

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



مراجعة جميع دروس منتصف الفصل غير مجابة

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى العاشر ← فيزياء ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-17 23:13:08

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية الاختبارات ا حلول اعروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
فيزياء:

إعداد: مدرسة أم حكيم

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى العاشر



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى العاشر والمادة فيزياء في الفصل الثاني

حلوا تدريبات علاجية منتصف الفصل الوحدة الثالثة طبيعة المادة

1

حل مكتسبات التعلم لمقرر منتصف الفصل

2

تدريبات علاجية غير مجابة منتصف الفصل الوحدة الثالثة طبيعة المادة

3

تدريبات إثرائية منتصف الفصل الوحدة الثالثة طبيعة المادة

4

مذكرة الوحدة الثالثة طبيعة المادة

5



فيزياء - ورقة عمل رقم (1)

الاسم :	التاريخ:
عنوان الدرس: مقياس درجة الحرارة السائل -درجة الحرارة	صفحات الكتاب: 5-6

السؤال الأول :

س (a) اذكر الجهاز المستخدم لقياس درجة الحرارة

س (b) / ما أنواع مقياس درجة حرارة السائل ؟

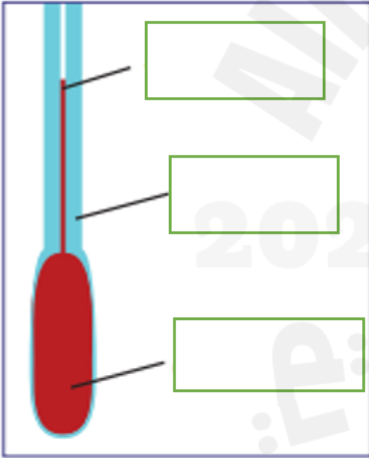
1 2

س (c) / ما خصائص السائل المستخدم في مقياس درجة الحرارة ؟

1

2

3

السؤال الثاني : حدد أجزاء مقياس درجة الحرارة وأكمل الجدول التالي

الغرض "مبدأ التشغيل"	أجزاء مقياس درجة الحرارة
	-1
	-2
	-3

السؤال الثالث :

1- تنتقل الحرارة من إلى

2- عرف درجة الحرارة :

3- متى تزداد درجة الحرارة :

4- ما العلاقة بين درجة الحرارة والطاقة الحركية

فيزياء - ورقة عمل رقم (2)

الاسم :	التاريخ:
عنوان الدرس: مقاييس درجة الحرارة – التحويل بين مقاييس درجة الحرارة	صفحات الكتاب: 7-8

السؤال الأول: ما هي الأنظمة الثلاث لقياس درجة الحرارة ؟

1 2 3

السؤال الثاني: اكمل جدول المقارنة بين مقاييس درجة الحرارة :

وجه المقارنة	نظام فهرنهايت	نظام سيليزي	نظام كلفن
الرمز			
درجة تجمد الماء "درجة انصهار الجليد"			
درجة غليان الماء			

السؤال الثالث: عرف في الصفر المطلق :

السؤال الرابع: قم بإجراء التحويلات التالية :

A - 72°F إلى °C

التحويل من المقياس الفهرنهايتي إلى المقياس السيليزي

$$T_C = \frac{5}{9}(T_F - 32)$$

B - 40°C إلى المقياس الفهرنهايتي

التحويل من المقياس السيليزي إلى المقياس الفهرنهايتي

$$T_F = \frac{9}{5}T_C + 32$$

C - 30°C إلى المقياس المطلق

التحويل من المقياس السيليزي إلى المقياس المطلق

$$T_K = T_C + 273.15$$

D - 1000 K إلى °C

E - 40°F إلى K

السؤال الخامس: أيهما أسخن 40° C إلى 100°F

فيزياء - ورقة عمل رقم (3)

الاسم /	التاريخ /
عنوان الدرس / الطاقة الحرارية والاتزان الحراري	صفحات الكتاب 9-10

السؤال الأول: اجب عن الأسئلة التالية :

A. ما الفرق بين الطاقة الحرارية ودرجة الحرارة والحرارة ؟

الطاقة الحرارية هي:

درجة الحرارة هي :

الحرارة هي :

