

حل تدريبات الكتاب المدرسي من الصفحة 136 وحتى الصفحة 253



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← الصف السادس ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 18:49:05 2025-12-07

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الأول

أوراق عمل مدرسة الأندلس نهاية الفصل غير مجابة

1

أوراق عمل الفرقان نهاية الفصل غير مجابة

2

أوراق عمل مدرسة أم القرى نهاية الفصل مع الإجابة النموذجية

3

أوراق عمل مدرسة جابر بن حيان نهاية الفصل غير مجابة

4

أوراق عمل مدرسة أم القرى نهاية الفصل غير مجابة

5

حل أسئلة الكتاب نهاية الفصل الأول
2026-2025

إجراءات الأمن والسلامة



أَتَوَخَّى الحَذَرَ عِنْدَ تَسْخِينِ المَوَادِّ. لَا أَلْمَسُ أَيَّ شَيْءٍ سَاخِنٍ. أَضَعُ أَنَابِيْبَ الغَلْيَانِ فِي حَامِلِ الْأَنَابِيْبِ حَتَّى لَا تَسْقُطَ عَلَى الْأَرْضِ وَتَتَحَطَّمُ. أَشُمُّ المَوَادِّ تَحْتَ إِشْرَافِ مُعَلِّمِي بَعِيدًا عَنِ أَنْفِي مِنْ مَسَافَةٍ لَا ثَقُلَ عَنْ طَوْلِ يَدِي.

مَحْطَةُ التَّعْلُمِ 1

أَسْتَقْصِي إِنْ كَانَتْ عَمَلِيَّةُ ذَوْبَانِ مَادَّةٍ صُلْبَةٍ قَابِلَةً لِلْإِنْعِكَاسِ.



سَاحْتَاجُ إِلَى:

- سُكَّر
- كَأْسٌ زُجَاجِيَّةٌ
- مِلْعَقَةٌ
- عَصَا التَّحْرِيكِ



الشَّكْلُ 3.2

هَلْ عَمَلِيَّةُ ذَوْبَانِ السُّكَّرِ فِي المَاءِ قَابِلَةٌ لِلْإِنْعِكَاسِ؟

1. أَمَّا نِصْفَ الكَأْسِ الزُّجَاجِيَّةِ بِمَاءِ الصُّنْبُورِ، ثُمَّ أَضِيفُ إِلَيْهَا مِلْعَقَتَيْنِ مِنَ السُّكَّرِ. أُحَرِّكُ السُّكَّرَ إِلَى أَنْ يَذُوبَ بِشَكْلِ كَامِلٍ.

2. أَتَوَقَّعُ مَا إِذَا كَانَ ذَوْبَانُ مَادَّةٍ صُلْبَةٍ فِي مَادَّةٍ سَائِلَةٍ تَغْيُرًا قَابِلًا لِلْإِنْعِكَاسِ. **نعم ، قابل للانعكاس**

أَكْتُبْ خُطُواتِ تَجْرِبَتِي.

إذابة السكر في الماء ثم تسخين المحلول ليتحول الماء الى بخار ويبقى السكر

4. أَعِدُّ مِنْ وَاحِدٍ إِلَى عَشْرَةِ ثُمَّ أَلْحِظُ الشَّمْعَ عَلَى الْوَرَقَةِ.
أَذْكُرُ مَا يَحْدُثُ لِلشَّمْعِ عِنْدَمَا يَلْمَسُ الْوَرَقَ.

يبدأ بالتجمد

5. أختارُ الإجابة الصحيحة:

التجمد هو تغير قابل للانعكاس (صح) / خطأ

الانصهار هو تغير قابل للانعكاس (صح) / خطأ

مَحَظَّةُ التَّعْلُمِ 2

أَسْتَقْصِي إِنْ كَانَتْ عَمَلِيَّتَا الْإِنْصِهَارِ وَالتَّجْمُدِ قَابِلَتَيْنِ لِلِانْعِكَاسِ.



سَأَحْتَاجُ إِلَى:

- وَرَقٌ مَقْوًى
- شَمْعَةٌ
- أَعْوَادُ ثِقَابٍ لِإِضَاءَةِ الشَّمْعَةِ



الشَّكْلُ 3.3

شَمْعٌ

1. أَتَوَقَّعُ مَا سَيَحْدُثُ لِلشَّمْعِ الْمُنْصَهَرِ حِينَ يَتَسَاقَطُ بَعْضُ مِنْهُ عَلَى الْوَرَقِ.

سيتجمد

2. أَتَأَكَّدُ مِنْ أَنَّ الشَّمْعَةَ مُضَاءَةً. أَنْظُرُ بِدِقَّةٍ إِلَى الشَّمْعِ الْقَرِيبِ مِنَ اللَّهَبِ. أُنَاقِشُ مَا أَشَاهِدُهُ مَعَ زَمَلَائِي فِي الصَّفِّ. أَذْكُرُ مَا يَحْدُثُ لِلشَّمْعِ الْقَرِيبِ مِنَ اللَّهَبِ.

سينصهر

3. أَضَعُ بَعْضَ الْأَوْرَاقِ بِجَانِبِ الشَّمْعَةِ. أَقُومُ بِمِائَةٍ السَّمْعَةِ بَعْدَئِهِ حَتَّى يَتَسَاقَطَ بَعْضُ مِنَ الشَّمْعِ الْمُنْصَهَرِ عَلَى الْوَرَقِ.

2 أَلْحِظْ زُجَاجَ الْكَأْسِ الْخَارِجِيَّ لِمُدَّةِ دَقِيقَتَيْنِ إِلَى ثَلَاثِ دَقَائِقَ. أَدِرْهُ

مُلاحَظَاتِي.

تتكون قطرات الماء على السطح الخارجي
لل كأس الزجاجي

3 أَشْرَحْ مِنْ أَيْنَ أَتَتْ قَطْرَاتُ الْمَاءِ الْمَوْجُودَةِ عَلَى الزُّجَاجِ الْخَارِجِيِّ لِلْكَأْسِ.

يتكاثف بخار الماء الموجود في الهواء على
زجاج الكأس الخارجي بسبب درجة الحرارة الأكثر
برودة

4 أَخْتَارُ الْإِجَابَةَ الصَّحِيحَةَ:

الْتَّبَخُرُ هُوَ تَغْيِيرُ قَابِلٍ لِلانْعِكَاسِ: **صح** / خطأ

التَّكَاثُفُ هُوَ تَغْيِيرُ قَابِلٍ لِلانْعِكَاسِ: **صح** / خطأ

إجراءات الأمن والسلامة



مَحَظَّةُ التَّلْعُمِ 3

أَسْتَقْصِي إِنْ كَانَتْ عَمَلِيَّتَا التَّبَخُّرِ وَالتَّكَاثُفِ قَابِلَتَيْنِ لِلانْعِكَاسِ.



سَأَحْتَاجُ إِلَى:

- كَأْسٌ زُجَاجِيَّةٌ
- ثَلْجٌ
- مَاءٌ



الشُّكْلُ 3.4

تَكَاثُفُ قَطْرَاتِ الْمَاءِ عَلَى زُجَاجِ النَّافِذَةِ

1 أَمَلًا نِصْفَ الْكَأْسِ الزُّجَاجِيَّةِ بِالثَّلْجِ. أُضِيفَ الْمَاءُ حَتَّى تَمْتَلِئَ الْكَأْسُ تَقْرِيبًا. أَضَعُهَا جَانِبًا.

مَخطَّةُ التَّعلُّمِ 4

أَسْتَقْصِي عَنْ أَوْجِهِ الْإِخْتِلَافِ بَيْنَ التَّبَخُّرِ وَالْغَلْيَانِ.

1. أَسْكُبُ بَعْضَ الْخَلِّ فِي أَنْبُوبِ الْغَلْيَانِ حَتَّى يُصْبِحَ ارْتِفَاعُ السَّائِلِ مُساوِيًا لِطُولِ الْإِبْهَامِ.

2. أُنَاقِشُ كَيْفَ مِنَ الْمُمْكِنِ شَمُّ رَائِحَةِ الْخَلِّ حَتَّى لَوْ لَمْ تَكُنْ قَرِيبَةً جِدًّا مِنْ أَنْفِنَا.

3. أَخْتَارُ الْإِجَابَةَ الصَّحِيحَةَ (يَتَبَخَّرُ / يَغْلِي) الْخَلُّ.

4. أَسَخِّنُ الْخَلَّ بِاسْتِخْدَامِ مَوْقِدِ الْكُحُولِ.

أَذْكُرُ كَيْفَ تَتَغَيَّرُ رَائِحَةُ الْخَلِّ.

سَأَحْتَاجُ إِلَى:

- كَمِّيَّةٌ قَلِيلَةٌ مِنَ الْخَلِّ الْأَبْيَضِ
- أَنْبُوبِ غَلْيَانِ
- مَوْقِدِ الْكُحُولِ
- مَلْقَطُ أَنْبُوبِ غَلْيَانِ
- حَامِلُ أَنْبُوبِ غَلْيَانِ

5. أَسَخِّنُ الْخَلَّ حَتَّى ظُهُورِ الْفُقَاعَاتِ.



تَسَخِينُ الْخَلِّ

أَخْتَارُ الْإِجَابَةَ الصَّحِيحَةَ: (يَتَبَخَّرُ / يَغْلِي) الْخَلُّ.

6. أَخْتَارُ الْإِجَابَاتِ الصَّحِيحَةَ فِي الْجُمْلِ الْآتِيَةِ:

عِنْدَمَا يَغْلِي السَّائِلُ أَوْ يَتَبَخَّرُ فَإِنَّهُ يَتَحَوَّلُ إِلَى مَادَّةٍ (صَلْبَةٍ / غَازِيَةٍ).

يَتَبَخَّرُ السَّائِلُ عِنْدَمَا تَكُونُ دَرَجَةُ حَرَارَتِهِ (أَكْبَرَ مِنْ / مُساوِيَةً لـ / أَقْلَ مِنْ) دَرَجَةِ غَلْيَانِهِ.

يَغْلِي السَّائِلُ عِنْدَمَا تَكُونُ دَرَجَةُ حَرَارَتِهِ (أَكْبَرَ مِنْ / مُساوِيَةً لـ / أَقْلَ مِنْ) دَرَجَةِ غَلْيَانِهِ.

تصبح رائحة الخل أقوى



أَكْمِلُ الْجَدُولَ 3.1



2

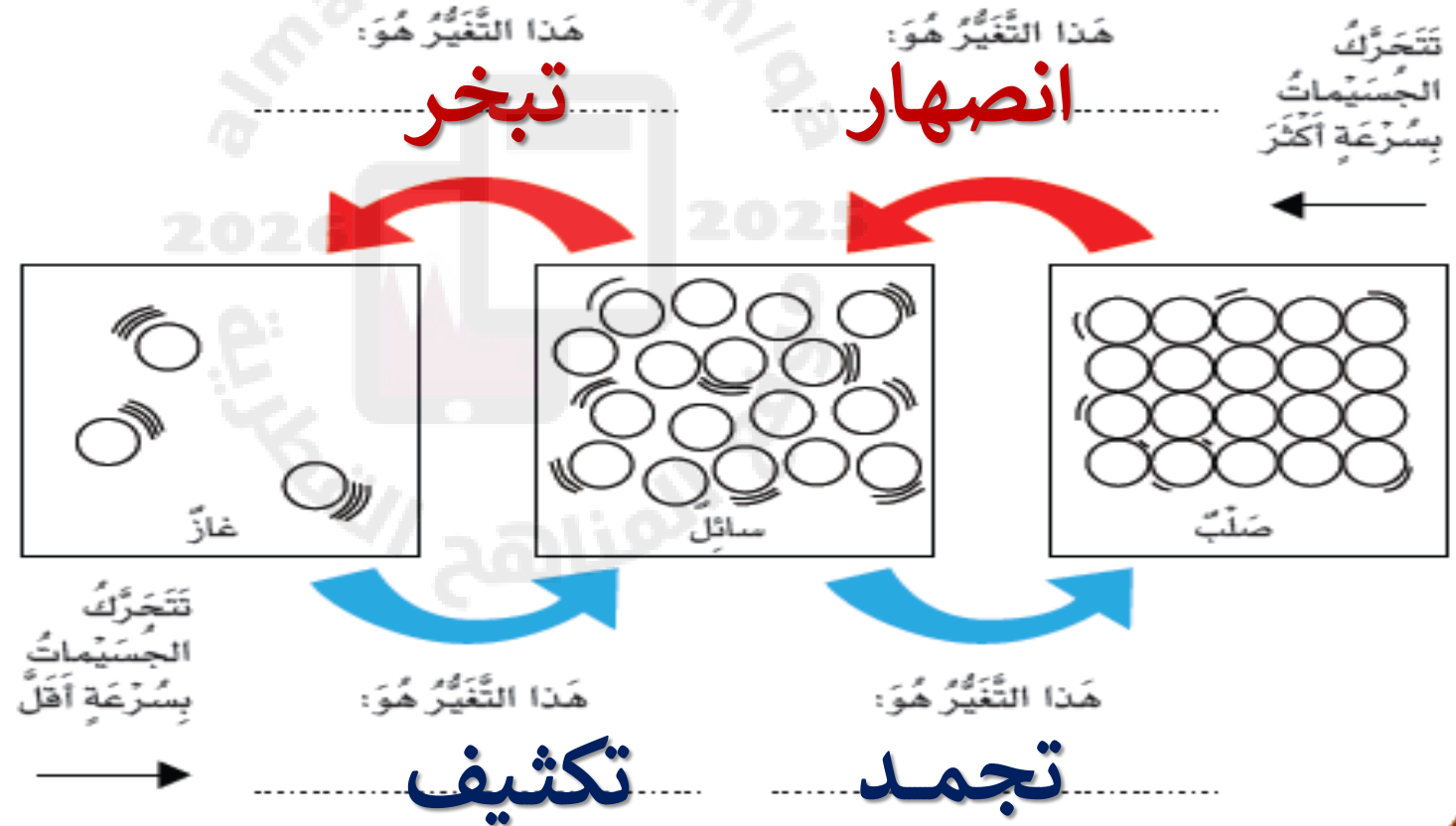
انصهارُ مُكْعَبِ ثَلْجٍ	كسْرُ البَيْضَةِ	
نعم	كلا	هَلِ التَّغْيِيرُ قَابِلٌ لِلِانْعِكَاسِ؟
كلا	كلا	هَلْ تَتَكَوَّنُ مَادَّةٌ جَدِيدَةٌ؟
الجدول 3.1		

3 أختارُ الإجابةَ الصحيحةَ:

دائمًا ما تكونُ التَّغْيِيرَاتُ الفيزيائيةُ قابِلةً لِلِانْعِكَاسِ. صح / خطأ

1. أُنْظِرْ إِلَى الشَّكْلِ 3.9. أُنَاقِشْ أَفْكَارِي مَعَ زَمِيلِي فِي الصَّفِّ. اخْتَارُ الْإِسْمَ الصَّحِيحَ لِكُلِّ تَغْيِيرٍ حَالَةٍ.

