



العلوم

الصف الثامن - كتاب الأنشطة والتمارين

الفصل الدراسي الأول

8

فريق التأليف

موسى عطا الله الطراونة (رئيساً)

د. خولة يوسف الأطرم

د. آيات محمد المغربي

ميمي محمد التكروري

رامي داود الأحرس

روناهي "محمد صالح" الكردي (منسقاً)

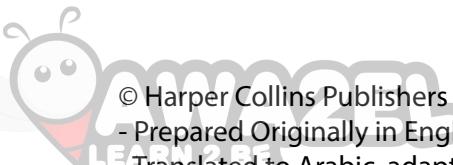
إضافة إلى جهود فريق التأليف، فقد جاء هذا الكتاب ثمرة جهود وطنية مشتركة من بجان مراجعة علمية وتقديرية ولغوية، وجموعات مركّزة من المعلّمين والمشرفين التربويين، ولاحظات مجتمعية من وسائل التواصل الاجتماعي، وإسهامات أساسية دقيقة من اللجنة الاستشارية والمجلس التنفيذي والمجلس الأعلى في المركز، ومجلس التربية والتعليم وجانه المتخصصة.

الناشر

المركز الوطني لتطوير المناهج

يسير المركز الوطني لتطوير المناهج، وزارة التربية والتعليم - إدارة المناهج والكتب المدرسية، استقبال آرائكم وملحوظاتكم على هذا الكتاب عن طريق العنوان الآتي: هاتف: 4617304-5، فاكس: 4637569، ص. ب: 1930، الرمز البريدي: 11118، أو بوساطة البريد الإلكتروني: scientific.division@moe.gov.jo

قررت وزارة التربية والتعليم تدريس هذا الكتاب في مدارس المملكة الأردنية الهاشمية جميعها، بناءً على قرار المجلس الأعلى للمركز الوطني لتطوير المناهج في جلسته رقم ()، تاريخ ()، م، وقرار مجلس التربية والتعليم رقم ()، تاريخ ()، م بدءاً من العام الدراسي 2021 / 2022 م.



© Harper Collins Publishers Limited 2020.

- Prepared Originally in English for the National Center for Curriculum Development. Amman - Jordan

- Translated to Arabic, adapted, customised and published by the National Center for Curriculum Development. Amman - Jordan

ISBN:

المملكة الأردنية الهاشمية

رقم الإيداع لدى دائرة المكتبة الوطنية

373,19

الأردن. المركز الوطني لتطوير المناهج

العلوم: كتاب التمارين (الصف الثامن) / المركز الوطني لتطوير المناهج. - عمان: المركز، 2020

ج 1 (50) ص.

ر.إ.:

الواصفات: / العلوم الطبيعية / / البيئة / / التعليم الاعدادي / / المناهج /

يتحمل المؤلف كامل المسؤولية القانونية عن محتوى مصنفه ولا يعتبر هذا المصنف عن رأي دائرة المكتبة الوطنية.

All rights reserved. No part of this publication may be reproduced, sorted in retrieval system, or transmitted in any form by any means, electronic, mechanical, photocopying, recording or otherwise, without the prior written permission of the publisher or a license permitting restricted copying in the United Kingdom issued by the Copyright Lecnsing Agency Ltd, Barnard's Inn, 86 Fetter Lane, London, EC4A 1EN.

British Library Cataloguing -in- Publication Data

A catalogue record for this publication is available from the Library.

قائمة المحتويات

رقم الصفحة	النشاط	رقم الصفحة	النشاط
الوحدة 3: ميكانيكا المواقع			الوحدة 1: الوراثة والتكاثر
30	استكشف: نموذج الغواص	4	استكشف: استخلاص المادة الوراثية من الفاكهة
32	تجربة: كيف يتغير ضغط السائل مع تغيير العمق؟	6	نشاط: نمذجة DNA
33	تجربة: حساب كثافة مواد مختلفة	9	نشاط: التكاثر الالجنسي
35	استقصاء علمي: الكثافة خاصية للمادة	10	استقصاء علمي: استكشاف الكروموموسومات في خلايا البصل
38	أسئلة تحاكي الاختبارات الدولية TIMSS	14	أسئلة تحاكي الاختبارات الدولية TIMSS
الوحدة 4: علوم الأرض والبيئة			الوحدة 2: النزرة والجدول الدوري
40	استكشف: حركة الصفائح الأرضية	17	استكشف: كيف نعرف ماذا يوجد داخل الأشياء؟
42	تجربة: آلية حركة الصفائح عند الحدود المتعددة	19	تجربة: صنع نموذج للذررة
44	تجربة: آلية تكون معدن الهايليت	22	تجربة: تحديد العناصر و مواقعها في الجدول الدوري
45	تجربة: ملوثات الهواء	24	استقصاء علمي: معرفة هوية العنصر
46	تجربة: استدامة الموارد الطبيعية	27	أسئلة تحاكي الاختبارات الدولية TIMSS
47	استقصاء علمي: تأثير عوامل غير حية في النبات		
49	أسئلة تحاكي الاختبارات الدولية TIMSS		



LEARN 2 BE

استخلاص المادّة الوراثيّة من الفاكهة

الهدف: أتعرّفُ المادّة الوراثيّة في الكائنات الحيّة.



المواد والأدوات:

مخبار مدرج، كأس زجاجي، قمع زجاجي، ورق ترشيح، كحول إيشيلي مبردٌ تركيز 96%， ماء، محلول تنظيف الصحون، ملح، سكين، ملعقة، طبق، إحدى الفواكه الآتية (موز، فراولة، كيوي...)

إرشادات السلامة:

أحذر عند استخدام الأدوات الحادة، وعن التعامل مع المواد الكيميائية.

خطوات العمل:

- أقشر الفاكهة إذا كان لها قشرة خارجية، وأقطعها باستخدام السكين، وأضع قطعة منها في الطبق وأهرسها جيداً.
- أجرب: أذيب ملعقة صغيرة من ملح الطعام و mL (2) من محلول تنظيف الصحون في mL (20) من الماء.
- أضيف مهروس الفاكهة إلى المزيج، وأحرك المكونات جميعها.
- أضع ورقة الترشيح في القمع الزجاجي، ثم أتبه فوق الكأس الزجاجي لترشيح المزيج.
- أضيف الكحول المبرد من خلال سكبه برفق على الجدار الداخلي للكأس الزجاجي التي تحوي المزيج.
- الاحظ التغيير الذي يحدث في المزيج، وأدون ملاحظاتي.

٧. تمثلُ الخيوطُ الدقيقةُ التي تشكّلُ طبقةً بيضاءً قربَ سطحِ المحلولِ في الكأسِ المادّةِ الوراثيّةَ في الخليةِ، أفصلُ الطبقةَ المتكونةَ باستخدامِ الملعقةِ، وأضعُها على ورقةٍ ترشيحٍ للتخلصِ منَ الماءِ الزائدِ. وألاحظُ قوامَها، وأدونُ ملاحظاتِي.



التفكيرُ الناقدُ:

أستنتجُ أهميّة استخدام كل من : محلول تنظيف الصحنون، الكحول في التجربة.



DNA نمذجة

الهدف: أصمّ نموذجاً لتركيب المادة الوراثية في الخلية.



المواد والأدوات:

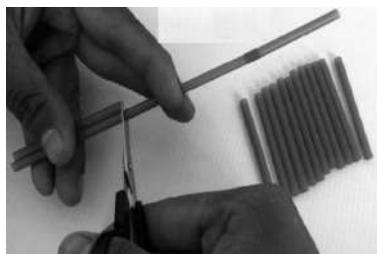
مقص، ماصات عصير 4 ألوان مختلفة (أحمر، أصفر، أخضر، أزرق) عدد (20) من كل لون، شريط لاصق شفاف، شريط لاصق ملون، قلم رصاص لا يقل طوله عن 12cm عدد (2).

إرشادات السلامة:

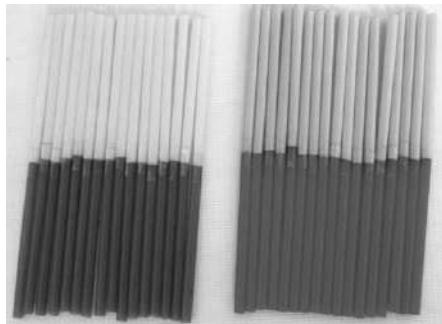
أتعامل مع المقص بحذر.

خطوات العمل:

1. أصمّ نموذجاً: أقص من الماصات قطعاً طول الواحدة 6cm.



وألصق باستخدام الشريط اللاصق الشفاف، كل قطعة صفراء بأخرى زرقاء بشكلٍ طولي على أن تشغلا معاً أنبوباً واحداً، وأكرر الخطوة للقطع الحمراء والخضراء.



2. أفتح اللاصق الملتوّن مسافة 1m وأقصّ نهايّته، ثمّ أضع هذا الجزء (1m من اللاصق) على سطح طاولةٍ أو على الأرضِ على أن يكون خطًّا مستقيماً وجّهه اللاصق للأعلى.

3. أكّرر الخطوة (2)، وأترك مسافة 10cm بين خطّي اللاصق الملتوّن على سطح الطاولة.

