الذرات فتتباطأ، وتفقد حرارتها، وهناك طرق أخرى مثل التبريد البخاري Evaporative cooling.



ولكن لسوء الحظ، لا يمكن أبداً الوصول إلى درجة الصفر المطلق تماماً (-237.15°C أو 0 K) حسب القانون الثالث من علم الحركة الحرارية Thermodynamics، ولهذا ذكرت قبل قليل عبارة «الوصول الافتراضي للصفر المطلق».



حسناً، ما دام البراد المنزلي يمدنا بماء بارد بما فيه الكفاية، فماذا يستفيد العلماء من الوصول إلى درجات الحرارة المتدنية هذه؟ ولماذا يسعون للوصول إلى الصفر المطلق؟
إن بعض المواد تصبح عند درجات الحرارة المتدنية القريبة من الصفر المطلق مواد فائقة الناقلة Super conductors وهذا يعني

أنها تفقد كل مقاومتها الكهربائية، وبالتالي عدم وجود ضياعات حرارية في الطاقة عند مرورها في هذه الأسلاك الفائقة الناقلة، وهذا أمر في منتهى الأهمية في مجالات علمية عديدة، منها الهندسة الكهربائية، إذ تقلل من كلفة إنتاج ونقل الطاقة الكهربائية، وتزيد من مردود وفعالية المولدات الكهربائية والمحركات وخطوط نقل القدرة الكهربائية.

وفي مجال تقنية المعلومات IT، سيكون للناقلة الفائقة دور كبير في تصميم وتحسين محطات الهاتف الخلوي Cellular phone.

وربما تكون الهندسة الطبية أولى المجالات التي شهدت استخداماً فعلياً على صعيد تجاري للناقلة الفائقة، وذلك في جهاز التصوير بالرنين المغناطيسي MRI. أما في مجال النقل، فقد قادت اليابان على مدى العقود

الماضيين الدراسات والتجارب على قطار ماغليف MAGLEV Train الذي يستخدم مغناطسات فائقة الناقلة ويعتمد مبدأ الرفع المغناطيسي (Magnetic Levitation)، ويبدو كما لو أنه يسير على وسائل هوائية، وبهذا تصل سرعة النموذج الأولي Prototype إلى 550 كم/ساعة.

ما تقدم ذكره من تطبيقات مجرد غيض من فيض هذه التقنية الجديدة «الناقلة الفائقة» Superconductivity، والتي يرجع الفضل في الإبحار فيها إلى مفهوم «الصفر المطلق» Absolute zero.



جهاز المريناز
المغناطيسي

قطار ماغنطيس
الياباني

أيضاً، ترافق الوصول إلى الصفر المطلق في بعض المواد ظاهرة تسمى «الميوجنة



الفائقة» Superfluidity فعند تسخين الهليوم 3 إلى ما دون 3K يصبح سائلاً فائقاً، مما يعني أنه يفقد لزوجته، وهذا ما يمكنه من التسرب من أكثر الأوعية كتامةً.