انصهار - تجمد - تبخر - تكاثف



4. أختار المَفْرَدَاتِ الصَّحِيحَةَ:

سَيُؤَدِّي تَسْخِينُ مَادَّةٍ صَلْبَةٍ إِلَى دَرَجَةِ حَرَارَةٍ أَعْلَى مِنْ دَرَجَةِ الْإِنصِهَارِ إِلَى صَهْرِهَا وَتَحْوِيلِهَا إِلَى مَادَّةٍ (سَائِلَةٍ / غَازِيَةٍ). تَسْخِينُ الْمَادَّةِ يَجْعَلُ الْجُسَيْمَاتِ تَتَحَرَّكُ (بِسُرْعَةٍ / ببطء).

5. أشرح كَيْفِيَّةَ تَكَاثُفِ مَادَّةٍ غَازِيَةٍ إِلَى مَادَّةٍ سَائِلَةٍ.

من خلال تبريد المادة لجعل الجسيمات تتحرك ببطء أكبر

1 ما الصورة التي تظهر تغيراً فيزيائياً؟



الشكل 3.10

رغيف خُبز في الفرن



الشكل 3.11

مُثلّجات



الشكل 3.13

ألعاب نارية



الشكل 3.12

بيضٌ مقلي



*2

أي العبارات الآتية تصف التغيرات الفيزيائية بشكل صحيح؟

(أ) التغيرات الفيزيائية تكون غالباً قابلة للانعكاس ولا تُنتج مادة جديدة.

(ب) التغيرات الفيزيائية تكون غالباً غير قابلة للانعكاس ولا تُنتج مادة جديدة.

(ج) التغيرات الفيزيائية تكون غالباً قابلة للانعكاس وتنتج مادة جديدة.

(د) التغيرات الفيزيائية تكون غالباً غير قابلة للانعكاس وتنتج مادة جديدة.

ص 145 سؤال 3-4

3  أَشْرَحْ، مِنْ حَيْثُ حَرَكَةُ الْجُسَيْمَاتِ، كَيْفَ تَتَجَمَّدُ الْمَادَّةُ السَّائِلَةُ إِلَى مَادَّةٍ صَلْبَةٍ.

تتباطأ حركة الجزيئات وتكون الجسيمات تركيباً يكون
موقعها فيه ثابتاً

4  أَشْرَحْ، مِنْ حَيْثُ حَرَكَةُ الْجُسَيْمَاتِ، كَيْفَ تَتَكَثَّفُ الْمَادَّةُ الْغَازِيَّةُ إِلَى مَادَّةٍ سَائِلَةٍ.

تتباطأ حركة الجزيئات وتكون المسافة بينها صغيرة ولكنها
تتحرك وتتدفق فيما بينها

يُلاحِظُ الطَّالِبُ تَغْيِيرًا فِيزِيائيًّا فِي الْمُخْتَبَرِ وَيُسْجَلُ الْقِيَاسَاتُ الْآتِيَّةُ:



(أ) أكتبُ دَرَجَةَ الْحَرَارَةِ الْإِبْتِدَائِيَّةَ لِلْمَادَّةِ: 110°C

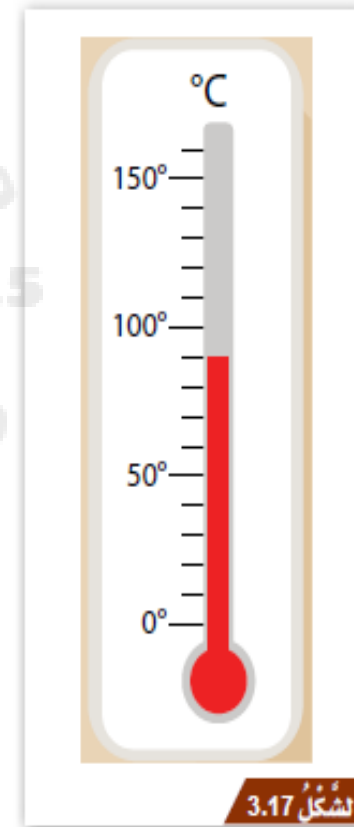
(ب) أكتبُ دَرَجَةَ الْحَرَارَةِ النَّهَائِيَّةَ لِلْمَادَّةِ: 90°C

(ج) فِي أَثْنَاءِ الْقِيَاسِ الْإِبْتِدَائِيِّ، أُلَاحِظُ أَنَّ الْمَادَّةَ كَانَتْ فِي الْحَالَةِ الْغَازِيَّةِ. بَعْدَ الْقِيَاسِ الثَّانِي، كَانَتْ الْمَادَّةُ فِي الْحَالَةِ السَّائِلَةِ.

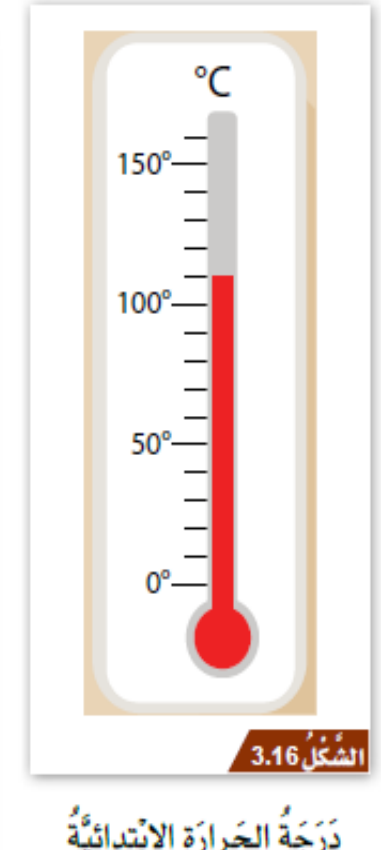
أُحَدِّدُ تَغْيِيرَ الْحَالَةِ: **التكاثف**

(د) كَيْفَ تَأَثَّرَتْ سُرْعَةُ حَرَكَةِ الْجُسَيْمَاتِ بِتَغْيِيرِ الْحَالَةِ؟

أصبحت أبطأ



دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ النَّهَائِيَّةِ



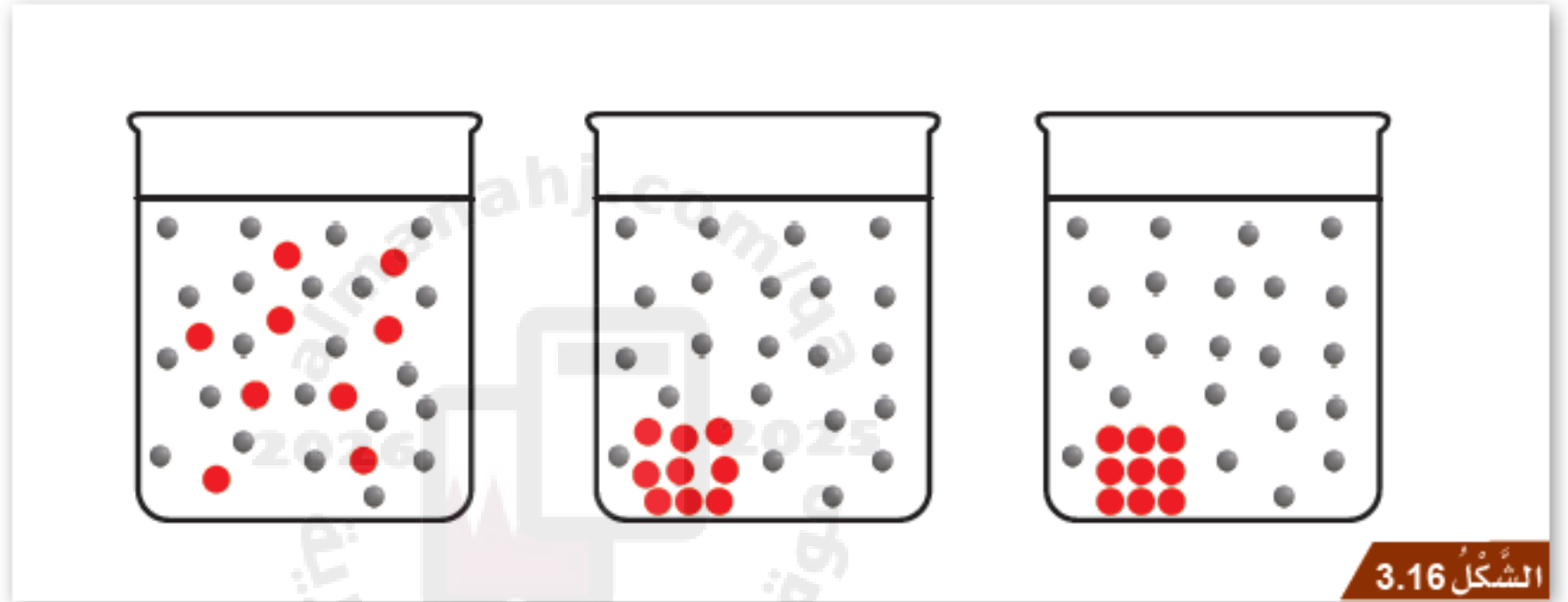
دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ الْإِبْتِدَائِيَّةِ



أَنْظُرْ إِلَى الشَّكْلِ 3.16. أُحَدِّدُ نَوْعَ التَّغْيِيرِ الْفِيْزِيَاءِيِّ الْمَوْجُودِ. أُبَرِّرُ إِجَابَتِي.



صفحة
146



الشَّكْلُ 3.16

مُخَطَّطُ الْجُسَيْمَاتِ لِتَغْيِيرِ فَيْزِيَاءِيِّ

مادة صلبة تذوب في مادة سائلة
(تغير قابل للانعكاس)



أَخْطَطُ إِسْتِقْصَاءً لِمُقَارَنَةِ دَرَجَاتِ انصِهَارِ الزُّبْدَةِ وَالْجُبْنِ وَالشُّوكولاتَةِ.

(أ) أَتَوَقَّعُ الطَّعَامَ الَّذِي لَدَيْهِ أَعْلَى دَرَجَةِ انصِهَارٍ، وَالطَّعَامَ الَّذِي لَدَيْهِ أَدْنَى دَرَجَةِ انصِهَارٍ وَآيُهُمَا سَيَكُونُ فِي الْوَسْطِ.

أعلى درجة انصهار الجبنة

(ب) أَسْمِي الْمُتَغَيِّرَاتِ الْمُسْتَقْلَةَ وَالْمُتَغَيِّرَاتِ التَّابِعَةَ.
مُتَغَيِّرٌ مُسْتَقِلٌّ:

المواد المختلفة

مُتَغَيِّرٌ تَابِعٌ: **درجة الانصهار للمواد المختلفة**

(ج) أَسْمِي مُتَغَيِّرَيْنِ ثَابِتَيْنِ أَحْتَاجُ إِلَيْهِمَا لِلتَّأَكُّدِ مِنْ أَنَّ الْإِخْتِيَارَ عَادِلٌ.

الحجم ، الكتلة ، درجة الحرارة

(د) أَعِدُّ الأَدَوَاتِ الَّتِي سَأَحْتَاجُ إِلَيْهَا.

الموقد، كوب زجاجي، أنبوب الغليان ، مقياس درجة الحرارة

سَوْفَ اُخْتَبِرُ فِي هَذَا النِّشَاطِ بَعْضَ الْأَدِلَّةِ الَّتِي تُشِيرُ إِلَى حَدُوثِ تَغْيِيرٍ كِيمِيَائِيٍّ.

التَّجَرُّبَةُ 1



سَأَحْتَاجُ إِلَى:

- بَيِّضَةٌ
- مَاءٌ
- خَلٌّ
- كَأْسٌ زُجَاجِيَّةٌ

1. أَتَوَقَّعُ مَا يَحْدُثُ لِمَظْهَرِ الْبَيِّضَةِ عِنْدَمَا أَضَعُهَا فِي كُلِّ مِنَ الْمَاءِ وَالْخَلِّ. أَسَجِّلُ تَوَقُّعِي فِي الْجَدْوَلِ 3.3.

2. أُلَاحِظُ مَا يَحْدُثُ عِنْدَ وَضْعِ بَيِّضَةٍ فِي الْمَاءِ، وَأَسَجِّلُ الْمُلَاحَظَاتِ فِي الْجَدْوَلِ 3.3.

3. أُلَاحِظُ وَأَسَجِّلُ فِي الْجَدْوَلِ 3.3 مَا يَحْدُثُ عِنْدَمَا أَضَعُ بَيِّضَةً فِي الْخَلِّ.

بَيِّضَةٌ فِي الْخَلِّ	بَيِّضَةٌ فِي الْمَاءِ	
		التَّوَقُّعُ
		المُلَاحَظَاتُ
		الجدول 3.3

لم يحدث تغيير
تفتت القشرة وتصبح
مطاطية



مَظْهَرُ الْجَبَسِ

درجَةُ الحَرَارَةِ

تَوَقُّعُ التَّغْيِيرَاتِ

مسحوق أبيض ناعم

درجة حرارة الغرفة

المُلاحَظَاتُ قَبْلَ
إِضَافَةِ المَاءِ

اختلط بالماء وأصبح عجينة

ترتفع عن درجة
حرارة الغرفة

المُلاحَظَاتُ بَعْدَ
إِضَافَةِ المَاءِ

أصبح قاسي صلب

انخفضت وأصبحت
مساوية
لدرجة حرارة الغرفة

المُلاحَظَاتُ بَعْدَ
خَمْسِ دَقَائِقَ



	التَّوَقُّعُ
تغير في لون الخبز وتحوله إلى مادة جديدة مختلفة	المُلاحَظَاتُ عَنِ الْخُبْزِ الْمُحَمَّصِ
انتشار رائحة الخبز المحمص في أنحاء المكان	المُلاحَظَاتُ عَنِ مُحِيطِ الْمِحْمَصَةِ الجدول 3.5

أَقَارِنُ مَا تَمَّ عَرْضُهُ خِلَالَ التَّجَارِبِ بِمِثَالِ الْأَلْعَابِ النَّارِيَّةِ فِي النَّشَاطِ
الْإِفْتِتَاحِيِّ. أَحَدُّ أَوَّجُهُ الشَّيْءُ بَيْنَ الْأَلْعَابِ النَّارِيَّةِ وَبَعْضِ التَّغْيِيرَاتِ
الْكِيمِيَاءِيَّةِ الَّتِي تَمَّتْ مُلَاحَظَتُهَا.



