مراجعة الاختبار

الحرارة والاتزان الحراري

نتيجة الاختبار 0 / 6

السؤال الأول

مقدار الطاقة الحرارية المنقولة من جسم الى آخر

- الطاقة الحرارية
- كمية الحرارة
- درجة الحرارة
- السعة الحرارية

الاجابة النموذجية

الشرح

كمية الحرارة : الطاقة الحرارة المنقولة من جسم الى آخر
درجة الحرارة: خصيصة الجسم تحدد اكتسابه للحرارة او فقدانه لها عند اتصاله بجسم آخر.
الطاقة الحرارية: شكل من اشكال الطاقة نحصل عليها من التحولات المختلفة للطاقة
السعة الحرارية: كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة الجسم كله درجة سلسيوس واحدة

السؤال الثاني

الوحدة المعتمدة علميا لقياس درجة الحرارة هي:

- درجة سلسيوس
- درجة مئوي

الاجابة النموذجية

الشرح

الوحدة المعتمدة علميا لقياس درجة الحرارة هي: الدرجة المطلقة (كلفن)

السؤال الثالث

متوسط درجة حرارة الانسان الطبيعية هي 37 درجة سلسيوس ، وتقابل بنظام الفهرنهايت والدرجة المطلقة (على التوالي):

- C, 310 K 98.6
- 273C, 273K
- 32C, 212K
- 98.6C, 273K

الاجابة النموذجية

الشرح

سنستخدم المعادلتين التاليتين لتحوي 37 درجة سلسيوس الى فهرنهايت وكلفن:

أ- $ف = \frac{9}{5}س + 32 = \frac{9}{5} \times 37 + 32 = 98.6^0ف$

ب-$ك = س + 273 = 37 + 273 = 310$ ك

السؤال الرابع

يمكن تقدير درجة حرارة الجسم عن طريق اللمس بدقة

- True
- False

JO ACADEMY

الشرح

لا تعتبر طريقة اللمس طريقة دقيقة . لأنها تتأثر بدرجة حرارة الشخص الذي يقيسها.
ونشعر أحياناً بأن جسم أبرد من الآخر رغم أن لهما نفس درجة الحرارة.

السؤال الخامس

اناء معزول سعته الحرارية 500 جول/^{0}س يحتوي على 100 غم ماء درجة حرارته 10 ^{0}س ،
إذا اضيف الى الماء الموجود في الاناء كمية من الماء كتلتها 1 كغ درجة حرارته 70 ^{0}س ،
فكم تصبح درجة حرارة المخلوط بوحدة ^{0}س؟

- 66.2
- 10
- 58.2
- 70

الاجابة النموذجية

الشرح

كمية الحرارة المكتسبة (الاناء+الماء البارد)= كمية الحرارة المفقودة (الماء الساخن)

$500 \times$ د$_2$ $(10 - 0) + 0.1 \times 4200 \times$ د$_2$ $(10 - 0) =$ د$_2$ $1 \times 4200 \times$ د$_2$ $(70 - 0) + 500 + 420 + 4200$ د$_2$ $= 294000 + 4200$ د$_2$.

السؤال السادس

تكون ساق ميزان الحرارة الزئبقي او الكحولي سميكة حتى لا تكسر بسهولة

- True
- False

JO ACADEMY

الشرح

تكون الساق رفيعة جدا حتى يظهر اثر التمدد او التقلص بشكل كبير .
أي يكون معدل التمدد الحراري للزئبق او ال كحول واضح حتى يمكن ملاحظته بشكل واضح.

روابط سريعة

الدورات

شبابيك

مدرسة جو اكاديمي

معلمون - تأسيس

الملفات

منح جواكاديمي

بكجات وعروض

الدعم

المساعدة

تواصل مع الدعم الفني

أخبار جوأكاديمي

من نحن

مكتبات

الشروط والاحكام

JO ACADEMY

حمل تطبيق الهاتف المحمول لجو اكاديمي على موبايلك

احصل عليه من Play Store

احصل عليه من Google Play

حمل برنامج سطح المكتب لجو اكاديمي على جهازك

التطبيق لنظام MAC

التطبيق لنظام WINDOWS

صفحاتنا على مواقع التواصل الاجتماعي

جميع الحقوق محفوظة © لجواكاديمي 2023