

الوحدة (16)
الطاقة الحرارية ودرجة الحرارة (16.1)

ما المقصود بالمفاهيم التالية:

الطاقة الميكانيكية	هي الطاقة التي يمتلكها الجسم بسبب حركته.
طاقة الوضع	هي الطاقة المخزنة بسبب التفاعل بين جسيمين
الطاقة الميكانيكية	طاقة الوضع + طاقة الحركة
الطاقة الحرارية	هي الطاقة التي تمدد طاقة الجسيمات المكونة للمادة سواء كانت (صلبة، سائلة، غازية).
درجة الحرارة	هو قياس لمدى سخونة أو برودة جسم ما. علمياً: هي متوسط الطاقة الحركية للجسيمات المكونة للمادة.
الثيرمومتر	أداة تستخدم لقياس درجة الحرارة.
الثيرمومتر ذو المصلي	هو النوع الزجاجي متصل بمصلي نحوي على سائل (كحول، زئبق).
الثيرمومتر الإلكتروني	أداة تقيس التغيرات في مقاومة دائرة كهربائية ويحول القياس إلى درجة حرارة.
المنزلة المثلثية $^{\circ}C$	هي الدرجة التي تكون عندها الطاقة الحركية تساوي المنزلة (لم يكن العلماء من قبلها).
الحداثة	هي انتقال الطاقة الحرارية من جسم دافئ إلى جسم أكثر برودة.

الملاحظات :

الطاقة الميكانيكية وطاقتها الوضع :

2. كتلة الجسم

1. تعتمد طاقتها الميكانيكية : 1. مسوفة الجسم

2. وزن الجسم

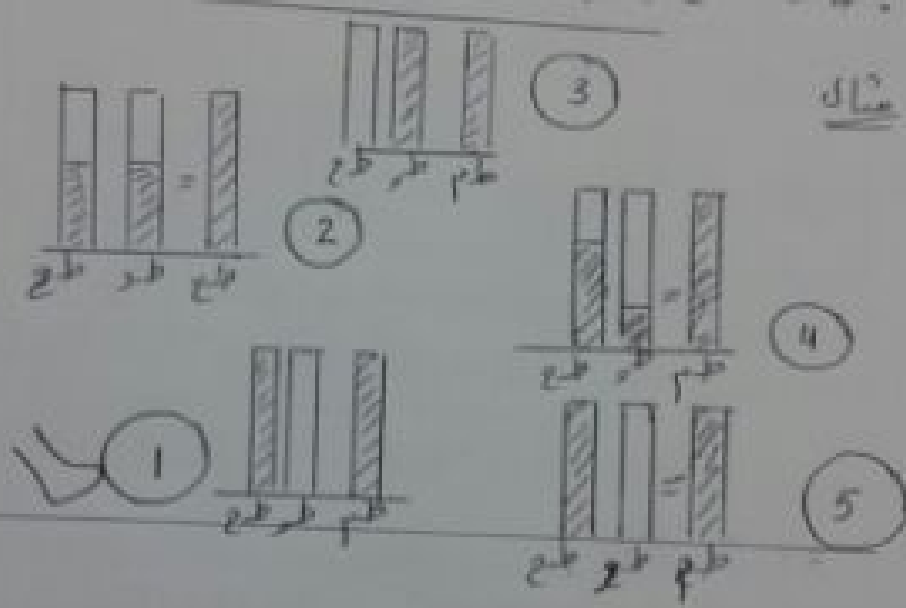
2. تعتمد طاقتها الوضع : 1. ارتفاع الجسم

3. طاقتها وضع كيميائية

2. طاقتها وضع حركية

3. انواع طاقتها الوضع :

1. طاقتها وضع جاذبية


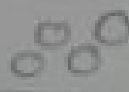
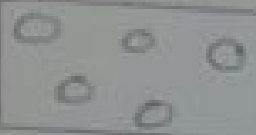


1	أقصى طاقتها حركية
2	طاقتها الوضع = طاقتها الميكانيكية
3	أقصى طاقتها وضع
4	طاقتها الميكانيكية < طاقتها الوضع
5	أقصى طاقتها حركية

الطاقة الحرارية :

