

كل ما يحتاجه الطالب في جميع الصفوف من أوراق عمل واختبارات ومذكرات، يجده هنا في الروابط التالية لأفضل مواقع تعليمي إماراتي 100 %

<u>تطبيق المناهج الإماراتية</u>	<u>الاجتماعيات</u>	<u>الرياضيات</u>
<u>الصفحة الرسمية على التلغرام</u>	<u>الاسلامية</u>	<u>العلوم</u>
<u>الصفحة الرسمية على الفيسبوك</u>	<u>الانجليزية</u>	
<u>التربية الاخلاقية لجميع الصفوف</u>	<u>اللغة العربية</u>	
<u>التربية الرياضية</u>		
مجموعات التلغرام.	مجموعات الفيسبوك	قنوات تلغرام
<u>الصف الأول</u>	<u>الصف الأول</u>	<u>الصف الأول</u>
<u>الصف الثاني</u>	<u>الصف الثاني</u>	<u>الصف الثاني</u>
<u>الصف الثالث</u>	<u>الصف الثالث</u>	<u>الصف الثالث</u>
<u>الصف الرابع</u>	<u>الصف الرابع</u>	<u>الصف الرابع</u>
<u>الصف الخامس</u>	<u>الصف الخامس</u>	<u>الصف الخامس</u>
<u>الصف السادس</u>	<u>الصف السادس</u>	<u>الصف السادس</u>
<u>الصف السابع</u>	<u>الصف السابع</u>	<u>الصف السابع</u>
<u>الصف الثامن</u>	<u>الصف الثامن</u>	<u>الصف الثامن</u>
<u>الصف التاسع عام</u>	<u>الصف التاسع عام</u>	<u>الصف التاسع عام</u>
<u>الصف التاسع متقدم</u>	<u>الصف التاسع متقدم</u>	<u>الصف التاسع متقدم</u>
<u>الصف العاشر عام</u>	<u>الصف العاشر عام</u>	<u>الصف العاشر عام</u>
<u>الصف العاشر متقدم</u>	<u>الصف العاشر متقدم</u>	<u>الصف العاشر متقدم</u>
<u>الحادي عشر عام</u>	<u>الحادي عشر عام</u>	<u>الحادي عشر عام</u>
<u>الحادي عشر متقدم</u>	<u>الحادي عشر متقدم</u>	<u>الحادي عشر متقدم</u>
<u>ثاني عشر عام</u>	<u>الثاني عشر عام</u>	<u>الثاني عشر عام</u>
<u>ثاني عشر متقدم</u>	<u>الثاني عشر متقدم</u>	<u>الثاني عشر متقدم</u>

2017/2016

العام الدراسي

11

متقدم

للعام الدراسي

2017/2016



الشكل الناتج

التغير في الطاقة الحرارية

في النظام تتغير طاقته الحرارية

في المعادلة $X = \frac{Q}{T}$

التغير في الإنتروبي

في النظام تتغير طاقته الحرارية

في المعادلة $X = \frac{Q}{T}$

التغير في الإنتروبي

في النظام تتغير طاقته الحرارية

الطاقة الحرارية المقفولة

بإعمال الطاقة الحرارية المقفولة

70 °C

60 °C

80 °C

90 °C

100 °C

110 °C

120 °C

130 °C

70 °C

60 °C

80 °C

90 °C

100 °C

110 °C

120 °C

130 °C

انتهت الأسئلة

50 °C

40 °C

30 °C

20 °C

10 °C

aiManahj.com/ac

$T_1 = T_2$

$T_1 > T_2$

$T_1 < T_2$

70 °C

60 °C

80 °C

90 °C

100 °C

110 °C

120 °C

130 °C

انتهت الأسئلة

50 °C

40 °C

30 °C

20 °C

10 °C

aiManahj.com/ac

$T_1 = T_2$

$T_1 > T_2$

$T_1 < T_2$

70 °C

60 °C

80 °C

90 °C

100 °C

110 °C

120 °C

130 °C

انتهت الأسئلة

50 °C

40 °C

30 °C

20 °C

10 °C

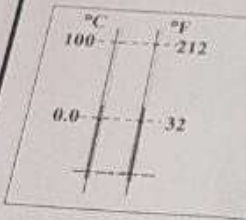
ضع إشارة (✓) داخل المربع يمين أنسب إجابة لكل مما يلي :-

- 1- أي الأتيه صحيح عندما يزداد متوسط الطاقة الحركية لجزيئات جسم ما ؟
 - ترتفع درجة حرارة الجسم.
 - يقل عدد التصادمات بين جزيئات الجسم.
 - تنخفض درجة حرارة الجسم.
 - تقل السرعة العشوائية لجزيئات الجسم.
- 2- أي الأتيه صحيح عندما يتلامس جسمان درجة حرارة الأول ($20^{\circ}C$) ودرجة حرارة الجسم الثاني ($30^{\circ}C$) ويصلان إلى حالة الاتزان الحراري ؟
 - يتوقف انتقال الطاقة الحرارية بين الجسمين.
 - تصبح درجة حرارة الجسمين تساوي $20^{\circ}C$.
 - أي المواد الواردة في الجدول المجاور تفقد أقل مقدار من الطاقة الحرارية عندما تنخفض

المادة	الحرارة النوعية (J/kg.C)
الالمنيوم	897
النحاس الأصفر	376
الزجاج	710
الحديد	840

- الكريون
- الالمنيوم
- الزجاج
- النحاس الأصفر

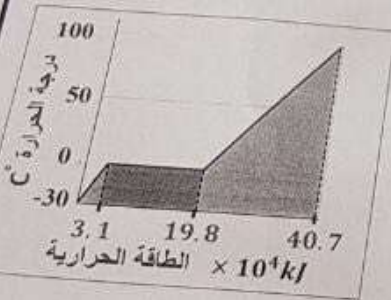
- 4- سقنت كتلة (0.50 kg) حديد من درجة $25^{\circ}C$ إلى درجة $90^{\circ}C$ ، ما الطاقة الحرارية التي اكتسبتها كتلة الحديد عما أن ($c_{Fe} = 450 \text{ J/kg.C}$) ؟
 - $2.6 \times 10^4 \text{ kJ}$
 - $2.0 \times 10^4 \text{ kJ}$
 - $1.46 \times 10^4 \text{ kJ}$
 - $5.6 \times 10^3 \text{ kJ}$



اعتمادا على مقاييس الحرارة في الشكل المجاور، أي من الأتيه علاقة صحيحة بين المقاييس السيليزي ($^{\circ}C$) والمقياس الفهرنهايتي ($^{\circ}F$) ؟

- $T_F = T_C$
- $T_F = T_C + 32$
- $T_F = 1.8 T_C - 32$
- $T_F = 1.8 T_C + 32$

- 6- اعتمادا على منحنى الحرارة المجاور لتسخين (0.50 kg) من مادة ما ، ما حرارة انصهار المادة ؟



- $1.67 \times 10^5 \text{ J/kg}$
- $3.34 \times 10^5 \text{ J/kg}$
- $4.2 \times 10^3 \text{ J/kg}$
- $2.1 \times 10^3 \text{ J/kg}$

- 7- يتمدد بالون بداخله غاز ويزداد حجمه عندما يكتسب (80 J) من الطاقة الحرارية دون ان ترتفع درجة حرارته ، ما مقدار الشغل المبذول من البالون ؟

- 0.0 J
- 40 J
- 80 J
- 160 J