

5

# الفصل الأول

شرح

كتاب

السلامة

## العلوم و الحياة

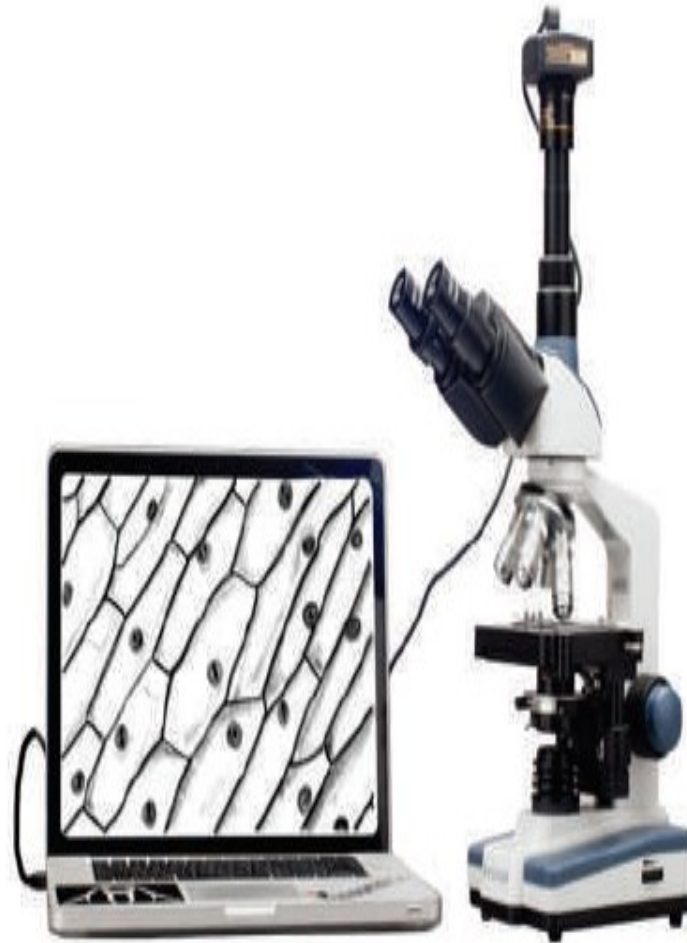
إعداد الاستاذ / إياد محمد خضر

العام الدراسي

٢٠٢١/٢٠٢٠

## الوحدة الأولى

## الخلية



## الدَّرْسُ الأوَّل

### المِجْهر واكتشاف الخلية

#### العالم روجر بيكون

- اكتشف العدسة المكبرة.
- اكتشاف العدسة المكبرة تُعدّ بداية اختراع النظارة الطبية للأشخاص الذين يعانون من صعوبة بصرية .

#### العالم روبرت هوك

- أول من صنع المِجْهر عام ١٦٦٥ م .
- أول من اكتشف الخلية.
- استعمل المِجْهر لفحص شريحة رقيقة من الفلين .
- شاهد جُدرَ خلايا الفلين كأنها صناديق متراسة تشبه خلايا النحل .

#### العالم أنتوني فان ليفنهوك

- شاهد الكائنات الحية وحيدة الخلية عام ١٦٧٤ م .
- صنع مِجْهر قوة تكبيره أكبر تسع مرات من مِجْهر روبرت هوك.

#### العالم روبرت براون

- اكتشف نواة الخلية النباتية عام ١٨٣١ م .

#### العالم ماثيوس شلايدن

- استنتج أن النباتات جميعها تتكوّن من خلايا عام ١٨٣٨ م .

#### العالم ثيودور شفان

- استنتج أن أجسام الحيوانات جميعها تتكوّن من خلايا عام ١٨٣٩ م .

نشاط ( ٢ ) مراحل اكتشاف الخلية :

١. ما اسم العالم الذي اكتشف الخلية؟	العالم الإنجليزي روبرت هوك.
٢. ما الأداة التي ساعدت العلماء على اكتشاف الخلايا؟	المجهر.
٣. ما اسم العالم الذي اخترع المجهر؟	العالم الإنجليزي روبرت هوك.
٤. ما وظيفة المجهر؟	تكبير الأشياء.
٥. لماذا استطاع العالم ليفن هوك مشاهدة الكائنات وحيدة الخلية ولم يستطع روبرت هوك ذلك؟	لأن قوة تكبير مجهره أكبر تسع مرات من قوة تكبير مجهر روبرت هوك.
٦. ما الذي اكتشفه العالم الاسكتلندي "روبرت براون"؟	نواة الخلية النباتية.
٧. ماذا استنتج العالم الألماني "مايوس شلايدن"؟	أن جميع النباتات تتكون من خلايا.
٨. ما الذي توصل إليه العالم الألماني "ثيودور شفان"؟	أن جميع الحيوانات تتكون من خلايا.
٩. أحسب الفترة الزمنية بين اكتشاف الخلية واكتشاف نواتها.	١٨٣١ - ١٦٦٥ = ١٦٦ عام.

ألخص بلغتي مراحل اكتشاف الخلية.

١. اكتشاف الخلية عام ١٦٦٥ من قبل العالم هوك عام ١٦٦٥ .
٢. مشاهدة كائنات حية وحيدة الخلية من قبل العالم ليفن هوك عام ١٦٧٤ .
٣. اكتشاف نواة الخلية من قبل العالم براون عام ١٨٣١ م
٤. استنتاج أن جميع النباتات تتكون من خلايا من قبل العالم شلايدن عام ١٨٣٨ م .
٥. التوصل إلى أن أجسام جميع الحيوانات تتكون من خلايا من قبل العالم شفان عام ١٨٣٩ م

أفكر وناقش : أهمية تطوير مجاهر ذات قوة تكبير عالية .

