

كتابُ التمارينِ

العلومُ

الجزءُ الأوّلُ

الصّفّ السّابعُ

قائمة المحتويات

رقم الصفحة	النشاط
4	أستكشفُ: نمذجة الطبقات الرسوبية في الطبيعة
5	تحويل الأعمار النسبية للصخور الرسوبية إلى أعمار مطلقة
6	أحداث في تاريخ الأرض
7	التبخر والتكاثف
8	استقصاء علمي: نموذج سلم الزمن الجيولوجي
11	أسئلة اختبارات دولية
12	أستكشفُ: نمذجة النظام الشمسي
14	نمذجة حركة الأرض حول الشمس
15	نمذجة أطوار القمر
16	استقصاء علمي: نموذج تلسكوب فلكي
19	أسئلة اختبارات دولية
20	أستكشفُ: مفتاح تصنيف الكائنات الحية
22	معايير التصنيف
23	كيف يتغذى الإسفنج؟
24	تصنيف النباتات الوعائية
26	ظروف معيشة الفطريات
27	البكتيريا
29	استقصاء علمي: أي الأماكن أكثر تلوثاً؟

33	أَسْئَلَةُ اختباراتٍ دوليةٍ
35	أَسْتَكْشَفُ: قابليَّةُ الماءِ النقيِّ للتوصيل الكهربائيِّ
37	مفهوم الذوبان
39	مفهومُ الذائبيَّةِ
41	العواملُ التي تؤثرُ في الذائبيَّةِ
43	استخلاصُ الأملاحِ مِنَ المحلولِ بالتقطيرِ
44	استقصاءٌ علميٌّ: الذائبيَّةُ
47	أَسْئَلَةُ اختباراتٍ دوليةٍ
49	أَسْتَكْشَفُ: قياسُ السرعةِ على سطحٍ منحدرٍ
51	قياسُ السرعةِ المتوسطةِ
52	القوى المتزنةُ وغيرُ المتزنةِ
53	استقصاءٌ علميٌّ: أصمُّ بنفسجي
55	أَسْئَلَةُ اختباراتٍ دوليةٍ

نَمْذَجَةُ الطَّبَقَاتِ الرسوبية في الطبيعة

الهدف: أنمذج الطبقات الرسوبية في الطبيعة.

المواد والأدوات:

حوض بلاستيكي شفاف، وماء، ورمل خشن وناعم، وقطع صخرية صغيرة الحجم، وحصي.

إرشادات السلامة:

أحذر من الحواف الحادة للقطع الصخرية.

خطوات العمل:

1. ألاحظ اختلاف أحجام حبيبات الرمل والقطع الصخرية والحصي.
2. أضع بلطف في الحوض البلاستيكي القطع الصخرية، والرمل الناعم، والحصي، والرمل الخشن فوق بعضها بعضاً على الترتيب.
3. املاؤ الحوض البلاستيكي بالماء.
4. ألاحظ ترتيب الطبقات التي قمت بترسيبها.
5. أرتب بالتسلسل أسماء الطبقات من الأسفل إلى الأعلى.

6. التفكير الناقد: أحدد عمر طبقة الرمل الناعم نسبةً إلى عمر طبقة القطع الصخرية

تحويل الأعمار النسبية للصخور الرسوبية إلى أعمار مطلقة



الهدف: أحول الأعمار النسبية للصخور الرسوبية إلى أعمار مطلقة.

المواد والأدوات:

لوح بولسترين، ومقص، وصمغ أو غراء، وأقلام ملونة.

إرشادات السلامة:

أحذر عند التعامل مع المقص والغراء.

خطوات العمل:

1. أعمل نموذجًا: أحضر لوحًا بولسترين (30cmx30cm) بسماكة (5cm) أمثل بهما طبقات من الصخور الرسوبية، فيمثل أحدهما الطبقة (أ) والآخر يمثل الطبقة (ب).
2. أثبت الطبقتين فوق بعضهما باستعمال الصمغ أو الغراء.
3. أرسم خطأ عريضًا على أحد جوانب الطبقة الأولى (أ) بحيث ينتهي الخط عند نهايتها، مُفترضًا أن هذا الخط يمثل قاطعًا لأحد الصخور النارية وعمره يساوي (150 مليون سنة).
4. أتوقع مُستعينًا بالعمر المطلق للقاطع أعمار طبقات الصخور الرسوبية (أ) و(ب).

التحليل:

1. أستنتج كيف يمكن الاستعانة بالأعمار المطلقة للصخور النارية في تحويل الأعمار النسبية للصخور الرسوبية إلى أعمار مطلقة.

2. أفسر أهمية الأعمار المطلقة للصخور النارية.

أحداث في تاريخ الأرض



الهدف: أتعرف أحداثاً في تاريخ الأرض.

المواد والأدوات:

ورق مقوى، وأقلام تخطيط، وكتب علمية، ومصادر إلكترونية.

إرشادات السلامة:

أحرص على نظافة المكان في أثناء العمل.

خطوات العمل:

1. أتبّع: أكتب على الورق المقوى الحقب الجيولوجية بحسب سُلّم الزمن الجيولوجي.
2. أبحث في الكتب العلمية أو المصادر الإلكترونية عن أهم الأحداث المميزة لكل حقبة في الأردن.
3. أسجّل البيانات: أكتب أهم الأحداث التي حدثت في تاريخ الأرض لكل حقبة جيولوجية.
4. أصمّم لوحة جدارية أُبين من خلالها سُلّم الزمن الجيولوجي الذي توصلت إليه.

التحليل:

1. أوضّح السبب والنتيجة في انقراض بعض الكائنات الحية وظهور كائنات أخرى في تاريخ الأرض.

2. أستنتج أهمية الأحداث لكل عصر.

الهدف: أتعرفُ عمليتي التبخر والتكاثف.

المواد والأدوات:

كأس زجاجية سعة (500ml)، وحوض من البلاستيك الشفاف سعة (1000ml)، ومسطرة، وأقلام تخطيط ملونة، وماء مبرّد.

إرشادات السلامة:

أحرصُ على نظافة المكان في أثناء العمل.

خطوات العمل:

1. ألاحظ: أملأ الكأس الزجاجية سعة (500ml) بالماء البارد، ثم أنتظر مدة من الوقت.
2. أسجل ملاحظاتي: أراقب ما يحدث على السطح الخارجي للكأس الزجاجية.
3. أملأ الحوض البلاستيكي بالماء.
4. أضع الحوض البلاستيكي في مكان جيد التهوية.
5. أقيس: أستعمل مسطرة لقياس ارتفاع الماء في الحوض البلاستيكي بضعة أيام، وذلك بوضع إشارة بقلم التخطيط عند مستوى الماء كل يوم.
6. أسجل بياناتي: أسجل مقدار ارتفاع الماء في الحوض كل ساعتين.

التحليل:

1. أفسرُ سبب تشكّل قطرات الماء على السطح الخارجي للكأس الزجاجية.

.....

.....

2. أستنتجُ سبب نقصان الماء من الحوض البلاستيكي.

.....

.....

نموذج سُلم الزمن الجيولوجي



استقصاء علمي

سؤال الاستقصاء ؟

تتبع العلماء تاريخ الأرض؛ لتحديد ماهية الأحداث التي حصلت في الماضي، وترتيبها بحسب التسلسل الذي حدث فيه. فوضعوا سجلًا تاريخيًا للأرض بالاعتماد على طبقات الصخور الرسوبية التي تعدّ المادة الأساسية لتاريخ الأرض. فهل من الممكن إسقاط أهم الأحداث المميزة لكل عصر في سلم الزمن الجيولوجي؟

المواد والأدوات:

ورق كرتون مقوى بحجم (0.5m×1m) عددُها (5)، شريط لاصق، أقلام ملونة، مسطرة مِترية، كتب علمية، ومصادر إلكترونية.

إرشادات السلامة:

أنبه إلى ورق الكرتون المقوى من التلف عند وضعه على الأرض.

الأهداف:

- أصمم نموذجًا لسلم الزمن الجيولوجي.
- أتعرف أهم الأحداث المميزة لكل عصر.
- أكتب أهم الأحداث المميزة التي حدثت في تاريخ الأرض.

خطوات العمل:

1. ألصق ورق الكرتون المقوى ببعض، مُستخدمًا الشريط اللاصق؛ ليصبح لديّ شريط ورقي بطول (5m).

2. أرسمُ مخططَ سُلمِ الزمنِ الجيولوجيِّ على الشريطِ الورقيِّ، مراعيًا الزمنَ ومستعيناً بالعلاقاتِ الرياضيّةِ الآتية:

$$(1\text{mm}) = (\text{مليون سنة})$$

$$(1\text{cm}) = (10 \text{ مليون سنة})$$

$$(1\text{m}) = (\text{بليون سنة})$$

3. أضيفُ عمودًا آخرَ على طولِ الشريطِ الورقيِّ؛ لِيُمَثِّلَ أهمَّ الأحداثِ المميّزة التي حدثت في تاريخ الأرض.

4. أضعُ الشريطَ الورقيَّ الَّذي يُمثِّلُ سُلمَ الزمنِ الجيولوجيِّ على الأرضِ أو في مكانٍ واسعٍ.

5. أبحثُ في الكتبِ العلميّةِ والمصادرِ الإلكترونيّةِ عن أهمَّ الأحداثِ المميّزة لكلِّ عصرٍ.

6. أكتبُ على الشريطِ الورقيِّ أحداثَ كلِّ عصرٍ.

 التحليل والاستنتاج والتطبيق:

1. أحدّدُ أهمَّ الأحداثِ المميّزة في كلِّ عصرٍ.

.....

.....

.....

.....

2. أقارنُ بينَ النتائجِ التي توصّلتُ إليها ونتائج زملائي.

