

حلول الكتاب الوزاري

الوحدة الثالثة: الحرارة

الفصل الأول: الحرارة وأثرها على المواد (أسئلة الفصل صفحة 105)

س1:

أ-1 ج-2 د-3 أ-4 ج-5 أ-6

س2: ما المقصود:

- درجة الحرارة: كمية فيزيائية تعبر عن درجة سخونة المادة أو برودتها.
- كمية الحرارة: هي كمية فيزيائية تعبر عن مقدار الطاقة الكلية لدقائق المادة (طاقتي الوضع والحركة).
- الحرارة النوعية: كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1 كغم من المادة درجة سلسيوسية واحدة.
- الاتزان الحراري: عملية يتم فيها تبادل الحرارة بين جسمين أو أكثر عند تلامسهما ببعضهما بعضاً إلى أن تصبح درجة حرارة الأجسام متساوية.

س3: علل:

- 1- لأن درجة حرارة غليان الماء 100 س° بينما درجة الكحول 78 س°، ولذلك فإن الكحول سيغلي داخل ميزان الحرارة قبل أن يغلي الماء وينفجر الميزان.
- 2- لأن كمية الحرارة المكتسبة تستخدم في تحول الماء من الحالة السائلة إلى الغازية.
- 3- لأن معامل التمدد الحجمي للسوائل أكبر بكثير من معامل التمدد الحجمي للمواد الصلبة.
- 4- حتى يجد الهواء حيزاً ليمتد فيه حجماً داخل الإطار دون أن ينفجر.
- 5- لأن معامل التمدد الطولي للبايركس أصغر من معامل التمدد الطولي للزجاج العادي.
- 6- بسبب ظاهر شذوذ الماء حيث أن الماء الموجود في الشقوق تتخفص درجة حرارته إلى ما دون 4 س°، وبالتالي فإنه يتمدد بالبرودة داخل الشقوق الموجودة في الصخور، مما يؤدي إلى تصدعها.

س4: حديد، نحاس، ألومنيوم.

س5: س ح مسعر = 33.6 جول/كلفن كماء = 100 غم د₁ = 10 س°

س ح ألومنيوم = 22.05 جول/كلفن د₁ = 100 س°

كمية الحرارة المفقودة = كمية الحرارة المكتسبة

س ح × (د₂ - د₁) للألمونيوم = س ح × (د₁ - د₂) للماء

22.05 × (د₂ - 100) = 33.6 × (د₁ - د₂)

2205 - 22.05 د₂ = 336 - 33.6 د₂

2205 - 22.05 د₂ + 33.6 د₂ = 336

1869 = 55.65 د₂

د₂ = 33.6 س°

س6: على اعتبار أن حجم الوعاء = ح حز = حجم الزيت حب = حجم البنزين

$$2\text{حز} - \text{حز} = \text{مح للزيت} \times \text{حز} \times (1\text{د} - 2\text{د})$$

$$(10 - 30) \times 0.995 \times 10 \times 2.9 = 0.995 - 32$$

$$\tau \cdot 1.001 = j2\tau$$

$$ح_2ب - ح_ب = م_ح بنزين \times ح_ب \times (د_1 - د_2)$$

$$(10 - 35) \times \text{ح} 0.996 \times 4 - 10 \times 1.24 = \text{ح} 0.996 - \text{ح} 2$$

$$\chi_{0.993} = \chi_{2b}$$

∴ ينسكب الزيت وذلك لأن معامل التمدد الحجمي للزيت > معامل التمدد الحجمي للبنزين

س7: $l_1 - l_2 = m \times (l_1 - l_2)$

$$(20-100) \times 3 \times 6-10 \times 24=3-2 \cup$$

$$3.0056 = 2J_m$$

$$(20 - 0) \times 3 \times 6 - 10 \times 24 = 3 - 2J$$

$$2.9986 = {}_2\mathcal{U}_\mathcal{M}$$

س 8:

$$j \Delta \tau \times \tau^m = \tau \Delta$$

$$(25 - 75) \times {}^6_{}10 \times 70 \times {}^4_{}10 \times 1.5 =$$

$$^3_9\text{M}^{9-} 10 \times 5.25 =$$

$$^3_{\text{سم}} 10 \times 2.55 =$$

$$32 + \frac{9}{5}^{\circ}\text{س} = \text{ف}^{\circ} \quad \text{س9:}$$

القيمة العددية متساوية لكلا الميزانين فإن $^{\circ}\text{ف} = ^{\circ}\text{س}$

$$32 + \text{س}^{\circ} \frac{9}{5} = \text{س}^{\circ}$$

$$32 = \text{س}^{\circ} \frac{9}{5} - \text{س}^{\circ}$$

$$32 = \frac{4}{5} \times 40 = \frac{5}{4} \times 32 \leftarrow$$

٤٠- .: تتساوى القراءتان عند

س5: $\Delta H = m \times c \times \Delta T$
 $= 1.24 \times 10^{-4} \times 45 \times (20 - 45)$
 $= 139.5 \times 10^{-3}$ لتر

- س6: 1- يكتسب الألمونيوم أكبر كمية من الحرارة لأن حرارته النوعية أكبر من الحرارة النوعية لباقي الأجسام، بينما يكتسب الرصاص أقل كمية حرارة (لاحظ أن الكتلة متساوية ودرجة الحرارة متساوية لجميع الأجسام).
 2- لأن حرارته النوعية مرتفعة فإنه يكتسب أكبر كمية من الحرارة.
 3- ألمونيوم، حديد، نحاس، رصاص.