تطوير مجاهر ذات قوة تكبير عالية أدى إلى اكتشاف الخلية ومكوناتها من نواة ، واكتشاف الكائنات وحيدة الخلية والتميز بين الخلية النباتية والحيوانية .
--

## تلخيص الدرس الأول : المجهر و اكتشاف الخلية

- الكائنات الحية جميعها تشترك في وجود الخلية .
- اكتشاف الخلية كان بعد اكتشاف المجهر الضوئي المركب .
- العالم روجر بيكون أول من اكتشف العدسة المكبرة تُعدّ بداية اختراع النظارة الطبية للأشخاص الذين يعانون من صعوبة بصرية .
- العالم روبرت هوك :
  1. أول من صنع المجهر .
  2. أول من اكتشف الخلية .
  3. شاهد جُدر خلايا الفلين كأنها صناديق مترابطة تشبه خلايا النحل .
- العالم أنتوني فان ليفنهوك :
  1. شاهد الكائنات الحية وحيدة الخلية .
  2. صنع مجهر قوة تكبيره أكبر تسع مرات من مجهر روبرت هوك.
- العالم روبرت براون : اكتشف نواة الخلية النباتية .
- العالم ماثيوس شلايدن : استنتج أن النباتات جميعها تتكوّن من خلايا.
- العالم ثيودور شفان : استنتج أن أجسام الحيوانات جميعها تتكوّن من خلايا.
- وظيفة المجهر : تكبير الأشياء الصغيرة لرؤية الأشياء التي لا ترى بالعين المجردة .
- تطوير مجاهر ذات قوة تكبير عالية أدى إلى اكتشاف الخلية ومكوناتها من نواة ، واكتشاف الكائنات وحيدة الخلية والتميز بين الخلية النباتية والحيوانية .
-

## الدّرس الثّاني

### الخلية وأنواعها

نشاط ( ١ ) وحدات البناء :

	أتأمل الصّورة الآتية وأجيب:
حجارة	ماذا أسمي وحدة البناء التي يتكون منها الحائط؟
خلايا الفلين متراسة مثل الطوب في الجدار.	ما أوجه التشابه بين الجدار في الشكل أعلاه وما شاهدته تحت المجهر في شريحة نبات الفلين الجاهزة؟
	
الخلايا	ما الوحدات البنائية التي تتكوّن منها النباتات؟
	ما الوحدات البنائية التي تتكوّن منها أجسام الحيوانات؟
	ما الوحدات البنائية التي يتكوّن منها جسم الإنسان؟
أستنتج أن أجسام الكائنات الحية تتكوّن من وحدات بنائية تُسمى : الخلايا	
أعرّف بلغتي مفهوم الخلية؟	هي الوحدة البنائية التي تتكون منها أجسام الكائنات الحية.
خلايا الكائنات الحية مختلفة .	لعلك لاحظت من الصّور السابقة أن النباتات والحيوانات والإنسان كائنات حية عديدة الخلايا . هل خلايا كلّ منها متشابهة أم مختلفة
أستنتج أن : الخلية : هي الوحدة البنائية التي تتكون منها أجسام الكائنات الحية و أن خلايا الكائنات الحية مختلفة .	

- أكبر خلية هي بيضة النعامة .
- أطول خلية هي الخلية العصبية .

نشاط ( ٢ ) الخلايا :

أولاً : الخلايا النباتية :



ثانياً : الخلايا الحيوانية :



أناقش وزملائي أوجه الاختلاف بين ما شاهدته في الحالتين؟

خلايا البصل : منتظمة الشكل ويوجد جدار سميك حولها .

خلايا باطن الخد : غير منتظمة الشكل ولا يوجد جدار سميك حولها .

نشاط ( ٣ ) مكونات الخلية :



من المكونات الأساسية للخلية الحيوانية:

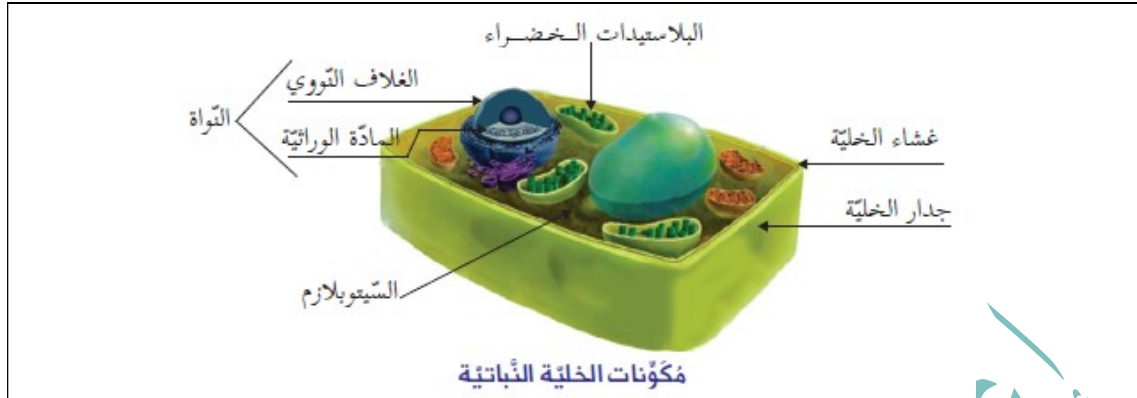
١. غشاء الخلية .

٢. السيتوبلازم .

٣. النواة وتتكون من : الغلاف النووي و المادة الوراثية .

معلومات توجد ضمن مكونات النواة تحدد صفات الكائن الحي، وتنتقلها من الآباء إلى الأبناء.

المادة الوراثية



من المكونات الأساسية للخلية النباتية:

١. جدار الخلية .
٢. غشاء الخلية .
٣. السيتوبلازم .
٤. البلاستيدات الخضراء .
٥. النواة وتتكون من : الغلاف النووي و المادة الوراثية .

ما المكونات الأساسية التي تشترك فيها كل من الخلية النباتية والخلية الحيوانية؟

١. غشاء الخلية .
٢. النواة .
٣. السيتوبلازم .

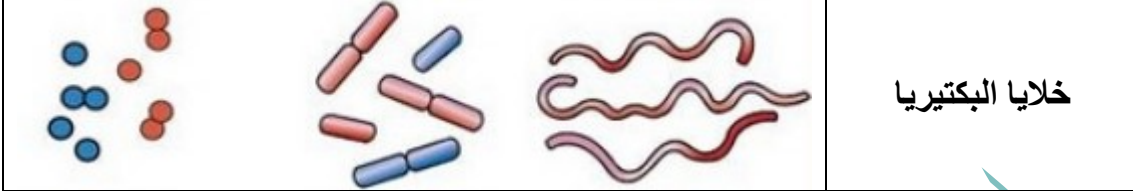
ما الذي يُميّز الخلية النباتية عن الخلية الحيوانية؟

بأن شكلها ثابت بسبب وجود جدار للخلية كما تحوي البلاستيدات الخضراء .