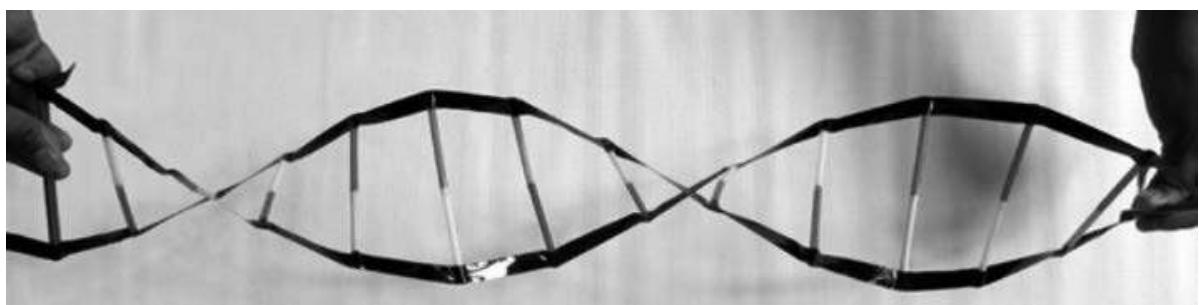
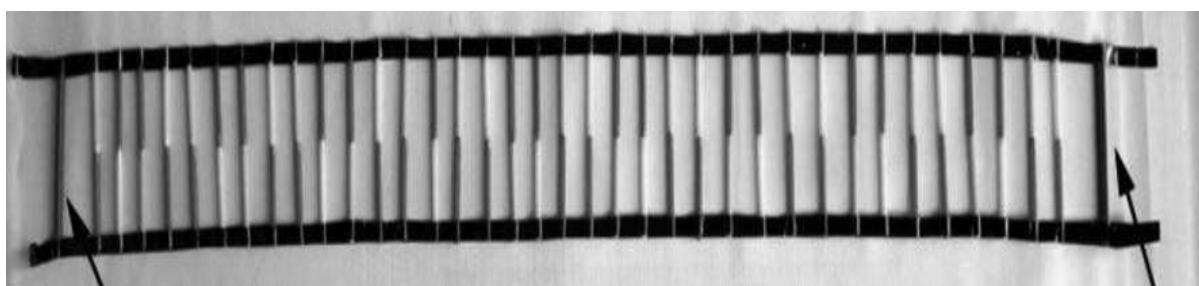


4. أصلّق كُلَّ قطعةٍ من الماصات الملتوّنة على الشريطِ اللاصقِ الملتوّن، على أن تكون ما يشبه السلم حتى تنتهي القطع جميعها، ثم أصلّق قلماً في البداية وآخر في النهاية.



5. أغطي الوجه اللاصق للشريط بطبقةٍ أخرى منه على أن يكون الوجه اللاصق للأسفل.

6. أُلف السلم الذي صنعته على أن يأخذ الشكل اللوبي (الحلزوني) من خلال قلمي الرصاص في البداية والنهاية.



التحليل والاستنتاج:

1. أفسّرُ استخدامَ 4 ألوانٍ منَ الماصاتِ.

2. أستنتجُ سببَ ثبيتِ كُلّ لونينِ معاً في كُلّ مرّةٍ.





التكاثر الجنسي

الهدف: أطبق إحدى طرائق التكاثر الخضري (اللاجنسيّ).



المواد والأدوات:

كأسٌ، ماءٌ، أو عيّةٌ زراعيّةٌ، مقصٌ، تربةٌ، شتلٌةٌ نباتٌ حصى البانِ.

إرشادات السلامة:

أتعامل بحذر مع الأدوات الحادة.

خطوات العمل:

2. أضع الأجزاء التي قطعتها بشكل عمودي في كأس من الماء العذب في مكان مضاء، على
الآن تكون تحت أشعة الشمس مباشرةً، وأنتركها مدة أسبوع.

٣. ألاحظ التغيرات في العقد المعمورة في الماء، وأدون ملاحظاتي.

٤. أُنْقَلُ النَّبَاتَاتِ مِنَ الْمَاءِ إِلَى التَّرْبَةِ وَأَزْرَعُهَا.

التحليل والاستنتاج:

أَسْتَنْجُ أَهْمَيَّةَ التَّكَاثُرِ الْخَضْرَىَّ.



استكشافُ الكروموسوماتِ في خلايا البصل



سؤال الاستقصاء:

تُستخدمُ القممُ الناميةُ لجذورِ نباتِ البصلِ في دراسةِ الانقسامِ المتساويِ في الخلايا النباتية؛ وذلك لأنَّ الانقسامَ يكونُ نشطاً في القممِ الناميةِ للجذورِ، فكيفَ يمكنني مشاهدةً الكروموسوماتِ في شريحةٍ أعدُّها منْ خلايا البصلِ على نحوٍ ما تظهرُ في الشرائحِ الجاهزة؟

الموادُ والأدواتُ:

مجهرٌ ضوئيٌّ مركبٌ، ملقطٌ، شرائحٌ مجهريةٌ، أغطيةٌ شرائحٌ، بصلةٌ، طبقٌ بتريٌ، أنبوبٌ اختبارٌ، ملقطٌ أنابيبٌ، ورقٌ ترشيحٌ، قطراءٌ، حمضٌ HCL مخفَّفٌ (10%)، مشرطٌ، محلولٌ صبغةٌ أسيتوكارمن Acetocarmine، حمامٌ مائيٌّ، شريحةٌ جاهزةٌ لقمةٍ ناميةٍ للبصلِ، ماءٌ مقطَّرٌ.

إرشاداتُ السلامةِ:

أتعاملُ بحذرٍ وانتباهٍ معَ الموادِ الكيميائيةِ والأدواتِ الحادةِ.

الهدفُ:

- أستكشفُ الكروموسوماتِ في الخلايا الحيةِ.
- أصممُ تجربةً تمكنُني منْ مشاهدةِ كروموسوماتِ الخلايا الحيةِ.
- أحضرُ شريحةً رطبةً لقمةٍ ناميةٍ في جذورِ البصلِ.

ملحوظةٌ:

يتطلبُ تنفيذُ الاستقصاءِ التحضيرَ المسبقَ لعيناتِ الجذورِ الأوليةِ لنباتِ البصلِ منْ خلالٍ وضعِيهِ في الماءِ مدةً تراوحُ ما بينَ 3 أيامٍ إلى 5 في درجةِ حرارةِ الغرفةِ، على أنْ تصلَ أطوالِ الجذورِ الناميةِ إلى (2.5-5cm).

أصوغ فرضيّتي:

بالتعاون مع زملائي أصوغ فرضيّة تتعلّق بمشاهدة الكروموسومات في الخلايا الحية.



أختبر فرضيّتي:

1. أخطّط لاختبار الفرضيّة التي صاغتها، وأحدّد النتائج التي تتوقّع حدوثها.

2. أنظم معلوماتي في جدولٍ.

3. أستعين بعملي.

خطوات العمل:

1. أقطع الجذور النامية من البصل بطول 2mm باستخدام المشرط بحذر، ثم أضعها في أنبوب اختبار، وأضيف إليها حمض HCl، وأتركها مدة 5-10 min.

2. أسخّن أنبوب الاختبار في حمام مائي حتى يصل إلى درجة حرارة (60°C).

3. أضع في طبق بتري محلول صبغة أسيتوكارمن، ثم أنقل مستخدماً المقطّر، الجذور النامية من الأنابيب إليه، وأتركها مدة 10min.

4. أغمر طبق بتري بالماء المقطّر لإزالة الصبغة الزائدة.

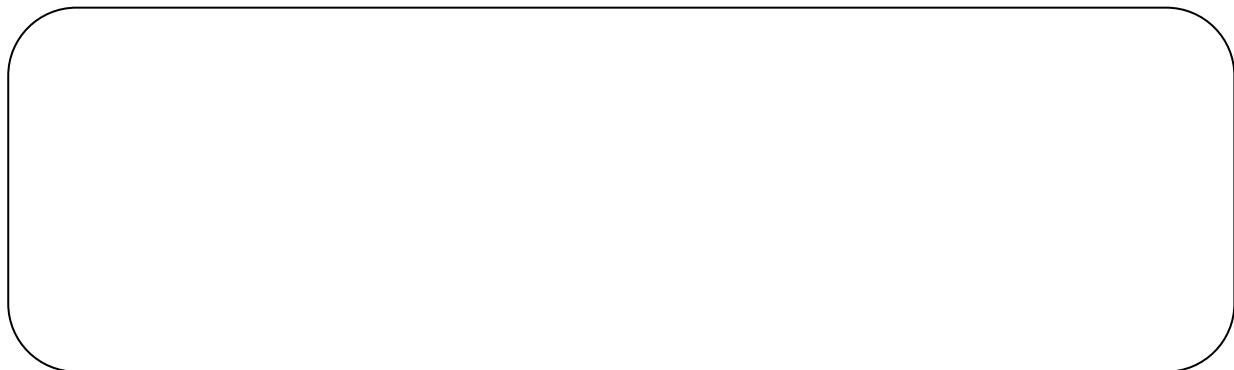
5. أضع مستخدماً المقطّر، بعض الجذور النامية على شريحة زجاجية، وأضع فوقها قطرة ماء، ثم أغطيها بغطاء الشريحة.

6. أضع ورقة ترشيح على غطاء الشريحة، وأضغط بلفيف بهدف هرس الجذور.

7. أفحصُ الشريحةَ باستخدَامِ المِجهرِ والعدسَةِ ذاتِ قوَّةِ التكبيرِ المناسبَةِ مستعيناً بِمعلَّمي، وأرسُمُ ما أشاهِدُه.



8. أفحصُ الشريحةَ الجاهزةَ للقمةِ الناميةِ للبصلِ مستخدَماً المِجهرَ وقوَّةِ التكبيرِ المناسبَةِ مستعيناً بِمعلَّمي، وأرسُمُ ما أشاهِدُه.



9. أقارنُ بينَ ما شاهدْتُه في كُلِّ منَ الشريحتَيْنِ، وأدوّنُ ملاحظاتِي.

شريحةُ البصلِ الجاهزةُ	شريحةُ البصلِ التي أَعَدَّتها



التحليل والاستنتاج والتطبيق:

1. أقارن نتائجِي بتوقعاتِي.

توقعاتِي	نتائجِي

2. أوضح ما إذا كانت النتائج قد توافقت مع فرضيّتي.