.....

.....

.....

.....

3. أصفُ: كيفَ يمكنُ أن أتخيّلَ تاريخَ الأحداثِ التي مرّت على الأرضِ في الماضي؟

.....

.....

.....

4. أَوَقِّعْ: ما الذي يمكن أن يكتشفه الباحثون من أحداثٍ أخرى في تاريخ الأرض؟

.....

.....

.....

5. أَسْتَتِجْ: لماذا انقرضت بعض الكائنات الحيّة وظهرت كائناتٌ أخرى في تاريخ الأرض؟

.....

.....

.....

.....

التواصلُ

أشارك زملائي في الصّفّ الرّسم التوضيحيّ لسلم الزمن الجيولوجيّ، مُقارِنًا
بين ما توصلتُ إليه من أهمّ الأحداث المميّزة لكلِّ عصرٍ، وما توصلَ إليه
زملائي.



أسئلة اختبارات دولية

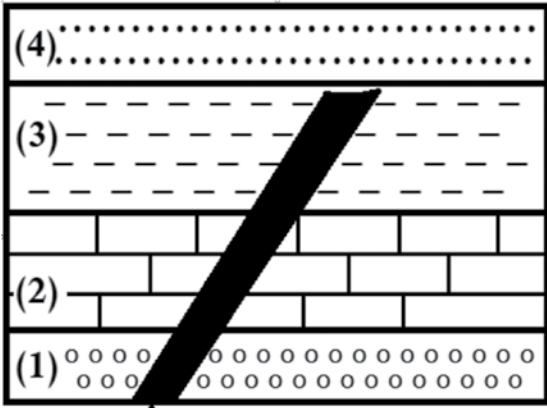
1. يبين الرسم الآتي دورة الماء في الطبيعة:



مصدر الطاقة لدورة الماء:

1. القمر
2. الشمس
3. المد والجزر
4. الرياح

2. ترتيب الأحداث الجيولوجية لمنطقة ما باستخدام



اندفاع ناري

مبادئ التأريخ النسبي:

تعد مبادئ التأريخ النسبي مهمة في ترتيب أعمار الصخور، فيها يمكن معرفة الأحداث الجيولوجية التي مرّت على منطقة ما. أتمل الشكل المجاور الذي يمثل تتابعاً لصخور رسوبية يتخللها اندفاع ناري، ثم أجيب عما يأتي:

أولاً - الترتيب الصحيح للطبقات (1، 2، 3، 4) والاندفاع الناري:

- أ (اندفاع ناري، 4، 3، 2، 1)
 ب (1، 2، 3، اندفاع ناري، 4)
 ج (1، 2، 3، 4، اندفاع ناري)
 د (1، 2، اندفاع ناري، 3، 4)

ثانياً - أي مبادئ التأريخ النسبي استخدمت في معرفة الأحداث الجيولوجية التي مرّت بالمنطقة؟

.....

.....

.....

الهدفُ: أتعرفُ مكوّناتِ النظامِ الشمسيِّ بالنمذجة.

الموادُّ والأدواتُ:

بطاقاتُ كرتونيةٌ بحجم (30cmx30cm) عددها (9)، طباشيرٌ ملونةٌ.

إرشاداتُ السلامة:

لا بدَّ من أن أتوقّف فوراً عن الدورانِ في حالِ شعرتُ بدوخةٍ.

خطواتُ العملِ:

1. أكتبُ كلمةَ الشمسِ على إحدى بطاقاتِ الكرتونِ.
2. أستخدمُ بطاقةً واحدةً لكلِّ كوكبٍ، وأكتبُ اسمَهُ وبُعْدَهُ عنِ الشمسِ بحسبِ الجدولِ الآتي:

الكوكبُ	البُعدُ عنِ الشمسِ (مليون كيلومترٍ)
عطاردُ	58
الزهرةُ	108
الأرضُ	150
المريخُ	228
المشتري	779
زُحَلُ	1434
أورانوسُ	2873
نبتونُ	4495

3. أضع بطاقة الشمس في مُنتصفِ أرضية ملعب المدرسة.
4. اختار بطاقة الكوكب الأقرب إلى الشمس.
5. أدور دورة واحدة بشكل بطيء حول الشمس، وفي الوقت نفسه أستخدم الطباشير الملونة لرسم المسار الخاص بالكوكب.
6. أضع بطاقة الكوكب على المسار الخاص به عندما أدور دورة كاملة.
7. أتبع الخطوات السابقة مع الكواكب الأخرى بحسب بُعدها عن الشمس.
8. ألاحظ عدم تقاطع مسارات الكواكب ببعضها.
9. التفكير الناقد: لماذا يصعب عمل نموذج للنظام الشمسيّ بأبعاده المختلفة؟

.....

.....

.....



نَمْذِجُ حَرَكَةَ الْأَرْضِ حَوْلَ الشَّمْسِ

الهدفُ: أنْمدِجَ حَرَكَةَ الْأَرْضِ وَالْقَمَرِ حَوْلَ الشَّمْسِ.

الموادُّ والأدواتُ:

قمصانٌ باللونِ الأصفرِ تمثلُ (الشَّمْسَ) والأزرقِ تمثلُ (الأَرْضَ)، وطباشيرٌ ملونةٌ.

إرشاداتُ السلامة:

أحترسْ من الاصطدامِ بزميلي في أثناء الدورانِ.

خطواتُ العملِ:

1. أرسمُ دائرةً كبيرةً في منطقةٍ واسعةٍ ومكشوفةٍ باستخدامِ الطباشيرِ .
2. أطلبُ إلى أحدِ الطلبةِ أن يرتديَ القميصَ الأصفرَ ليمثلَ الشَّمْسَ، وأن يقفَ في منتصفِ الدائرةِ الكبيرةِ.
3. أدعُ طالباً آخرَ يرتديَ القميصَ الأزرقَ ليمثلَ الأرضَ، وأطلبُ إليه الوقوفَ على خطِّ الدائرةِ.
4. أوجهُ الطالبَ الذي يرتديَ القميصَ الأزرقَ إلى أن يتحركَ عكسَ اتجاهِ عقاربِ الساعةِ على محيطِ الدائرةِ التي يقفُ عليها عندَ رُفْعِ يدي إلى الأعلى.

التحليلُ:

1. أستنتجُ: ما الظاهرةُ التي تنتجُ عن هذه الحركة؟

.....

.....

2. أحددُ حركاتٍ أخرى للأرضِ في أثناء دورانها حول الشَّمْسِ.

.....

.....

3. أفسِّرُ علاقةَ دورانِ الأرضِ حولَ الشَّمْسِ بتعاقبِ الليلِ والنهارِ.

.....

.....

نمذجة أطوار القمر



الهدف: أتعرف أطوار القمر بالنمذجة.

المواد والأدوات:

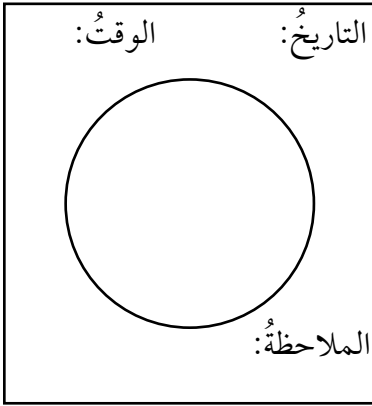
بطاقات كرتونية بحجم (20cmx20cm)، وقلم رصاص.

إرشادات السلامة:

أبتعد عن التركيز طويلاً في أثناء مشاهدة القمر.

خطوات العمل:

1. أرسم في منتصف بطاقة الكرتون دائرة كبيرة كما في الشكل الآتي:



2. أراقب شكل القمر ليلاً مدة أربعة أسابيع، في الوقت نفسه.

3. أستخدم بطاقة الكرتون التي رسمت دائرة في منتصفها، ثم أظلل جزء القمر المظلم في الدائرة.

4. أسجل التاريخ والوقت الذي لاحظت فيه شكل القمر.

5. أكتب في الملاحظة إذا كنت غير قادر على مراقبة القمر بسبب الغيوم، أو بسبب عدم ظهوره في السماء في وقت ما.

التحليل:

1. أفسر أسباب تغير شكل القمر خلال المدة التي لاحظتها في أثناء رصد أطواره.

.....
.....

2. أستنتج لماذا لا نرى إلا وجهًا واحدًا للقمر؟

.....
.....



نموذجُ تلسكوبِ فلكيٍّ

سؤال الاستقصاء ؟

كان الإنسان قديمًا يشاهدُ الأجسامَ البعيدةَ بالعينِ المجردة، حتَّى تمكَّنَ العلماءُ منْ صُنْعِ التلسكوباتِ المتنوّعةِ لدراسةِ الأجسامِ ورؤيتها في الفضاءِ كالنجومِ والكواكبِ. فإذا طُلِبَ إلَيَّ صُنْعُ تلسكوبٍ خاصٍّ بي؛ لِمُلاحظةِ الأجسامِ في الفضاءِ ليلاً، فماذا أفعلُ؟

إرشاداتُ السلامة:

عدستانِ مُحَدَّبَتانِ إحداهما صغيرة، والأخرى كبيرة، كرتونتانِ مُقَوَّاتانِ بحجمِ A4، شريطٌ لاصقٌ، معجونُ أطفالٍ، مسطرةٌ.

الأمْنُ والسلامة:

أحذِرُ النظرَ إلى الشمسِ أو القمرِ وهوَ بَدْرٌ بوساطةِ التلسكوبِ الفلكيِّ؛ لأنَّه يُشكِّلُ خطراً على العينينِ.

الأهداف:

- أصمِّمُ نموذجاً لتلسكوبِ فلكيٍّ.
- أشرحُ آليَّةَ عَمَلِ التلسكوبِ الفلكيِّ.
- أصفُ معالمَ سطحِ بعضِ الكواكبِ.
- أرسمُ معالمَ سطحِ أحدِ الكواكبِ.