س7: $\Delta H = m \times L \times \Delta T$
 $(100 - 100.96) \times 10^{-2} \times 11 \times 1 \times 10^6 = (25 - 2) \times 10^6$
 $0.0096 \times 10^6 \times 11 = (25 - 2) \times 10^6$
 $872.7 = 25 - 2$
 $897.7^\circ \text{س} = 2$

س8: التغير في درجة الحرارة $= 2 - 1 = 150 - (12 -) = 162^\circ \text{ف}$
 $^\circ \text{س} = \frac{9}{5} (^\circ \text{ف} - 32) = \frac{9}{5} (162 - 32) = 234^\circ \text{س}$
 $\text{ط} = 234 + 273 = 507$ كلفن

س9: 1 سعر = 4.186 جول
 $1400 \times 10^3 \text{ سعر} = 1400 \times 4.186 \times 10^3 = 5860400$ جول
 $\Delta T = \text{كح} - \text{ش}$
 $= -5860440 - (10^5 \times 6.2)$
 $= -58.6 \times 10^5 + 6.2 \times 10^5$
 $= -52.4 \times 10^4$ جول (إشارة السالب دليل على فقدان الطاقة)

حلول أسئلة الوحدة الرابعة: الفلك

س1:

ج -1	د -2	ب -3	د -4	ج -5	ج -6	أ -7
د -8	د -9	ب -10	د -11	ب -12	ب -13	ج -14
أ -15	أ -16	ب -17	ب -18	ب -19	د -20	

س2:

- النظير: هو النقطة الواقعة في النصف الثاني للقبة السماوية مقال سمت الرأس وأسفل قدمي الراصد.
- التربيع الأول: هو إحدى أطوار ظهور القمر، بحيث يظهر أقل من نصفه الأيمن بقليل، ويأتي هذا الطور بعد طور اهلال بعدة أيام.
- الميل الاستوائي: هو البعد الزاوي للجرم السماوي عند دائرة استواء السماء شمالاً (+) أو جنوباً (-) وتقاس بالدرجات وأجزائها.
- القبة السماوية: هي كرة وهمية مركزها كوكب الأرض وتنتشر الأجرام السماوية على سطحها الداخلي.
- الاعتدال الربيعي: يحدث عندما تكون الشمس منطبقة تماماً على خط الاستواء من نصفها الجنوبي ويتساوى فيه الليل والنهار، ويكون ذلك في 21 مارس من كل عام.
- الكسوف الحلقي: يحدث الكسوف الحلقي عندما يكون القمر بعيداً عن سطح الأرض، مما يجعل قرص القمر أصغر من أن يحجب كامل قرص الشمس.
- القطب السماوي الجنوبي: هي نقطة على سطح القبة السماوية، وتنشأ من إسقاط خط يصل بين مركز الأرض والقطب الجنوبي للكرة السماوية.

س3: بم تفسر:

- بسبب شكل القمر الكروي، فإن ضوء الشمس لا يصل إلا لنصف القمر المقابل للشمس.
- لأن الأرض تنقسم إلى 360 خط بين كل منهما 4 دقائق، وبذلك كلما انتهى الأذان من خط بدأ من الخط الذي يليه وهكذا.
- لأن الخسوف يحدث عندما يقع القمر في منطقة الظل، بينما الكسوف يحدث عندما يكون القمر مقابلاً للشمس.

س5: ما أهمية منحنى زوال الراصد؟

لتحديد مواضع الأجرام التي يشاهدها.

س6: نعم فإن بُعد الأرض عن الشمس بمقادير مختلفة عن الشمس أثناء دورانها في مسارها الإهليجي، بسبب الفصول الأربعة.

س7: 1- الصورة تمثل كسوف الشمس، والثانية خسوف القمر.

2-

وجه المقارنة	كسوف الشمس	خسوف القمر
- الجرم الذي تحدث له الظاهرة	الشمس	القمر
- وقت حدوث الظاهرة في الشهر الهجري	مطلع الشهر	منتصف الشهر
- وقت حدوث الظاهرة في اليوم	في النهار	في الليل
- الطور الذي يمر به القمر	المحاق	البدر

- س9: 1- كسوف الشمس. 2- الشهر. 3- خسوف شبه الظل.
- س10: يتغير شكل القمر نتيجة دوران القمر حول الأرض ودورانه حول الشمس، لذلك يظهر القمر في أطوار مختلفة، أي أن القمر لا يتغير وأننا نرى فقط الجزء الذي يسقط عليه ضوء الشمس، و الأطوار المتعاقبة للقمر تنتج من دوران القمر حول الأرض والتي بدورها تدور حول الشمس.
- س11: 1- السم، النظير. 2- دائرة الأفق. 3- الميل الاستوائي، المطلع المستقيم.