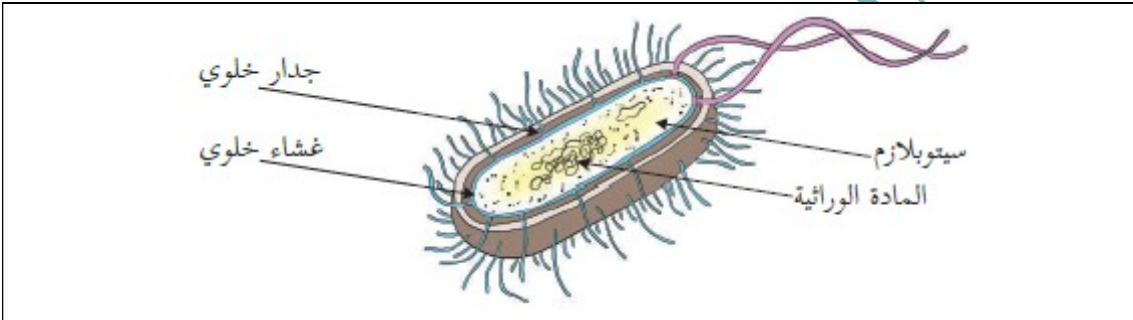


نشاط (٤) الخلية البكتيرية :

ثالثاً : الخلايا البكتيريا :



هل استطعت مشاهدة الخلية البكتيرية بوضوح؟ لماذا؟  
نعم ، لأن المجهر يعمل على تكبير الخلايا البكتيريا .



من المكونات الأساسية للخلية البكتيريا :

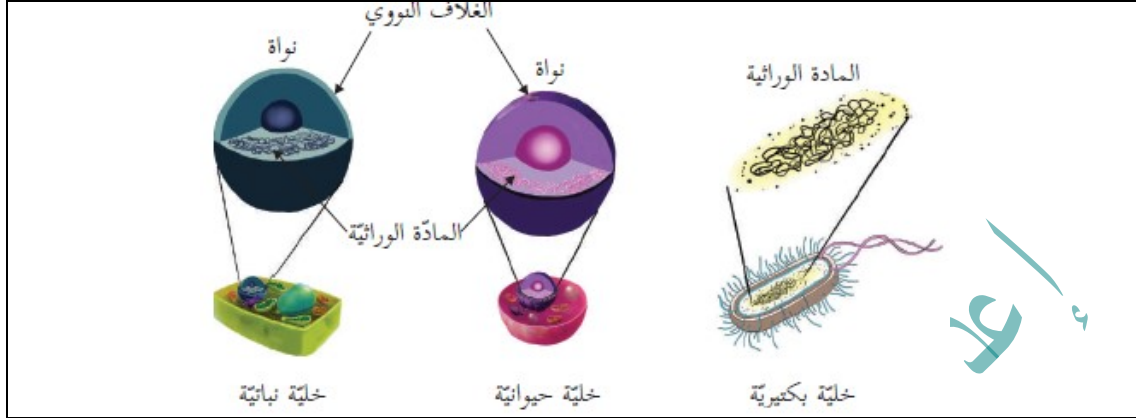
١. جدار خلوي .
٢. غشاء خلوي .
٣. السيتوبلازم .
٤. المادة الوراثية .

كائن حي وحيد الخلية يتكوّن من خلية واحدة .

البكتيريا

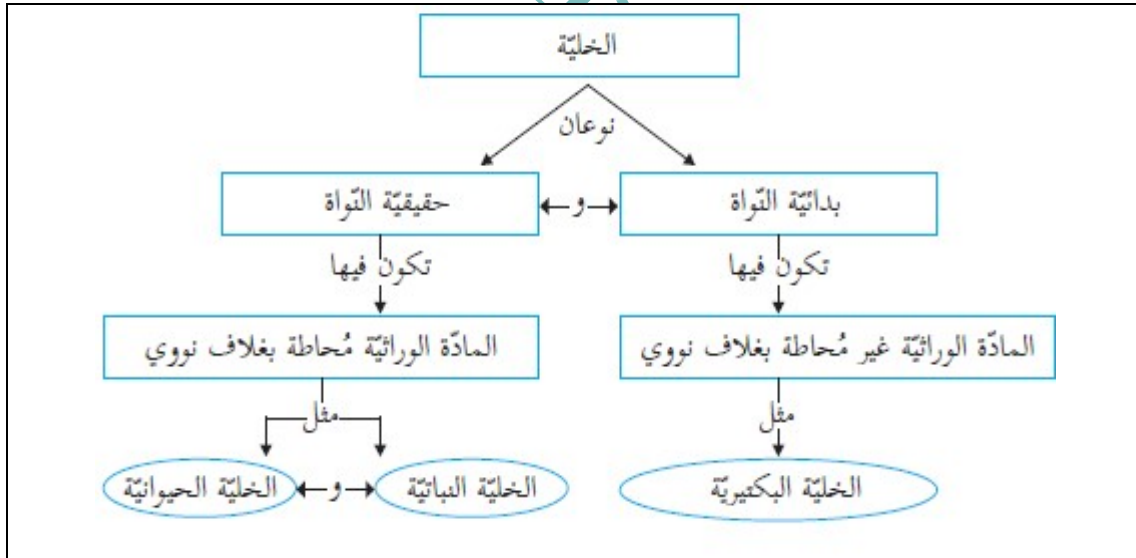
خضر

نشاط (٥) نواة حقيقية أم بدائية :



أقارنُ بين الخلايا السَّابقة في الجدول الآتي:

الخلية	الغلاف النووي	المادة الوراثية
الخلية البكتيرية	لا يوجد	توجد
الخلية النباتية	يوجد	توجد
الخلية الحيوانية	يوجد	توجد



أتأملُ الخريطة السَّابقة و أكتبُ ثلاث جُمَل علمية صحيحة حول الخلية.

