

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبارات الوحدة الثالثة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف الرابع](#) ← [علوم](#) ← [الفصل الأول](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-12-24 14:42:27

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الرابع



روابط مواد الصف الرابع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الرابع والمادة علوم في الفصل الأول

سؤال قصير ثالث	1
اختبار قصير ثاني نموذج ثاني	2
سؤال قصير وواحد منزل مع الإجابات	3
اختبار قصير ثاني	4
اختبار قصير ثاني	5

الاختبار القصير الثالث ٢

السؤال الأول:

أكمل المخطط الآتي:

الحالة

عملية التبريد

يتحول إلى

(أ) بخار الماء

.....

عكس

عملية

(ب) عملية الانصهار

السؤال الثاني: ظلل الإجابة الصحيحة:

يحدث الغليان عند تسخين المادة السائلة و تحولها إلى مادة

 جميع ما سبق غازية سائلة صلبة

عمية التكثف تحويل المادة الغازية إلى مادة

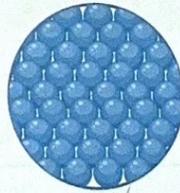
 جميع ما سبق غازية سائلة صلبة

السؤال الثالث: صنف المواد الآتية إلى صلبة أو سائلة أو غازية؟

الزيت - البلاستيك - الأكسجين - الخل

..... - -

السؤال الرابع: (أ) هل يمثل الرسم أدناه نموذجا لجزيئات حالة صلبة أو سائلة أو غازية؟



(ب) اكتب جملة تفسر إجابتك.

السؤال الخامس: ارسم صورة لثلج منصهر وماء يتحول إلى حالة غازية بواسطة الحرارة؟

الصورة الثانية

الصورة الأولى

الاختبار القصير الثالث ٣

ظل الإجابة الصحيحة:

السؤال الأول:

يفلي الماء عند درجة حرارة..... سليزية

٤٠ ○

١٢٠ ○

١٠٠ ○

٥٠ ○

درجة..... هي درجة حرارة بدء تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة

التكثف ○

الانصهار ○

التجمد ○

الغليان ○

ضع علامة (✓) أمام كل عبارة بما يناسبها:

السؤال الثاني:

خطأ	صواب	العبارة
		(أ) انصهار الثلج يعبر عن درجة غليان.
		(ب) معظم المواد الصلبة لا تغير شكلها.

ظل الإجابة الصحيحة:

السؤال الثالث:

(أ) أي المواد الأتية تستغرق وقتاً أطول لكي تنصهر بالحرارة:

الثلج ○

الحديد ○

(ب) التفسير:

السؤال الرابع: صل العمود (أ) بما يناسب العمود (ب):

العمود (ب)
(أ) مادة سائلة تأخذ شكل الأناء
(ب) مادة جزيئاتها متباعدة جداً عن بعضها
(ج) مادة لها شكل ثابت وجزيئاتها قريبة من بعضها
(د) درجة تحول المادة من حالة صلبة إلى سائلة

العمود (أ)
١- الحديد
٢- ثاني أكسيد الكربون
٣- الماء

الاختبار القصير الثالث ٤

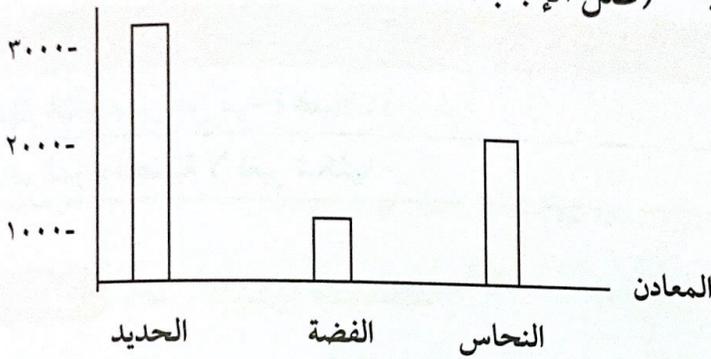
السؤال الأول: ضع كل كلمة في الصندوق في مكانها المناسب:

المعادن - ١٠٠°س - سيليزية

- (أ) يمكن له..... أن تنصهر بعد التسخين اللازم
 (ب) يغلي الماء عند درجة حرارة.....
 (ج) وحدة قياس درجة الحرارة تسمى درجة.....

السؤال الثاني: في الرسم البياني المقابل أدرسه ثم أجب:

درجة الانصهار



(أ) أي المعادن أقل درجة انصهار: (ظلل الإجابة)

النحاس

الحديد

الفضة

(ب) بم تفسر يأخذ الحديد وقتاً أطول لكي ينصهر؟

السؤال الثالث: ضع علامة (✓) أمام كل عبارة بما يناسبها:

خطأ	صواب	العبارة
		(أ) درجة إنصهار الثلج أكبر من درجة أنصهار الحديد
		(ب) تتكون المادة من جزيئات
		(ج) يأخذ الغاز شكل الوعاء

السؤال الرابع: فسر لماذا نحفظ غاز الوقود في أسطوانات معدنية محكمة الأغلاق:

الإجابة:

الاختبار القصير الثالث 0

السؤال الأول: أكمل العبارات الآتية:

(أ) تتواجد المادة في حالات.