B. كيف تنتقل الطاقة الحرارية؟

C. ما هي الطرق التي يمكن من خلالها توليد الحرارة؟

السؤال الثاني:

1- ماذا يحدث عند وضع حجر ساخن درجة حرارته 250°C في حوض ماء درجة حرارته 70°C ؟

2- متى يتوقف تدفق الحرارة

3- ما هو الاتزان الحراري



فيزياء - ورقة عمل رقم (4)

الاسم /	التاريخ /
عنوان الدرس / السعة الحرارية النوعية - 1	صفحات الكتاب 14-16

السؤال الأول :

- 1- أيهما يمتلك سعة حرارية نوعيه أكبر الرمال أم الماء؟
- 2- ما المقصود بالسعة الحرارية النوعية؟

3- كيف نصف المادة التي تسخن ببطء وتبرد ببطء؟ اعطي مثال.

4- ماذا نعني بقولنا؟: أن السعة الحرارية النوعية للماء $4184 \text{ J/kg} \cdot \text{C}$.

السؤال الثاني :

- 1- أي من المواد تحتاج المرفقة في الجدول تحتاج إلى وقت أطول لكي ترتفع درجة حرارتها (تحتاج طاقة حرارية أكبر) .

المادة	c [J/kg °C]
الماء	4184
الشمع	3430
خشب الصنوبر	2500
البنزين	2220

أ- ماء ب- شمع

ج- خشب د- بنزين

فسر إجابتك :

- 2- أي المواد المرفقة في الجدول ترتفع درجة حرارتها بشكل أسرع (تحتاج طاقة حرارية أقل)

الزجاج	840
الجرانيت	790
الفولاذ (الحديد الصلب)	470
الرصاص	130

أ- زجاج ب- جرانيت

ج- الفولاذ (الحديد الصلب) د- الرصاص

فسر إجابتك :

السؤال الثالث : اكتب كل مما يلي :

أ- قانون الطاقة الحرارية Q وحدة قياسها

ب- العوامل التي تعتمد عليها الطاقة الحرارية

1- 2- 3-

ج- قانون حساب السعة الحرارية

د- وحدات قياس السعة الحرارية

السؤال الرابع: تبلغ السعة الحرارية النوعية لزيت الزيتون $1790 \text{ J/kg} \cdot \text{C}^{\circ}$ احسب كمية الطاقة الحرارية اللازمة لرفع درجة حرارة 1 kg من زيت الزيتون ، من درجة حرارة 25°C إلى 105°C

فيزياء - ورقة عمل رقم (5)

الاسم /	التاريخ /
عنوان الدرس / السعة الحرارية النوعية - 2	صفحات الكتاب 14-16



السؤال الأول :

السؤال الثاني :

ما الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 3Kg من الألمنيوم بمقدار 10°C (السعة الحرارية النوعية للألمنيوم $900\text{J/Kg}^{\circ}\text{C}$)

السؤال الثالث :

أضف أحد الطلاب 502050J من الطاقة إلى كمية من الماء (السعة الحرارية للماء $C=4184\text{J/kg}^{\circ}\text{C}$) بتسخينه من درجة حرارة 20°C إلى درجة حرارة 60°C ما كتلة هذه الكمية من الماء .

السؤال الرابع : وضع احد الطلاب 2Kg من الماء الذي تبلغ درجة حرارته 20°C في الموقد (السعة الحرارية للماء $4184\text{J/kg}^{\circ}\text{C}$) يزود الموقد الماء بطاقة حرارية مقدارها 502080J ما درجة الحرارة القصوى التي سيبلغها الماء نتيجة تسخينه بهذه الطاقة ؟

السؤال الخامس :

أضف أحد الطلاب كتلة من مادة مجهولة مقدارها 2kg لرفع درجة الحرارة من 80°C إلى 90°C فبلغت كمية الطاقة الحرارية 40000 J، احسب السعة الحرارية للمادة ؟



الاسم /	التاريخ /
عنوان الدرس / الحرارة الكامنة للانصهار	صفحات الكتاب 20

السؤال الأول:

1- صف ماذا يحدث لدرجة حرارة الماء عند درجة الحرارة صفر.

.....

2- وضح المقصود بالحرارة الكامنة للانصهار

.....