3. أفسّر التوافق والاختلاف بين توقعاتِي ونتائجِي.

4. أحدد طوراً / أطواراً الانقسام المتساوي التي تمكّنت من مشاهدتها.

5. أستتبّح أهميّة كلٍّ من HCl ومحلول صبغة أسيتوكارمن.

التواصل

أقارن توقعاتِي ونتائجِي بتوقعاتِ زملائي ونتائجِهم.



أَسْتَالَةُ تِحَاكِي الْإِخْتِيَارَاتِ الدُّولِيَّةُ TIMSS



اختار الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

1. الابنُ يرثُ الصفاتِ من:

أ - أبيه فقط

ج - الاثنينِ معاً الأبُ والأمُّ

ب - أمّه فقط

د - الأبُ أو الأمُّ لا من الاثنينِ معاً.

2. أيُّ الطرائق الآتيةُ أفضلُ لتحديد صلة القرابة بينَ شخصينِ؟

ب - المقارنةُ بينَ خطٍّ يدي كلٌّ منهما.

أ - المقارنةُ بينَ فصيلةِ دمِ كلٌّ منهما

د - المقارنةُ بينَ بصماتِ أصحابِهما

ج - المقارنةُ بينَ جيناتِهما

3. تُنقلُ الصفاتُ الوراثيةُ منْ جيلٍ إلى جيلٍ عنْ طريقِ :

ب - البويلضاتِ فقط.

أ - حبوبِ اللقاحِ فقط.

د - أعضاءِ التكاثرِ

ج - حبوبِ اللقاحِ والبويلضاتِ.

4. أيُّ ممّا يأتي يتكونُ مباشرةً بعدَ الإخصابِ؟

ب - الجامياتُ الذكريُّ

أ - الجامياتُ الأنثويُّ

د - الزيجوتُ

ج - الجنينُ

5. أيُّ ممّا يأتي يحصلُ في أثناءِ عمليةِ الإخصابِ في الحيواناتِ؟

أ - إنتاجُ الجامياتِ الذكريَّةِ والأنثويَّةِ

ب - اندماجُ الجامياتِ الذكريَّةِ والأنثويَّةِ

ج - انقسامُ الجامياتِ

د - تطويرُ الجنينِ

6. إذا كانَ ترتيبُ القواعِدِ النيتروجينية في سلسلةٍ من DNA هو AAGGTATC ، فإنَّ ترتيبَ القواعِدِ في سلسلةٍ DNA المقابلةِ لها هو:

أ - AAGGTATC ب - CTATGGAA

ج - TTCCATAG د - GATACCTT

7. إذا احتوتْ خليةٌ جسميةٌ لكاينٍ حيٍ على 8 كروموسومات، فإنَّ عددَ الكروموسوماتِ في البوصبةِ المخصبةِ لنوعِ الكائِنِ نفسِه هو:

أ - 16 ب - 4 ج - 8 د - لا يمكنُ حسابُه

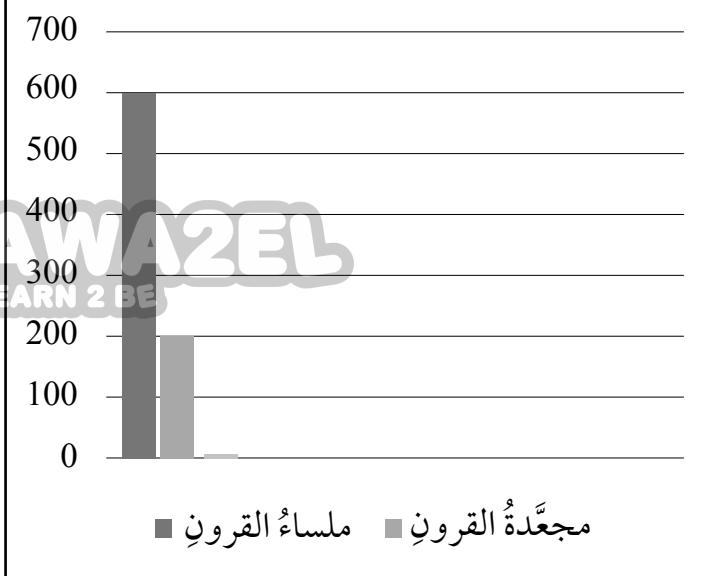
8. ما نسبَةُ الطُّرُزِ الشكليَّةِ المتوقَّعةِ الناتجةُ عندَ تلقيحِ نباتٍ طويلِ الساقِ (Tt) معَ آخرَ قصيرِ الساقِ (tt)؟

أ - 1 طويل : 0 قصير ب - 3 طويل : 1 قصير

ج - 1 طويل : 1 قصير د - 2 طويل: 1 قصير

9. إذا احتوتْ قطعةٌ من DNA على 28% منَ القاعدةِ النيتروجينيةِ غوانين، فإنَّ نسبةَ القاعدةِ النيتروجينيةِ ثايمينَ في القطعةِ نفسها هي:

أ - %28 ب - %56 ج - %44 د - %22



10. يُعَدُّ أَلْيُلُ صَفَةُ الْقَرْوَنِ الْمُلْسَأِ فِي الْبَازِيلَاءِ (S) سَائِدًا عَلَى أَلْيُلَ الْقَرْوَنِ الْمُجَعَّدَةِ (s). وَالْمُخَطَّطُ الْمُجاوِرُ يَمْثُلُ الْطُّرْزَ الشَّكْلِيَّةَ لِأَفْرَادٍ نَاتِجَةٍ مِنْ تَزاوِجِ نَبَاتِي بَازِيلَاءَ، أَدْرُسُ الْمُخَطَّطَ وَأَجِيبُ عَنِ الْأَسْئَلَةِ التِّي تَلِيهِ.

- أَضِعُ عَنْوَانًا مُقْتَرَحًا لِلْمُخَطَّطِ.

- مَا نَسْبَةُ النَّبَاتَاتِ الْمُجَعَّدَةِ فِي الْأَفْرَادِ النَّاتِجَةِ؟

- أَكْتُبُ الْطُّرْزَ الْجِينِيَّةَ الْمُتَوَقَّعَةَ لِلْأَفْرَادِ النَّاتِجَةِ.

- أَسْتَنْجُ الْطُّرْزَ الْجِينِيَّةَ الْمُحْتمَلَةَ لِلْأَبْوَيْنِ.

- أَفْسُرُ اسْتَنْتَاجِيًّا.

1	A	a
2	b	b
3	C	c
4	D	D
5	c	E
6	f	f
7	G	G

11. توصَّفُ الصَّفَاتُ الْوَرَاثِيَّةُ بِأَنَّهَا نَقِيَّةٌ أَوْ غَيْرُ نَقِيَّةٍ اعْتِمَادًا عَلَى الْطَرَازِ الْجِينِيِّ لِكُلِّ مِنْهَا، أَدْرُسُ الشَّكْلَ الْمُجاوِرَ، وَأَحَدِّدُ أَرْقَامَ الْطُّرْزِ الْجِينِيَّةِ الْمُتَمَاثِلَةِ، وَغَيْرِ الْمُتَمَاثِلَةِ.

كيف تعرف ماذا يوجد داخل الأشياء؟

الهدف: أن تفحص الصناديق المغلقة، لاكتشاف ما يوجد بداخلها، وأحدده.



المواد والأدوات:

صناديق مغلقة ومرقمة بعده مجموعات الطلبة، تحتوي بداخلها على أشياء مختلفة، مثل أقلام، وبرaiات، ومحابيات، وكرات زجاجية، ومكعبات خشبية، وقطع ألعاب تركيب، وجدول بيانات مرسوم على اللوح، مكون من عمودين، على أن يكون عنوان العمود الأول "رقم الصندوق"، في حين يكون عنوان العمود الثاني "المحتويات".

إرشادات السلامة:

أحذر من استخدام أي أدوات حادة لفتح الصناديق.

خطوات العمل:



1. اختار أنا وزملائي في المجموعة أحد الصناديق المرقمة الموجودة على طاولة المعلم، ونعود به إلى طاولتنا.



2. أحدهم: أهتز الصندوق المغلق، أو أحركه في اتجاهات عدّة، وأسمع الصوت الصادر منه؛ لتحديد ما يوجد بداخله.

3. أجمع المعلومات: أدوّن في جدول البيانات رقم الصندوق، وتوّقعنا لما يوجد بداخله.

أقلام	برaiات	محاياٌ	كرات زجاجيَّة	مكعبات خشبيَّة	قطع العاب تركيب
-------	--------	--------	---------------	----------------	-----------------

المحتويات	رقم الصندوق

4. أعيد الصندوق المغلف إلى طاولة المعلم، وأختار صندوقا آخر، وأعود به إلى طاولتنا.

5. أكرر الخطوات 1 إلى 4 وفقاً لعدد الصناديق المغلفة؛ حتى يكتمل جدول البيانات.

6. نفتح الصناديق المرقمة لمعرفة تحديد ما يوجد بداخل كل منها فعلاً.

7. أستعمل الجدول: أعرض النتائج التي توصلت إليها أنا وزملائي على المجموعات الأخرى.

8. أقارن: أتفحص جداول البيانات التي أنشأتها المجموعات وأقارنها بجدول بيانات مجموعتي.

9. ألحوظ اختلاف الجداول وتشابهها بين المجموعات الأخرى.

10. أتواصل مع المجموعات الأخرى، وأشار كُهم فيما توصلنا إليه.

التفكير الناقد:

أفسّر سبب الاختلافات بين مجموعات الطلبة في تحديد محتويات الصناديق المختلفة، إن وُجدت.

أفسّر هل هنالك أوجه تشابه بين هذه الصناديق، والذرات؟

صنع نموذج الذرة

الهدف: أصنّع نموذجاً للذرّة، لأتعرّف مكوّناتها.