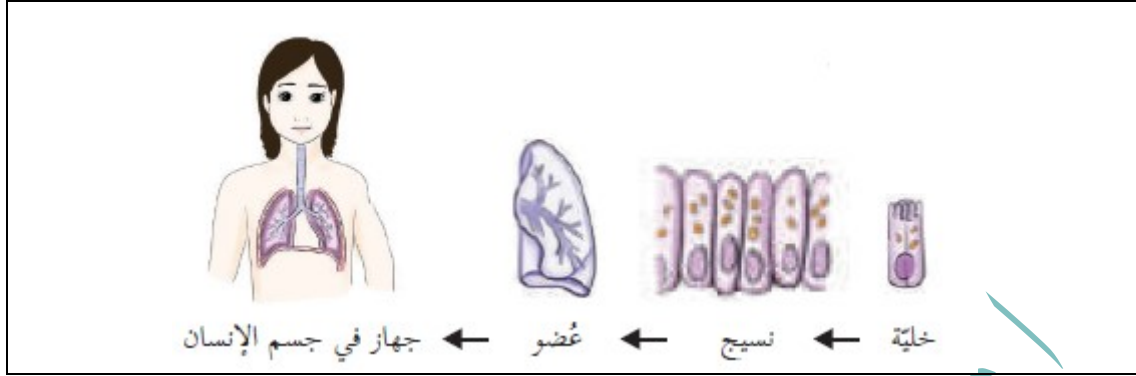
- الخلية نوعان هما خلايا بدائية النواة وخلايا حقيقية النواة .
- الخلية بدائية النواة تكون فيها المادة الوراثية غير محاطة بغلاف نووي مثل الخلية البكتيرية .
- الخلية حقيقية النواة تكون فيها المادة الوراثية محاطة بغلاف نووي مثل الخلية النباتية والخلية الحيوانية .

نشاط (٦) أحادي الخلية :

يعطي الخلية الدعامة والشكل الثابت ويحيط بالغشاء الخلوي	الجدار الخلوي
غشاء بلازمي يحمي مكونات الخلية ويسمح بتبادل المواد من الخلايا وإليها .	الغشاء الخلوي
سائل هلامي يملأ فراغ الخلية ويوجد بداخله النواة وجسيمات الخلية (عضيات)	السيتوبلازم
تعتبر أهم جزء في الخلية وتتحكم بأنشطتها وتحتوي على المادة الوراثية	النواة
توجد في الخلية النباتية تكسب الخلية اللون الأخضر وتصنع الغذاء	البلاستيدات الخضراء
معلومات توجد ضمن مكونات النواة تحدد صفات الكائن الحي، وتنقلها من الآباء إلى الأبناء.	المادة الوراثية
تلون الأزهار والثمار.	البلاستيدات الملونة

١. شكل الخلية النباتية ثابت . لماذا ؟
لأن الخلية النباتية محاطة بجدار خلوي .
٢. لماذا تعدّ النواة أهم جزء في الخلية؟
لأن النواة تتحكم بأنشطة الخلية وتحتوي على المادة الوراثية .
٣. ما سبب تلون بعض أجزاء النباتات باللون الأخضر؟
بسبب وجود البلاستيدات الخضراء .
٤. ما سبب تلون النباتات بألوان مختلفة؟
بسبب وجود البلاستيدات الملونة .

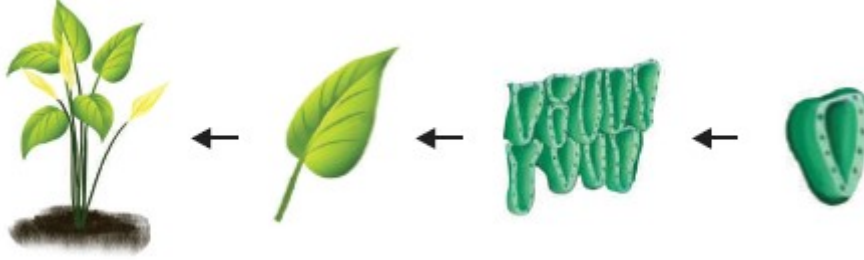
نشاط (٧) مستويات التنظيم الحيوي في الكائنات الحية:



الخلية .	١. ما المستوى الأول في المخطط؟
النسيج	٢. ماذا نسمي تجمعا للخلايا المتشابهة في الشكل والتركيب والوظيفة في المستوى الثاني في المخطط؟
العضو - ويسمى الرئة.	٣. ماذا يُكوّن تجمّع الأنسجة المختلفة في التركيب كما يبدو في المخطط؟ وماذا يسمى؟
الجهاز.	٤. ماذا يُكوّن تجمّع الأعضاء المختلفة والتي تتكامل معاً لأداء وظيفة محددة؟
الجهاز التنفسي . تنظيم عملية التنفس	٥. ما اسم الجهاز في المخطط؟ وما وظائفه؟
أستنتج أن :	
تسلسل مستويات التنظيم الحيوي في جسمي كما يأتي :	
خلية ← نسيج ← عضو ← جهاز ← جسم الإنسان	

الخلية	وحدة البناء والوظيفة في أجسام الكائنات الحية
النسيج	هو مجموعة من الخلايا المتشابهة التي تشترك في القيام بوظيفة معينة .
العضو	هو مجموعة من الأنسجة المختلفة في التركيب وتشترك في القيام بوظيفة معينة.
الجهاز	هو مجموعة من الأعضاء المختلفة التي تتكامل معاً لأداء وظيفة محددة .
جسم الإنسان	هو مجموعة من الأجهزة المختلفة تتكامل معاً لأداء وظائف محددة.

المُخطَط السَّهْمِي الآتي يمثِّل مستويات التَّنْظِيم الحيوي في النَّبات:  
أكْمِل مستويات التَّنْظِيم الحيوي أسفل الرسم.



خلية ← نسيج ← جزء ( ورقة ) ← نبات

هل تحتوي البكتيريا على أنسجة؟ ولماذا؟

لا تحتوي البكتيريا على أنسجة لأنها كائنات وحيدة الخلية .

## تلخيص الدرس الثاني : الخلية و أنواعها

- **الخلية** : هي الوحدة البنائية التي تتكون منها أجسام الكائنات الحية و أن خلايا الكائنات الحية مختلفة .
- أكبر خلية هي بيضة النعامة .
- أطول خلية هي الخلية العصبية .
- **الخلية النباتية** : الوحدة البنائية التي تتكون منها النباتات .
- **الخلية الحيوانية** : الوحدة البنائية التي تتكون منها الحيوانات .
- شكل الخلية النباتية ثابت .
- شكل الخلية الحيوانية غير ثابت .
- **النواة** أهم جزء في الخلية .
- الإنسان والحيوان والنبات كائنات عديدة الخلايا وتختلف الخلايا في الشكل والتركييب والوظيفة .
- **خلايا البصل** : منتظمة الشكل ويوجد جدار سميك حولها .
- **خلايا باطن الخد** : غير منتظمة الشكل ولا يوجد جدار سميك حولها .
- البكتيريا كائن حي وحيد الخلية .
- البلاستيدات الخضراء توجد في النباتات فقط .
- البلاستيدات الخضراء تكسب الخلايا النباتية اللون الخضري وتصنع غذائه .

### الخلايا النباتية والخليا الحيوانية

الخلايا الحيوانية	الخلايا النباتية
 <p>مكوّنات الخلية الحيوانية</p>	 <p>مكوّنات الخلية النباتية</p>
<p><b>من المكوّنات الأساسية للخلية الحيوانية:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>١. غشاء الخلية .</li> <li>٢. السيتوبلازم .</li> <li>٣. النواة وتتكون من : الغلاف النووي و المادة الوراثية .</li> </ol>	<p><b>من المكوّنات الأساسية للخلية النباتية:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>١. جدار الخلية .</li> <li>٢. غشاء الخلية .</li> <li>٣. السيتوبلازم .</li> <li>٤. البلاستيدات الخضراء .</li> </ol> <p>النواة وتتكون من : الغلاف النووي و المادة الوراثية .</p>

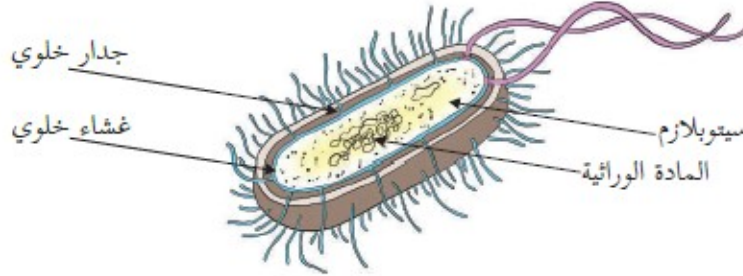
### المكوّنات الأساسية التي تشترك فيها كل من الخلية النباتية والخلية الحيوانية :

١. غشاء الخلية .
٢. النواة .
٣. السيتوبلازم .

الذي يميز الخلية النباتية عن الخلية الحيوانية :

١. البلاستيدات الخضراء.

٢. الجدار الخلوي .



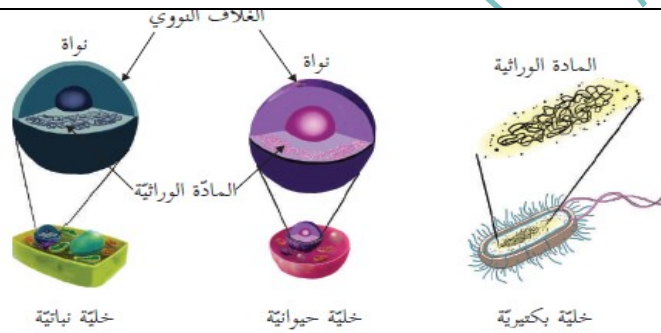
من المكونات الأساسية للخلية البكتيريا :

١. جدار خلوي .

٢. غشاء خلوي .

٣. السيتوبلازم .

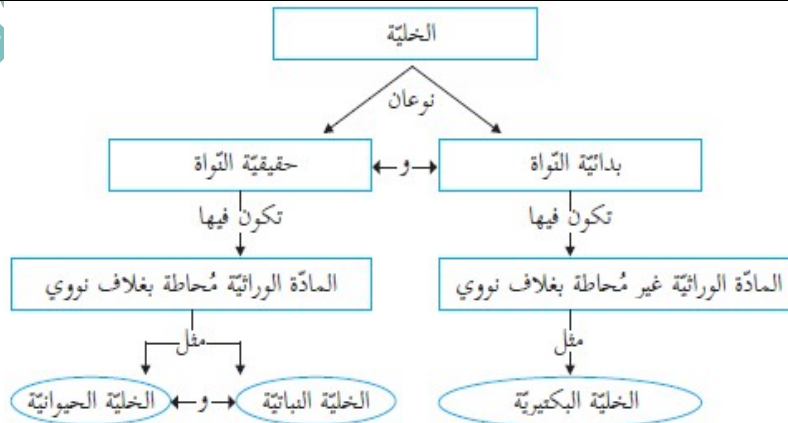
٤. المادة الوراثية .



أنواع الخلايا :

١. خلية بدائية النواة : خلية تكون فيها المادة الوراثية غير محاطة بغلاف نووي مثل الخلية البكتيرية .

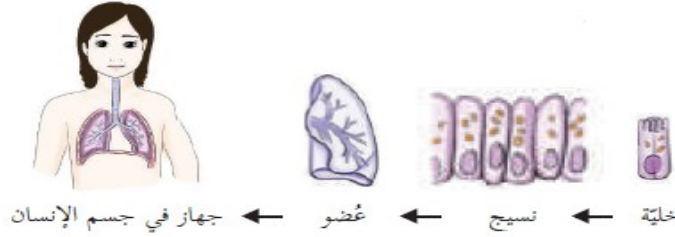
٢. خلية حقيقية النواة : خلية تكون فيها المادة الوراثية محاطة بغلاف نووي مثل الخلية النباتية والخلية الحيوانية .



أهمية مكونات الخلية	
الجدار الخلوي	يعطي الخلية الدعامة والشكل الثابت ويحيط بالغشاء الخلوي
الغشاء الخلوي	غشاء بلازمي يحمي مكونات الخلية ويسمح بتبادل المواد من الخلايا وإليها .
النواة	يحيطها غشاء نووي وتتحكم بأنشطتها وتحتوي على المادة الوراثية
البلاستيدات الخضراء	توجد في الخلية النباتية تكسب الخلية اللون الأخضر وتصنع الغذاء
السيتوبلازم	سائل هلامي يملأ فراغ الخلية ويوجد بداخله النواة وجسيمات الخلية ( عضيات )
المادة الوراثية	معلومات توجد ضمن مكونات النواة تحدّد صفات الكائن الحي، وتنقلها من الآباء إلى الأبناء.

تتلون النباتات بألوان مختلفة : لاختلاف ألوان البلاستيدات فيها .

#### مستويات التنظيم الحيوي في الكائنات الحية:



الخلية	وحدة البناء والوظيفة في أجسام الكائنات الحية
النسيج	هو مجموعة من الخلايا المتشابهة التي تشترك في القيام بوظيفة معينة .
العضو	هو مجموعة من الأنسجة المختلفة في التركيب وتشترك في القيام بوظيفة معينة.
الجهاز	هو مجموعة من الأعضاء المختلفة التي تتكامل معا لأداء وظيفة محددة .
جسم الإنسان	هو مجموعة من الأجهزة المختلفة تتكامل معا لأداء وظائف محددة.
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• من الأمثلة على الأعضاء في جسم الإنسان : الرئتين - القلب - الكبد - المعدة .</li> <li>• من الأمثلة على الأجهزة في جسم الإنسان : الجهاز الهضمي والتنفسي والدوري .</li> </ul>

#### مستويات التنظيم الحيوي في النبات:



خلية ← نسيج ← جزء ( ورقة ) ← نبات




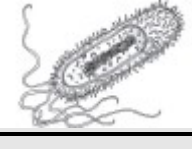


## أسئلة الوحدة

السؤال الأول : اختر رمز الإجابة الصحيحة :

١. أي الآتية تمثل وحدة البناء الأساسية في الكائن الحي؟			
النسيج	<u>الخلية</u>	العضو	الجهاز

٢. أي الكائنات الحية الآتية تعدّ وحدة الخلية؟

			
---	---	--	---

٣. ما المقصود بالسيتوبلازم هو ؟

غلاف خارجي يفصل الخلية عم الخلايا الأخرى .	جدار خلوي يعطي الخلية الدعامة .
<u>سائل هلامي يملأ فراغ الخلية وداخله النواة والعضيات.</u>	جسم كروي صغير يحوي المادة الوراثية.

٤. أي المكونات الآتية تشترك فيها الخلية البكتيرية والحيوانية والنباتية ؟

الجدار الخلوي	<u>السيتوبلازم</u>	بلاستيدات	نواة حقيقية
---------------	--------------------	-----------	-------------

٥. ما الجزء الذي تجده في خلايا نبات الخس ولا تجده في خلايا الفأر ؟

نواة الخلية	<u>البلاستيدات</u>	السيتوبلازم	الغشاء الخلوي
-------------	--------------------	-------------	---------------

٦. ما الترتيب الصحيح لمستويات التنظيم الحيوي في الكائنات الحية ( الإنسان ) ؟

خلية - عضو - نسيج - جهاز - جسم	نسيج - خلية - عضو - جهاز - جسم
<u>خلية - نسيج - عضو - جهاز - جسم</u>	نسيج - خلية - عضو - جسم - جهاز

٧. أي الآتية ينطبق على الجدار الخلوي ؟

يحيط بالخلايا الحيوانية .	يحيط بالخلايا الحيوانية والنباتية .
يحيط بالخلايا النباتية فقط .	<u>يحيط بالخلايا النباتية و البكتيرية.</u>

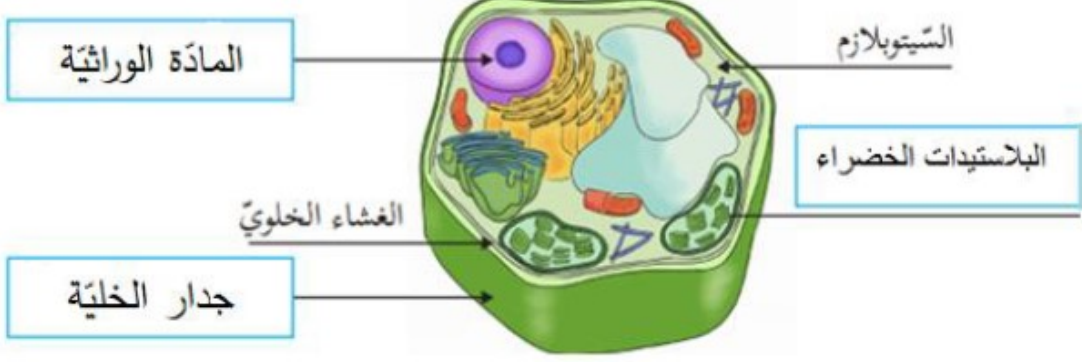
٨. ما المقصود بالنسيج ؟

مجموعة من الخلايا المتشابهة في الشكل والتركيب مختلفة في الوظيفة.	<u>مجموعة من الخلايا المتشابهة في الشكل والتركيب والوظيفة .</u>
مجموعة من الخلايا مختلفة في الشكل والتركيب ومتشابهة في الوظيفة.	مجموعة من الخلايا مختلفة في الشكل والتركيب والوظيفة.

			
<p>٩. ماذا يمثل الجزء المشار إليه في الشكل المقابل في جسم الكائن الحي؟</p>			
عضو	خلية	جهاز	نسيج

<p>١٠. أي من الآتية تتحكم بأنشطة الخلايا الحية؟</p>			
النواة	البلاستيدات	الجدار الخلوي	السيتوبلازم

<p>السؤال الثاني : أكتب المصطلح العلمي :</p>	
المادة الوراثية	توجد في البكتيريا وغير محاطة بغشاء نووي.
الجهاز	مجموعة من الأعضاء المختلفة تتكامل معاً لأداء وظيفة معينة.
البلاستيدات الخضراء	عضيات تعطي الخلايا النباتية اللون الأخضر لها دور بصنع الغذاء.
خلية نباتية أو حيوانية	خلية تحاط فيها المادة الوراثية بالغشاء النووي.
المادة الوراثية	معلومات توجد ضمن مكونات النواة تحدد صفات الكائن الحي، وتنقلها من الآباء إلى الأبناء.

<p>السؤال الثالث : أكْتُبُ الأجزاء الناقصة على رسم الخلية النباتية ال آتي:</p>	
	<p>السيتوبلازم</p> <p>البلاستيدات الخضراء</p> <p>الغشاء الخلوي</p> <p>جدار الخلية</p> <p>المادة الوراثية</p>

<p>السؤال الرابع : أكمل الجدول الآتي :</p>			
مكونات الخلية	الخلية الحيوانية	الخلية النباتية	الخلية البكتيرية
الجدار الخلوي	لا يوجد	يوجد	يوجد
الغشاء الخلوي	يوجد	يوجد	يوجد
نوع النواة	حقيقية	حقيقية	بدائية
البلاستيدات الخضراء	لا يوجد	يوجد	لا يوجد

<p>السؤال الخامس : ماذا أتوقّع أن يحدث في كل حالة من الحالات الآتية:</p>
--

تمزق الغشاء الخلوي في الخلية.  
تلف الخلية وخروج السيتوبلازم وعضيات الخلية وبالتالي لا تقوم بوظائفها .

إزالة النواة من الخلية.  
لن تقوم النواة بالنشاطات الحيوية وتموت الخلية .

إزالة البلاستيدات الخضراء من الخلية النباتية.  
تفقد الخلية لونها الأخضر ولن تصنع الغذاء فتموت .

السؤال السادس : أذكر السبب في كل حالة من الحالات الآتية:

الخلية الحيوانية ليس لها شكل محدد بينما الخلية النباتية لها شكل محدد.  
لأن الخلية النباتية تحاط بجدار يعطيها شكل محدد بينما لا تمتلك الخلية الحيوانية جدار.

يستخدم المجهر في مشاهدة خلايا الكائنات الحية.  
لأن الخلايا لا ترى بالعين المجردة بسبب صغر حجمها والمجهر يعمل على تكبيرها .

اختلاف أحجام الخلايا وأشكالها في الكائن الحي.  
بسبب اختلاف وظائفها و أماكن وجودها .

السؤال السابع : رسم أحمد خلية، ورسمت منى خلية أخرى كما في الشكل .أحدد نوع الخلية التي رسمها كل منهما، هل هي خلية نباتية أم خلية حيوانية؟ أفسر إجابتي.

 <p>الخلية التي رسمتها منى</p>	 <p>الخلية التي رسمها أحمد</p>
<p>خلية نباتية لأن لها شكل محدد وتحوي بلاستيدات خضراء.</p>	<p>خلية حيوانية لأن ليس لها شكل محدد</p>

## الوحدة الثانية

### خصائص المادّة



## الدَّرْسُ الأوَّل

### أنواع المواد وخصائصها

نشاط ( ١ ) المادة :

أحضِر الأدوات الآتية:



١. أضغ الحجر فوق الميزان الحساس. أسجّل قراءة الميزان: نفرض **٣٠ جم**.
٢. أضغ الحجر في مخبر مدرّج يحتوي ٢٠٠ سم<sup>٣</sup> من الماء، أسجّل حجم الماء الجديد:  $٢٣٠ = ٢٠٠ + ٣٠$  سم<sup>٣</sup>.
٣. ما خصائص الحجر التي قمت بقياسها؟ **مادة صلبة له كتلة وحجم.**
٤. يسمى الحجر مادة لأن له: **حجم وكتلة** و **يشغل حيزاً من الفراغ**.

<p>كل شيء يدرك بالحواس وله ثقل، ويشغل حيز من الفراغ مثل الكتاب والتلفاز</p>	<p>المادة</p>
---	---------------

أسماء موادّ مختلفة من بيئتي:

كتاب - تلفاز - سكر - ملح - باب - كرسي - حجر - هواء - ماء .....

علل / يعتبر الحجر مادة .

لأن له كتلة يمكن قياسها في الميزان الحساس .

علل / الحجر له حجم .

لأنه يمكن قياسه بالمخبر المدرج.

نشاط ( ٢ ) تصنيف المواد :



أتأملُ الصّورة الآتية و أجيب:

١. أسَمّي المواد الموجودة في الصّورة و أصنّفها.

ماء - رمل - سمك - فحم - ملح - فواكه - كرسي - سكين - دلو - قارب - خضار - طاولة - لوح التقطيع . ( مواد صلبة ) .

ماء - ماء البحر . ( مواد سائلة ) .

هواء - أكسجين . ( مواد غازية )

٣. اقترح طرائق أخرى للتصنيف ؟

اللون - الشكل - الحجم - الحالة - أو أي أساس آخر للتصنيف .

نشاط ( ٣ ) المادة النقية والمادة الغير نقية :

أحضّر بمساعدة مُعلمي الأدوات والمواد الآتية:



سُكَّر

برادة آلومنيوم

عدسة مُكبِّرة

أنفحصُ العيّات بالعدسة المكبرة و أسجّل ملاحظاتي:

نلاحظ اختلاف حجم الحبيبات في المادتين .

هل تتكوّن برادة الألومنيوم من النوع نفسه من الدقائق؟

نعم .

هل تتكوّن حبيبات السكر من النوع نفسه من الدقائق؟

نعم .

أسمّي كلاً من برادة الألومنيوم وحبيبات السكر بالمادة النقية لماذا؟

لأنها تتكون من النوع نفسه من الدقائق .

أضيف ملعقة من برادة الألومنيوم إلى السكر، أتفحص الخليط الناتج و أسجل ملاحظاتي:	
ينكون خليط من برادة الألومنيوم و السكر	
هل يتكوّن الخليط الناتج من النوع نفسه من الدقائق؟	لا.
أسمّي خليط برادة الألومنيوم والسكر بالمادة غير النقية. لماذا؟ لأنها تتكون من أكثر من نوع من الدقائق .	
المادة النقية	هي المادة التي تتكون من نفس النوع من الدقائق.
المادة الغير نقية	هي المادة التي تتكون من أكثر من نوع من الدقائق.
أكتب أمثلة على مواد نقية ومواد غير نقية من بينتي:	
مواد نقية	سكر - ذهب - ألومنيوم - حديد - ملح - كلور - كربون - نحاس.
مواد غير نقية	مكسرات - عصير - تراب - ماء بحر - برادة حديد مع كبريت ....
نشاط ( ٤ ) أنا المخلوط :	

أحضّر وزملائي الأدوات والمواد الآتية:		
		
مغناطيس	برادة حديد	أرز
أقرب المغناطيس من كل منهما و أسجل ملاحظاتي:		
يجذب برادة الحديد ، ولا يجذب الرز .		
أخلط برادة الحديد والأرز ثم أقرب المغناطيس من الخليط، و أسجل ملاحظاتي:		
يجذب المغناطيس برادة الحديد ويبقى الرز في الوعاء .		
هل تغيرت خصائص كل من برادة الحديد والأرز بعد الخلط؟		
لا ، بل حافظ كل منهما على خصائصه .		
أسمّي هذا الخليط الناتج من الأرز وبرادة الحديد <b>بالمخلوط</b> .		
هل المخلوط الناتج مادة نقية أم مادة غير نقية؟ لماذا؟		
يجذب المغناطيس برادة الحديد ويبقى الرز في الوعاء .		
هل تغيرت خصائص كل من برادة الحديد والأرز بعد الخلط؟		
مادة غير نقية ، لأنه يتكون من أكثر من نوع من الدقائق .		
المخلوط	هو مادة تنتج عن خلط مادتين أو أكثر بنسب وزنيه غير محددة.	