ملاحظات :

1. أشكال المادة : 1. صلبة 2. سائلة 3. غازية
2. تتكون المادة من : جسيمات
3. تتحرك الجسيمات في المواد :

	مركبة اهتزازية	الصلبة
	تحرك بحرية	السائلة
	بحرية وسريعة	الغازية

4. للجسيمات في المادة الغازية لها طاقة حركية .
(كلما زادت سرعة هذه الجسيمات زادت طاقتها الحركية .
5. يوجد أيضاً نتيجة لتفاعل الجسيمات المكونة للمادة وتمازجها ملائمة وضع .
6. تعتمد ملائمة الوضع على طائفة بين الجسيمات .

الطاقة الحرارية = طاقة حركية للجسيمات + طاقة الوضع للجسيمات


1. عارفين بين الطاقة الحرارية والطاقة الميكانيكية

وجه التمازج	الطاقة الحرارية	الطاقة الميكانيكية
التساوي	طاقة وضع + طاقة حركية تعتمد على طائفة بين الجسيمات	طاقة وضع + طاقة حركية تعتمد على الارتجاج
الاختلاف	تحدث بين جسيمات المادة	تحدث بين جسيمات (كرة - أرض)

قياس درجة الحرارة :

١. قياس درجة الحرارة باستخدام الترمومتر

٢. القطع الترمومترات :

	<p>قياس درجة حرارة الجوى او الجسم</p>	<p>- عند ارتفاع درجة الحرارة يتمدد السائل ويرتفع - عند انخفاض درجة الحرارة ينكمش وينزل إلى السفلى</p>	<p>الترمومتر ذو السفلى</p>
	<p>يستخدم في الدوائر الكهربية</p>	<p>يقاس بالتقنيات في مقارعة دائرة كهربية ويحول القياس لدرجة حرارة</p>	<p>الترمومتر الالكترونى</p>

٣. مقاييس درجة الحرارة :

المقياس	درجة التجمد	درجة الغليان
السيانزى	0°C	100°C
الفهرنهايت	32°F	212°F
الكلفن	273°K	373°K

المحاررة :

- يمكن التعبير عنها ان الطاقة الحرارية التي يفقد جسم ما يساوي تكسبها جسم آخر

نقل : انتقال الطاقة الحرارية من كور إلى كور الدائره (فقد حرارة) إلى يولده (اكتسبت طاقه حراريه)

ما الفرق بين الحرارة والطاقة الحرارية ؟
 جميع الاجسام تمتلك طاقة حرارية أما الحرارة فهي عملية انتقال للطاقة الحرارية من جسم ساخن إلى جسم أكثر برودة أي أنت تقوم بتسخين الجسم البارد
 تعتمد عملية التسخين على اختلاف درجة الحرارة بين الجسمين

المجسمين

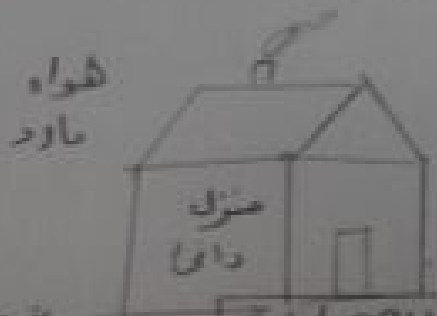
- مثال : الفناء التي تشرب كوب الكافا الساخن .
 - فوق درجة الحرارة بين بد الفناء والكون ليس كبيراً
 - فوق درجة الحرارة بين الكافا الساخن والهواء المتلامس له كبيراً

∴ تكون الحرارة المنقلبة إلى الهواء أكبر بكثير من الحرارة المنقلبة إلى بد الفناء .

- تستمر عملية التسخين فتتبع درجة الحرارة للجسمين متساوية

درجة الحرارة

درجة الحرارة : هي متوسط الطاقة الحركية للجسيمات لكافة الجزيئات : منزل داخلي خارجي هواء بارد .



1. الطاقة الحركية للجسيمات الهوائية كبيرة لأن متوسط سرعتها كبيراً .
2. الطاقة الحركية للجسيمات في الخارج أقل (متوسط سرعتها أقل)

لذا زاد متوسط الطاقة الحركية وازدادت درجة الحرارة

التحويل بين مقياسي درجة الحرارة

1. التحويل من فهرنهايت إلى سيليزية

$$C = \frac{(F - 32)}{1.8}$$

2. التحويل من سيليزية إلى فهرنهايت

$$F = C \times 1.8 + 32$$

$$\boxed{F = 1.8C + 32}$$

3. من سيليزية إلى كلفن

$$K = C + 273^\circ$$

مثال
حول $86^\circ F$ إلى درجات سيليزية

$$C = \frac{F - 32}{1.8}$$

$$= \frac{86 - 32}{1.8} = (30)^\circ C$$

حول $37^\circ C$ إلى فهرنهايت

$$F = 1.8 \times 37 + 32$$

$$= 98.6^\circ F$$

درجة الحرارة في المنزل اعلى من الخارج - (انفس المثال)

∴ ما الفرق بين الطاقة الحرارية ودرجة الحرارة ؟
 الطاقة الحرارية تعتمد على طاقه الوضع وطاقه المركبه
 قد يكون الجسمان يمتلكان نفس درجة الحرارة اي لهما
 نفس الطاقه المركبه لكن طاقه الوضع لهما مختلفه
 بسبب اختلاف المسافه بين جسيمات المادة الواجده.

مثال للتوضيح: وعاء تليج وماء



1. لهما نفس درجة الحرارة (0°C)

2. لهما نفس الطاقه المركبه

3. طاقه وضع التليج تختلف عن طاقه وضع الماء بسبب
 اختلاف المسافه بين جسيمات المادة الواجده وبالتالي
 لهما نفس درجة الحرارة ومختلفتان في الطاقه الحراريه

التحويل بين مقاييس درجة الحرارة ؟

$F = 1.8C + 32$	للحويل من C ← F
$C = \frac{(F - 32)}{1.8}$	للحويل من F ← C
$K = C + 273$	للحويل من C ← K

∴ للحويل من F ← K

1. حول من F ← C

ثم حول من C ← K

السؤال الثالث :-
جميع اجسام تمتلك طاقة حرارية ، بعض الاجسام
أسخن من غيرها . الحرارة هي عملية انتقال الطاقة
الحرارية من جسم الساخن إلى الأمل برودة

حرارية ودرجة الحرارة والحرارة

تفسير المخططات

6. التحديد اشرح منسّم البيانات التالي ولم يملك لتوضيح انتقال الطاقة التي تكون الطاقة الحرارية



والطاقة الحرارية = طاقة الحركة + طاقة الوضع

التفسير الناقد

7. اشرح كيف يمكنك زيادة الطاقة الحركية الحرارية لسائل ما؟

بالتسخين ، يعمل ذلك زيادة الطاقة الحركية للجسيمات وبالتالي تزداد الطاقة الحركية ومنها تزداد الطاقة الحرارية

مهارات الرياضيات

8. قلبي عصارة التفاح عند درجة حرارة 104°C عند أي درجة حرارة فهرنهايت قلبي هذه العصارة؟

$$F = 1.8C + 32$$

$$= 1.8(104) + 32$$

$$= 219.2^{\circ}\text{F}$$

روايات

الطاقة الحركية وطاقة الوضع في مادة ما هو

قته الحرارية

درجة الحرارة ومتوسط الطاقة في مادة ما

أو متوسط الطاقة الحركية في درجة حرارة الجسم

المفاهيم الأساسية

الطاقة الحرارية والحرارة

يأتي بسبب ازدياد الطاقة الحركية لمات التي تكون إزاء من الحسابات جميع الحساب عند درجة حرارة نصف

وضع الحساب في التلاجة

تستعمل الحساب لمدة 1 min على موقد

تقليل المسافة من الخسفيات المتكونة الحساب

تفعل الفرح من أحد أهدافك أحرك درجة حرارته لتلو 38°C ودرجة حرارتك 37°C هل الخسفيات المتكونة لجسمك أم تكون لجسم صديقتك متوسط طاقة حركية ؟ اشرح

متوسط الطاقة الحرارية للجسم صديقتك أكبر لأن درجة حرارتها أقل