(ب) تغير المادة شكلها لأن جزيئاتها تنزلق على بعضها

(ج) هو خليط من غازات مختلفة

السؤال الثاني: ما حالة المادة لكل مما يلي:

١- الخل
 ٢- بيكربونات الصوديوم
 ٣- ثاني أكسيد الكربون

السؤال الثالث: رائحة غاز الهيدروجين تشبه رائحة (ظلل الاجابة الصحيحة)

الليمون الخل البيض الفاسد البرتقال

السؤال الرابع: صل العمود (أ) بما يناسب العمود (ب):

المادة الغازية	المادة السائلة	وجة المقارنة
		الشكل
		الحجم
		حركة الجزيئات

السؤال الخامس: بم تفسر: درجة انصهار الذهب أكبر من درجة انصهار الزبد؟

الإجابة:

الاختبار القصير الثالث ٦

صل العمود (أ) بما يناسب العمود (ب):

السؤال الأول:

العمود (ب)

(أ) تبريد المادة السائلة و تحويلها إلى مادة صلبة

(ب) تسخين المادة السائلة و تحويلها إلى مادة غازية

(ج) تسخين المادة الصلبة و تحويلها إلى مادة سائلة

العمود (أ)

١- درجة الانصهار

٢- درجة الغليان

٣- درجة التجمد

السؤال الثاني: ضع كل كلمة في الصندوق في مكانها المناسب:

المواد الصلبة - التسخين - التبريد

(أ) الحالة الصلبة الحالة السائلة الحالة الصلبة.

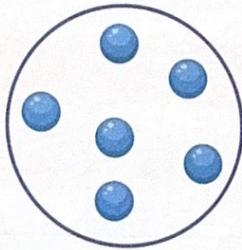
(ب) المواد جزيئاتها متقاربة من بعضها البعض.

السؤال الثالث: ظلل الإجابة الصحيحة:

(أ) تستغرق بعض المواد وقتاً أطول كي تنصهر.

الصلبة الغازية السائلة جميع ما سبق

(ب) الحالة الآتية تمثل مادة كما بالرسم.



الصلبة الغازية

السائلة جميع ما سبق

السؤال الرابع: بم تفسر: يجب توخي الحذر من بخار الماء؟

الإجابة:

السؤال الخامس: الطوب مادة صلبة؟ (ظلل الإجابة)

لا

نعم

الاختبار القصير الثالث ٧

السؤال الأول: تتكون المادة من جزيئات؟ (ظلل الإجابة) مع التفسير:

لا

نعم

التفسير:

السؤال الثاني: ضع علامة (✓) أمام كل عبارة بما يناسبها:

خطأ	صواب	العبارة
		(أ) يمكن للمعادن أن تنصهر بعد التسخين اللازم
		(ب) عند تسخين الماء يجب توخ الحذر من بخار الماء
		(ج) الماء يغلي عند درجة ٢٠٠° سليزية

السؤال الثالث: صل العمود (أ) بما يناسب العمود (ب):

العمود (ب)
(أ) في درجة غليان الماء
(ب) هي درجة إنصهار الحديد
(ج) تحول المادة من حالة صلبه إلى حالة سائلة
(د) درجة إنصهار الثلج

العمود (أ)
١- ١٠٠°س
٢- صفر°س
٣- درجة الانصهار

السؤال الرابع: أجب على الأسئلة التالية:

(أ) ما حالات الماء الثلاث؟

(ب) ما درجة انصهار الثلج؟

الاختبار القصير الثالث ٨

السؤال الأول: أي الجمل الآتية تصف المادة الصلبة أ والسائلة أو الغازية؟

(أ) يأخذ شكل الوعاء.

(ب) ينتشر في كل الاتجاهات.

(ج) لا يغير شكله بسهولة.

السؤال الثاني: أكمل العبارات الآتية:

(أ) عملية الانصهار عكس عملية

(ب) تتحول المادة السائلة بـ إلى حالة الصلبة

(ظلل الاجابة)

السؤال الثالث: تتكون المادة من جزيئات:

لا

نعم

التفسير:

السؤال الرابع: وضع ميزان الحرارة في كوب ماء كما بالشكل.



(أ) كم درجة حرارة الماء

٧٠

٥٠

٤٠

٢٠

(ب) ينصهر الثلج عند درجة حرارة سيليزية.

٢٠

صفر

١٠٠

٥٠

السؤال الخامس: بم تفسر: تأخذ المادة السائلة شكلاً متغيراً؟

الإجابة: