

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



\*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف التاسع المتقدم اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/16>

\* للحصول على جميع أوراق الصف التاسع المتقدم في مادة فيزياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/16physics>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف التاسع المتقدم في مادة فيزياء الخاصة بـ الفصل الثالث اضغط هنا

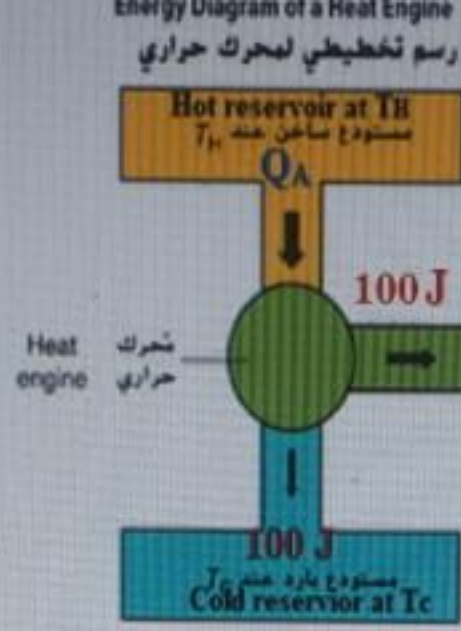
<https://almanahj.com/ae/16physics3>

\* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف التاسع المتقدم اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade16>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

[https://t.me/almanahj\\_bot](https://t.me/almanahj_bot)



Depending on the diagram in the figure for a system of a heat engine. What is the amount of  $Q_A$ ?

علامة السؤال:

10

الدرس:

لا يوجد درس محدد

مستوى الصعوبة:

سهل جدا

نوع السؤال:

إختيار محدد

مستوى الأداء للسؤال

العدد	الإجابة	#
15.44% [222]	800 J	1
81.78% [1176]	200 J	2
0.97% [14]	400 J	3

مادة صلبة درجة انصهارها  $90^{\circ}\text{C}$ ، ما مقدار الطاقة الحرارية اللازمة لكتلة  $2.0\text{ kg}$  من هذه المادة بدرجة  $30^{\circ}\text{C}$  لتصبح في حالة سائلة؟

حرارة الانصهار للمادة ( $4000\text{ J/kg}$ )، الحرارة النوعية للمادة ( $390\text{ J/kg}\cdot\text{C}$ )

The melting point of a solid is  $90^{\circ}\text{C}$ . What is the heat required to change  $2.0\text{ kg}$  of this solid at  $30^{\circ}\text{C}$  to a liquid?

The specific heat of the solid is ( $390\text{ J/kg}\cdot\text{C}$ ) and its heat of fusion is ( $4000\text{ J/kg}$ ).

نقطة السؤال:

10

التدريس

لا يوجد تدريس محدد

مستوى الصعوبة:

سهل

نوع السؤال:

اختيار متعدد

مستوى الأثار السؤال

🔍 📄 📊 📝

العدد	الإجابة	#
10.85% [156]	$4.9 \times 10^4\text{ J}$	1
3.13% [45]	$1.0 \times 10^4\text{ J}$	2
20.45% [294]	$5.9 \times 10^4\text{ J}$	3
65.51% [942]	$5.5 \times 10^4\text{ J}$	4
0% [1]		5

No Response

ماذا يحدث عندما ينصهر الجليد إلى ماء دون أي تغيير في درجة الحرارة؟

What happens when ice at its melting point liquidities to water without any change in temperature?

علامة السؤال

10

الدرجة

لا يوجد درس جديد

مستوى الصعوبة:

سهل

نوع السؤال

إختيار محدد

مستوى الأداء للسؤال

العدد	الإجابة	#
8.14% [117]	تنبعث حرارة الانصهار. Heat of fusion is emitted.	1
19.4% [279]	تمتص الحرارة النوعية. Specific heat is absorbed.	2
4.73% [68]	تنبعث الحرارة النوعية Specific heat is emitted.	3
67.25% [967]	تمتص حرارة الانصهار. Heat of fusion is absorbed.	4

Which statement about two objects in thermal equilibrium is true?

علامه السؤال:

10

النرس:

لا يوجد درس محدد

صنوى الصعوبة:

سهل جدا

نوع السؤال:

اختيار محدد

صنوى الأناء للسؤال



العدد	الإجابة	#
2.02% [29]	تكون درجة الحرارة مختلفة لكل من الجسمين. The thermal energy for the two objects is equal.	1
9.25% [133]	تكون الطاقة الحرارية لكل من الجسمين متساوية. The thermal energy for the two objects are equal.	2
1.6% [23]	يتوقف تبادل الطاقة الحرارية بين الجسمين. There is not flow of energy from one object to the other.	3
87.13% [1253]	الطاقة الحرارية الكلية المتبادلة بين الجسمين صفرا. The net flow of energy between the objects is zero.	4

مكعب كتلته 3.0kg من مادة الالمنيوم (الحرارة النوعية =  $897 \text{ J/kg}\cdot\text{K}$ ) ودرجة حرارته 300 K،  
 ما درجة الحرارة النهائية لمادة المكعب إذا زود بطاقة حرارية  $(3.35 \times 10^5 \text{ J})$ ؟

A 3.0 kg block of aluminum (specific heat =  $897 \text{ J/kg}\cdot\text{K}$ ) is at an initial temperature of 300 K. What will its final temperature be if  $(3.35 \times 10^5 \text{ J})$  of thermal energy is added?

علامة السؤال:

10

الدرس:

لا يوجد درس محدد

مستوى الصعوبة:

وسط

نوع السؤال:

إختيار محدد

مستوى الأداء للسؤال



العدد	الإجابة	#
9.39% [135]	474 K	1
2.78% [40]	174 K	2
66.2% [952]	424 K	3
21.63% [311]	487 K	4
0% [0]	No Response	5

ماذا يسمى انتقال الطاقة الحرارية من خلال حركة جزيئات المادة والنتيجة عن اختلافات درجة الحرارة؟

Which of the following represents energy transfer caused by motion of particles of the system?

علامة السؤال:

10

الدرس:

لا يوجد درس محدد

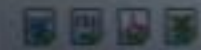
مستوى الصعوبة:

سهل جدا

نوع السؤال:

إختيار محدد

مستوى الأداء للسؤال



العدد	الإجابة	#
33.24% [478]	التوصيل conduction	1
3.82% [55]	الإشعاع radiation	2
56.54% [813]	الحمل convection	3

عندما تنخفض درجة حرارة علبة فلزيه مغلقة، يقل الضغط داخل العلبة، ما سبب ذلك؟

When the temperature of a closed tin decreases, the pressure inside it decreases.  
This happens because:

علاوة السؤال: 10

الدرس: لا يوجد درس محدد

مستوى الصعوبة: سهل جدا

نوع السؤال: اختيار محدد

مستوى الأداء للسؤال	
الاجابة	#
يقل عدد الجزيئات داخل العلبة. The number of molecules decreases.	1
تقل سرعة حركة الجزيئات فيقل عدد اصطداماتها بجدار العلبة. The molecules move lower and strike the walls of the tin less than before.	2
تصبح الجزيئات أخف فيقل تأثيرها على جدار العلبة. The molecules become lighter and have less effect on the tin wall.	3

التعليق

Access Analytics

عدد الإجابات

5

Access Analytics



أي درجات الحرارة الآتية بالتدريج السيليزي تعادل درجة الحرارة (312 K)؟

Which one of the following temperatures (in °C) is equivalent to 312 K?

علامة السؤال:

10

الدرس:

لا يوجد درس محدد

مستوى الصعوبة:

سهل جدا

نوع السؤال:

إختيار محدد

مستوى الأداء للسؤال



العدد	الإجابة	#
7.93% [114]	21 °C	1
0.97% [14]	- 312 °C	2
88.87% [1278]	39 °C	3
2.16% [31]	585 °C	4
0% [1]	No Response	5

secs 2

انتظار التصوي للسؤال

10

علام

العل

SwiftAssess Analytics

عدد الإجابات على السؤال

1437

SwiftAssess Analytics

اعتمادا على القيم الآتية للماء:

حرارة الانصهار  $3.34 \times 10^5 \text{ J/kg}$ حرارة التبخير  $2.26 \times 10^6 \text{ J/kg}$ الحرارة النوعية  $4180 \text{ J/kg K}$ أي التغيرات الآتية لكتلة  $1.0 \text{ kg}$  من الماء يلزم طاقة حرارية هي الأكبر؟

Thermodynamic values for water:

Heat of fusion =  $3.34 \times 10^5 \text{ J/kg}$ Heat of vaporization =  $2.26 \times 10^6 \text{ J/kg}$ Specific Heat =  $4180 \text{ J/kg K}$ Which type of change requires the great amount of energy for the  $1.0 \text{ kg}$  of water?

علامة السؤال:

10

الدرس:

لا يوجد درس محدد

مستوى الصعوبة:

سهل

نوع السؤال:

إختيار محدد

مستوى الأداء للسؤال

العدد	الإجابة	#
34.84% [501]	التحول إلى البخار على نفس درجة الحرارة	1
22.04% [317]	vaporizing from liquid into a gas at the same temperature.	2
4.94% [71]	تغير درجة الحرارة بمقدار $100 \text{ K}$ دون تغير حالة الماء	3
	changing temperature by 100 Kelvin while in the same state.	
	الانصهار من الجليد إلى ماء	
	melting ice into liquid water	