1.

هو حدوث تفاعلات كيميائية تؤدي إلى تغير الألوان وتكون ألوان جديدة

أَكْتُبُ اسْتِتْجَا بِحَيْثُ أَقَارِنُ تَوَقُّعَاتِي بِنَتَائِجِ كُلِّ مِنَ التَّجَارِبِ.



2.

التغيرات الكيميائية ينتج عنها مواد جديدة

التَّجْرِبَةُ 1:

التغيرات الكيميائية ينتج انطلاق طاقة حرارية

التَّجْرِبَةُ 2:

التغيرات الكيميائية ينتج عنها روائح جديدة

التَّجْرِبَةُ 3:

أَدُونُ أَمْرَيْنِ أَلَا حِظُّهُمَا عِنْدَ انْفِجَارِ الْأَلْعَابِ النَّارِيَّةِ وَهُمَا مِنْ أَدِلَّةِ
حُدُوثِ التَّغْيِيرِ الْكِيمْيَائِيِّ.



3.

حدوث فرقعة أو صوت

انطلاق شرارة

المثال	تغير كيميائي (نعم / لا)	الدليل
	نعم	احتراق الخشب يؤدي إلى ارتفاع في درجة الحرارة وانبعاث للضوء
	لا	عصر ثمرة البرتقال للحصول على عصير البرتقال من دون تكون مادة جديدة

الجدول 3.6

المثال	تغير كيميائي (نعم / لا)	الدليل
	نعم	تكون الفقاعات (حدوث الفوران) على سطح الفلز وارتفاع مستوى سطح السائل، ويدل ذلك على إنتاج مادة غازية
	لا	انصهار الثلج الصلب ليتحول إلى ماء سائل من دون تكون مادة جديدة
	نعم	يسبب طهي الخبز تغير اللون وظهور رائحة جديدة



4 هل التغيرات السابقة قابلةٌ للانعكاس بسهولة؟

لا يمكن عكس التغيرات الكيميائية الأربعة بسهولة

5 هل تحدث جميع التغيرات الكيميائية بالطريقة نفسها؟

لا تحدث جميع التغيرات الكيميائية بالطريقة نفسها

6 هل تؤدي جميع التغيرات الكيميائية إلى تكون مادة جديدة؟

نعم



أَخْتَارُ الإِجَابَةَ الصَّحِيحَةَ عَنِ الأَسْئَلَةِ مِنْ 1 إِلَى 3.

1 ما الصُّورَةُ الَّتِي تُظْهِرُ تَغْيِيرًا كِيمِيائيًّا؟



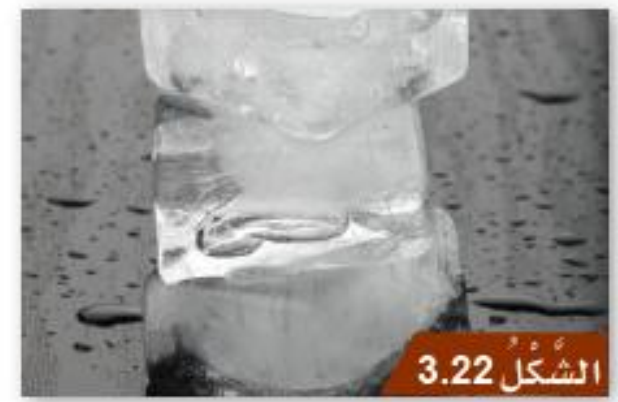
ذَوْبَانُ المِلْحِ



التَّكَاثُفُ



ذَوْبَانُ قُرْصِ دَوَاءٍ




انْصِهَارُ مُكْعَبِ ثَلْجٍ

ب.

أ.

د.

ج.


**2  أَيُّ مِنْ هَذِهِ التَّغْيِيرَاتِ هُوَ تَغْيِيرٌ فِيزِيَائِيٌّ؟

(أ) خَبَزُ كَعْكَةِ الْحَلْوَى

(ب) إِعْدَادُ فُقَاعَاتِ الصَّابُونِ

(ج) احْتِرَاقُ الْخَشَبِ

(د) طَبْخُ بَيْضَةٍ

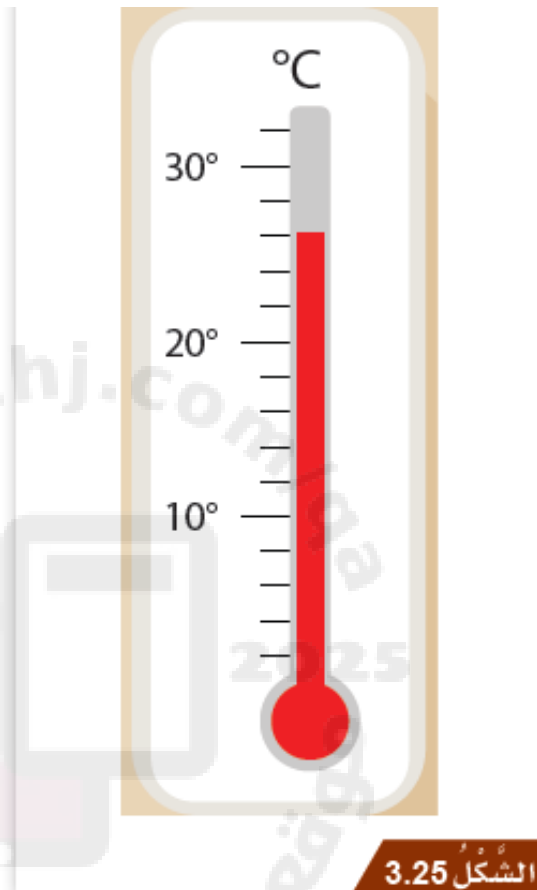
*3  أَيُّ مِمَّا يَأْتِي يَنْتُجُ دَائِمًا مِنْ تَغْيِيرٍ كِيمِيَائِيٍّ؟

(أ) فَوْرَانٌ

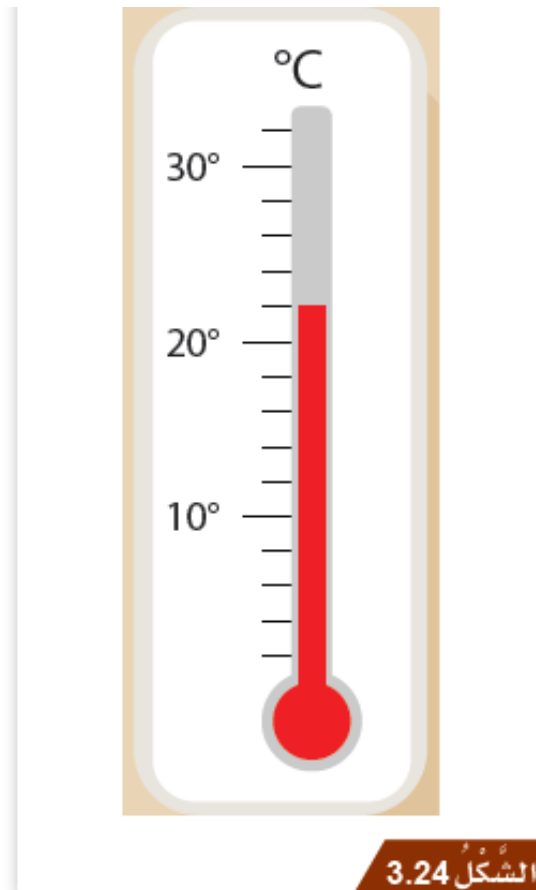
(ب) رَائِحَةٌ جَدِيدَةٌ

(ج) مَادَّةٌ جَدِيدَةٌ

(د) تَغْيِيرٌ فِي اللَّوْنِ



دَرَجَةُ الحَرَارَةِ النَّهَائِيَّةُ



دَرَجَةُ الحَرَارَةِ الْإِبْتِدَائِيَّةُ

(أ) أَسْتَخْدِمُ الشَّكْلَيْنِ 3.24 وَ 3.25 لِأُحَدِّدَ دَرَجَةَ الحَرَارَةِ الْإِبْتِدَائِيَّةَ وَدَرَجَةَ الحَرَارَةِ النَّهَائِيَّةَ.

درجة الحرارة الابتدائية = 22 درجة مئوية ودرجة الحرارة النهائية = 26 درجة مئوية

(ب) أَذْكَرُ إِنْ كَانَ هَذَا التَّغْيِيرُ كِيمِيَاءً أَوْ فِيزِيَاءً. أَبَرُّ إِجَابَتِي.

يعد تغيراً كيميائياً لأنه ونتجت عنه مادة
جديدة.



*6

يَرْغَبُ طَالِبَانِ فِي إِجْرَاءِ تَجْرِبَةٍ لِمَعْرِفَةِ مَا إِذَا كَانَ عَصِيرُ الْبُرْتُقَالِ أَوْ الْخَلُّ
يَتَفَاعَلُ بِسُرْعَةٍ أَكْبَرَ مَعَ بِيكربونات الصُّودِيومِ (صودا الخُبْزِ). يُخَطِّطُ
الطَّالِبَانِ لِمَعْرِفَةِ الْوَقْتِ الَّذِي يَسْتَعْرِقُهُ التَّفَاعُلُ، أَيَّ عِنْدَ انْتِهَاءِ الْفُورَانِ.
(أ) أَذْكَرُ الْمُتَغَيَّرِ الْمُسْتَقِلُّ.

اختيار المحلول (الخل / عصير البرتقال)

ساعة إيقاف

(ب) ماذا يُمكنهم أَنْ يَسْتَخْدِمُوا لِقِيَاسِ الْمُتَغَيَّرِ التَّابِعِ؟

حجم السائل ودرجة الحرارة

(ج) (i) أُسَمِّي اثْنَيْنِ مِنَ الْمُتَغَيَّرَاتِ الثَّابِتَةِ.

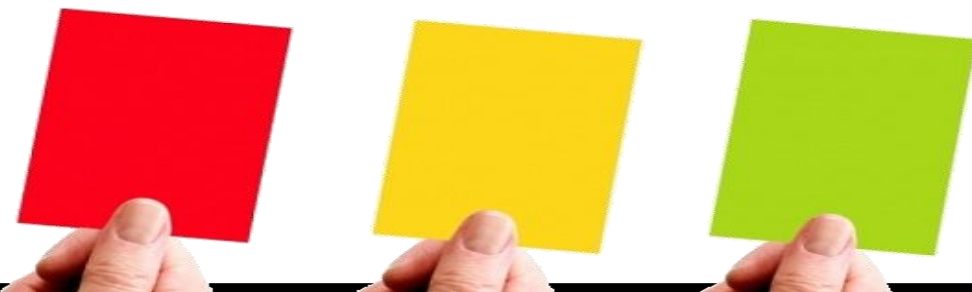
(ii) اقْتَرِحْ كَيْفَ يُمكنُنِي التَّأَكُّدُ مِنْ أَنَّ الْمُتَغَيَّرَاتِ الثَّابِتَةَ الَّتِي ذَكَرْتُهَا فِي السُّؤَالِ

استخدام مخبر مدرج لقياس الحجم نفسه واستخدام
مقياس حرارة للتأكد من درجة الحرارة الابتدائية

ج (i) لا تتغير.

الكتاب ص 160

الملاحظات	التوقع	سجل ملاحظتك على تسخين كلا من
لم يتغير لونه		كلوريد الصوديوم (ملح الطعام)
يتحول لونه إلى البني ثم إلى الأسود وتخرج منه رائحة الكراميل المميزة		السكر
ينصهر		القصدير
مادة صلبة بيضاء ناعمة		بياض البيض
ينصهر		الثلج



فيزيائي

تَغْيِيرُ

كيميائي

تَغْيِيرُ

❌ قَابِلَةٌ لِلانْعِكَاسِ

❌ إِنْتِاجُ مَوَادٍّ جَدِيدَةٍ

❌ لَا تُنتِجُ مَوَادٍّ جَدِيدَةً

❌ غَيْرُ قَابِلَةٍ لِلانْعِكَاسِ

❌ تَغْيِيرُ الْحَالَةِ

❌ تَغْيِيرُ اللَّوْنِ

❌ تَغْيِيرُ فِي الْحَجْمِ/الشَّكْلِ

❌ رَائِحَةٌ جَدِيدَةٌ

❌ حُدُوثُ الضُّوْرَانِ

❌ تَغْيِيرُ دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ



أَنَاقِشُ مَعَ زَمِيلِي إِنْ كَانَتْ كُرَّةُ النَّارِ النَّاتِجَةُ مِنْ سَكَبِ الْمَاءِ عَلَى الزَّيْتِ
الْمُسْتَعْلِ تَغْيِيراً كِيمِيَاءِيّاً أَوْ فِيزِيَاءِيّاً. أَدَوْنُ أَفْكَارِي.

164

تغيراً فيزيائياً حيث ينزل الماء تحت الزيت وتؤدي الحرارة إلى غليان الماء
ويتحول إلى بخار

5

نُفَكِّرُ فِي الْأَسْئَلَةِ الْآتِيَةِ:

لا

يتبخر الماء

- هَلْ يَمْتَزِجُ زَيْتُ الطَّهْيِ بِالْمَاءِ؟
- مَاذَا يَحْدُثُ لِلْمَاءِ عِنْدَ تَسْخِينِهِ إِلَى دَرَجَةِ حَرَارَةٍ تَتَخَطَّى 100°C ؟
- مَاذَا يَحْدُثُ لِحَجْمِ الْمَادَّةِ عِنْدَمَا تَقْلِي؟

يزيد

6 أُوَحِّدُ إِنْ كَانَتْ الْعِبَارَةُ صَحِيحَةً مِنْ خِلَالِ رَسْمِ دَائِرَةٍ حَوْلَ صَحِّحٍ أَوْ خَطَأً.
عَلَى الْمَادَّةِ أَنَّ تُلَامِسَ لَهَبِ النَّارِ لِيَسْتَعْلَ. صَحِّحٌ / خَطَأٌ

7

أَدَوْنُ إِنْ كَانَتْ كُرَّةُ النَّارِ النَّاتِجَةُ مِنْ سَكَبِ الْمَاءِ عَلَى الزَّيْتِ الْمُسْتَعْلِ تَغْيِيراً كِيمِيَاءِيّاً
أَوْ فِيزِيَاءِيّاً.

165

تغيراً فيزيائياً

166

ما الصورة التي تظهر حدوث تغيير فيزيائي؟



ب

مغنيسيوم يتفاعل



ماء يغلي



د

حَرَصَ حَوَارٍ فِي الْمَاءِ



ج

زِنْكٌ يَتَفَاعَلُ فِي أَنْبُوبِ الْإِحْتِبَارِ

167

أي من الآتي لا يمكن حدوثه عند تسخين مادة؟

2

(أ) اشتعال

(ب) انصهار

(ج) غليان

تجمد



*3  أُحَدِّدُ إِنَّ كَانَتْ التَّغْيِيرَاتُ الْآتِيَةُ تَغْيِيرَاتٍ كِيمِيَائِيَّةٌ أَوْ فِيزِيَائِيَّةٌ.

(أ) وَرَقَةً تَحْتَرِقُ

كِيمِيَائِي

(ب) تَسْخِينُ الزَّنْكَ حَتَّى يَتَحَوَّلَ إِلَى سَائِلٍ

فِيزِيَائِي


(ج) قِصُّ الْوَرَقِ

فِيزِيَائِي


(د) تَسْخِينُ النُّحَاسِ حَتَّى تَتَكَوَّنَ مَادَّةٌ صَلْبَةٌ سَوْدَاءُ عَلَى سَطْحِهِ

كِيمِيَائِي


"بَدَأْنَا بِبِلُورَاتٍ مِنْ مَادَّةٍ بَيْضَاءَ صَلْبَةٍ . عِنْدَمَا قُمْنَا بِتَسْخِينِ الْمَادَّةِ الصُّلْبَةِ
تَحَوَّلَتْ فِي الْبِدَايَةِ مِنْ مَادَّةٍ صَلْبَةٍ إِلَى مَادَّةٍ سَائِلَةٍ . وَمَعَ الْاسْتِمْرَارِ فِي
تَسْخِينِ الْمَادَّةِ السَّائِلَةِ تَغَيَّرَ لَوْنُهَا إِلَى اللَّوْنِ الْبُنِّيِّ وَانْبَعَثَتْ مِنْهَا رَائِحَةٌ
خُلُوقٌ ."

(أ)  أَحَدُّ تَغْيِيرًا فِيزِيَائِيًّا حَدَثَ خِلَالِ هَذِهِ التَّجَرِّبَةِ . أَفَسِّرُ إِجَابَتِي .

انصهار بلورات المادة البيضاء

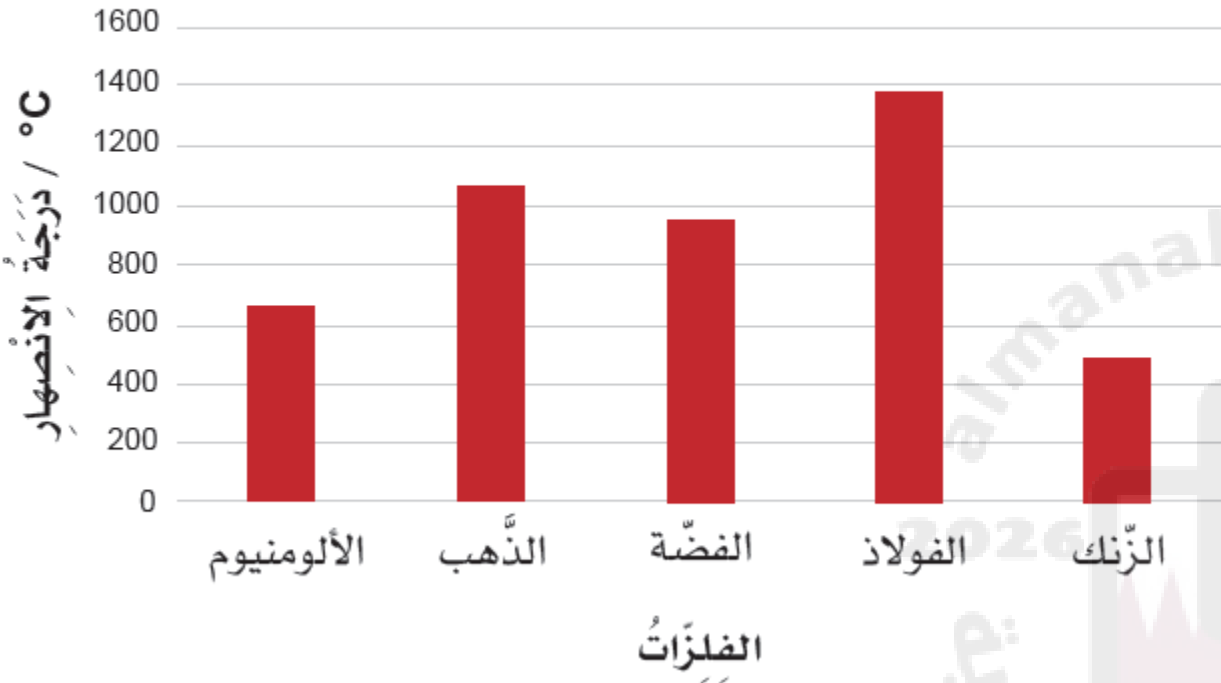
(ب)  أَحَدُّ دَلِيلًا عَلَى حَدُوثِ تَغْيِيرٍ كِيمِيَائِيٍّ خِلَالِ هَذِهِ التَّجَرِّبَةِ . أَفَسِّرُ إِجَابَتِي .

تغير اللون

(ج)  اقترح اسم المادة البيضاء الصلبة التي قُمتُ بتسخينها .

سكر

درجات انصهار بعض الفلزات المختلفة



(أ) أُحَدِّدُ الْفِلِزَّاتِ الَّتِي سَتَكُونُ صَلْبَةً عِنْدَ تَسْخِينِهَا إِلَى 800°C .

الذهب-الفضة-الفولاذ

(ب) أُحَدِّدُ الْحَالَةَ الَّتِي سَتَكُونُ عَلَيْهَا الْفِلِزَّاتُ الْآخَرَى عِنْدَ تَسْخِينِهَا إِلَى 800°C .

الحالة السائلة

أَقْرَأِ الْمَعْلُومَاتِ حَوْلَ أَكْسِيدِ الْكَالْسِيُومِ.

"أَكْسِيدُ الْكَالْسِيُومِ هُوَ أَهَمُّ مُكَوَّنٍ فِي الْإِسْمَنْتِ الَّذِي يُسْتَخْدَمُ فِي تَشْيِيدِ الْمَبَانِي. عِنْدَ إِضَافَةِ الْمَاءِ إِلَى أَكْسِيدِ الْكَالْسِيُومِ، تَزْدَادُ دَرَجَةُ حَرَارَةِ الْخَلِيطِ وَيَتَحَوَّلُ الْمَسْحُوقُ إِلَى مَادَّةٍ صَلْبَةٍ لِلْغَايَةِ."
أُحَدِّدُ التَّغْيِيرَ الَّذِي حَدَثَ وَأُبَيِّنُ إِنْ كَانَ تَغْيِيرًا كِيمِيَائِيًّا أَوْ تَغْيِيرًا فِيزِيَائِيًّا. أُبَرِّرُ إِجَابَتِي.

أُحَدِّدُ التَّغْيِيرَ الَّذِي حَدَثَ وَأُبَيِّنُ إِنْ كَانَ تَغْيِيرًا كِيمِيَائِيًّا أَوْ تَغْيِيرًا فِيزِيَائِيًّا. أُبَرِّرُ إِجَابَتِي.

تغيراً كيميائياً بسبب حدوث تغير في درجة الحرارة

**7



أُخَطِّطُ لِتَجْرِبَةٍ لِاسْتِكْشَافِ كَيْفِيَّةِ تَأْثِيرِ حَجْمِ الْمَاءِ الْمُضَافِ إِلَى أُكْسِيدِ
الْكَالْسِيُومِ فِي ارْتِفَاعِ دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ النَّاتِجَةِ.

(أ) أَكْتُبُ تَوَقُّعِي فِي نِهَايَةِ الْجُمْلَةِ:

كَلَّمَا زَادَ حَجْمُ الْمَاءِ الْمُضَافِ إِلَى أُكْسِيدِ الْكَالْسِيُومِ:

تزداد حرارته

(ب) أَحَدُ الْمُتَغَيِّرَاتِ الْمُسْتَقْلَةِ وَالْمُتَغَيِّرَاتِ التَّابِعَةِ فِي تَجْرِبَتِي.

حجم الماء

مُتَغَيِّرٌ مُسْتَقِلٌّ:

زيادة درجة الحرارة

مُتَغَيِّرٌ تَابِعٌ:



أَقْتَرِحْ مَا يَحْدُثُ لِلشَّمْعِ عِنْدَ احْتِرَاقِهِ؟

يتفاعل مع الهواء لينتج
مادة جديدة.

■ أَسْأَلُ ثَلَاثَةَ مَقَاطِعَ مُصَوِّرَةٍ تُعَرِّضُ تَغْيِيرَاتٍ مُخْتَلِفَةً.

■ أَحَدُكُمْ إِنْ كَانَ كُلُّ تَغْيِيرٍ فِيزِيَاءِيًّا أَوْ كِيمِيَاءِيًّا وَأَبْرُرُ إِجَابَاتِي.

- الفوسفور:

تغير كيميائي / الاحتراق ينتج مادة جديدة.

- قطرات الماء:

تغير فيزيائي / تغير الحالة لم ينتج مادة جديدة.

- شموعٌ مُشْتَعلَةٌ:

تغير كيميائي / احتراق الشمع السائل.
تغير فيزيائي / انصهار الشمع القريب من اللهب.

9. أَسْجَلُ مَلاحَظاتي في الجَدُولِ 3.8.

التَّغْيِيرُ	التَّوَقُّعُ	المُلاحَظَاتُ
تَسْخِينُ الشَّمْعِ		يَنْصَهَرُ الشَّمْعُ
تَسْخِينُ الشَّمْعِ تَحْتَ كَأْسٍ زُجَاجِيَّةٍ		يَنْصَهَرُ الشَّمْعُ بسرعة أكبر
الجَدُولُ 3.8		

8. أُسَجِّلْ مُمَاحَظَاتِي فِي الْجَدُّولِ 3.9.

التَّغْيِيرُ	التَّوَقُّعُ	المُلاحَظَاتُ
احْتِرَاقُ الشَّمْعِ	2025	تَنْتِجُ عَنْ حَرَقِ الشَّمْعِ شَعْلَةً، يَنْصَهَرُ الشَّمْعُ الْقَرِيبُ مِنَ الشَّعْلَةِ
احْتِرَاقُ الشَّمْعِ تَحْتَ كَأْسٍ زُجَاجِيَّةٍ	2026	تَنْطَفِئُ الشَّعْلَةُ وَيَتَوَقَّفُ انصهار الشَّمْعِ


الجدول 3.9




سَأَحْتَاجُ إِلَى:

- وَرَقِ الْأَلُومِنِيُومِ
- مَوْقِدِ كُحُولٍ
- مَلْقَاطٍ
- شَبَكَةٍ عَازِلَةٍ لِلْحَرَارَةِ
- نَظَّارَاتِ حِمَايَةِ لِلْعُيُونِ
- مِقْيَاسِ دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ

التَّجَرُّبَةُ 3 عَرَضٌ لَتَسْخِينِ وَرَقِ الْأَلُومِنِيُومِ

1.  أَتَوَقَّعُ مَا سَيَحْدُثُ لِدَرَجَةِ حَرَارَةِ وَرَقَةِ الْأَلُومِنِيُومِ عِنْدَ تَسْخِينِهَا. أَسْجَلُ مُلَاحَظَاتِي فِي الْجَدْوَلِ 3.10.

2.  أَشَاهِدُ الْمُعَلِّمَ يُسَخِّنُ وَرَقَ الْأَلُومِنِيُومِ وَأَسْجَلُ مُلَاحَظَاتِي فِي الْجَدْوَلِ 3.10.

التَّغْيِيرُ	التَّوَقُّعُ	الْمُلَاحَظَاتُ
تَسْخِينُ وَرَقِ الْأَلُومِنِيُومِ		لا يتغير مظهر الألومنيوم كثيرا



سَأَحْتَاجُ إِلَى:

- صُوفِ فُولَازِيٍّ
- مَوْقِدِ كُحُولٍ
- شَبَكَةٍ عَازِلَةٍ لِلْحَرَارَةِ
- مَلَاقِطَ
- نَظَّارَاتِ حِمَايَةٍ لِلْعُيُونِ

التَّجَرُّبَةُ 4 عَرَضٌ لَتَسْخِينِ الصُّوفِ الْفُولَازِيِّ

1. أَتَوَقَّعُ مَا سَيَحْدُثُ لِقِطْعَةٍ مِنَ الصُّوفِ الْفُولَازِيِّ عِنْدَ تَسْخِينِهَا.

2. أَشَاهِدُ الْمُعَلِّمَ وَهُوَ يُسَخِّنُ قِطْعَةً مِنَ صُوفِ فُولَازِيٍّ وَأُسَجِّلُ مُلَاحَظَاتِي فِي الْجَدْوَلِ 3.11.

التَّغْيِيرُ	التَّوَقُّعُ	الْمُلَاحَظَاتُ
تَسْخِينُ الصُّوفِ الْفُولَازِيِّ		يشتعل ويحترق بتوهج

1 أ حَدِّدْ إِنْ كَانَتْ الْعِبَارَاتُ الْآتِيَةُ صَحِيحَةً أَمْ خَاطِئَةً.

■ لَا يُمَكِّنُ لِلشَّمْعَةِ أَنْ تَنْصَهَرَ تَحْتَ كَأْسٍ زُجَاجِيَّةٍ مُحْكَمَةِ الْإِغْلَاقِ. صَح / خَطَأ

■ عِنْدَ الْإِحْتِرَاقِ يَنْصَهَرُ الشَّمْعُ الْقَرِيبُ مِنَ اللَّهَبِ. صَح / خَطَأ

■ يُمَكِّنُ لِلشَّمْعَةِ أَنْ تَحْتَرِقَ بِاسْتِمْرَارٍ تَحْتَ كَأْسٍ زُجَاجِيَّةٍ مُحْكَمَةِ الْإِغْلَاقِ. صَح / خَطَأ

■ عِنْدَمَا تَحْتَرِقُ الشَّمْعَةُ، تَحْدُثُ تَغْيِيرَاتٌ فِيزِيَائِيَّةٌ فَقَطْ. صَح / خَطَأ



أحياناً	خطأ	صح	ما الوصفُ الصحيحُ لكلِّ عبارة أدناه؟
✓			عِنْدَ تَسْخِينِ مَادَّةٍ تَزْدَادُ دَرَجَةُ حَرَارَتِهَا.
✓			يُؤَدِّي تَسْخِينُ مَادَّةٍ إِلَى اشْتِعَالِهَا.
		✓	تَحْتَاجُ الْمَادَّةُ إِلَى الْأَكْسِجِينِ لِتَحْتَرِقَ.
	✓		تَحْتَاجُ الْمَادَّةُ إِلَى الْأَكْسِجِينِ لِزِيَادَةِ دَرَجَةِ حَرَارَتِهَا.
	✓		تَحْتَرِقُ الْمَادَّةُ عِنْدَمَا تَكُونُ بَارِدَةً.



أَتَحَقَّقُ مِمَّا تَعَلَّمْتُ



أَخْتَارُ الإِجَابَةَ الصَّحِيحَةَ عَنِ الأَسْئَلَةِ مِنْ 1 إِلَى 3.

**1 ما الصُّورَةُ الَّتِي تُظْهِرُ عَمَلِيَّةَ احْتِرَاقٍ؟  



أ



د



ج

***2 ما المكون الذي لا يعد شرطاً أساسياً لإشعال حريق؟

(أ) الحرارة

(ب) الوقود

(ج) الضوء

(د) الأكسجين

سؤال الكتاب
رقم (2)
صفحة 183

*3 ما الوصف الصحيح للعلاقة بين التسخين والإحتراق؟

(أ) التسخين لا يؤدي إلى الإحتراق أبداً

(ب) الإحتراق لا يتضمن التسخين أبداً

(ج) الإحتراق يتضمن دائماً التسخين

(د) التسخين يؤدي إلى الإحتراق دائماً

سؤال 3
صفحة 184



يَجِبُ تَخْزِينُ الْوَقُودِ وَالْمَوَادِّ الْقَابِلَةِ لِلِاشْتِعَالِ بِطَرِيقَةٍ آمِنَةٍ لِمَنْعِ نَشُوبِ حَرِيقٍ.

(أ) أَعْرِفُ الْوَقُودَ.

الوقود مادة تطلق الحرارة عندما تحترق

(ب) أَذْكَرُ الْمَقْصُودَ بِـ "قَابِلَةٍ لِلِاشْتِعَالِ".

مادة قابلة للاشتعال بسهولة

(ج) أَذْكَرُ كَيْفَ يَتِمُّ تَخْزِينُ الْمَوَادِّ الْقَابِلَةِ لِلِاشْتِعَالِ.

خزانة مقفلة

في مكان بارد محكم الاغلاق ومظلم

سؤال 4
الكتاب ص
184

سؤال 5
الكتاب ص
184

أَشْرَحُ كَيْفَ يُمَكِّنُ إِشْعَالُ حَرِيقٍ مَنْ خِلَالَ فَرْكِ عَوْدَيْنِ مَعًا، عَلَى سَبِيلِ
الْمِثَالِ، عِنْدَ وُجُودِ شَخْصٍ فِي جَزِيرَةِ صَحْرَاوِيَّةٍ. (أَفَكَّرُ فِي مُثَلِّثِ النَّارِ)



سيؤدّي فرك العصيّ معًا إلى زيادة درجة حرارتها. إذا ارتفعت درجة حرارتها بدرجة كافية، فإن الأكسجين الموجود في الهواء يمكن أن يجعل الخشب يحترق كوقود.

أَقْرَأُ التَّقْرِيرَ الَّذِي كَتَبَهُ طَالِبٌ بَحَثَ فِي كَيْفِيَّةِ اخْتِرَاقِ الشَّمْعِ
وَالْأَحْظُ عَرَضَ النَتَائِجَ فِي الْجَدْوَلِ 3.14.

قُمْتُ بِقِيَاسِ كُتْلَةِ الشَّمْعَةِ ثُمَّ أَحْرَقْتُهَا لِمُدَّةِ عَشْرِ دَقَائِقَ. تَوَقَّعْتُ عِنْدَ اخْتِرَاقِ الشَّمْعَةِ
أَنَّهَا سَتُصْبِحُ أَقْصَرَ. وَتَوَقَّعْتُ أَيْضًا أَنَّ يَنْصَهَرَ الشَّمْعُ وَيَسَاقُطَ عَلَى جَوَانِبِ الشَّمْعَةِ
وَيَتَجَمَّدَ بِجَوَارِ قَاعِدَتِهَا، مِمَّا يَعْنِي أَنَّ الكُتْلَةَ الكُلِّيَّةَ لِلشَّمْعَةِ سَتَبْقَى كَمَا هِيَ.

كُتْلَةُ الشَّمْعَةِ / g	طَوْلُ الشَّمْعَةِ / cm	المُلاحَظَات
43.2	8.8	سُقُوطُ قَطْرَتَيْنِ مِنَ الشَّمْعِ الْمُنْصَهَرِ عَلَى جَانِبِ الشَّمْعَةِ وَلَكِنْ لَا يُوَجَدُ تَجْمُّعٌ لِلشَّمْعِ الْمُتَصَلِّبِ عِنْدَ قَاعِدَةِ الشَّمْعَةِ.
39.3	7.5	

الجدول 3.14

صفحة 185

3.9 جرام

1.3 سم

(أ) أَحْسِبُ التَّغْيِيرَ فِي كُتْلَةِ الشَّمْعَةِ.

(ب) أَحْسِبُ التَّغْيِيرَ فِي طَوْلِ الشَّمْعَةِ.

(ج) أَشْرَحُ سَبَبَ انْخِفَاضِ كُتْلَةِ الشَّمْعَةِ.

تنتج من احتراق الشمع مواد أخرى

#7 أصف مثلث النار.

■ أذكر العناصر الثلاثة الأساسية لمثلث النار.

الوقود - الأكسجين - الحرارة

■ أشرح كيف يجب تخزين البنزين بطريقة آمنة.

يجب تخزين البنزين في خزانة مغلقة / آمنة، في عبوة محكمة الإغلاق، في مكان بارد / مظلم

سؤال 7
الكتاب ص
249

5. أكتب في الجدول 3.15 ما إذا كانت المادة الصلبة قد ذابت كلياً أو جزئياً أو لم تذوب.



6. أزيل الملعقة وأجفّفها باستخدام مناديل ورقية.

7. أكرّر الخطوات من 1 إلى 6 مع الزبدة.

قابلية الذوبان	المواد
ذابت بالكامل	السكر البني
لم تذوب	الزبدة

الجدول 3.15

توصف المادة التي تذوب بأنها قابلة للذوبان، أما المادة التي لا تذوب فتوصف بأنها غير قابلة للذوبان.

8. أَكْمِلُ الْعِبَارَاتِ الْآتِيَةَ.  

السَّكَّرُ الْبَنِّي.

(أ) فِي هَذَا النَّشَاطِ، الْمَادَّةُ الْقَابِلَةُ لِلذُّوبَانِ هِيَ:

الزَّبْدَةُ.

(ب) فِي هَذَا النَّشَاطِ، الْمَادَّةُ غَيْرُ الْقَابِلَةِ لِلذُّوبَانِ هِيَ:



9. كَيْفَ يُؤَثِّرُ تَحْرِيكُ الْمَاءِ فِي مُعَدَّلِ ذَوْبَانِ الْمَادَّةِ؟ نَقُومُ بِعَصْفِ ذَهْنِيٍّ، وَنُدُونُ أَفْكَارَنَا أَدْنَاهُ.

إِذَا كَانَتْ الْمَادَّةُ قَابِلَةً لِلذُّوبَانِ، فَإِنَّ تَحْرِيكَ الْخَلِيطِ
يُمْكِنُ أَنْ يَسْرَعَ عَمَلِيَّةَ ذَوْبَانِ الْمَادَّةِ

المواد	التوقع (أضع علامة ✓ إذا كنت متأكد أن المادة ستذوب في الماء)	النتيجة (أضع علامة ✓ إذا كانت المادة قابلة للذوبان، وعلامة ✗ إذا كانت غير قابلة للذوبان)	الملاحظات
سُكَّر أبيض		✓	يذوب السُكَّر الأبيض الذي هو مسحوق أبيض ويكون محلولاً لا لون له
ملح الطعام		✓	الملح مسحوق أبيض يذوب ليكون محلولاً لا لون له
برادة الحديد		✗	برادة رمادية تترسب في قاع الماء
رمل		✗	مسحوق بني اللون يترسب في قاع الماء
زيت الطهي		✗	زيت أصفر شاحب يطفو على سطح الماء
قهوة سريعة التحضير		✓	مسحوق ذات لون بني غامق يذوب في الماء ويكون محلول بني اللون



التجربة 1 كيف يؤثر التحريك في معدل ذوبان المادة؟

5.   ألاحظ في أي كأس ذاب السكر بسرعة أكبر، وأدوّن ذلك.
ذاب السكر بسرعة أكبر في الكأس الزجاجية التي (تم تحريكها / لم يتم تحريكها) مكوّناتها.

6.   أدوّن متغيّرتين ثابتتين خلال هذه التجربة.


درجة حرارة الماء – كمية الماء – حجم مكعبات السكر

1.  أَوَفِّعْ كَيْفَ يُوَثَّرُ طَحْنُ مُكْعَبِ السُّكَّرِ فِي مُعَدِّلِ دَوْبَانِهِ.

2.  أَسْتَخْدِمُ الْهَائُونَ وَالْمِدَهَّةَ لِأَطْحَنَ مُكْعَبًا وَاحِدًا مِنَ السُّكَّرِ.

3.  أَسْتَخْدِمُ الْمِخْبَارَ الْمُدْرَجَ لِأَسْكَبَ 100 mL مِنْ مَاءِ الصَّنْبُورِ فِي كُلِّ مِنَ الْكَاسَيْنِ الرَّجَاجِيَّتَيْنِ.



4.  أَعْمَلُ مَعَ زَمِيلِي وَنُضِيفُ مُكْعَبَ السُّكَّرِ فِي إِحْدَى الْكَاسَيْنِ وَالسُّكَّرَ الْمَطْحُونِ إِلَى الْكَاسِ الْآخَرَى فِي الْوَقْتِ نَفْسِهِ.

5.  نَسْتَخْدِمُ عِصِيَّ التَّحْرِيكِ لِتُحَرِّكَ مَحْتَوِيَّاتِ الْكَاسَيْنِ بِالسَّرْعَةِ نَفْسِهَا.

6.  نُلَاحِظُ الْكَاسَتَيْنِ وَنُدَقُّهُمَا فِي آيِهِمَا ذَابَ السُّكَّرُ بِسُرْعَةٍ أَكْبَرَ.  ذَابَ (مُكْعَبُ السُّكَّرِ / السُّكَّرُ الْمَطْحُونُ) بِسُرْعَةٍ أَكْبَرَ.

7.  أَقْتَرِحُ طَرِيقَةً لِأَحْسَنَ هَذِهِ التَّجَرِبَةِ بِعَيْتُ يَكُونُ الْإِخْتِيَارُ عَادِلًا أَكْثَرَ.

أن تكون درجة حرارة المكان ثابتة

2. اَسْتَخْدِمِ الْمِخْبَارَ الْمُدْرَجَ بِحَذَرٍ لِأَسْكَبَ 100 mL مِنَ الْمَاءِ السَّاحِنِ فِي إِحْدَى الْكَأْسَيْنِ.
3. اَسْتَخْدِمِ الْمِخْبَارَ الْمُدْرَجَ لِأَسْكَبَ 100 mL مِنَ الْمَاءِ الْبَارِدِ فِي الْكَأْسِ الْآخَرَى.
4. أَضِيفُ مَكْعَبًا مِنَ السُّكَّرِ إِلَى كُلِّ مِنَ الْكَأْسَيْنِ فِي الْوَقْتِ نَفْسِهِ.
5. اَسْتَخْدِمِ عِصْيَ التَّخْرِيكِ لِأَحْرَكَ مُمْتَوَّاتِ الْكَأْسَيْنِ بِالسَّرْعَةِ نَفْسِهَا.
6.  أَلَا حِظُّ الْكَأْسَيْنِ وَأَدَوْنُ هِيَ أَيُّ كَأْسٍ ذَابَ السُّكَّرُ بِسُرْعَةٍ أَكْبَرَ.
ذَابَ السُّكَّرُ بِسُرْعَةٍ أَكْبَرَ فِي الْمَاءِ (السَّاحِنِ / الْبَارِدِ).
7.  أَدَوْنُ مُتَغَيِّرَيْنِ ثَابِتَيْنِ خِلَالِ هَذِهِ التَّجْرِيَةِ.

حجم مكعب السكر - كمية الماء



أَخْتَارُ الإِجَابَةَ الصَّحِيحَةَ عَنِ الأَسْئَلَةِ مِنْ 1 إِلَى 5.

****1** أَنْظِرْ إِلَى الشَّكْلِ 3.57 الَّذِي يُوضِّحُ إِذَابَةَ السُّكَّرِ فِي المَاءِ. أَيُّ
مِنَ الخَطَوَاتِ الآتِيَةِ لَا تُسَاعِدُ عَلَى إِذَابَةِ السُّكَّرِ بِسُرْعَةٍ أَكْبَرَ؟



(أ) تَحْرِيكُ المَزِيجِ

(ب) إِضَافَةُ المَزِيدِ مِنَ المَاءِ

(ج) تَسْخِينُ المَزِيجِ

(د) إِضَافَةُ المَزِيدِ مِنَ السُّكَّرِ

****2** أَيُّ مَخْلُوطٍ مِنَ المَخَالِيطِ الآتِيَةِ يَحْتَوِي عَلَى مَادَّةٍ غَيْرِ قَابِلَةٍ لِلذُّوبَانِ؟



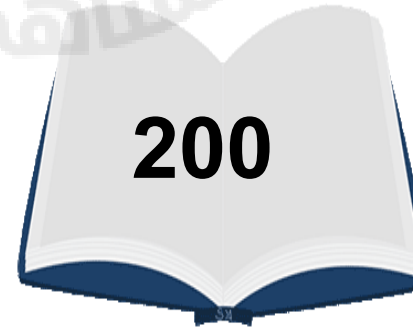
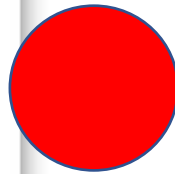
(ب)



(أ)



(د)



*3 أ أي المواد الآتية هي مادة قابلة للذوبان في الماء؟

(أ) بُرَادَةُ الْحَدِيدِ

(ب) رَقَائِقُ الْأَلُومِينِيُومِ

(ج) السُّكَّرُ الْأَبْيَضُ

(د) زَيْتُ الْمُهَيَّ

*4 أ أي المواد الآتية هي مادة غير قابلة للذوبان في الماء؟

(أ) رَمَلٌ

(ب) مَسْحُوقُ الْعَصِيرِ الْجَافِ

(ج) الْمِلْحُ

(د) السُّكَّرُ

*5 أ أي من الخيارات الآتية ليس متغيراً ثابتاً في استقصاء لمقارنة قابلية ذوبان المواد المختلفة في الماء؟

(أ) حَجْمُ الْمَاءِ

(ب) كُتْلَةُ الْمَادَّةِ الَّتِي تَذُوبُ

(ج) عَدَدُ مَرَّاتِ تَحْرِيكِ الْخَلِيطِ

(د) دَرَجَةُ حَرَارَةِ الْمَاءِ





مَلَأْتُ كَأْسًا زُجَاجِيَّةً بِالماءِ السَّاخِنِ حَتَّى عِلَامَةِ 100 mL . بَعْدَ ذَلِكَ وَضَعْتُ
كَأْسَ المَاءِ عَلَى المِيزَانِ وَذَلِكَ لِقِيَاسِ كُتْلَتِهِ . لَقَدْ اسْتَخْدَمْتُ مِلْحَقَةً لِإِضَافَةِ
السُّكَّرِ إِلَى الكَأْسِ ، مَعَ التَّحْرِيكِ فِي كُلِّ مَرَّةٍ حَتَّى تَذَوِبَ كُلُّ المَوَادِّ الصُّلْبَةِ .
عِنْدَمَا تَوَقَّفَ ذَوْبَانُ المَزِيدِ مِنَ المَوَادِّ الصُّلْبَةِ ، قُمْتُ بِتَدْوِينِ كُتْلَةِ الكَأْسِ
الزُّجَاجِيَّةِ وَالمَحْلُولِ . ثُمَّ كَرَّرْتُ الخَطَوَاتِ نَفْسَهَا بِاسْتِخْدَامِ مِلْحِ الطَّعَامِ .

(أ) أُسَمِّي المُنْتَغَيَّرَ المُسْتَقِلَّ . الموادَّ المختلفة التي تذوب، أي: السُّكَّرُ أو ملح الطَّعَامِ

(ب) أُسَمِّي المُنْتَغَيَّرَ التَّابِعَ . كتلة المذاب

(ج) أُسَمِّي مُنْتَغَيَّرًا ثَابِتًا . حجم الماء، مدَّة التَّحْرِيكِ، سرعة التَّحْرِيكِ، درجة حرارة الماء، حجم قطع الملح / السُّكَّرِ

(د) اقْتَرَحُ تَحْسِينًا لِلِاسْتِقْصَاءِ يُمَكِّنُ لِلطَّالِبِ إِجْرَاؤَهُ . استخدم مقياس درجة الحرارة للتأكد من أنَّ درجة الحرارة الابتدائية للماء هي نفسها لكلِّ من المذيبين

الاستنتاج

402 جراماً من السُّكَّرِ يُكِنُّ أَنْ تَذُوبَ فِي 100 ml مِنْ الْمَاءِ، بَيْنَمَا 198 جراماً فَقَطْ مِنْ مِلْحِ الطَّعَامِ يُكِنُّ أَنْ تَذُوبَ فِي 100 ml مِنْ الْمَاءِ.

أَحَدُ الْخَطَأِ فِي اسْتِنَاجِ الطَّالِبِ.


402 جرام هي كتلة السُّكَّرِ المضاف

والماء والكأس الزجاجية معاً. كتلة

السُّكَّرِ المضافة $402-152=250\text{ g}$

كتلة ملح الطعام المضافة هي

$198-152=46\text{ g}$

أَخْتَارُ الْمَادَّةَ الصَّلْبَةَ الَّتِي لَا يُمَكِّنُ أَنْ تُؤَدِّيَ دَوْرَ الْمُذَابِ فِي الْمَاءِ.   4



☒ الرَّمْلُ

☐ الْمِلْحُ



☐ السُّكَّرُ

2026 2025


موقع المناهج القطرية

5. أَدَوْنُ أَيِّ مُذِيبٍ أَزَالَ كَمِّيَّةً أَكْبَرَ مِنْ طَلَاءِ الْأَظَافِرِ.  


أَزَالَ (الماء) / الأسيتون كَمِّيَّةً أَكْبَرَ مِنْ طَلَاءِ الْأَظَافِرِ.

6.   أَحَدُّ الْمَذَابِ هِيَ هَذِهِ التَّجْرِبَةُ.

طلاء الأظافر

7.  أَحَدُّ الْمَذِيبِ هِيَ هَذِهِ التَّجْرِبَةُ.

الاسيتون

8.  أَخْتَارُ الْمَخْلُوطَ الَّذِي لَا يُعَدُّ مَحْلُولًا.

☒ الرَّمْلُ وَالْمَاءُ

☐ طَلَاءُ الْأَظَافِرِ وَالْأَسِيتُون

☐ مِلْحُ الطَّعَامِ وَالْمَاءُ

6. أذكر المادة المُذابّة التي تُسبّب فقاعات المَشروبات الغازيّة.

ثاني أكسيد الكربون

7. أشرح أسباب تَكوّن الفقاعات في المَشروبات الغازيّة.

ثاني أكسيد الكربون قابل للذوبان في الماء

8. أشرح إن كان يُمكن اعتبار الشاي بالحليب محلّولاً أم لا.

لا يعدّ الشاي بالحليب محلّولاً لأن الحليب يحتوي على جسيمات دهنية غير قابلة للذوبان.

9. أذكر ثلاث موادّ قابلة للذوبان في الحليب.

السّكر والملح والبروتينات.

10. أذكر اختلافين بين الأسبرين العادي والأسبرين القابل للذوبان.

الأسبرين العادي أقل قابلية للذوبان من الأسبرين القابل للذوبان.
الأسبرين القابل للذوبان أكثر ملائمة للأطفال



11. أَذْكَرُ سَبَبٍ إِضَافَةٍ صَبَّارِ الْأَوْفِيرِ إِلَى بَعْضِ مُسْتَحْضَرَاتِ الْعِنَايَةِ الشَّخْصِيَّةِ.

لأنه يحتوي على فيتامينات ومواد تساعد في علاج البثور
وجفاف البشرة وحالات الحروق الخفيفة.



12. أَذْكَرُ أَمْرًا مُشْتَرَكًا بَيْنَ مُنْظَفَاتِ الْمَطْبَخِ وَغَسُولِ الْفَمِ.

كلاهما يحتوي على مواد تقتل الجراثيم.



*1   أَيُّ مِنَ الْجُمَلِ الْآتِيَةِ صَحِيحَةٌ عَنِ الْمَذَابِ وَالْمُذِيبِ وَالْمَحْلُولِ؟

- (أ) يَذُوبُ الْمَحْلُولُ فِي مُذِيبٍ لِتَشْكِيلِ مُذَابٍ.
- (ب) يَذُوبُ الْمَحْلُولُ فِي مُذَابٍ لِتَشْكِيلِ مُذِيبٍ.
- (ج) يَذُوبُ الْمُذِيبُ فِي الْمَذَابِ لِتَشْكِيلِ مَحْلُولٍ.
- (د) يَذُوبُ الْمَذَابُ فِي مُذِيبٍ لِتَشْكِيلِ مَحْلُولٍ.

2   أَيُّ مِنَ الْمَوَادِّ الْآتِيَةِ لَا يُمَكِّنُ أَنْ تَكُونَ الْمُذِيبَ؟

- (أ) الْمَاءُ
- (ب) الْأَسَيْتُون
- (ج) مَلْحُ الطَّعَامِ
- (د) زَيْتُ الطَّهْيِ

*3 أَعْرِفُ الْآتِي:

(أ) الْمَذَابُ: المادة التي تذوب في سائل

(ب) الْمُذَيَّبُ: المادة التي يمكن ان تذوب فيها مادة اخرى

(ج) الْمَحْلُولُ: عبارة عن مخلوط يتكون عند اذابة المذاب في المذيب

4 أَدْكُرْ مِثَالًا عَلَى مَادَّةٍ يُمَكِّنُ أَنْ تَذُوبَ فِي الْأَسِيْتُونِ. (أ)

الشمع – طلاء الأظافر

(ب) أَدْكُرْ مِثَالًا عَلَى مُذَيَّبٍ قَادِرٍ عَلَى إِذَابَةِ مِلْحِ الطُّعَامِ.

الماء

5*** أَنْظُرْ إِلَى الصُّورَةِ وَأَقْرَأِ الْمَعْلُومَاتِ أَدْنَاهُ.



تَنْظِيفُ فُرْشِ الطَّلَاءِ.

يَرَسُمُ الطَّالِبُ بَعْضَ الرُّسُومَاتِ بِاسْتِخْدَامِ طَلَاءِ الْأَلْوَانِ الزَّيْتِيَّةِ. يُلَاحِظُ أَنَّهُ عِنْدَمَا يُحَاوِلُ تَنْظِيفَ فُرْشَةِ الطَّلَاءِ بِالْمَاءِ فَإِنَّ بَعْضَ الطَّلَاءِ فَقَطَ يَتِمُّ تَنْظِيفُهُ لِأَنَّهُ غَيْرُ قَابِلٍ لِلذُّوبَانِ فِي الْمَاءِ.

أَقْتَرِحْ طَرِيقَةً يُمَكِّنُ لِلطَّالِبِ اسْتِخْدَامَهَا لِتَنْظِيفِ الْمَزِيدِ مِنَ الطَّلَاءِ عَلَى الْفُرْشَةِ.

تنظيف الطلاء بمذيب مختلف مثل زيت الطهي

6   أَتَخَيَّلُ أَنَّي أُجْرِي اسْتِقْصَاءَ لِقِيَاسِ كُتْلَةِ السُّكَّرِ الَّتِي تَذُوبُ فِي الْمَاءِ عِنْدَ دَرَجَاتِ حَرَارَةٍ مُخْتَلِفَةٍ.

(أ) أَحَدُ الْمَذَابِ وَالْمُذَيِّبِ وَالْمَحْلُولِ الَّتِي تَمَّ اسْتِخْدَامُهَا فِي هَذَا الْإِسْتِقْصَاءِ.

المُذَابُ: سكر

المُذَيِّبُ: ماء

المَحْلُولُ: محلول سكر

(ب) أَصِفْ كَيْفَ يُمْكِنُ اسْتِخْدَامُ أَدَوَاتِ الْمُخْتَبِرِ لِقِيَاسِ كُتْلَةِ السُّكَّرِ الَّتِي تَذُوبُ عِنْدَ كُلِّ دَرَجَةٍ حَرَارَةٍ.

مقارنة كتل الكاس الزجاجية قبل وبعد الذوبان



7

أَصْنَمٌ تَجْرِيَةُ أَسْتَقْصِي مَنْ خِلَالِهَا كَيْفَ تُؤَثِّرُ دَرَجَةُ حَرَارَةِ الْمَاءِ فِي كُتْلَةِ
السُّكَّرِ الَّتِي يُمَكِّنُ إِذَابَتُهَا فِيهِ.

(أ) أَحَدُ الْعَامِلِ الْمُسْتَقِلِّ.

درجة حرارة الماء

(ب) أَحَدُ الْعَامِلِ التَّابِعِ.

كتلة السكر التي تذوب

3 أقوم بتسخين محلول ملحي بعناية وأُسجّل الملاحظات في الجدول 3.23.  

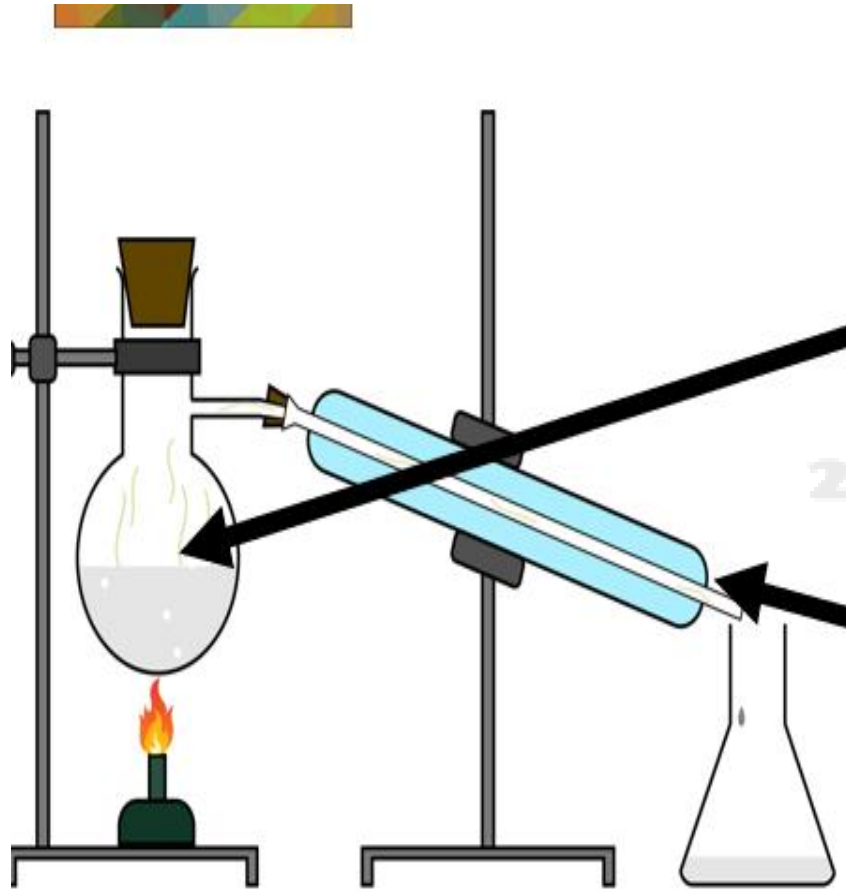
الملاحظات	التوقع	
يغلي المحلول ويتبخر الماء		في أثناء تسخين المحلول الملحي
تبخر كل الماء وبقيت بلورات من الملح		بعد تسخين المحلول الملحي

7. أرسم مخططاً يوضح المادة التي تبقى - يجب أن تكون هذه المادة على شكل بلورات. أحدد: طبق التبخر، المحلول، البلورات.



8. أَتَذَكُرُ الْمَوْضُوعَ الَّذِي تَمَّتْ مُنَاقَشَتُهُ حَوْلَ إِنتَاجِ مِيَاهِ الشُّرْبِ مِنْ مِيَاهِ الْبَحْرِ فِي جَزِيرَةِ صَحْرَاوِيَّةٍ. أَكْتُبْ لِمَاذَا لَنْ تَكُونَ طَرِيقَةُ الْفَصْلِ الَّتِي اسْتَخْدَمْتُهَا الْآنَ جَيِّدَةً لِإِنتَاجِ مِيَاهِ الشُّرْبِ.

**لأن تبخير المحلول في وعاء مفتوح يمكننا
من الاحتفاظ بالمذاب، وليس بالمذيب.**




6 أُحْدَدُ مَا يَحْدُثُ لِمِيَاهِ الْبَحْرِ فِي الدُّورِ.

تَتَبَخَّرُ مِيَاهُ الْبَحْرِ

7 أَتَحْدُثُ عَمَّا يَحْدُثُ دَاخِلَ الْمَكْتَفِ.

يَتَكَثَّفُ بخار الماء


8  أَقِيمْ عَمَلِيَّةَ التَّقْطِيرِ كطريقةٍ لإنتاج مياه الشُّرْبِ في جَزِيرَةِ صَحْرَاوِيَّةٍ. أَسْجَلْ
وَاحِدَةً مِنْ نَقَاطِ الْقُوَّةِ وَالضَّعْفِ لِهَذِهِ الطَّرِيقَةِ.

توفر مياه نقية

وَاحِدَةً مِنْ نَقَاطِ الْقُوَّةِ:

تحتاج لطاقة عالية

وَاحِدَةً مِنْ نَقَاطِ الضَّعْفِ:

6  أَذْكُرُ مَعْلُومَتَيْنِ تَعَلَّمْتُهُمَا مِنَ الْمُنَاقَشَةِ.

التقطير يستخدم لفصل المذيب عن المذاب مع الاحتفاظ
بالمذيب

العمليتان الاساسيتان في التقطير : التبخر- التكاثف

أَتَحَقَّقُ مِمَّا تَعَلَّمْتُ



أَخْتَارُ الإِجَابَةَ الصَّحِيحَةَ عَنِ الْأَسْئَلَةِ مِنْ 1 إِلَى 3.

***1 أَيْ الْأَدَوَاتِ الْآتِيَةِ لَا تُسْتَخْدَمُ فِي عَمَلِيَّةِ التَّقْطِيرِ؟





***2 مَا الْعَمَلِيَّةُ الَّتِي تُسْتَخْدَمُ لِلْحُصُولِ عَلَى الْمَذِيبِ مِنَ الْمَحْلُولِ؟

(ب) التَّكَاثُفُ

(د) التَّجَمُّدُ

(أ) التَّبَخُّرُ

(ج) التَّقْطِيرُ


3*   ما اسمُ العمليَّةِ المُستخدَمةِ لفصلِ مُكوِّناتِ المحلولِ مِنْ خلالِ وَضْعِهِ في وعاءٍ مَفْتُوحٍ؟

(ب) التَّكاثُفُ



(د) الغليانُ

(أ) التَّبَخُّرُ

(ج) التَّقطِيرُ

4**  اشرحْ كَيْفَ تَعْمَلُ عَمَلِيَّةُ التَّقطِيرِ.

■ عَمَلِيَّةُ غَلْيَانِ المَحْلُولِ وَتَكَاثُفِ المَادَّةِ الغَازِيَةِ إِلَى مَادَّةٍ سَائِلَةٍ مَرَّةً أُخْرَى تُسَمَّى عَمَلِيَّةُ التَّقطِيرِ.

5***   أَقَارِنُ عَمَلِيَّةَ التَّقْطِيرِ بِدَوْرَةِ الْمَاءِ.

اَكْتُبْ اثْنَيْنِ مِنْ أَوْجُهِ الشَّبَهِ:

تحدث عملية التبخير

تحدث عملية التكاثف

اَكْتُبْ اثْنَيْنِ مِنْ أَوْجُهِ الْاِخْتِلَافِ:

مصادر الطاقة المطلوبة للحدوث التبخر

تكون الغيوم قبل تجمع الماء بدورة المياه

أَحْسِبْ كُتْلَةَ الْمَحْلُولِ. $152 \text{ g} - 82 \text{ g} = 70 \text{ g}$

أَحْسِبْ كُتْلَةَ الْمِلْحِ الْمَذَابِ. $100 \text{ g} - 82 \text{ g} = 18 \text{ g}$

أَحْسِبْ كُتْلَةَ الْكَأْسِ الزُّجَاجِيَّةِ. $170 \text{ g} - 70 \text{ g} = 100 \text{ g}$

أَحْسِبْ كُتْلَةَ الْمَاءِ الْمُسْتَخْدَمَةِ هِيَ ذَوِيَانِ الْمِلْحِ. $170 \text{ g} - 100 \text{ g} - 18 \text{ g} = 52 \text{ g}$

7** اقرأ المعلوماتِ حَوْلَ زَيْتِ التَّخِيلِ.



شَجَرَةُ التَّخِيلِ.

تَحْتَوِي أَشْجَارُ التَّخِيلِ عَلَى زُرُوبٍ طَبِيعِيَّةٍ يُسَكِّنُهَا طَرْدُ الْحَفَّارَاتِ مِثْلُ الْبَعُوضِ. يُمَكِّنُ أَخْذُ قِطْعٍ مِنَ الْأَوْرَاقِ وَالْجِدْعِ وَتَقْطِيعُهَا إِلَى قِطْعٍ صَغِيرَةٍ وَوَضْعُهَا فِي الْمَاءِ الْمَقْلِيِّ.

(أ) أَهْتَرِجُ مَا سَيَحْدُثُ لِلزُّرُوبِ.

أ) تَتَبَخَّرُ الزُّرُوبُ

(ب) أَهْتَرِجُ كَيْفَ يَتِمُّ إِنتَاجُ عَيْنَةٍ مِنْ مَادَّةٍ وَاحِدَةٍ مِنَ الزُّرُوبِ.

(يمرُّ بخار الزيت في مكثف حيث

يتكثف إلى سائل

8 أصف الطريقة التي استخدمناها.

الغريبال لا يفصل الرمل عن الماء

ورق الترشيح فصل الرمل
عن الماء


9 أقيم الطريقة التي استخدمناها، أسجل واحدة من نقاط القوة وأخرى من نقاط الضعف في خطبتنا.

تم فصل الرمل عن الماء
باستخدام ورق الترشيح.

واحدة من نقاط القوة:

الماء ملوث بالكائنات الحية
الضارة.

واحدة من نقاط الضعف:

10  أَذْكَرُ إِنْ كَانَتْ الْمِيَاهُ الْآنَ صَالِحَةً لِلشُّرْبِ أَمْ لَا . أُبَرِّرُ إِجَابَتِي .

الماء غير صالح للشرب لاحتوائه على
الكائنات الحية الضارة.

أَذْكُرُ سَبَبَيْنِ يُوضِحَانِ لِمَ يُمْكِنُ
أَنْ تَكُونَ مِياهُ الشُّرْبِ غَيْرَ آمِنَةٍ
حَتَّى وَلَوْ تَمَّتْ إِزَالَةُ الْمَوَادِّ
الصَّلْبَةِ غَيْرِ الْقَابِلَةِ لِلذُّوبَانِ عَنْ
طَرِيقِ التَّرْشِيحِ.

4. أنظر إلى الشكل 3.86. أحدد الراشح والرواسب من العملية التي قُمتُ بها
في النشاط 1.

السائل المصفى

رواسب صلبة (رمل)

الراشح:

الرواسب:

احتوائه على كائنات حية ضارة

احتوائه على سوائل أخرى ضارة

5 أفكر في نشاط العصف الذهني في بداية الدرس. أفكر في الاقتراحات التي
قدّمناها لإنتاج مياه الشرب. أقترح طريقة لتحسين الطرق التي اكتشفناها لإنتاج
مياه آمنة للشرب.

ترشيح الماء

تقطير الماء

1 أفكرُ في كَيْفِيَّةِ اسْتِخْدَامِ التَّرْشِيعِ فِي مَكَيْفَاتِ الْهَوَاءِ وَالطُّهْيِ وَبِالْتَّمِيدَاتِ
أَسْفَلَ الطَّرِيقَاتِ. أُنَاقِشُ أَفْكَارِي مَعَ أَعْضَاءِ مَجْمُوعَتِي الْأَسَاسِيَّةِ. أَكْتُبُ
تَوَقُّعَاتِي عَنْ:

مَكَيْفَاتِ الْهَوَاءِ: تنقية الهواء من الأتربة والغبار.

الطُّهْيِ: فصل الماء عن المواد الصلبة.

الْتَّمِيدَاتِ أَسْفَلَ الطَّرِيقَاتِ: تنقية الهواء من الغبار.

3. أَفَكِّرُ فِي سُؤَالٍ حَوْلَ الْمَعْلُومَاتِ الَّتِي قَرَأْنَاهَا ثُمَّ أَكْتُبُهُ.

كيف يستخدم الترشيح في حياتنا؟

4. نُنَاقِشُ أَسْئَلَتَنَا حَوْلَ مِثَالِ التَّرْشِيحِ.



5. نَتَّفَقُ عَلَى النُّقَاطِ الثَّلَاثِ الْأَكْثَرِ أَهَمِّيَّةً لِنُخَبِّرَهَا لِرُؤَسَائِنَا فِي مَجْمُوعَاتِنَا الْأَسَاسِيَّةِ.
أَكْتُبُ النُّقَاطِ الثَّلَاثَ الْأَهَمَّ.

تنقية المواد

فصل المادة الصلبة



اختر الإجابة الصحيحة عن الأسئلة من 1 إلى 4.

*1 أيّ الصور الآتية تظهر عملية الترشيح؟  



الشكل 3.90

ب



الشكل 3.89

أ



الشكل 3.92

د



الشكل 3.91

ج



*2 ما المادة التي تُعدُّ رَوَاسِبَ عِنْدَ اسْتِخْدَامِ التَّرْشِيحِ لِفَصْلِ الرَّمْلِ عَنِ

الماء؟

(أ) وَرَقُ التَّرْشِيحِ

(ب) الماء

(ج) مَخْلُوطُ الرَّمْلِ وَالْمَاءِ

(د) الرَّمْلُ

*3 ما الجُمْلَةُ الَّتِي تَصِفُ بِشَكْلِ صَحِيحٍ عَمَلِيَّةَ التَّرْشِيحِ؟

(أ) فَصْلُ مَادَّةٍ قَابِلَةٍ لِلذُّوبَانِ عَنْ سَائِلٍ.

(ب) فَصْلُ مُذِيبٍ غَيْرِ قَابِلٍ لِلذُّوبَانِ عَنِ الْمُدَابِ.

(ج) فَصْلُ الْمُدَابِ عَنِ الْمُذِيبِ.

(د) فَصْلُ مَادَّةٍ صَلْبَةٍ غَيْرِ قَابِلَةٍ لِلذُّوبَانِ عَنْ سَائِلٍ.

*4 ما العبارةُ الصَّحِيحَةُ حَوْلَ التَّرْشِيحِ؟

(أ) يُزِيلُ التَّرْشِيحُ الكائنات الحَيَّةَ الضَّارَّةَ فَقَطْ.

(ب) لَا يُمْكِنُ أَنْ يُزِيلَ التَّرْشِيحُ الكائناتِ الضَّارَّةَ.

(ج) يُزِيلُ التَّرْشِيحُ دَائِمًا الكائناتِ الحَيَّةَ الضَّارَّةَ.

(د) يُزِيلُ التَّرْشِيحُ أحيانًا الكائناتِ الحَيَّةَ الضَّارَّةَ.

5** أقرأ المعلومات حول الملح الصخري.
 الملح الصخري معدن طبيعي يحتوي على مخلوط الرمل والملح. يمكن معالجة الملح الصخري لفصل الملح بحيث يمكن استخدامه في تحضير الطعام.



الملح الصخري - مخلوط الرمل والملح

أفترض طريقة يمكن استخدامها لفصل مخلوط الملح والرمل. أذكر الخطوات التي سأستخدمها وأشرح سبب كل خطوة.

خلط الملح الصخري مع الماء وبعد ذوبانه تستخدم الترشيح لفصل الرمل والتبخير لفصل الملح

أصِفْ مِثَالاً مِنَ الْحَيَاةِ الْيَوْمِيَّةِ عَلَى عَمَلِيَّةِ التَّرْشِيحِ.

مرشح المياه

مرشح محرك السيارة



أَنْظُرْ إِلَى الصُّورَةِ وَأَقْرَأْ
المَعْلُومَاتِ حَوْلَ المَصَافِي
(الفلاتر) المُسْتَخْدَمَةِ فِي
مُحَرِّكَاتِ السَّيَّارَاتِ.

تَعْمَلُ العَدِيدُ مِنْ مُحَرِّكَاتِ السَّيَّارَاتِ عَنْ طَرِيقِ
احْتِرَاقِ البَنْزِينِ. تَحْتَاجُ مُحَرِّكَاتُ البَنْزِينِ إِلَى
مَصَافِي هَوَاءٍ حَتَّى تَتِمَّكَنَ مِنَ المُحَافَظَةِ عَلَى
الإِمْدَادِ المُسْتَمَرِّ لِلهَوَاءِ النَّظِيفِ.

(أ) أَذْكَرُ لِمَاذَا تَحْتَاجُ المُحَرِّكَاتُ إِلَى إِمْدَادٍ مُسْتَمَرٍّ لِلهَوَاءِ.



مِصْفَاةٌ (فِلْتَر) هَوَاءٍ فِي مُحَرِّكِ سَيَّارَةٍ

لتنقية محرك السيارة من الغبار والأتربة

(ب) أَقْتَرِحْ لِمَ يَجِبُ تَنْقِيَةُ الْهَوَاءِ..

حتى يبقى المحرك نظيفاً

(ج) أَقْتَرِحْ سَبَبًا يُوضَحُ لِمَ يَجِبُ أَلَّا يَكُونَ الْفِلْتر رَقِيقًا جِدًّا.

لتنقية أكبر للغبار

(د) أَقْتَرِحْ سَبَبًا يُوضَحُ لِمَ يَجِبُ أَلَّا يَكُونَ الْفِلْتر سَمِيكًا جِدًّا.

حتى لا يمنع وصول الهواء للمحرك

2 أكتب أمثلة على التغيرات الفيزيائية الآتية:

■ تغير فيزيائي قابل للانعكاس.

انصهار الثلج

■ تغير فيزيائي غير قابل للانعكاس.

كسر البيض

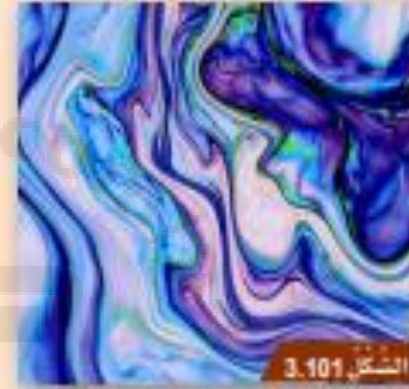
3 أكتب أمثلة على التغيرات الكيميائية الآتية:

■ تغير كيميائي ينتج عنه تغير في اللون.

حرق السكر – تحميص الخبز

الوحدة 3: التغيرات الفيزيائية والكيميائية

*1 أي الصور الآتية تظهر تغيراً كيميائياً؟



ب

الشكل 3.101

مزج الطلاء



أ

الشكل 3.100

تفجير فقاعة صابون



د

الشكل 3.103

عصا مشعة



ج

الشكل 3.102

سحق علبة

■ تَغْيِيرُ كِيمِيَائِيٍّ تَنْتُجُ عَنْهُ رَائِحَةٌ جَدِيدَةٌ.

احتراق الورق

■ تَغْيِيرُ كِيمِيَائِيٍّ يُسَبِّبُ تَغْيِيرًا فِي دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ.

خلط الجبس بالماء

■ تَغْيِيرُ كِيمِيَائِيٍّ قَابِلٍ لِلانْعِكَاسِ.

الكاشف الذي يتغير لونه

أَحَدُ أَنْ كَانَ فَتْحُ زُجَاجَةِ الْمَشْرُوبَاتِ الْغَازِيَّةِ تَغْيِيرًا فِيزِيَائِيًّا أَوْ كِيمِيَائِيًّا. أُبَرِّرُ
إِجَابَتِي.



**4

تغير فيزيائي

لأن الغازات ذائبة في السائل عند فتح الزجاجاة
تتطاير الغازات دون تكوين مادة جديدة

أَفَكِّرْ فِي عَيِّنَةٍ مِنْ مَادَّةٍ مَا (مُكْعَبٍ ثَلْجٍ) وَضَعْتَ فِي وِعَاءٍ وَيَتِمُّ تَسْخِيئُهَا بِبُطْءٍ.

(أ) أَصِفِ التَّغْيِيرَاتِ الَّتِي تَحْدُثُ فِي الْمَرَاكِِلِ الْآتِيَةِ مِنَ التَّجْرِبَةِ:

(i) تَصِلُ دَرَجَةُ حَرَارَةِ مُكْعَبِ الثَّلْجِ إِلَى 0°C ثُمَّ تَنْحَطُّ دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ هَذِهِ.

ينصهر مكعب الثلج ويصبح سائل

(ii) تَزِيدُ دَرَجَةُ حَرَارَةِ الْعَيِّنَةِ تَدْرِيجِيًّا لِتَصِلَ إِلَى 100°C .

ترتفع درجة حرارة الماء

(iii) تَصِلُ دَرَجَةُ حَرَارَةِ الْعَيِّنَةِ إِلَى 100°C ، ثُمَّ تَنْحَطُّ دَرَجَةُ الْحَرَارَةِ هَذِهِ.

يغلي الماء ويتبخر

(ب) أَشْرَحْ مَا يَحْدُثُ لِلْجُسَيْمَاتِ فِي عَيِّنَةِ الْجُزْءِ (أ) (i).

تتسارع حركة الجسيمات و ينصهر

(ج) أَشْرَحْ مَا يَحْدُثُ لِلْجُسَيْمَاتِ فِي عَيِّنَةِ الْجُزْءَيْنِ (أ) (ii) و (iii).

تزداد سرعة حركة الجسيمات بصورة أكبر و يتبخر

أَرَسُمُ حَطًا تَحْتَ التَّغْيِيرَاتِ الفيزيائيةِ وَدَائِرَةِ حَوْلَ التَّغْيِيرَاتِ الكيمياءيةِ.

يَتَضَمَّنُ صُنْعَ الخَبَرِ عِدَّةَ مَرَاكِجٍ. أَوَّلًا، يَتِمُّ خَلْطُ المَكُونَاتِ: السُّكَّرُ وَالدَّهْنُ وَالْمَاءُ وَالخَمِيرَةُ. يَتِمُّ مَدُّ العَجِينَةِ عِدَّةَ مَرَّاتٍ ثُمَّ الضَّغْطُ عَلَيْهَا بِشَكْلِ مُسَطَّحٍ لِمُدَّةِ خَمْسٍ إِلَى عَشْرِ دَقَائِقٍ. تَتَصِفُ طَبِيعَةُ الجُسَيْمَاتِ هِيَ الطَّحِينَ بِأَنَّهَا طَوِيلَةٌ وَمَلْتَوِيَّةٌ حَوْلَ نَفْسِهَا بِإِحْكَامٍ، وَلَكِنَّ مَدَّ العَجِينَةِ يُفَكِّكُ هَذِهِ الجُسَيْمَاتِ بِحَيْثُ تُصْبِحُ مُتْرَاصَّةً جَنَّبًا إِلَى جَنَّبٍ، مِمَّا يَسْمَحُ لِلْعَجِينَةِ بِأَنْ تَتَمَدَّدَ أَكْثَرَ. بَعْدَ ذَلِكَ تُتْرَكُ العَجِينَةُ هِيَ مَكَانٍ جافٍّ وَدَاهِيٍّ حَيْثُ يُلَاحَظُ زِيَادَةٌ هِيَ ارْتِفَاعُهَا، وَذَلِكَ لِأَنَّ الخَمِيرَةَ تَسْتَهْلِكُ السُّكَّرَ وَتُطْلِقُ هِيَ أَثَاءَ الْعَمَلِيَّةِ فَطَاعَاتٍ مِنْ غَازٍ ثَانِي أكسيدِ الكربونِ. بَعْدَ أَنْ تَرْتَفِعَ العَجِينَةُ تُوضَعُ هِيَ الْقَرْنِ. خِلَالَ هَذِهِ الْعَمَلِيَّةِ، يَتَصَلَّبُ سَطْحُ العَجِينَةِ وَيَتَحَوَّلُ إِلَى اللَّوْنِ البَنِّيِّ الدَّهْبِيِّ. تُجِفُّ العَجِينَةُ أَيْضًا بِحَيْثُ يَتَحَوَّلُ بَعْضُ الْمَاءِ الْمَوْجُودِ هِيَ الْمَخْلُوطِ إِلَى بُخَارٍ.

7** أَصِفُ مُثَلَّتِ النَّارِ. 

■ أَدَكُرُ العَنَاصِرَ الثَّلَاثَةَ الْأَسَاسِيَّةَ لِمُثَلَّتِ النَّارِ.

حرارة- وقود -اكسجين

■ أَسْرَحُ كَيْفَ يَجِبُ تَخْزِينُ البَتْرِينِ بِطَرِيقِهِ أَمِنَةٍ.

في مكان مظلم و بارد

أَصِفْ مَا يَحْدُثُ عِنْدَ اخْتِرَاقِ الْوَرَقِ. أَعِدْ قَائِمَةً تُبَيِّنُ لِمَ يَعدُّ اخْتِرَاقُ الْوَرَقِ
تَغْيِيرًا كِيمِيائيًا.



**8

تغير كيميائي
تتكون مادة جديدة (رماد)
تغير لون - انبعاث حرارة

(ج) أشرح السبب في اختلاف المدة التي تستغرقها الشمعة كي تنطفئ.

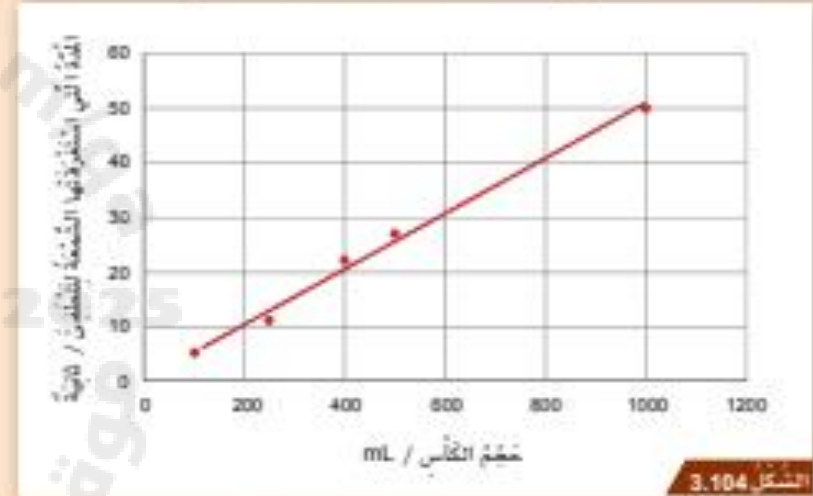
كلما زاد حجم الكأس زاد الزمن
اللازم لانطفاء الشمعة

(د) أوقع المدة التي تستغرقها الشمعة لتطفئ تحت كأس زجاجية سعة 800 mL.

في أي مكان في حدود 40 الى 42 ثانية

***g اقرأ وصف التجربة وألاحظ الرسم البياني.

وَضَع طَالِب شَمْعَةً وَاحِدَةً مُضَاءَةً تَحْتَ كُلِّ مِنَ الْكُؤُوسِ الزُّجَاجِيَّةِ الْخَمْسِ ذَاتِ الْأَحْجَامِ الْمُخْتَلِفَةِ. اسْتَخْدَمَ سَاعَةً الْإِقْفَافِ لِتَحْدِيدِ الْمُدَّةِ الَّتِي اسْتَعْرَفَتْهَا الشَّمْعَةُ كَيْ تَنْطَفِئَ تَحْتَ كُلِّ كَأْسٍ. النَّتَائِجُ مُوضَّحَةٌ فِي الرَّسْمِ الْبَيَانِيِّ أدْنَاهُ.



يُوضَّحُ الرَّسْمُ الْبَيَانِيُّ نَتَائِجَ تَجْرِبَةِ الشَّمْعِ.

(أ) أَذْكَرُ لَمْ انْطَفَأَتِ الشَّمْعَةُ عِنْدَمَا تَمَّ وَضْعُهَا تَحْتَ الْكُؤُوسِ الزُّجَاجِيَّةِ.

لعدم وجود اكسجين كافي للاحتراق

(ب) أَصِفُ الْعِلَاقَةَ بَيْنَ حَجْمِ الْكَأْسِ وَالْمُدَّةِ الزَّمَنِيَّةِ الَّتِي اسْتَعْرَفَتْهَا الشَّمْعَةُ لِتَنْطَفِئَ بِحَسَبِ الرَّسْمِ الْبَيَانِيِّ.

علاقة طردية نمط خطي



دَوْرَقٌ مَخْرُوطِيٌّ عَلَى الْمِيزَانِ

10 أَنْظُرْ إِلَى الصُّورَةِ وَأَقْرَأِ الْمَعْلُومَاتِ.

أَخْلَطَ هِطْلَعُ الْحَجَرِ الْجِيرِيِّ مَعَ الْخَلِّ هِيَ دَوْرَقِ مَخْرُوطِيٍّ. ثُمَّ أَغْلِقَ الدَّوْرَقَ بِقِطْعَةٍ قُطْنِيَّةٍ لِمَنْعِ تَسَرُّبِ الْحَمِضِ (الْخَلِّ). عِنْدَمَا تَمَّ خَلْطُ الْمَوَادِّ، لَاحَظَ الطَّالِبُ قُورَانًا وَزِيَادَةً فِي دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ. عِنْدَمَا تَوَقَّفَ الْقُورَانُ، انْخَفَضَتْ هِرَاءَةُ الْمِيزَانِ بِمِقْدَارِ 3 g. (أ) اشرح نوع التغير، أهو هيزيائي أم كيميائي؟

تغير كيميائي - بدليل الفوران و زيادة درجة الحرارة

(ب) أَخَذْتُ إِنْ كَانَتْ الْكُتْلَةُ ثَابِتَةً أَمْ لَا خِلَالِ هَذِهِ الْعَمَلِيَّةِ. اشرح إجابتني.

نقصت قراءة الميزان بسبب تحول جزء من المادة الى غازات

11 يُمكن تَحْضِيرُ مَخْلُوطٍ مِنْ خِلَالِ لَابِنَةِ الشُّكْرِ فِي الْمَاءِ

سكر

ماء

محلول السكر في الماء

(أ) أَخَذْتُ الْمُدَابِ:

(ب) أَخَذْتُ الْمُدَيْبِ:

(ج) أَخَذْتُ الْمَخْلُولِ:

12 أَذْكَرُ مِثَالًا مِنَ الْحَيَاةِ الْيَوْمِيَّةِ عَلَى مَادَّةٍ قَابِلَةٍ لِلدَّوْيَانِ.

قهوة سريعة في الماء- مسحوق الحليب في الماء

***13 أقرأ المعلومات أدناه:

الحُدُّ الأقصى لكتلة كلوريد الصوديوم (ملح الطعام) الذي يُمكن أن يذوب في 1000 mL من الماء عند درجة حرارة 25°C هو 360 g.

أحسب الحُدُّ الأقصى لكتلة كلوريد الصوديوم التي يُمكن أن تذيب في 250 mL من الماء عند درجة الحرارة نفسها.

90=4\360 غرام

14 أصف كيفية فصل المخاليط المختلفة.

(أ) أصف كيفية إنتاج مياه شرب نظيفة من مياه غير نظيفة.

ترشيح ثم تقطير

(ب) أصف كيفية استخراج الملح من مياه البحر.

بالتبخير

(ج) أصف كيفية فصل بقايا الأطعمة المقلية عن زيت الطهي.

بالتريش

*15 أذكر مثالاً من الحياة اليومية على التريش.

محركات السيارات المكيفات مكنسة كهربائية

**16 أصمم استقصاء لمقارنة قابلية ذوبان الشمع في الماء وزيت الطهي ومزيج

طلاء الأظفار.

(أ) أذكر المتغير المستقل.

نوع المذيب

(ب) أذكر المتغير التابع.

كتلة الشمع الذي يذوب

(ج) أذكر اثنين من المتغيرات الثابتة.

كتلة الماء عدد مرات التحريك

(د) أعد الأدوات التي سأحتاج إليها.

اكواب وملاعق شمع و ماء و زيت و مزيج طلاء الاظافر

(هـ) اكتب الإرشادات الخاصة، بخطوات مرقمة، توضح كيفية إجراء الاستقصاء.

1- استخدم مخبر مدرج لقياس حجم المذيب.

2- استخدم الميزان لقياس كمية المادة المذابة.

3- إضافة كمية صغيرة من الشمع في كل مرة حتى التوقف عن الذوبان.