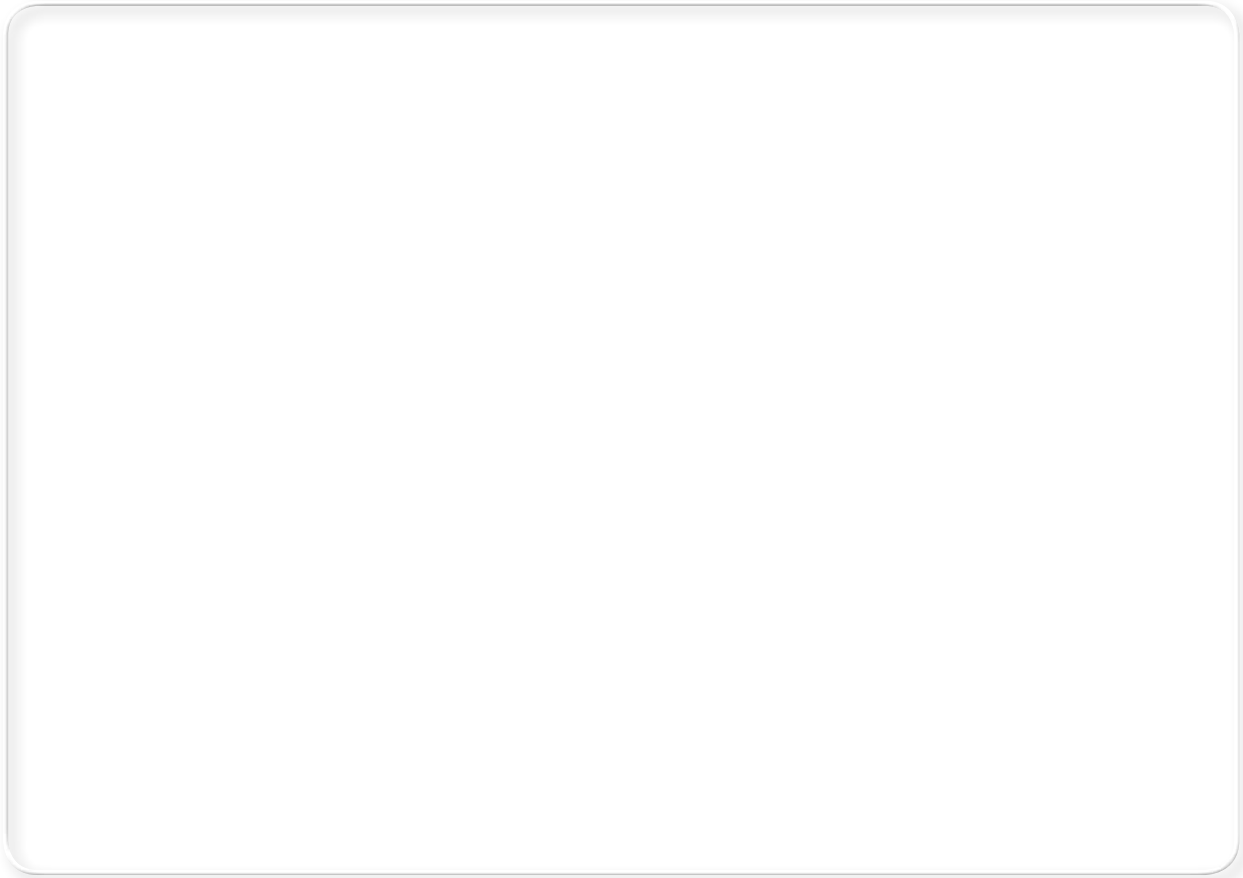
خطواتُ العمل:

1. أعملُ على لَفِّ واحدةٍ منَ الكرتونِ المقوَّى على شكلِ أنبوبٍ قطرهُ بِقَدْرِ قُطْرِ العدسةِ المحدَّبةِ الصغيرة، وأثبتُ الكرتونَ بالشريطِ اللاصقِ.
2. أضعُ العدسةَ المحدَّبةَ الصغيرةَ عندَ أحدِ طرفي الأنبوبِ الذي عملتُه في الخطوةِ السابقة، وأثبتُها بالمعجونِ، وتمثِّلُ هذه العدسةُ العينَ للتلسكوبِ.
3. أصنعُ أنبوباً ثانياً منَ الكرتونِ المقوَّى بِقَدْرِ قُطْرِ العدسةِ المحدَّبةِ الكبيرة، وأثبتُه بالشريطِ اللاصقِ.

4. أضع العدسة المحدبة الكبيرة عند أحد طرفي الأنبوب، وأستخدم المعجون لتثبيتها في مكانها، وتمثل هذه العدسة الشيئية للتلسكوب.
5. أدخل الطرف المفتوح للأنبوب ذي القطر الصغير بداخل الطرف المفتوح للأنبوب ذي القطر الكبير، بحيث ينزلقان على بعضهما.

التحليل والاستنتاج والتطبيق:

1. أنشئ رسمًا يبين معالم سطح القمر أو كوكبًا ما، شاهدته بوساطة التلسكوب.



2. أحدد مدى دقة رسم معالم سطح القمر أو أي كوكب آخر، مستعينًا بصور التقطت بوساطة المركبات الفضائية.

.....

.....

.....

3. أصفُ معالمَ سطحِ القمرِ أو أحدِ الكواكبِ.

4. أتوقعُ أفضلَ وقتٍ لرصدِ القمرِ بالعينِ المجردةِ.

5. أقارنُ بينَ معالمِ سطحِ القمرِ أو كوكبٍ ما، أو أيِّ جسمٍ آخرٍ في الفضاءِ حينَ النظرِ إليه، أوَّلاً بالعينِ المجردةِ، ثمَّ باستخدامِ التلسكوبِ.

6. أستنتجُ دورَ التلسكوباتِ الفلكيَّةِ في رؤيةِ الأهلةِ الشرعيَّةِ.

التواصلُ

أشاركُ زملائي رَسْمَتي التوضيحيَّةَ لمعالمِ سطحِ القمرِ أو أحدِ الكواكبِ.
وأُتَبِّينُ إذا ما كانتِ النتائجُ التي توصَّلتُ إليها تتفقُ معَ ما توصَّلتُ إليه زملائي.

أسئلة اختبارات دُولِيَّة

1. أرسمُ على الشكلِ الآتي مَوْجِعَ القمرِ؛ لِتوضيحِ المقصودِ بكُسوفِ الشمسِ:



2. أقرأ الفقرة الآتية (ضوء النهار)، ثم أجيب عما يليها:

ضوء النهار يوم 22 حزيران 2002م

يحتفل اليوم نصف الكرة الشمالي بأطول نهار، في الوقت الذي يمرُّ الإسترايون بأقصر نهار عندهم. ففي مدينة (ملبورن) في أستراليا، تشرق الشمس الساعة 5:55 صباحاً، وتغرب الساعة 8:42 مساءً، وهذا يعني 14 ساعة و 47 دقيقة من ضوء النهار.

وقد قورن هذا اليوم مع أطول نهار في نصف الكرة الجنوبي المتوقع أن يصادف يوم 22 كانون الأول، حيث تشرق الشمس الساعة 7:36 صباحاً، وتغرب الساعة 5:08 مساءً، وهذا يعني 9 ساعات و 32 دقيقة من ضوء النهار.

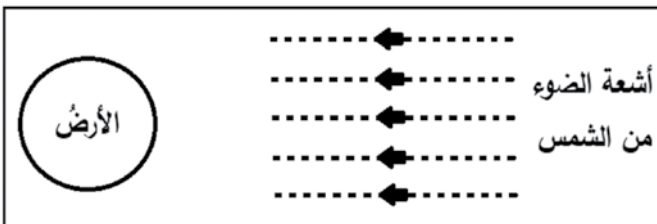
ويقول رئيس الجمعية الفلكية أن حقيقة تغير الفصول في نصفي الكرة الشمالي والجنوبي مرتبط بميل محور الأرض بمقدار 23.5 درجة.

أولاً: أي عبارة مما يأتي تفسر سبب ظهور الضوء والظلام على الأرض؟

- (1) تدور الأرض حول محورها
- (2) تدور الشمس حول محورها
- (3) محور الأرض مائل
- (4) تدور الأرض حول الشمس

ثانياً: يُبين الشكل الآتي أشعة الضوء الساقطة من الشمس على الأرض.

أفترض أن هذا أقصر نهار في (ملبورن):



أعين على الشكل: محور الأرض، ونصف الكرة الشمالي، ونصف الكرة الجنوبي، وخط الاستواء.

الهدفُ: أصنّفُ بعضَ الكائناتِ الحَيَّةِ باستخدامِ مفتاحِ التصنيفِ.

الموادُّ والأدواتُ:

صورُ نباتاتٍ وحيواناتٍ مختلفةٍ (يظهرُ في كلِّ صورةٍ الكائنُ الحيُّ كاملاً) وكيسُ ورقيّ.

إرشاداتُ السلامة:

أتَّبِعْ توجيهاتِ المعلمِ في تنفيذِ النشاطِ..

خطواتُ العملِ:

1. ألاحظُ وزملائي مجموعةَ الصورِ الموجودةِ وأدوّنُ أسماءَها.

.....

.....

.....

.....

2. أضعُ الصورَ جميعَها في الكيسِ الورقيّ.

3. أخلطُ الصورَ داخلَ الكيسِ بشكلٍ عشوائيٍّ من دونِ النظرِ إليها.

4. أطلبُ إلى زملائي النظرَ بعيداً عن الكيسِ، ثمَّ أسحبُ صورةً وأحتفظُ بها داخلَ كتابي.