السؤال الثاني: اختر الرمز الصحيح الذي يمثل كمية الطاقة الأكبر

أ- تحول المادة من الحالة إلى حالة أخرى ب- تغير درجة حرارة المادة

السؤال الثالث:

1- هل النظام يفقد حرارة أم يدخل طاقة (عندما يتحول من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة)

اكتب القانون المستخدم

2- هل النظام يفقد طاقة أم يدخل طاقة (عندما يتحول من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة) يتجمد السائل

اكتب القانون المستخدم

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية:

1- ما كمية الحرارة اللازمة لانصهار 0.5Kg من البازيلاء المجمدة عند درجة الحرارة 0°C (للبازيلاء نفس خصائص تجمد الماء) علما أن الحرارة الكامنة لانصهار الماء مقدارها 334000 J/kg

2- احسب كمية الطاقة الحرارية اللازمة لتحويل 3kg من الماء إلى جليد عند درجة حرارة 0°C .

علما أن الحرارة الكامنة لانصهار الماء مقدارها 334000 J/kg

3- احسب الكتلة التي تحتاج كمية من الطاقة الحرارية مقدارها 1002000 J لتحويلها من الجليد إلى الماء عند درجة حرارة 0°C . علما أن الحرارة الكامنة لانصهار

الماء مقدارها 334000 J/kg

4- ما كمية الحرارة اللازمة لانصهار 0.5Kg من الذهب من الحالة الصلبة للحالة السائلة عند درجة الانصهار علما أن الحرارة الكامنة لانصهار الماء مقدارها

63000 J/kg



فيزياء - ورقة عمل رقم (8)

الاسم /	التاريخ /
عنوان الدرس / الحرارة الكامنة للتبخير	صفحات الكتاب 21

السؤال الأول:

1- صف ماذا يحدث لدرجة الحرارة الماء عند درجة الحرارة 100°C

2- وضح المقصود بالحرارة الكامنة للتبخير

السؤال الثاني:

1- هل النظام يمتص طاقة أم يحرر طاقة (عندما يتحول من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية)

اكتب القانون المستخدم

2- هل النظام يمتص حرارة أم يحرر طاقة (عندما يتحول من الحالة الغازية إلى الحالة السائلة)

اكتب القانون المستخدم

السؤال الثالث: أيهما يستهلك كمية أكبر من الطاقة

أ- تحول المادة من الحالة السائلة إلى حالة الغازية ب- تغير درجة حرارة المادة

السؤال الرابع: أيهما يتسبب بحروق أكثر بخار الماء أم الماء المغلي ، فسر .

السؤال الخامس: أجب عن الأسئلة التالية :

1- تبلغ الحرارة اللازمة لتبخير الماء 2430000 J/kg احسب كمية الطاقة الحرارية اللازمة لتحويل 2 kg من الماء إلى البخار عند درجة الحرارة 100°C 2- احسب كتلة الماء التي يمكن تحويلها إلى بخار باستخدام 100000 J من الطاقة الحرارية (علما أن الحرارة الكامنة للتبخير 2430000 J/kg)3- ما كمية الحرارة اللازمة لتحويل 1 Kg من الحالة الغازية للحالة السائلة عند درجة التبخير علما أن الحرارة الكامنة لتبخير الماء مقدارها 2430000 J/kg



فيزياء - ورقة عمل رقم (9)

الفصل الدراسي الثاني

الاسم /	التاريخ /
عنوان الدرس / السعة الحرارية والحرارة الكامنة العالية للماء	صفحات الكتاب 23

السؤال الأول: أجب عن الأسئلة التالية:

1- أي المواد المعروفة تمتلك أكبر سعة حرارية؟

2- ما قيمة السعة الحرارية النوعية للماء؟

3- ايمما يبرد أسرع من درجة حرارة 100°C الى درجة حرارة الغرفة تحت نفس الظروف، 1kg من الذهب ام 1kg من الماء؟ لماذا؟

4- ما سبب امتلاك الماء سعته الحرارية العالية؟

السؤال الثاني: عدد أهمية السعة الحرارية والحرارة الكامنة العالية للماء في حياتنا اليومية.

1-

2-

3-

السؤال الثالث: تتميز المناطق القريبة من المحيطات او المسطحات المائية الكبيرة في الغالب بامتلاكها مناخا بمدى محدود من درجة الحرارة . فسر ذلك