المواد والأدوات:

مجموعة من كرات الفلين الصغيرة ذات اللونين الأحمر والأزرق المتماثلة في حجمها، وجموعة أخرى من كرات الفلين خضراء اللون ذات حجم أصغر بقليل من حجم الكرات الحمراء، وبطاقات معلومات ذات وجهين، مدون على أحد وجهيه رمز أحد العناصر (يفضل أن تكون من عناصر الدورة الثانية)، وعلى وجهها الآخر مكتوب عليه عدد كل من بروتونات ذلك العنصر ونيتروناته وإلكتروناته، وصمع، وعيдан تنظيف الأسنان الخشبية، وقطعة مربعة من الفلين ($10\text{ cm} \times 10\text{ cm}$)، وعود خشبي، وأقلام تلوين.

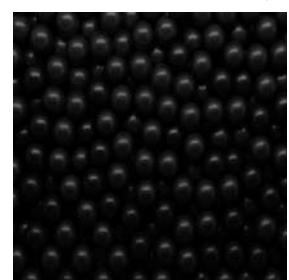
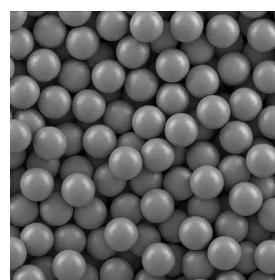
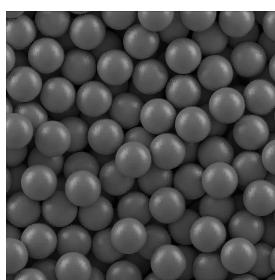
إرشادات السلامة:

أحذر من انسكاب الصمغ على يديّ وملابسي، ومن الرؤوس المدببة لعيadan تنظيف الأسنان، وأغسل يديّ بعد الانتهاء من العمل.

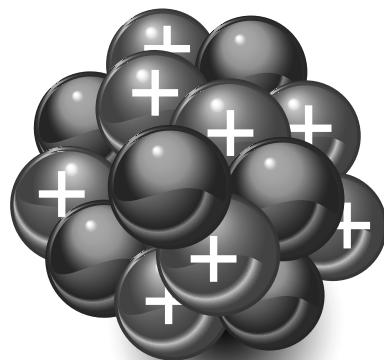
خطوات العمل:

1. أصنّف: اختار إحدى البطاقات لأحد العناصر، وأحد عدد بروتوناته، ونيتروناته.

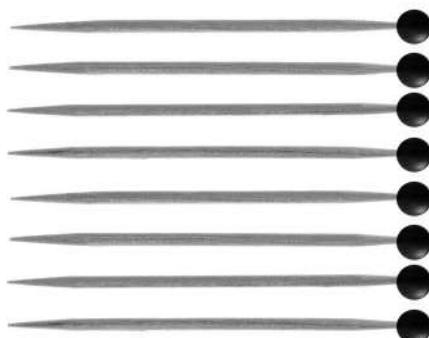
2. أحصل على ثلاثةمجموعات من الكرات الحمراء والزرقاء والخضراء، وأحصل أيضاً على صمع، وعيadan تنظيف الأسنان الخشبية، وقطعة مربعة من الفلين ($10\text{ cm} \times 10\text{ cm}$)، وأقلام تلوين.



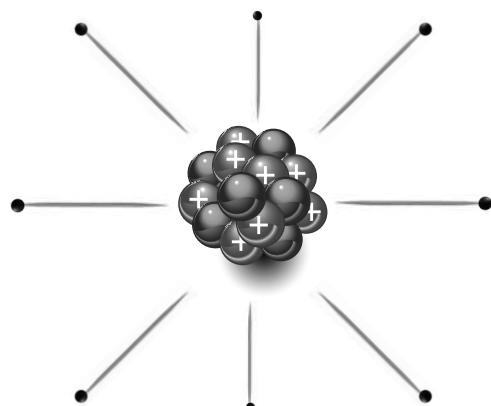
3. أصنِّع نموذجًا: أصلُّ مجموَعتي الكرةِ الحمراءِ التي تمثِّل البروتوناتِ، والزرقاءِ التي تمثِّل النيوتروناتِ معًا بالصِّمْغ؛ على أن تكونَ كُلُّ كرةٍ حمراءً ملتصقةً بكرةٍ زرقاءً وأنركُها لتجفَّ.



4. أحضرُ الكرةِ الخضراةَ، وأغرِّسُ في كُلِّ كرةٍ منها أحدَ طرفي عودِ تنظيفِ الأسنانِ.



5. أصنِّع نموذجًا: أمسك النموذج الذي صنعته في الخطوة 3 بإحدى يديَّ، ثمَّ أغرسُ الطرفَ الثانيَ لعيданِ تنظيفِ الأسنانِ التي تحتوي في طرفها الآخرِ على الكرةِ السوداءِ التي تمثِّل الإلكتروناتِ على شكلٍ دائريٍّ يشبهُ المروحةَ، وبأبعادٍ متساويةٍ قدرَ الإمكانِ.



6. ألاحظ: أثبتتُ هذا النموذج الذي صنعته على أحد طرفي العود الخشبي، وأغرز الطرف الآخر لهذا العود في القطعة الفلينية المربعة، وأدون ملاحظاتي عن النموذج المتكون.



7. أتواصل: أضع عنواناً لهذا النموذج، وأعرضه على المعلم، وعلى زملائي في الصف.

التحليل والاستنتاج:

- أستنتاج: ما اسم النموذج الذي صنعته في الخطوة 3؟

- أقارن بين عدد كل من البروتونات، والنيوترونات.

- أفسر: لماذا يُعد النموذج الذي صنعته في الخطوة 3 غير مكتمل للذرة؟

- أستنتاج: ما اسم النموذج الذي صنعته في الخطوة 5؟ وما العنصر الذي يمثله؟

- أقارن بين عدد كل من البروتونات والنيوترونات والإلكترونات؟

- أحده وجه الاختلاف بين النموذج الذي صنعته في الخطوة 3 والنموذج الذي صنعته في الخطوة 5؟



تحديد العناصر و مواقعها في الجدول الدوري

الهدف: أرسم التوزيع الإلكتروني لعناصر غير معلومة لأحد ما هذه العناصر، و مواقعها في الجدول الدوري.



المواد والأدوات:

جدول دوري، بطاقات مكتوب عليها رموز العناصر المجهولة الآتية: A_{11} , X_{18} , Y_{19} , Z_{19} . ورق أبيض كبير.

خطوات العمل:

1. أنشئ جدولًا يتكون من 5 صفوف، و 8 أعمدة يشبه الجدول الآتي، مع ترك العمود الأول فارغاً يملأ في نهاية النشاط.

العنصر	رمزه	عدد الذري	التوزيع الإلكتروني	عدد مستويات الطاقة	الدورة التي يقع فيها	عدد إلكترونات التكافؤ	المجموعة التي يقع فيها
	A						
	X						
	Y						
	Z						

2. أرسم التوزيعات الإلكترونية للعناصر كل منها على ورقة بيضاء، ثم أملأ الخانات في

الجدولِ.

3. ألاحظُ العمودينِ 6، و 8 منَ الجدولِ، لتحديدِ دوراتِ تلكَ العناصرِ ومجموعاتِها، وما هذهِ العناصرُ.



4. أتوصلُ: أستعينُ بالجدولِ الدوريّ، وأملأُ العمودَ الأولَ بأسماءِ العناصرِ، وأضعُ رموزَ العناصرِ الفعليةَ بدلاً منَ الرموزِ الموجودةِ في العمودِ الثاني، ثمَّ أعرضُها على المعلمِ، وعلى زملائي في الصفّ.

التحليلُ والاستنتاجُ:

- أحددُ أيُّ العناصرِ يقعُ في الدورةِ نفسها؟

- أحددُ أيُّ العناصرِ يقعُ في المجموعةِ نفسها؟

- أفسرُ: لماذا يُعدُّ العنصرُ Y_{18} مستقرًا؟

- أستنتجُ: هلْ يختلفُ العنصرانِ Z_{19} ، Y_{18} في خصائصِهما، أو يتشابهانِ؟ ولماذا؟



سؤال الاستقصاء

معرفة هوية العنصر



تنوع العناصر وتحتَّلُ في خصائصها، ويتميز كل عنصر بعدهِ ذريٌّ خاصٌ بهِ، ما يجعل كل عنصر يحتلُّ موقعًا محدّدًا في الجدول الدوري، وهذا الجدول الدوري قد رتبَ العناصر فيهِ ونظمَتْ وفقًا للازميات في أعدادها الذرية في صفوفٍ، ونظمَتْ هذه العناصر أيضًا في أعمدةٍ استنادًا إلى التشابه في خصائصها. إضافةً إلى اختلافِ مجالاتِ استخداماتها بسببِ اختلافِ خصائصها، فمنها الفلزات، وأشباه الفلزات والالفلزات والغازات النبيلة. فهل يُمكنني تحديد العنصر، وموقعه في الجدول الدوري استنادًا إلى صورةٍ تمثلُ توزيعه الإلكتروني فقط؟

المواد والأدوات:

صورٌ لجدولٍ دوريٍّ، ورقٌ مقوّى، مسطرة، أقلامٌ تلوينٌ، مجموعةٌ من البطاقات ذات وجهين؛ يحتوي أحدُ وجهيهما على رمزٍ افتراضيٍّ لعنصرٍ مجهولٍ الاسم والرمز، في حين يحتوي وجهُها الآخر على صورةٍ تمثلُ توزيعه الإلكتروني بعدِ المجموعات.

إرشادات السلامة:

- أرتدي النظارات الواقية والقفافيز.
- أحذر عند التعامل مع المسطرة، فحافتها قد ينجم عنها الجروح.
- أغسل يديك عند الانتهاء من العمل.