5. أطلبُ إلى زملائي توجيهَ أسئلةٍ لي تمكِّنهم إجاباتها منَ التعرُّفِ على الكائنِ الحيِّ الذي في الصورة، شريطةَ ألا تكونَ الأسئلةُ عن اسمِ الكائنِ الحيِّ مباشرةً، وأن تكونَ إجابتي عن الأسئلةِ بنعمٍ أو لا فقط.

6. أطلبُ إلى زملائي تسجيلَ الأسئلةِ والإجاباتِ إلى أن يتوصَّلَ أحدهم إلى اسمِ الكائنِ الحيِّ.

7. أصمّم بالتعاون مع زملائي مفتاح تصنيف اعتمادًا على أسئلتهم.

8. أبادل الأدوار مع زميل، بحيث يسحب صورة، وأوجه إليه الأسئلة ضمن الشروط السابقة، وتكرّر خطوات العمل نفسها.

9. أقارن مفتاح التصنيف الذي صمّمته بمفتاح تصنيف زميلي.

.....

.....

.....

التفكير الناقد:

إذا طُلب إليّ تصنيف كائن حيّ تجتمع فيه خصائص من النباتات والحيوانات، فما مفتاح التصنيف الذي يمكنني أن أقترحه لهذا الكائن؟



معايير التصنيف

الهدف: أتعرف مفهوم التصنيف.

المواد والأدوات:

أدوات مكتب، وأطعمة، وأدوات مطبخ.....

إرشادات السلامة:

أعامل بحذر مع الأدوات الزجاجية والحادة إن وجدت. وأتبع توجيهات المعلم.

خطوات العمل:

1. ألاحظ المواد والأدوات المختلفة الموجودة.

2. أحدد المعيار أو المعايير التي اعتمدتها في تصنيفي المواد المختلفة.

3. أقارن بين هذه المواد اعتماداً على المعيار الذي اخترته. وأدون ملاحظاتي.

4. أصنف المواد ضمن مجموعات. وأدون ملاحظاتي:

المجموعة الأولى	المجموعة الثانية	المجموعة الثالثة	المجموعة الرابعة

5. أشارك زملائي ما توصلت إليه.

التحليل:

1. أستنتج: كيفية القيام بعملية التصنيف، وأرتب ذلك في خطوات:

كيف يتغذى الإسفنج؟



الهدف: أنمذج طريقة تغذية الإسفنج.

المواد والأدوات:

حوض ماء، ومضخة حوض سمك، وقطعة إسفنج مسطحة، وصبغة ملونة، وإبرة طبية، ومادة لاصقة.

إرشادات السلامة:

- أتعامل مع الكهرباء بحذر.
- أنتبه في أثناء استعمال الإبرة الطبية.

خطوات العمل:

1. أعمل نموذجاً لحيوان الإسفنج بلف قطعة الإسفنج لتصبح بشكل أسطوانة مجوفة، ثم أثبتها في قاع الحوض باستخدام مادة لاصقة حول المضخة المثبتة في القاع.
2. أملأ الحوض بالماء، وأملأ الإبرة الطبية بالمادة الملونة وأحقن جدار الإسفنج.
3. ألاحظ مكان خروج الماء الملون من جسم الإسفنج.



التحليل:

أفسر اتجاه حركة الماء داخل الإسفنج.



تصنيفُ النباتاتِ الوعائية

الهدفُ: أصنّفُ النباتاتِ الوعائية.

الموادُّ والأدواتُ:

ورقةُ خنشارٍ بأبواغٍ، ومخروطُ صنوبرٍ، وبرتقالةٌ، وسكينٌ بلاستيكيٌّ، وعدسةٌ مكبرةٌ، وورقةٌ بيضاءٌ، وملقطٌ تشريحٍ.

إرشاداتُ السلامة:

أنتبهُ جيّدًا لتوجيهاتِ المعلمِ، وأستخدمُ السكينَ والملقطَ بحذرٍ وبالطريقةِ الصحيحةِ.

خطواتُ العملِ:

1. أقطعُ البرتقالةَ إلى نصفينِ باستخدامِ السكينِ. وألاحظُ البذورَ داخلها.
2. أستعينُ بالمعلمِ لإخراجِ بذورِ الصنوبرِ. وألاحظُ مكانها في المخروطِ.
3. ألاحظُ أبواغَ الخنشارِ في مكانها بالاستعانةِ بالعدسةِ المكبرةِ، وأدوّنُ ملاحظاتي.

.....

.....

.....

.....

4. أقارنُ بينَ مكانِ كلِّ منْ بذورِ البرتقالِ، وبذورِ الصنوبرِ، وأبواغِ الخنشارِ.

أبواغُ الخنشارِ	بذورُ الصنوبرِ	بذورُ البرتقالِ	المكانُ

5. أصمّم مفتاحاً لتصنيف ثنائي للنباتات المستخدمة في التجربة.

6. أتواصل مع زملائي.

.....

.....

التحليل:

1. أستنتج: سبب وصف نبات البرتقال بأنه من النباتات مُغطّاة البذور، ونبات الصنوبر بأنه من النباتات مُعرّاة البذور

.....

.....

.....

2. أقارن بين بذور الصنوبر وأبواغ الخنشار.

.....

.....

.....

الهدف: أستنتج العوامل المؤثرة في نمو الفطريات.

المواد والأدوات:

خميرة، وماء، وسكر، و (4) أنابيب.

إرشادات السلامة:

اتَّبِعْ توجيهات المعلم في التعامل مع الأدوات المخبرية، وتعامل بحذر مع الماء الساخن.

خطوات العمل:

1. أرقم الأنابيب (1 و 2 و 3 و 4).

2. أسكب في الأنبوب رقم (1) ماء صنبور، وفي (2) ماء دافئ، وفي (3) ماء باردًا. وأترك الأنبوب (4) فارغًا.

3. أضيف ملعقة سكر للأنابيب (1-4).

4. أضيف ملعقة من فطر الخميرة إلى الأنابيب (1-4) وانتظر مدة 10 دقائق بعد تغطية الأنابيب جميعها.

5. ألاحظ ما حدث في كل أنبوب، وأدون معلوماتي في الجدول:

الأنبوب الأول (ماء صنبور وسكر وخميرة)	الأنبوب الثاني (ماء دافئ وسكر وخميرة)	الأنبوب الثالث (ماء بارد وسكر وخميرة)	الأنبوب الرابع (وسكر وخميرة)

6. أقارن التغيرات التي تحدث في كل أنبوب.

.....

.....

.....

التحليل:

أحدد العوامل المؤثرة في نمو الفطريات، وأفسر أهميتها كل منها.

.....

.....

الهدف: أتعرفُ أشكالَ البكتيريا.

الموادُّ والأدواتُ:

مجهرٌ، وشرائحُ بكتيريا جاهزةٌ، وحاسوبٌ موصولٌ بإنترنت.

إرشاداتُ السلامة:

أتَّبِعُ توجيهاتِ المعلمِّ في التعاملِ مع المجهرِ، وأحذِرُ من كَسْرِ الشرائحِ المجهرية.

خطواتُ العمل:

1. أثبتُ الشريحةَ في المكانِ المخصَّصِ في المجهرِ.
2. أستخدمُ العدسةَ ذاتَ قوةِ التكبيرِ المناسبةِ.
3. ألاحظُ أشكالَ الخلايا البكتيريةِ المختلفةِ. وأرسمُها.

--	--	--	--

4. أصنِّفُ البكتيريا بحسبِ الشكلِ.

عصويّ	كرويّ	أسطوانيّ	حلزونيّ	شكلُ البكتيريا

5. أبحثُ في شبكةِ الإنترنت عن بكتيريا مشابهة في الشكلِ لما رأيتهُ تحتَ المجهرِ. وأدوّنُ بعضَ المعلوماتِ عنها (مثل: الاسمِ العلميِّ، وقدرتها على التسبُّبِ بالمرضِ، ومكانِ معيشتها).

.....

.....

.....

6. أشاركُ زملائي ما توصَّلتُ إليه.

.....

.....

7. أعملُ نماذجَ لأشكالِ البكتيريا.

التحليلُ:

هل اختلافُ البكتيريا عن بعضها في الشكلِ يعني اختلافها في الخصائصِ كافةً؟ أفسِّرُ إجابتي.

.....

.....



أي الأماكن أكثر تلوثًا؟



سؤال الاستقصاء تُعدُّ الفطريات من الكائنات الحيّة واسعة الانتشار، إذ يمكن أن تتواجد في مختلف الأماكن، وهي سريعة النمو في حال توافر الظروف المناسبة لها؛ فتسبب المرض للإنسان والتلف للمواد الغذائية. أحدد أي الأماكن الأكثر تواجداً للفطريات فيها، في منزلي أو مدرستي.



المواد والأدوات:

أطباق بتري (يمكن الاستعاضة عنها بأكواب بلاستيكية شفافة)، وقطع قطنية (يمكن الاستعاضة عنها بأعواد تنظيف الأذن القطنية)، وبودرة جيلاتين من دون نكهة، وسكر، وقفازات، ومصدر حرارة، وشريط ورقي لاصق، وقلم.



إرشادات السلامة:

- ارتدي القفازات عند أخذ العينات.
- أتجنب لمس الوجه أو أي جزء منه في أثناء تنفيذ التجربة.
- تعامل بحذر مع اللهب والمواد مرتفعة الحرارة.
- اغسل يدي جيداً بالماء والصابون بعد الانتهاء من النشاط.
- أخلّص من القفازات في المكان المخصّص لذلك.
- أبقِ الأطباق أو الأكواب مغطاة بعد تنفيذ التجربة.



الأهداف:

- أقرّن بين الأماكن التي تنمو فيها البكتيريا والفطريات (الجراثيم).
- أوقع أي الأماكن الأكثر تلوثاً بالبكتيريا والفطريات.
- أستنتج الأماكن الأكثر تلوثاً بالبكتيريا والفطريات.
- أفسّر مستخدماً نتائج الاستقصاء تلوث أماكن أكثر من غيرها بالبكتيريا والفطريات.



أصوغُ فرضيَّتي:

أصوغُ فرضيَّتي حولَ توقُّعاتي للأماكن التي سأقومُ بفحصِ تواجدِ البكتيريا والفطريات فيها.
مثال: أرضية المرحاض هي المكان الأكثر تلوثًا بالبكتيريا والفطريات.



أختبرُ فرضيَّتي:

1. أخطِّطُ لاختبارِ الفرضية التي صُغْتُها، وأحدِّدُ النتائج التي أتوقَّع أن تتحقَّق.
2. أنشئُ جدولًا لتسجيلِ ملاحظاتي.
3. أستعينُ بمعلِّمي.

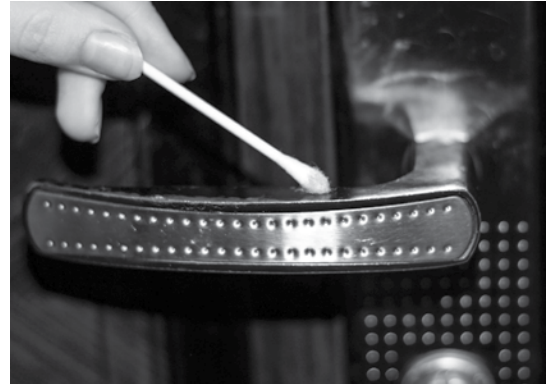


خطواتُ العمل:

1. أغلي نصف كوبٍ من الماء.
2. أضيفُ ملعقتين صغيرتين من السكرِ وملعقتين صغيرتين من الجيلاتين غير المُنكَّه.
3. أحرِّكُ المزيجَ حتَّى يذوب السكرُ والجيلاتينُ تمامًا.
4. أضعُ مقدارَ ملعقةٍ أو اثنتين فقط في كلِّ طبقٍ أو كوبٍ (حوالي 1cm).
5. أعطيَ الطبقَ أو الكوبَ الذي أضعُ فيه المزيجَ فورًا بغلافِ نايلونٍ؛ ليبقى نظيفًا وغير ملوَّثٍ قدرَ الإمكان.
6. أتركُ المزيجَ مدَّةَ 24 ساعة حتَّى يبردَ.
7. في اليومِ التالي، أرقِّمُ أو أسمِّي كلَّ طبقٍ أو كوبٍ باسمِ المَوْقعِ الذي سَتُؤْخَذُ منه العينة، على سبيلِ المثال: (المغسلة، مقبض الباب، سلَّة القمامة، حافظة الأقلام، باطنُ اليد، أوراقُ نَبْتَةٍ، باطنُ الفم).
8. أتجوَّلُ في المدرسة بتوجيهِ المعلِّم وإشرافِهِ؛ لأخذِ العينات.



9. في كلِّ منطقة آخذُ مسحةً منها أفتحُ الغلافَ النايلونَ وأفركُ بلطفٍ الجزء العلويَّ من الجيلاتين بقطعة القطن التي استخدمْتُها وأغلقُ الغلافَ النايلونَ مباشرةً.



10. أترك طبقاً أو كوباً مغلقاً من دون وَضْع أيِّ مسحةٍ، وأَعْتَمِدُهُ عَيْنَةً ضابِطَةً.
11. أضعُ العيناتِ جميعَهَا في مكانٍ مظلمٍ ودافئٍ منْ يومينِ إلى خمسةِ أَيَّامٍ.
12. ألاحظُ التَّغْيِيرَ في الأطباقِ أو الأكوابِ، وأُسجِّلُ ملاحظاتي في الجدولِ الآتي:

العينَةُ	درجةُ النُّمُو (1-10)
العينَةُ الضابِطَةُ	
المغسلةُ	
مقبضُ البابِ	
سلةُ القمامةِ	
باطنُ الفمِ	

التحليلُ والاستنتاجُ والتطبيقُ

1. أحددُ ثوابتَ التجربةِ ومتغيِّراتِها.

.....

.....

.....

2. أقارنُ بينَ الأماكنِ الملوثةِ بالبكتيريا والفطرياتِ منْ حيثُ درجةِ التلوُّثِ.

.....

.....

.....

3. أَوْضَحْ ما إذا كانتِ النتائجُ قد توافقتْ معَ فرضيتي.

.....

.....

.....

4. أفسّر التوافقَ والاختلافَ بينَ النتيجةِ المُتوقَّعةِ والنتيجةِ الفعليةِ.

.....

.....

.....

5. أفسّر مُستخدماً نتائجَ الاستقصاءِ تَلَوُّثَ أماكنَ معينةٍ أكثرَ منَ غيرها بالبكتيريا والفطرياتِ

.....

.....

.....

التواصلُ

أقارنُ توقُّعاتي ونتائجي بتوقُّعاتِ ونتائجِ زملائي.



أسئلة اختبارات دولية

1. يعرض الجدول الآتي أعداد كل من البكتيريا والطحالب والفيروسات والفطريات في بركة ماء على درجات حرارة مختلفة، وتمثل هذه الأرقام أعداد هذه الكائنات بالملايين لكل لتر من الماء:

درجة الحرارة (°C)	(العدد بالملايين) بكتيريا	(العدد بالملايين) فطريات	(العدد بالملايين) طحالب	(العدد بالملايين) فيروسات
0	10	2	1	0.1
5	20	3	4	1.2
10	40	4	6	0.6
15	80	5	8	0.5
20	160	6	10	0.8
25	320	7	10	0.1

اعتمادًا على البيانات الواردة في الجدول السابق أجب عما يأتي:

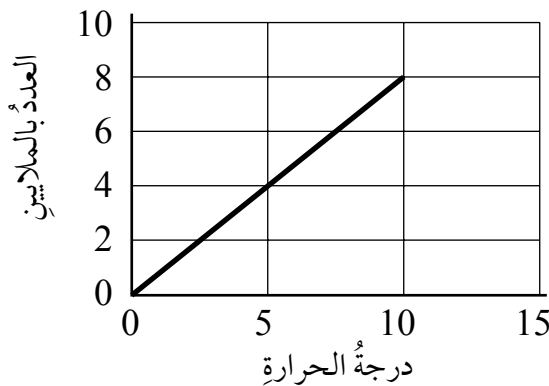
• أي أعداد الكائنات الحيّة يبقى ثابتًا بعد بلوغ درجة حرارة مياه البركة (20°C)؟

أ- البكتيريا ب- الفطريات ج- الفيروسات د- الطحالب

• أي أعداد الكائنات الحيّة لا يتحدّد بدرجة حرارة البركة؟

أ- البكتيريا ب- الفطريات ج- الفيروسات د- الطحالب

• الرسم البياني الآتي يمثل العلاقة بين أي أعداد الكائنات الحيّة ودرجة حرارة مياه البركة؟



أ - البكتيريا

ب - الفطريات

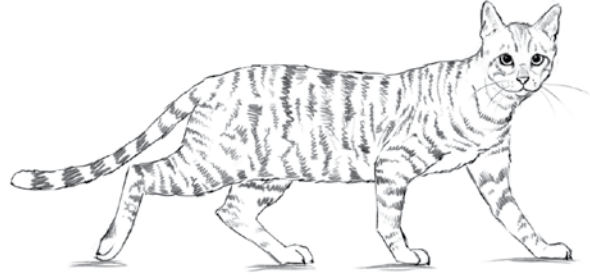
ج - الفيروسات

د - الطحالب

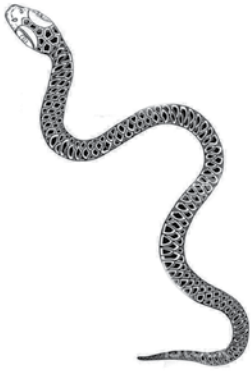
2. أيُّ الحيوانات الآتية يكونُ هيكلُهُ خارجَ جسديهِ؟



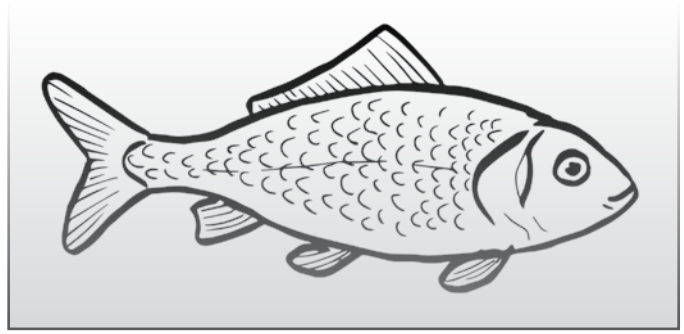
(ب) الحشرة



(أ) القطة



(د) الأفعى



(ج) السمكة

3. أيُّ من الكائنات الحيّة الآتية حشرات؟



1



2



3



4

أ - 1 أو 3 فقط

ب - 2 أو 4 فقط

ج - 1 أو 4 فقط

د - 2 أو 3 فقط

قابلية الماء النقي للتوصيل الكهربائي

أستكشف

الهدف: أقرن بين الماء النقي وغير النقي من حيث قابلية الماء للتوصيل الكهربائي.

المواد والأدوات:

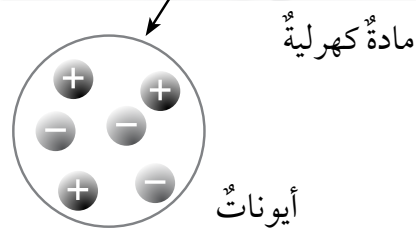
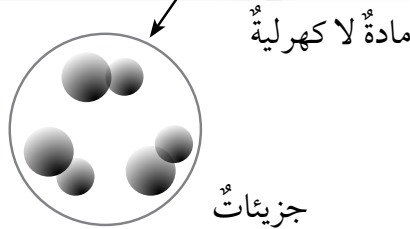
المواد والأدوات: ماء مقطر، وماء صنبور، وكأسان زجاجيتان، وأقطاب غرافيت، وبطارية، وأسلاك توصيل، ومصباح كهربائي.

إرشادات السلامة:

أحذر عند التعامل مع التوصيل الكهربائي.

خطوات العمل:

1. أقيس: أضع (50ml) من الماء المقطر في الكأس.
2. أجرب: أركب الدارة الكهربائية الموضحة في الشكل الآتي:



3. ألاحظ إضاءة المصباح، وأسجل ملاحظاتي.

4. أكرّر الخطوات 1 و 2 و 3 باستخدام ماء الصنبور.

التحليل:

1. أصنّف أنواع الماء التي استخدمتها إلى: ماء نقيّ وماء غير نقيّ.

ماء غير نقيّ	ماء نقيّ

2. أيّ من أنواع الماء المستخدمة في التجربة موصلٌ للتيار الكهربائيّ، وأيّها غير موصلٍ له؟

التفكير الناقد

أفسّر: الماء النقيّ لا يوصل التيار الكهربائيّ، أمّا ماء الصنبور فإنّه يوصل التيار الكهربائيّ.

الهدف: أتعرف مفهوم الذوبان.

المواد والأدوات:

ماء مقطر، وملح الطعام، وسكر المائدة، ورمل، وثلاث كؤوس زجاجية سعة (200 ml) مرقمة، وملعقة صغيرة.

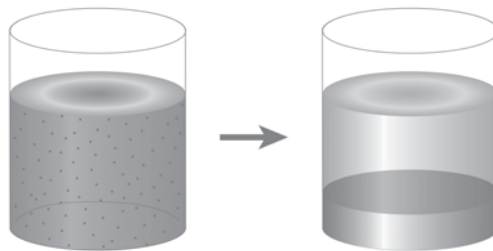
إرشادات السلامة:

اغسل يدي بعد الانتهاء من التجربة. وأحذر تذوق المواد.

خطوات العمل:

1. أقيس أضع (200 ml) من الماء المقطر في كل كأس على حدة.
2. أضيف ملعقة ملح طعام صغيرة إلى الماء المقطر في الكأس رقم (1)، مع التحريك باستمرار. أسجل ملاحظاتي.

3. أكرّر الخطوتين 1 و 2 بإضافة ملعقة سكر في الكأس رقم (2)، وملعقة رمل في الكأس رقم (3). أسجل ملاحظاتي في كل مرة.



التحليل:

1. أيُّ من الموادِّ يمكنُ تمييزُهُ في المخلوطِ بالعينِ المجردةِ؟

2. أيُّ من الموادِّ انتشرتْ جسيماتها بينَ جزيئاتِ الماءِ ولا يمكنُ تمييزُها في المخلوطِ؟

3. ما المقصودُ بالذوبانِ؟

4. هلْ تذوبُ السوائلُ في الماءِ؟ أصمِّمُ بالتعاونِ معَ زملائي تجربةً أختبر فيها قابليَّةَ ذوبانِ السوائلِ في الماءِ السوائلِ في الماءِ. وأسجِّلُ نتائجَ تجربتي وأناقشُها معَ معلِّمي.

مفهوم الذائبية

الهدف: استقصاء مفهوم الذائبية بالتجربة العملية.

المواد والأدوات:

ماء مقطر، وملح الطعام، وكبريتات النحاس (CuSO_4)، وسكر المائدة، وكأس زجاجية سعتها (200 ml)، وملعقة، وميزان إلكتروني.

إرشادات السلامة:

أحذر عند التعامل مع الكؤوس الزجاجية، وأحذر تذوق المواد، وأغسل يدي بعد الانتهاء من التجربة.

خطوات العمل:

1. أضع في إحدى الكؤوس الزجاجية (100 ml) من الماء المقطر.
2. أقيس باستخدام الميزان الإلكتروني كتلة (10 g) من ملح الطعام.
3. أضيف ملح الطعام إلى الماء الذي في الكأس الزجاجية وأحرّكه حتى يذوب الملح تمامًا. وأكرّر ذلك.
4. ألاحظ ظهور راسب من ملح الطعام في المحلول. ما كمية ملح الطعام التي أذيت في الماء؟
5. أجرب: أكرّر الخطوات باستخدام ملح كبريتات النحاس (CuSO_4) مرةً وسكر المائدة مرةً أخرى.
6. أسجل كمية المذاب التي أذيت في الماء لكل مادة عند درجة حرارة الغرفة (25°C)، وأنظّم البيانات التي حصلت عليها في جدول.

المادة (المذاب)	أكبر كتلة من المذاب تذوب في (100 ml) من الماء عند درجة حرارة (25°C)
ملح الطعام	
كبريتات النحاس	
سكر المائدة	

التّحليلُ:

1. ما المقصودُ بذائبيّةِ الموادِّ الصلبةِ في الماءِ؟

2. ما أكبرُ كمّيّةٍ من ملحِ الطعامِ يمكنُ أن تذوبَ في لترٍ من الماءِ عندَ درجةِ الحرارةِ نفسِها؟

3. ماذا يحدث للمادّةِ المُترسّبةِ عندَ تسخينِ المحلولِ؟

الهدف: أستقصي أثر حجم حبيبات المُذاب الصلب في الذائبية عند درجة حرارة معينة.

المواد والأدوات:

مكعب سكر، ومكعب سكر مطحون خشن، ومكعب سكر ناعم، وميزان إلكتروني، وماء في درجة حرارة الغرفة، ومخبار مدرّج، وكؤوس زجاجية مرقّمة (1، 2، 3)، وساعة إيقاف.

إرشادات السلامة:

- أحرص على غسل يدي عند الانتهاء من تنفيذ الخطوات.

- أحرص عند التعامل مع الأدوات الزجاجية والماء الساخن.

أصوغ فرضيتي:

كيف يؤثر حجم حبيبات السكر في ذائبية السكر في الماء؟

أسجل توقعاتي:

تزداد ذائبية السكر في الماء كلما..... حجم حبيبات السكر.

خطوات العمل:

1. أقيس باستخدام المخبر المدرّج (100 ml) من الماء في درجة حرارة الغرفة، وأضعه في الكأس رقم (1).

2. أقيس كتلة مكعب السكر باستخدام الميزان الإلكتروني، ثم أضعه في الكأس.

3. أحسب باستخدام ساعة الإيقاف الزمن اللازم لذوبان مكعب السكر كله، أفترض أنها تجربة ضابطة زمن الذوبان، ثم أسجل هذا الزمن في الجدول.

4. أكرّر الخطوات السابقة مستخدماً مكعب

سكر مطحون خشن، ثم مكعب سكر ناعم،

بالكتلة نفسها.



المتغير	وصف التجربة	زمن الذوبان (بالثانية)
مكعب سكر	مكعب سكر في ماء بدرجة حرارة الغرفة، من دون تحريك	
مكعب سكر مطحون خشن له كتلة مكعب السكر نفسها	مكعب سكر مطحون، في ماء بدرجة حرارة الغرفة، من دون تحريك	
سكر ناعم له كتلة مكعب السكر نفسها	سكر ناعم في ماء بدرجة حرارة الغرفة، من دون تحريك	

التحليل:

1. أمثلُ بيانياً بالأعمدة النتائج السابقة التي بين الزمن اللازم للذوبان وحجم حبيبات السكر.



2. أفسر البيانات محدداً أيّاً منها استغرق زمناً أقل للذوبان في الماء.

3. ما تأثير درجة الحرارة في زمن الذوبان؟ أصمم تجربة لمعرفة ذلك، وأسجل ملاحظاتي في جدول.

استخلاصُ الأملاح من المحلول بالتقطير



الهدفُ: أستخدمُ التقطيرَ لفصلِ الملحِ عنِ المحلولِ المائيِّ.

الموادُّ والأدواتُ:

جهازُ تقطيرِ الماءِ، ومحلُّولٌ يحتوي على ملحِ كبريتاتِ النحاسِ الأزرقِ، ورمْلٌ، وملحٌ، ومخبارٌ مدرَّجٌ، وموقدٌ بنسن، ومنصَبٌ ثلاثيُّ، وشبكةٌ تسخينٌ.

إرشاداتُ السلامة:

أحذرُ الماءَ الساخنَ في أثناءِ تسخينِ المحلولِ.

خطواتُ العملِ:

1. أقيسُ (100 ml) مِنْ محلُّولِ كبريتاتِ النحاسِ الزرقاءِ في دورقِ التقطيرِ.

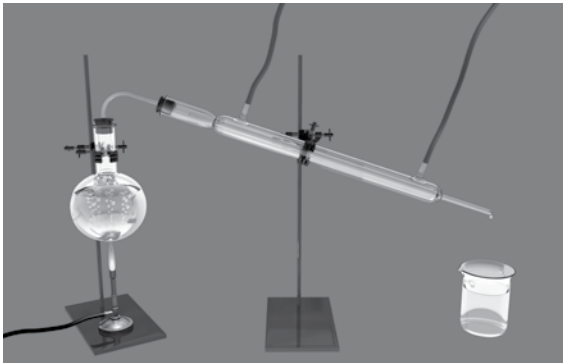
2. أجربُ: أركبُ جهازَ التقطيرِ كما في الشكلِ مستعينًا بمعلّمي.

3. أسخنُ الدورقَ، حتّى يقاربَ الماءُ في المحلولِ

على الانتهاءِ، ويتجمّعُ في الكأسِ الزجاجيّةِ.

4. ألاحظُ المادةَ المتبقيةَ في الدورقِ. وأسجّلُ

ملاحظاتي.



التحليلُ:

1. هل الماءُ الذي في الكأسِ الزجاجيّةِ نقيٌّ أم غيرُ نقيٍّ؟

2. ما العمليّاتُ التي حدثتُ في جهازِ التقطيرِ؟

3. ما نواتجُ عمليّةِ التقطيرِ؟

4. أستنتجُ: ما أهميّةُ المكثّفِ في جهازِ التقطيرِ؟



سؤال الاستقصاء ؟

عرفت مفهوم الذائبيّة وأنها تعتمد على عوامل عديدة، ويمكن الاستفادة من هذه العوامل في استخلاص أملاح البحر الميت عن بعضها. هل تذوب المواد بالكميّة نفسها في حجم محدّد من الماء عند درجة حرارة مُعيّنة؟

المواد والأدوات:

ثلاث كؤوس زجاجيّة، وماء مقطّر (300 ml)، وملح طعام (5 g)، وكربونات الصوديوم الهيدروجينيّة (5 g)، وكبريتات النحاس (5 g)، وملعقة.

إرشادات السلامة:

اغسل يديّ بعد الانتهاء من النشاط، وأحذر في أثناء التعامل مع الزجاجيّات.

الأهداف:

- أصمّم تجربة لتحديد المتغيّرات فيها (العوامل التابعة والضابطة والمستقلّة).
- ألاحظ اختلاف ذائبيّة المواد باختلاف طبيعة المُذاب.

أصوغ فرضيّتي:

بالتعاون مع زملائي أصوغ فرضيّة عن علاقة طبيعة المُذاب بذائبيّته.
هل تذوب المواد جميعها بالكميّة نفسها للحصول على محلول مشبع عند درجة حرارة الغرفة؟

أختبر فرضيّتي:

1. أخطّط لاختبار الفرضيّة التي صُغتُها مع زملائي، وأحدّد النتائج التي ستُحقّقها.

.....

.....

.....

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

3. أنشئ جدولاً لتسجيل ملاحظاتي التي سأحصل عليها.

4. أستخدم بمعلّمي للتأكد من خطوات عملي.

خطوات العمل:



1. أحضر ثلاث كؤوس زجاجية، وأضع في كل منها (100 ml) من الماء المقطر.
2. أحدد باستخدام الميزان الإلكتروني كتلة (5 g) من ملح الطعام.
3. أضيف ملح الطعام إلى إحدى الكؤوس الزجاجية، وأحرك المخلوط مدة دقيقتين.
4. ألاحظ: هل ذابت كمية الملح المضافة جميعها أم ظهر راسب في قاع الكأس؟
5. أستمّر في إضافة (5 g) من الملح حتى يترسب الملح وتتوقف عملية الذوبان.
6. ما كمية الملح التي استخدمت في تحضير محلول مشبع من ملح الطعام؟ أسجل إجابتي في الجدول.
7. أكرّر الخطوات من 2 إلى 5 مستخدماً كربونات الصوديوم الهيدروجينية مرةً، وكبريتات النحاس مرةً أخرى. وأسجل إجابتي في الجدول الآتي:

المادة	كمية المذاب (بالغرامات) التي تذوب في (100 g) من الماء
ملح الطعام	
كربونات الصوديوم الهيدروجينية	
كبريتات النحاس	



التحليل والاستنتاج والتطبيق:

1. أصنّف متغيّرات التجربة إلى متغيّر مستقلّ ومتغيّر تابع ومتغيّرات ضابطة.

2. أحدّد العامل المستقلّ والعامل الضابط في التجربة.

3. هل يمكن أن تكون الذائبيّة خاصيّة تميّز الموادّ عن بعضها؟ أفسّر إجابتي .

التواصل

أقارن توقّعاتي ونتائجي بتوقّعات ونتائج زملائي.

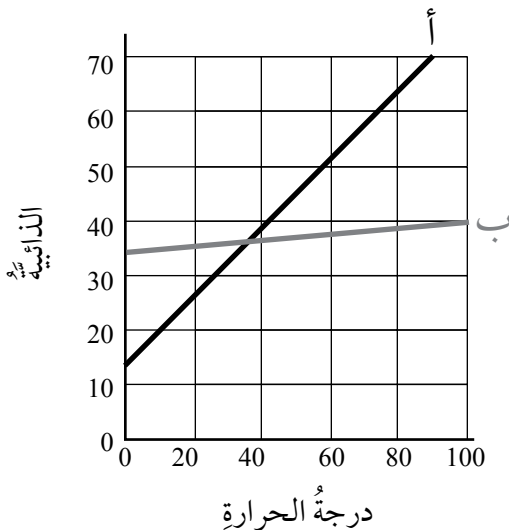
أَسْئَلَةُ اخْتِبَارَاتٍ دُولِيَّةٍ

1. تُعَدُّ السَّلَطَةُ مِنَ الْأَطْبَاقِ الصَّحِيَّةِ الَّتِي تَزُوِّدُ الْإِنْسَانَ بِمَا يَلْزُمُهُ مِنَ الْفِيْتَامِينَاتِ وَالْأَمْلَاحِ، بِالإِضَافَةِ إِلَى الْمَاءِ، وَتُسْتَخْدَمُ فِيهَا عِدَّةُ مَكُونَاتٍ مِنَ الْمَوَادِّ الْغِذَائِيَّةِ وَبِنِسَبٍ مُخْتَلِفَةٍ. فِي مَا يَأْتِي وَصْفَةٌ لِعَمَلِ (100 ml) مِنْ مَزِيْجٍ مِنَ الْمَوَادِّ السَّائِلَةِ يُضَافُ إِلَى طَبَقِ السَّلَطَةِ وَفَقَ الْمَكُونَاتِ الَّتِي فِي الْجَدْوَلِ الْآتِي:

المادَّةُ	الحجمُ (ml)
زيتُ الزيتونِ	60
الخلُّ	30
الصَّوِيَا	10

أ) كَمْ حَجْمُ زَيْتِ الزَّيْتُونِ بِالْمِلِيلِيْتَرِ (ml) يَلْزَمُ لِتَحْضِيرِ (150 ml) مِنْ هَذَا الْمَزِيْجِ؟

ب) هَلْ يُعَدُّ هَذَا الْمَزِيْجُ مُحَلُولًا؟ أَشْرَحُ إِجَابَتِي.



2. يُمَثِّلُ الشَّكْلُ الْمَجَاوِرُ الْعِلَاقَةَ بَيْنَ دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ وَذَائِبِيَّةِ الْمَلْحَيْنِ (أَوْ ب) أَدْرُسُهُ، ثُمَّ أَجِيبُ عَنِ الْأَسْئَلَةِ الْآتِيَةِ:

أ (ما درجة الحرارة التي تتساوى عندها ذائبة الملح؟

ب) عند إذابة (35 g) من الملح (ب) في (100 g) من الماء، ما درجة الحرارة التي يكون عندها المحلول مشبعًا؟

ج (عند خفض درجة حرارة محلول الملح (أ) من (60°C) إلى (20°C)، يظهر راسب في قاع الوعاء. أفسر ذلك.

د (أحسب كتلة الراسب بالغرامات؟

3. سقط كيس من الملح في أثناء عودة أحد أصدقائي إلى منزله، فجمع الملح عن الأرض مخلوطًا بالرمل وأوراق الأشجار، ثم وضع المخلوط في كيس، واتصل بي يطلب المساعدة. أصف الخطوات التي أقترحها عليه لمساعدته على فصل مكونات المخلوط، مبيّنًا السبب، كما في الجدول الآتي:

رقم الخطوة	وصف الخطوة	السبب
1	تمرير المخلوط على منخل	فصل أوراق الأشجار
2		
3		
4		
5		

الهدفُ: أستقصي مفهومَ السرعةِ.

الموادُّ والأدواتُ:

لوحٌ خشبي طوله (1m) وعرضه (10 cm) (يمكنُ الاستبدالُ به ما يتوافرُ في البيئةِ حولنا، لكنْ لا بدَّ من قياسِ طوله قبلَ التجربة)، وكرةٌ، وساعةٌ إيقافٍ.

إرشاداتُ السلامة:

أتجنَّبُ اللعبَ بالكراتِ في الغرفةِ الصفيّةِ؛ لأنَّ ذلكَ قد يتسبَّبُ في ضررٍ بالغٍ.

خطواتُ العملِ:

1. أجربُ: أضعُ طرفَ اللوحِ على ارتفاعِ (10 cm).

(يمكنُنِي رفعُهُ بالاستعانةِ بكُتبي). يجبُ أن يبقى الارتفاعُ ثابتًا طوالَ التجربة. ألصقُ قطعةَ شريطٍ لاصقٍ على بدايةِ اللوحِ لتشيرَ إلى خطِّ البداية، ثمَّ ألصقُ قطعةً أخرى لتشيرَ إلى خطِّ النهاية.

2. أتواصلُ: أطلبُ إلى زميلي الأوَّلِ في المجموعة أن يضعَ الكرةَ عندَ نقطةِ البداية. وإلى زميلي الآخرِ أن يقيسَ الزمنَ بساعةِ الإيقافِ عندما يسمعي أقولُ: (ابدأ، أو توقّف) لحظةَ بدايةِ الحركةِ ونهايتها (أتأكَّدُ أنَّ الطولَ بينَ البداية والنهايةِ (1m)).

3. ألاحظُ: أتركُ الكرةَ تتدحرجُ معَ تشغيلِ ساعةِ الإيقافِ. عندما تصلُ الكرةُ إلى نقطةِ النهايةِ أوقفُ تشغيلَ الساعةِ، وأسجِّلُ الزمنَ الذي حصلتُ عليه في جدولٍ.

4. أسجِّلُ البياناتِ: لتقليلِ الخطأِ في التجربة، يُفضَّلُ إعادةُ الخطوةِ السابقةِ 5 مراتٍ، وتدوينُ الإجاباتِ كلَّ مرّةٍ، ثمَّ أحسبُ متوسطَ الإجاباتِ.

5. أقيسُ: أصنعُ عمودًا جديدًا في الجدولِ، وأحسب فيه ناتجَ قسمةِ المسافةِ بينَ نقطةِ البداية والنهايةِ على الزمنِ.

رقم المحاولة	زمن الوصول	ناتج قسمة المسافة على الزمن
1		
2		
3		
4		
5		
مُتوسِّطُ الإجاباتِ		

6. أَسْتَنْبِجُ: أَكْتُبُ مَا تَوَصَّلْتُ إِلَيْهِ مِنْ نَتِيجَةٍ.

.....

.....

7. أَتَوَاصَلُ: أَتَحَدَّثُ إِلَى زَمَلَائِي، وَأَصِفُ لَهُمُ الْكَمِيَّةَ الْفِيزِيَاءِيَّةَ الَّتِي نَتَجَتُ مِنْ قِسْمَةِ الْمَسَافَةِ عَلَى الزَّمَنِ.

.....

.....

التفكير الناقد

لو استخدمتُ كرةً كتلتها أكبر وكرّرتُ التجربة بحيث تقطع الكرة المسافة نفسها؛ هل سيتغيّر زمن الوصول؟

.....

.....

الهدفُ: أستنتج العوامل المؤثرة في مقدار السرعة.

الموادُّ والأدواتُ:

مترٌ، وساعةٌ إيقاف.

ملحوظة: من الممكن إجراء النشاط في ساحة المدرسة.

إرشاداتُ السلامة:

أتعاملُ بحذرٍ مع الحافة الحادة لمتر القياس. وأتبع توجيهات المعلم.

خطواتُ العمل:

1. أجربُ: أحددُ على الأرض مسافة (5m) ومسافة (10m).

2. أتواصلُ: أطلبُ إلى زميلي أن يمشي كلا المسافتين. ثم أحددُ الزمن في كل حالة باستخدام ساعة الإيقاف.

3. أطبقُ: أحسبُ سرعة زميلي المتوسطة باستخدام معادلة السرعة مع الزمن.

المسافة (m)	الزمن (s)	السرعة (m/s)
5		
10		

4. أكرِّرُ القياس لكن على مسافات أكبر.

التحليلُ:

1. أقارنُ بين سرعة زميلي في كل الحالات.

.....

.....

2. أستنتجُ: هل تختلف سرعة زميلي مع اختلاف المسافة المقطوعة؟ لماذا؟

.....

.....

الهدف: أتعرف مفهوم القوى المتزنة وغير المتزنة.

المواد والأدوات:

كرة مربوطة بخيط.

إرشادات السلامة:

أنتبه إلى مكان سقوط الكرة كي لا تسقط على القدم.

خطوات العمل:

1. أجرب: أمسك الطرف الحر للخيط مُراعياً أن تكون الكرة معلقة في الهواء.
2. أرسم رسماً تخطيطياً يوضح القوى المؤثرة في الكرة.

3. ألاحظ: ماذا يحدث حين أفلت الكرة؟ أسجل ملاحظتي.

التحليل:

1. أفسر: لماذا كانت الكرة ساكنة وهي معلقة بالخيط؟ ولماذا سقطت نحو الأرض عند إفلاتها؟

2. أستنتج: ماذا تُسمى القوى التي تؤثر في الكرة المعلقة بالخيط في الهواء في الحالتين.

أصمُّ بنفسي



استقصاء علمي

سؤال الاستقصاء ؟

تتنافس الشركات على المخترعين والمصممين المبدعين ومن أشهر الصناعات في العصر الحديث صناعة السيارات وتصميمها. أصمُّ سيارة تتحرك من دون مصدر طاقة كهربائية. فما المبدأ الفيزيائي الذي ساعتمده في تصميم سيارتي؟

المواد والأدوات:

بالون، وأنايب رقيقة (ماصّة عصير)، وعلبة عصير فارغة، و4 أغصان علب عصير، أعواد خشبية.

إرشادات السلامة:

أحذر عند التعامل مع الأدوات الحادة، وأبعد يدي عن أية حافة حادة.

الأهداف:

- أصمُّ نموذج سيارة.

خطوات العمل:

1. أعد خطة:

- أفكر في استخدام مواد من بيئي لبناء نموذج سيارة.

- أرسم مخططاً للسيارة.

2. أعرّض تصميمي على معلّمي.
3. بعدَ موافقة معلّمي أبني نموذجي متّبعا الخطوات الآتية:
 - أصنع دواليبَ منَ أغطيةِ علبِ العصير الأربعة.
 - أصِلْ كلَّ دولابينَ بالأعوادِ الخشبيّة.
 - أثبّت الدواليبَ بعلبةِ بلاستيكيّة فارغة.
 - أملأ البالونَ بالهواء، وأثبّت في طرفه أنبوبًا صغيرًا (ماصّة عصير).
 - أثبّت البالونَ المنفوخَ بهيكلِ النموذج.



التحليل والاستنتاج والتطبيق:

1. أحرّد سببَ اندفاعِ السيّارة إلى الأمام.

.....

.....

2. أقرّن نموذجي بنماذجي زملائي من خلال إجراءِ مسابقةٍ.

.....

.....

3. أفسر: سبب توقف السيارة عن الحركة عند تفريغ الهواء من البالون.

.....

.....

4. أتوقع: ماذا يحدث عندما تصطدمُ النماذجُ مع بعضها.

.....

.....

5. لماذا يكون اتجاه حركة السيّارة باتجاه معاكسٍ لحركة اندفاعِ الهواءِ منَ البالونِ. كيفُ أوجّه السيّارة إلى اليمين أو إلى اليسار؟

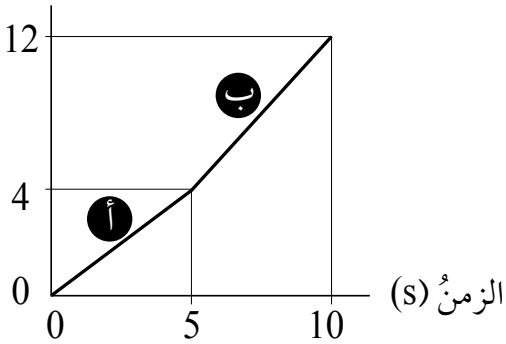
التواصل	○
أشارك زملائي بنموذجي في معرض العلوم الخاص بالمدرسة.	

أسئلة اختبارات دُولِيَّة

1) راكبٌ يمشي بسرعة (1 m/s) نحو الغربِ لباصٍ متحرِّكٍ إلى الشرقِ بسرعة (10 m/s) ، أصفُ حركةَ الراكبِ بالنسبة للنقاطِ (أ، ب، ج).



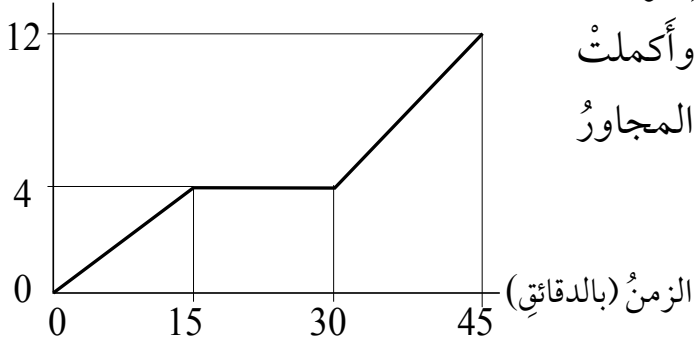
المسافة (m)



2) الشكل المجاور يمثل حركة لعبة سيارة متحركة بالريموت، في أي زمن كانت حركة السيارة هي الأسرع؟ لماذا؟

3) يدفع أحمدُ عربةً بقوة (8 N) غرباً، وفي الوقت نفسه تدفعُ أخته هدى العربة بقوة (10 N) شرقاً، أبينُ محصلة القوتين على العربة؟

المسافة (km)



4) انطلقت سلوى في نزهة بسيارتها الساعة السابعة تمامًا، وفي أثناء هذه النزهة توقفت في المحطة؛ لتزويد سيارتها بالوقود، وأكملت نزهتها مباشرة. يُبين الرسم البياني المجاور تقدّم سلوى في هذه النزهة.

أ) ما الزمن الذي استغرقتّه سلوى في التزود بالوقود؟

.....

.....

ب) ما المسافة التي قطعتها سلوى قبل أن تزود سيارتها بالوقود؟

.....

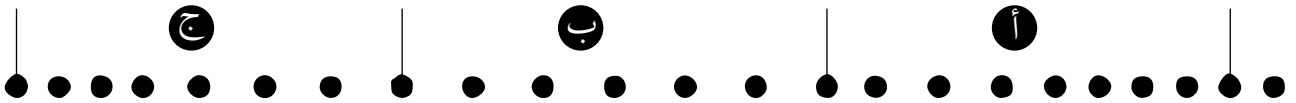
.....

ج) في أي ساعة انطلقت سلوى من المحطة بعد تزويد سيارتها بالوقود؟

.....

.....

5) يمثل الشكل المجاور نقاط زيت سقطت من سيارة في أثناء سيرها، في أي مرحلة من مراحل الرحلة (أ، ب، ج) كانت السيارة تتحرك حركة منتظمة؟ لماذا؟



.....

.....

تَمَّ

بِحَمْدِ اللَّهِ

تَعَالَى