الأهداف:

- أصمم جدول بياناتٍ للعنصر المجهول.
- أحدد العنصر وموقعه على الجدول الدوري من خلال صورةٍ تمثلُ التوزيع الإلكتروني له.

الجدول الدوري للعناصر

The periodic table shows elements from Hydrogen (H) to Oganesson (Og). It includes atomic number (26 for Fe), symbol (Fe), and name (Iron). The table is organized by group (molecular group) and period (drama).

الدورة	→
المجموعة	↓
1 IA	1 H Hydrogen
2 IIA	2 Be Beryllium
3 IIIA	3 Na Sodium
4 IVB	4 Mg Magnesium
5 VB	5 V Vanadium
6 VIB	6 Cr Chromium
7 VIIB	7 Mn Manganese
8 VIIIB	8 Fe Iron
9 VIIIB	9 Co Cobalt
10 VIIIB	10 Ni Nickel
11 IB	11 Cu Copper
12 IIB	12 Zn Zinc
13 IIIA	13 Al Aluminum
14 IVA	14 Si Silicon
15 VA	15 P Phosphorus
16 VIA	16 S Sulfur
17 VIIA	17 Cl Chlorine
18 VIII	18 He Helium

■ فلزات قلوية تراثية
 ■ فلزات انتقالية
 ■ أشباه فلزات
■ فلزات قلوية
 ■ لافلزات
 ■ غازات نبيلة

خطوات العمل:

- أحصل من معلمي ومجموعتي على بطاقة لأحد العناصر، يحتوي أحد وجهيه على رمز افتراضي لهذا العنصر، ويحتوي وجهها الآخر على صورة تمثل رسماً للتوزيع الإلكتروني له.
- لاحظ الجدول الدوري من الصورة التي زودني بها المعلم.
- أنشئ جدول بيانات: أرسم جدول بيانات مشابهاً للجدول الآتي، مع ترك العمود الأول فارغاً أملؤه باسم العنصر في نهاية الاستقصاء.

المجموعة التي يقع فيها	عدد إلكترونات التكافؤ	الدورة التي يقع فيها	عدد مستويات الطاقة	التوزيع الإلكتروني	عدد الذري	رمزه	العنصر

- استخدم البيانات: أملأ جدول البيانات بالمعلومات الخاصة بالعنصر، من خلال صورة التوزيع الإلكتروني للعنصر؛ لاستخدامها في تحديده.

5. ألاحظ العمودين 5، 7 من الجدول، وأحدد الدورة التي يقع فيها ذلك العنصر ومجموعته.

6. أحدد أستخدم البيانات أعلاه، وصورة الجدول الدوري التي زوّدنا بها المعلم؛ لتحديد هوية العنصر الذي بحوزتي صورة لتوزيعه الإلكتروني، ثم أكتب اسمه ورمزه في جدول البيانات وعلى البطاقة أيضًا.

7. أستخدم البطاقات: أكرر الخطوات السابقة لعنصر آخر.

التحليل والاستنتاج والتطبيق:

1. أفسّر كيف حددت العدد الذري لهذه العناصر؟

2. أفسّر كيف حددت إلكترونات التكافؤ لهذه العناصر؟

3. أوضح كيف حددت الدورة التي تقع فيها هذه العناصر؟

4. أوضح كيف حددت المجموعة التي تقع فيها هذه العناصر؟

5. أستنتج كيف حددت هوية هذه العناصر؟

التواصل

أشار لك زملائي في نتائجي وتقعاتي، وأبين سبب الاختلاف إن وجد.

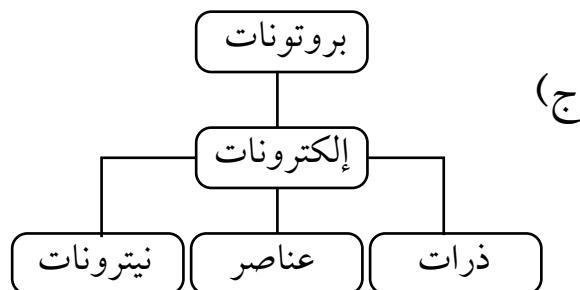
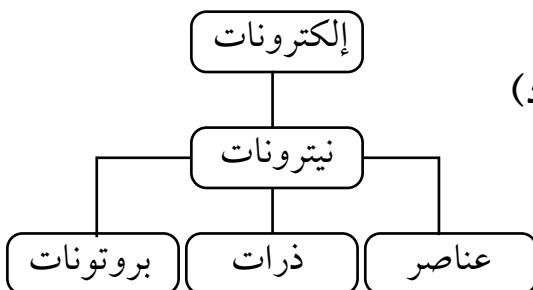
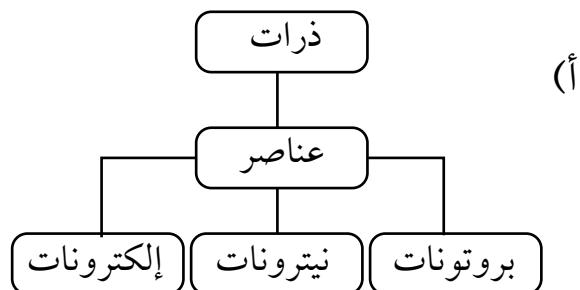
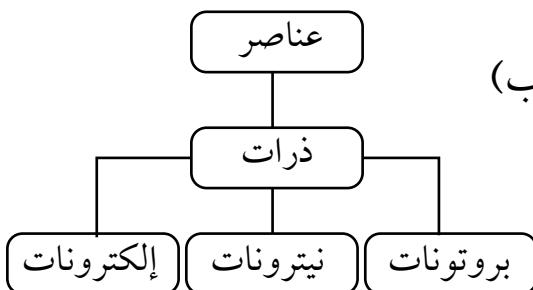
أسئلة تطابقي الاختبارات الدولية TIMMS



1. ما العنصر الذي تحتوي نواته على بروتون واحد فقط؟

- أ) النيتروجين
- ب) الأكسجين
- ج) الهيدروجين
- د) الألمنيوم

2. أي الرسوم الآتية يُعدُّ الأفضل لتوضيح تركيب المادة؛ ابتداءً من الجسيمات الأكثر تعقيداً في أعلى الرسم، وانتهاءً بالجسيمات الأساسية أسفل الرسم؟



3. يلخصُ الجدولُ الآتي بعضَ الخصائصِ الفيزيائيةِ لخمسٍ موادٍ مختلفةٍ (أ، ب، ج، د، هـ)، اثنانٌ منها موادٌ معدنيةٌ.

هـ	د	ج	ب	أ	المادة
غازيةٌ	سائلةٌ	سائلةٌ	صلبةٌ	صلبةٌ	الحالة الفيزيائية عند درجة حرارة الغرفة
عديم اللون	عديم اللون	فضيٌّ	أبيض	رماديٌّ لامعٌ	المظهر / اللون
لا	نعم	نعم	لا	نعم	توصيل الكهرباء

ما المادتان المعدنيتان من هذه المواد الخمس؟

..... 1

..... 2

4. لعنصر ما الخصائص الآتية:

- ينصدرُ في درجة حرارة 113 درجة مئويةً.
- لونه أصفرٌ.
- لا يذوبُ في الماء.
- ضعيفُ التوصيل للكهرباء.

هل من المرجح أن يكون هذا العنصر فلزاً أو لا فلزاً؟

أضع إشارة (✓) في المربع المناسب:

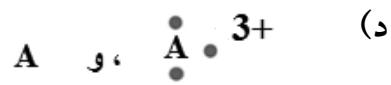
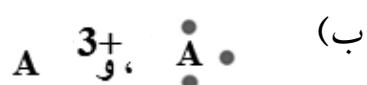
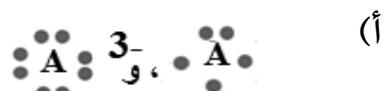
فلز

لافلز

5. يمثل الجدول الآتي أسماء بعض العناصر، ورموزها مرتبةً عشوائياً. أصل بخطٍ بينَ اسم العنصر ورمزه.

رمزه		اسم العنصر
Cl		كربون
Ca		هيدروجين
Pb		هيليوم
H		كالسيوم
S		فسفور
He		رصاص
C		كبريت
P		كلور

6. يقعُ العنصر A في المجموعة 13 من الجدول الدوري للعناصر، وقد تفاعلَ معَ عنصري آخر فتحوّل إلى أيون. فأيُّ زوجٍ من الأزواج الآتية يعبّرُ عن تمثيل لويس لهذا العنصر وأيونه المتكون؟



نموذج الغواص

الهدف: أتعرّفُ خصائص الموائِع.



المواد والأدوات:

قارورة بلاستيكية سعة 2 لتر، مشبك ورق، ماصة بلاستيكية فيها جزء قابل للثنّي، مقص، ماء، كأس.

إرشادات السلامة:

أحذر عند استخدام المقص.

خطوات العمل:

1. أعمل نموذجاً: أثني الماصة من الجزء القابل للثنّي، وأقص الأطراف لأحصل على نموذج بطول cm(2) تقريباً، ثم أثبت مشبك الورق على الماصة. هذا النموذج يمثل «الغواص» الذي سارقُ حركته داخل الماء، ألاحظ الشكل.



2. أختبر النموذج بوضعه في كأس مملوء بالماء؛ للتأكد من أن «الغواص» يطفو، على أن يكون طرفه العلوي ملامساً لسطح الماء.

3. أملأ القارورة بالماء تماماً، وأضع فيها الغواص، وألاحظ الموضع الذي استقرَّ عنده، ثم أغلق القارورة بإحكام.

4. ألحوظ ما يحدث للغواص عندما أضغطُ على جانبي القارورة بكلتا يديّ، وأراقب حركته في الماء، وأدون ملاحظاتي.

5. ألاحظ ماذا يحدث للغواصّ عندما أرفع يديّ عن القارورة، وأدون ملاحظاتي.



6. ألاحظ حركة الغواصّ بتكرار الضغط على القارورة وإفلاتها، ثم أدون ملاحظاتي.

التفكير الناقد:

أستنتج كيف تغير قوة الطفو المؤثرة في الغواصّ عند الضغط على القارورة.



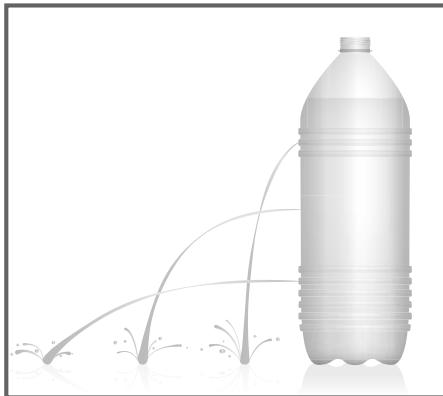
حركة الغواص في الماء

كيف يتغير ضغطُ السائل مع تغيير العمق؟

الهدف: أستنتاج العلاقة بين ضغط السائل وعمقه.

المواد والأدوات:

قنينة بلاستيكية بثلاثة ثقوب على ارتفاعات مختلفة على نحو ما هو مبين في الشكل ، شريط لاصق ، ماء ، ووعاء بلاستيكي عميق .



اندفاع الماء من الثقوب

إرشادات السلامة:

أحذر ألا ينسكب الماء على الأرض .

(بعد الانتهاء من التجربة، استخدم الماء لري المزروعات).

خطوات العمل:

- أغطي الفتحات بالشريط اللاصق ، وأملأ القنينة بالماء .
 - أضع القنينة في الوعاء البلاستيكي ، كي أجمع الماء المتتدفق منها .
 - أنزع الشريط اللاصق بسرعة ، وألاحظ اندفاع الماء من الثقب الثلاثة .
 - الاحظ المسافة التي يصل إليها الماء المندفع من كل ثقب ، وأدون ملاحظاتي .
-
-
-

التحليل والاستنتاج:

- أفسر الاختلاف في قوة اندفاع الماء من الثقوب الثلاثة ، اعتماداً على مفهوم الضغط .
-
-
-



حساب كثافة مواد مختلفة

الهدف: أحسب كثافة مواد مختلفة.

المواد والأدوات:

قطعة خشب متناظمة الشكل، حجر صغير، ماء، زيت، مخباز مدرج، مسطرة، ميزان إلكتروني.

إرشادات السلامة:

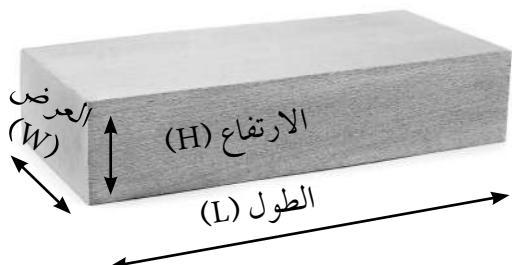
أحذر من انسكاب السوائل على الأرض.

خطوات العمل:

أولاً: حساب كثافة جسم متنظم الشكل

1. أقيس كتلة قطعة الخشب بوضعها على الميزان.

2. أقيس أبعاد القطعة (الطول والعرض والارتفاع)، ثم أحسب حجمها باستخدام العلاقة:
 $V=L \times W \times H$.



حساب حجم جسم متنظم الشكل

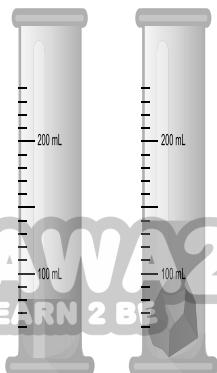
$$\text{الطول } (L) = \dots \dots \dots$$

$$\text{العرض } (W) = \dots \dots \dots$$

$$\text{الارتفاع } (H) = \dots \dots \dots$$

$$\text{الحجم } (V) = \dots \dots \dots$$

3. أحسب كثافة الخشب بقسمة الكتلة على الحجم، وأدون النتيجة في الجدول.



ثانيًا: حساب كثافة جسم غير منتظم الشكل
1. أقيس كتلة الحجر بوضعه على الميزان.

2. أقيس: أسكب كمية من الماء في المخاري المدرج، وأقرأ حجم الماء، ثم أضع الحجر وأقرأ حجم الماء بعد وضعه، على نحو ما هو مبين في الشكل.

3. أحسب حجم الحجر (الفرق بين القراءتين اللتين سجلتهما في الخطوة السابقة).

$$\text{حجم الماء قبل وضع الحجر} = \dots \dots \dots$$

$$\text{حجم الماء بعد وضع الحجر} = \dots \dots \dots$$

4. أحسب كثافة الحجر. وأدون النتيجة في الجدول.

ثالثًا: حساب كثافة سوائل مختلفة

1. أقيس كتلة المخاري المدرج الفارغ، ثم أسكب الماء فيه، وأقيس كتلة الماء والمخاري.

2. أحسب كتلة الماء وتساوي (كتلة الماء والمخاري - كتلة المخاري)، وأدون النتيجة في الجدول.

3. أقيس حجم الماء بقراءة التدرج الذي يعبر عن ارتفاع الماء في المخاري. وأدون النتيجة في الجدول.

4. أحسب كثافة الماء بقسمة الكتلة على الحجم، وأدون النتيجة في الجدول.

5. أكرر الخطوات السابقة (1-4) لحساب كثافة الزيت.

الكثافة (g/cm^3)	الحجم (cm^3)	الكتلة (g)	الجسم / المادة
			قطعة الخشب
			الحجر
			الماء
			الزيت



سؤال الاستقصاء

تعبر الكثافة عن مقدار الكتلة لكل وحدة حجم من المادة، فهل تتساوى الأجسام المصنوعة من المادة الواحدة في كثافتها على الرغم من اختلاف كتلها؟

المواد والأدوات:

معجون، ماء، ميزان إلكتروني، مخبر مدرج، ورق رسم بياني، قلم رصاص، ومسطرة.

إرشادات السلامة!

- أحذر في أثناء التعامل مع الزجاجيات، وأغسل يديك بعد الانتهاء من التجربة.

الأهداف

- أصمم تجربة وأحدد المتغيرات فيها: العوامل التابعة والضابطة المستقلة.

- أمثل النتائج التجريبية برسم بياني.

- أحلل الرسم البياني.

أصوغ فرضيتي

بالتعاون مع زملائي أصوغ فرضية تختص بالكثافة بوصفها خاصية مميزة للمادة.

أختبر فرضيتي

1. أخطط لاختبار الفرضية التي صاغتها مع زملائي، وأحدد النتائج التي ستحققها.

2. أكتب خطوات اختبار الفرضية بدقة، وأحدد المواد التي أحتاج إليها.

3. أعد جدولًا لتسجيل ملاحظاتي التي سأحصل عليها.

4. أستعين بعملي للتحقق من خطوات عملي.

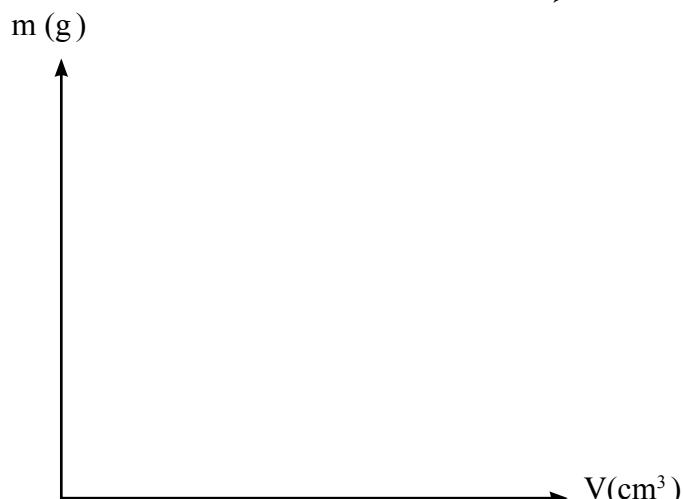
خطوات العمل:

- أعمل من المعجون (٦-٤) أجسام مختلفة في الحجم؛ فمثلاً أشكّل المعجون على شكل كراتٍ.
- أقيس كتلة كل جسم، وأسجل القراءات في الجدول.
- أقيس الحجم؛ أسكب كمية من الماء في المخارِ المدرج وأقرأ حجم الماء، ثم أضع الجسم في المخارِ، وأسجل القراءة الجديدة. أحسب حجم الجسم (الفرق بين القراءتين). وأكرر الخطوات نفسها لحساب حجم كل جسم، وأسجل القراءات في جدول مناسب.

نوع مادة الجسم (معجون)	الكتلة (g)	حجم الماء قبل وضع الجسم (cm ³)	حجم الماء بعد وضع الجسم (cm ³)	حجم الجسم (cm ³)
الأول				
الثاني				
الثالث				
الرابع				

التحليل والاستنتاج والتطبيق:

- أمثل القراءات التي حصلت عليها بيانياً، على أن يكون الحجم على محور السينات، والكتلة على محور الصادات.



2. أحلل: ما شكل المُنحني الذي حصلت عليه؟ ماذا يمثل ميل المُنحني؟

.....

.....

3. أستنتج: هل يمكن أن نعد الكثافة خاصية مميزة للمادة؟ أو صحة إجابتي بناءً على النتيجة التي توصلت إليها.

.....

.....

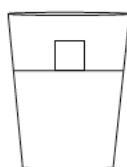
4. توسيع: ماذا لو كررت التجربة لحساب كثافة سائل، فهل سأحصل على النتيجة نفسها؟
أصوغ فرضيّتي، وأصمّ نشاطاً مناسباً لاختبار صحتها.

أسئلة تحاتي الاختبارات الدولية TIMSS

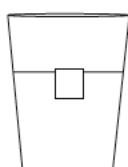


1. أختار الإجابة الصحيحة:

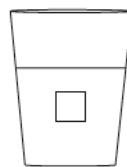
- 1 - وضعْت قطعة ثلج في كأس ماء، فأي الأشكال الآتية يبيّن الموضع الذي تستقرُّ عندَه قطعةُ الثلج؟



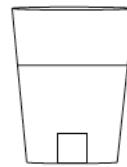
(د)



(ج)



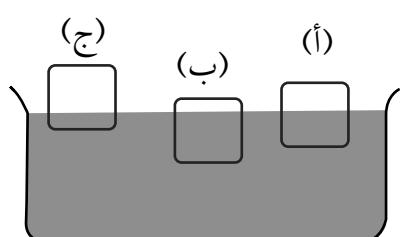
(ب)



(أ)

- 2 - يبيّن الشكلُ ثلاثة أجسامٍ (أ، ب، ج) متساويةٌ في الحجم، وُضِعْت في السائلِ نفسه. فأيُّ

الأجسام له أكبرُ وزنٍ؟



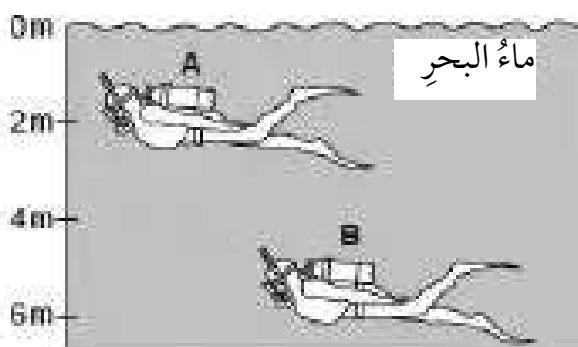
أ) الجسمُ (أ)

ب) الجسمُ (ب)

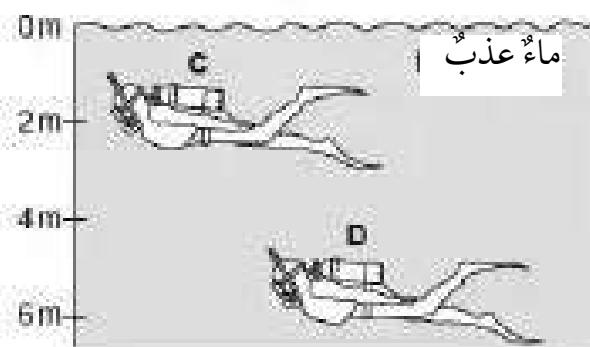
ج) الجسمُ (ج)

د) الأجسامُ الثلاثة متساويةٌ في الوزن.

- 3 - في الشكلِ الآتي، رمزُ الغواصِ الذي يتأثّرُ بأكْبَرِ ضغطٍ هو:



(D)



(A)

(C)

(B)

2. أتفحّص الجدول الآتي الذي يبيّن كثافة بعض السوائل. إذا اخترطت هذه المواد في وعاءٍ فكيف سيكون ترتيبها في الوعاء.

الكثافة (g/cm^3)	المادة
1	A
0.8	B
0.68	C
0.9	D



3. تريـد طالـبـان حـسـاب حـجـم قـطـعة مـنـ الـمـعـجـونـ، ولـدى كـلـ مـنـهـمـاـ العـيـنـةـ نـفـسـهـاـ مـنـ الـمـعـجـونـ. فـتـقـرـرـ حـانـ طـرـيقـتـيـنـ مـخـتـلـفـتـيـنـ لـحـسـابـ الـحـجـمـ.

- أ) الطالبة الأولى: شـكـلـتـ القـطـعةـ عـلـىـ شـكـلـ مـكـعبـ، كـيـ تـحـسـبـ طـولـ ضـلـعـهـ:
1. ما الأداة التي تحتاج إليها الطالبة لقياس طول ضلع المكعب؟
-

2. ما العلاقة الرياضية التي تستخدمها الطالبة لحساب الحجم.

.....

- ب) الطالبة الثانية: قـرـرـتـ أـنـ تـحـسـبـ الـحـجـمـ بـاستـخـدـامـ مـخـبـارـ مـدـرـجـ. أـصـفـ مـسـتـخـدـمـاـ رـسـوـمـاـ منـاسـبـةـ، كـيـ سـتـحـسـبـ الـحـجـمـ بـاتـبـاعـ هـذـهـ الـطـرـيقـةـ.
-

- ج) أي الطريقيـنـ أـخـتـارـ لـحـسـابـ الـحـجـمـ؟ ذـكـرـ الـأـسـبـابـ الـتـيـ تـجـعـلـنـيـ أـفـضـلـ هـذـهـ الـطـرـيقـةـ.
-

حركة الصفائح التكتونية

الهدف: أتعرّف آلية حركة الصفائح التكتونية.



المواد والأدوات:

قطعتان من الإسفنج بعاءٌ كُلٌّ منهُما ($20\text{ cm} \times 20\text{ cm}$)، ومسطّرة، وقلم تخطيط.

إرشادات السلامة:

اتّبع توجيهات المعلم في تنفيذ النشاط.

خطوات العمل:

1. أكتب الرقم (1) في منتصف قطعة الإسفنج الأولى، والرقم (2) في منتصف قطعة الإسفنج الثانية، والرقم (3) على مسافة cm (1) يمين الرقم (2).



(أ)

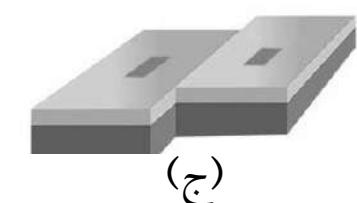
2. أجرّب: أضع قطعتي الإسفنج بعضهما بجانب بعض، وأحرّكُهما على أنْ يتعداً بعضهما عن بعض على نحو ما هو مبيّن في الشكل (أ).



(ب)

3. الاحظ التغيرات في المسافة بين موقع رقم (1) وكل من موقع الأرقام (2، 3) المكتوبة على قطع الإسفنج وأدّون ملاحظاتي.

4. أقيس المسافة بين موقع الرقمين (1) و (2)، وبين موقع الرقمين (2) و (3)، وأدّون النتائج.



5. أكّرُ الخطواتِ (2، 3، 4) على أنْ أحرّكَ قطعَي الإسفنج ليقتربَ بعضُهما منْ بعضٍ على نحوِ ما هو مبيَّنُ في الشكلِ (ب)، ثمَّ أكّرُ الخطواتِ السابقةَ بتحريكِهما على شكلِ متوازٍ على نحوِ ما هو مبيَّنُ في الشكلِ (ج).

6. أقارنُ بينَ التغييرِ في قيم المسافةِ بينَ كُلَّ من مواقِعِ الأرقامِ (2، 1) و (2، 3) في الخطوةِ (4).

7. أفسّرُ النتائجَ التي توصلتُ إليها.

8. أتواصلُ: أناقشُ زملائي في النتيجةِ التي توصلتُ إليها.

التفكيرُ الناقدُ

لو شبّهْت قطعَ الإسفنج بالصفائحِ التكتونية، فهل ستزدادُ مساحةُ الكرة الأرضية، أو تنقصُ، أو تبقى ثابتةً؟



آلية حركة الصفائح عند الحدود المتباعدة

الهدف: أتعرّفُ آلية حركة الصفائح عند الحدود المتباعدة.



المواد والأدوات:

قطعة كرتون بمساحة $(80\text{cm} \times 4\text{cm})$ ، قطعة كرتون بمساحة $(5\text{cm} \times 40\text{cm})$ ، مقصٌ، أقلام ملونة، مسطرة.

إرشادات السلامة:

أحرص على نظافة المكان في أثناء العمل.

خطوات العمل:

1. **أجرِّب:** أرسم (8) مستطيلات متساوية على قطعة الكرتون ذات المساحة $(4\text{cm} \times 80\text{cm})$ ، ثم ألوّنها على نحو ما هو مبيّن في الشكل، على أن تمثّل هذه المستطيلات الغلاف الصخري.



2. أرسم (4) مستطيلات متساوية على قطعة الكرتون ذات المساحة $(5\text{cm} \times 40\text{cm})$ ، وأكتب داخل المستطيلات ما يأتي: (صفحة قارية، غلاف لدن، غلاف لدن، صفحة قارية) على الترتيب، وألوّنها على نحو ما هو مبيّن في الشكل.

صحيحة قارية ب	غلاف لدن	غلاف لدن ج	صحيحة قارية أ
---------------------	-------------	---------------	---------------------

3. أصمّ نموذجًا: أعمل شقًّا طولياً بقطعة الكرتون على طول الخطوط العمودية ذات اللون الأحمر في النموذج، ثم أضع الشريط الملون أسفل النموذج، ثم أسحب طرفيه من عند الشق الطولي عند (ج)، على أن أسحب طرف الشريط الملون من الرقم (1) وأدخله في



النموذج عند الشق (أ)، وأسحب طرف الشريط الملون من الرقم (2) وأدخله في النموذج عند الشق (ب)، على نحو ما هو مبيَّن في الشكل المجاور.

4. أجرِّب: أمسكُ الشريط الملون عند الطرف (1) وعند الطرف (2) وأسحبُهما ببطءٍ بعيدًا عن النموذج.

التحليل والاستنتاج:

1. استنتاج: ما العلاقة بين تشكيل الغلاف الصخري والحدود المتباudeة.

2. أتبناً نوع حدود الصفائح عند كلٍ من (أ) و (ب) و (ج).



آلية تكون معدن الهاليت

الهدف: أتعرفُ آلية تكون معدن الهاليت.

المواد والأدوات:

كأسٌ زجاجيةٌ، 100mL ماءٍ، 10g ملح طعام، ملعقةٌ، ميزانٌ إلكترونيٌّ، قفافيز.

إرشادات السلامة:

أغسلُ يديَّ بعدَ الانتهاءِ منَ التجربةِ.

احذرُ في أثناءِ التعاملِ معَ الزجاجياتِ.

أرتدي القفافيزَ في أثناءِ التجربةِ.

خطوات العمل:

1. أحضرُ كأساً زجاجيًّا، وأضعُ فيها 100mL منَ الماءِ.

2. أزنُ مستخدماً الميزانَ الإلكترونيَّ، 10g منْ ملح الطعامِ.

3. **الاحظُ:** أضيفُ ملحَ الطعامِ إلى الكأسِ الزجاجيِّ، وأحرِّكُ محلولَ، ثمَّ **الاحظُ** ما يحدُثُ، وأدُونُ ملاحظاتيِّ.

4. **أجربُ:** أضعُ الكأسَ الزجاجيَّ على النافذةِ في مكانٍ دافِئٍ، وأراقبُها مدةً أسبوعينِ، وأسجلُ ملاحظاتيِّ.

التحليل والاستنتاج:

1. أفسرُ سببَ ترسُبِ الملحِ منَ محلولِ.

ملوّثات الهواء

الهدف: أتعرّفُ طبيعة بعض الملوّثات الموجودة في الغلاف الجوي.

المواد والأدوات:

كرتون أبيض، فازلين، عدسة مكّبّرة، مثقب ورق.

إرشادات السلامة:

أغسل يديّ بعد الانتهاء من التجربة، وأحرص على أن تتبع إرشادات المعلم.

خطوات العمل:

1. أقصي الكرتونة قطعاً مربعاً (20 cm × 20 cm).
2. أثقب قطع الكرتون من الأعلى.
3. أدهن قطع الكرتون بطبقة رقيقة من الفازلين.
4. أعلق قطعة الكرتون من خلال الثقوب في مكان ما في المختبر، أو في ساحة المدرسة.
5. لاحظ الورقة في اليوم اللاحق.
6. لاحظ الملوّثات الموجودة على قطعة الكرتون بالعدسة المكّبّرة.
7. أتبّع بطبيعة الملوّثات الموجودة.

التحليل والاستنتاج:

1. أبين طبيعة الملوّثات الموجودة على قطعة الكرتون.
2. أستنتج أثر الملوّثات في صحة الإنسان وفي النباتات.
3. أتبّع بطرق الحد من هذه الملوّثات.

الهدف: أعمل على استدامة الموارد الطبيعية في البيئة.

المواد والأدوات:

نبتة صغيرة (نبات زينة، شتلات أزهار)، عبوات بلاستيكية تالفه، عبوات المياه والعصير الفارغة، قطع الخيش أو خيوط صوف ملونة، غراء، تربة.

إرشادات السلامة:

أغسل يديّ بعد الانتهاء من التجربة، وأحرص على أن تتبع إرشادات المعلم.

خطوات العمل:

- أختار عبوة بلاستيكية ذات حجم مناسب للنبتة.
- أجرب: أزين العبوة بلفها بقطع من الخيش، وذلك بوضع الغراء على العلبة، ثم ألف قطع الخيش عليها، ويمكن استخدام خيوط الصوف الملونة.
- أضع التراب داخل العبوة إلى المنتصف، ثم أزرع النبتة داخلها، وأضيف القليل من التربة.
- أروي النبتة بالماء بالكمية الكافية، ثم أضع النبات في مكان مناسب في حديقة المدرسة.
- أحرص على ري النبتة باستمرار.

التحليل والاستنتاج:

- ما أهمية إعادة استخدام العبوات الفارغة في الزراعة.

- éstنتاج أهمية زراعة النباتات في حديقة المدرسة.



تأثير عوامل غير حية في النبات

الهدف: أصمم تجربة لتحديد أثر ملوحة مياه الري في النباتات.



سؤال الاستقصاء

يؤثر العديد من العوامل غير الحية في النباتات، منها ملوحة المياه، فكيف تؤثر ملوحة مياه الري في النباتات؟

المواد والأدوات:

(3) أصص لزراعة النباتات، تربة، حب الرشاد، بعض الماء، ملح.

إرشادات السلامة

أغسل يديّ بعد الانتهاء من التجربة، وأحذر عند التعامل مع أدوات التجربة.

خطوات العمل

1. أحضر ثلاثة محاليل بالتراكيز الآتية:

- محلول (1): 1000mL ماء نقي.

- محلول (2): 1000mL من الماء المذاب فيه 5g من الملح.

- محلول (3): 1000mL من الماء المذاب فيه 10g من الملح.

2. احتفظ بالمحاليل المختلفة طوال مدة الاستقصاء، وأحضر المزيد منها عند نفادها حتى انتهاء مدة الاستقصاء.

3. أرقّم أصص الزراعة من (1) إلى (3).

4. أضع مجموعة من حبات الرشاد في كلّ أصص بعد وضع التربة.

5. أروي الأصص الأولى بالمحلول (1)، والأصص الثانية بالمحلول (2)، والأصص الثالثة بالمحلول (3).

6. أضع الأَصْصَ في مكانٍ ذي إضاءةٍ مناسبةٍ في المختبر.
7. أكرر الخطوة (5) يومياً.

8. أقيس ارتفاع نبات الرشاد بعد أسبوع، ثم أعيد القياس بعد أسبوعين.
9. أدون النتائج في جدولٍ.

رقم الأصيص	الأسبوع الأول	الأسبوع الثاني
1		
2		
3		

10. أرسم بيانياً باستخدام الأعمدة، متوسط ارتفاع النبات على المحور الصادي، ونوع محلول على المحور السيني لكل من الأسبعين.
11. أبحث في المصادر الأخرى عن تأثير ملوحة مياه الري في نمو النباتات.

التحليل والاستنتاج والتطبيق

1. أفسّر سبب اختلاف ارتفاع نبات الرشاد في الأصص.
-
2. أقارن النتائج التي حصلت عليها في التجربة بالنتائج التي حصلت عليها من المصادر الأخرى.
-
3. أفسّر التوافق والاختلاف بين النتيجة المتوقعة والنتيجة الفعلية.
-
4. أستنتج تأثير ملوحة المياه في نبات الرشاد.
-

التواصل

أقارن توقعاتي ونتائجِي بتوقعات زملائي ونتائجِهم.



أسئلة تحاكي الاختبارات الدولية TIMSS



1. أيٌّ ممّا يأتي يُعدُّ من الموارد الحيوية:

أ- الماء.

ب- الصخور.

ج- المعادن.

د- النباتات.

2. أيٌّ المجموعات الآتية يُعدُّ جميعُها من المظاهر الجيولوجية المتشكّلة عند حدودِ الغوصِ:

أ- الأخدادُ البحريَّة، الجزرُ البركانيةُ، السلالُ الجبليةُ البركانيةُ.

ب- البحارُ الضيقُ، الجزرُ البركانيةُ، السلالُ الجبليةُ البركانيةُ.

ج- الأخدادُ البحريَّة، حفرةُ الانهدام، الجزرُ البركانيةُ.

د- المحيطاتُ الواسعةُ، حفرةُ الانهدام، الجزرُ البركانيةُ.

3. صنَّفَ رامي المعادن إلى مجموعتين على نحوٍ ما هو مبيَّنٌ في الجدولِ الآتي، فما الصفةُ المميزةُ التي استخدمَها في عملية التصنيف؟

المجموعة 2	المجموعة 1
النحاس	الهاليت
الألماسُ	الجبسُ

أ- العملياتُ الجيولوجيةُ المسؤولةُ عن تكونِ المعدنِ.

ب- القيمةُ الاقتصاديةُ للمعدنِ.

ج- درجةُ توافرِ المعدنِ على سطحِ الأرضِ.

د- استخداماتُ المعدنِ في الصناعةِ.

4. أكتب أدناه مصدراً واحداً للموارد الحيوية، واستخداماً واحداً لها.

5. تصف العبارات الخمس الآتية مراحل تكون المحيط الواسع، أرقم العبارات من 1 إلى 5 على وفق الترتيب الذي تحدث فيه تلك المراحل:

تكون حفرة الانهدام. _____

اندفاع الماء أسفل الغلاف الصخري ما يؤدي إلى تقويسه. _____

تكون محيط واسع. _____

تكون بحر ضيق. _____

انقسام الغلاف الصخري إلى جزأين. _____

6. أصف كيف تتحول أيونات الصوديوم والكلور الذائبة في الماء إلى معدن الهايليت بعد مدة طويلة من الزمن؟

7. تزداد الملوثات الغازية في منطقة صناعية، واقتصر زراعة العديد من الأشجار، أبين رأيي في ذلك الاقتراح.

أفسر إجابتي.

8. يُعدُّ الهطلُ الحمضيُّ منَ الملوثاتِ الضارّةِ بالنباتِ، أكتبُ سببًا واحدًا لذلك.

9. منطقةٌ ماتحتوي على كميةٍ كبيرةٍ منَ الأشجارِ، قرَّ سكانُ المنطقةِ قطعَ الأشجارِ لاستخدامِها في البناءِ واتّخاذِها مصدرًا للطاقةِ، أذكُرُ أحدَ التأثيراتِ التي قدْ ينجمُ عنها قطعُ الأشجارِ على المنطقةِ في المدى القريبِ والمدى البعيدِ.

المدى القريبُ

المدى البعيدُ

10. لدى سارة معلوماتٌ أنَّ النباتاتِ الخضراءَ تحتاجُ إلى الرملِ في التربةِ للنموِّ السليمِ، ومنْ أجلِ اختبارِ معلوماتِها استخدمتْ وعاءَينِ منَ النباتاتِ، ووضعتْ أحدهُما على نحوِ ما هو مبيَّنُ في الشكلِ. أيٌّ مما يأتي يمثلُ الوعاءَ الثاني للنباتِ؟