نشاط ( ٥ ) مخاليط مختلفة :

أكون وزملائي المخاليط الآتية:

		
مُعَمَّم طبي	بابونج	مُكسرات

أصنّف المخاليط وفقاً للحالة الفيزيائية للمواد المكونة لها إلى:

المكسرات .	مخاليط صلب - صلب ، مثل
ورق البابونج وسكر في الماء .	مخاليط صلب - سائل ، مثل
كحول وماء	مخاليط سائل - سائل ، مثل

أعطي مثلاً على مخلوط يحيط بنا وهو مُكوّن من غاز - غاز :

الهواء الجوي .

أسمّي مخاليط في بيتي و أصنّفها:

المكسرات - تراب - صخور - سلطة فواكه.	مخاليط صلب - صلب ، مثل
ملح في الماء . سكر في الشاي	مخاليط صلب - سائل ، مثل
كحول وماء - عصير ليمون وماء .	مخاليط سائل - سائل ، مثل
اسطوانة غاز - هواء جوي.	مخاليط غاز - غاز ، مثل



نشاط (٦) متجانس أم غير متجانس :

أحضِر ومعلمي المواد الآتية:



١. أحضِر كأسين من الماء.
٢. أضيف إلى الكأس الأولى ملعقة صغيرة من السكر و أحرِّك جيداً.
٣. أضيف إلى الكأس الثانية ملعقة من الزيت و أحرِّك جيداً.
٤. أسَمِّ المخلوط الناتج في الكأس الأولى " مخلوط متجانس"، لماذا؟

لأنه يظهر كمادة واحدة .

٥. أسَمِّ المخلوط الناتج في الكأس الثانية " مخلوط غير متجانس"، لماذا؟

لأنه لا يظهر كمادة واحدة .

هو مخلوط يتكون من خلط مادتين أو أكثر و يظهر كمادة واحدة.	المخلوط المتجانس
--	------------------

هو مخلوط يتكون من مادتين أو أكثر ولا يظهر كمادة واحدة.	المخلوط الغير المتجانس
--	------------------------

مخاليط متجانسة صلبة تنتج من خلط كمية قليلة من مادة صلبة نقية مع مادة صلبة أخرى بنسب معينة عند صهرها، لإكسابها صفات جديدة مثل الفولاذ والبرونز وخلي الذهب.	السبائك
---	---------

\*أكوّن مخلوطاً :

أضيف قطرة من الحبر أو صبغة ملونة إلى كأس من الماء، و ألاحظ ما يحدث.

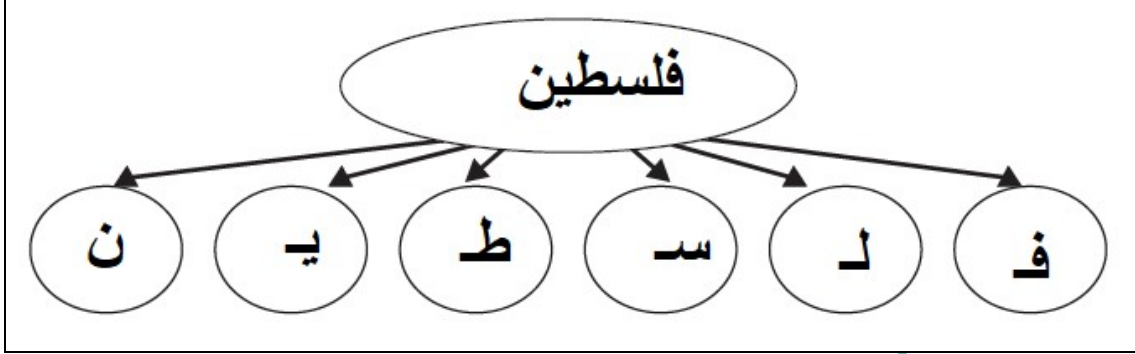
تلون الماء بلون الحبر

ما نوع المخلوط المتكوّن، لماذا؟

مخلوط متجانس ، لأن قطرة الحبر امتزجت بالماء و أصبحت جزءاً منه .

نشاط (٧) حروف فلسطين :

أكتب في الشكل الآتي اسم دولتنا ثم أحللها إلى حروفها كما في المخطط:



كم عدد الأحرف الناتجة؟	ستة أحرف .
هل يمكن تجزئة الحرف الواحد؟	لا يمكن .
هيا نكوّن كلمات أخرى من أحرف فلسطين.	فل ، فلس ، طين ، سين ، لين ، نيل ، طن
عدد المركبات كبير جداً على الرغم من أنّ عدد العناصر في الطبيعة محدود.	

نشاط (٨) العنصر :

أتأمل الصور الآتية و أجيب :

تتكون من ذرات .	ممّ تتكون كل مادة من المواد أعلاه؟
نعم ، لها نفس الشكل واللون والحجم.	هل تتشابه ذرات النحاس في الصورة؟
عنصر النحاس .	ماذا ينتج عن تجمع ذرات النحاس؟
تتشابه في الشكل وتختلف في اللون والحجم	هل تتشابه ذرات العنصرين أعلاه؟
نعم ، لأنه يتكون من النوع نفسه من الذرات.	هل يعدّ العنصر مادة نقية؟ ولماذا؟

الذرة	وحدة البناء الأساسية للمادة .
العنصر	مادة نقية تتكون من نوع واحد من الذرات .

نشاط ( ٩ ) بعض خصائص العنصر :

			
الألومنيوم	الأكسجين	الحديد	اسمي
صلب	غاز	صلب	حالتي في الظروف الطبيعية
صناعة الشبائك وهياكل الطائرات .	يساعد على الاشتعال ويستخدم في المستشفيات .	في صناعة السيارات و الأبواب و أعمال البناء والجسور .	بعض استخداماتي

			
الكربون	الكبريت	الزنك	اسمي
صلب	صلب	سائل	حالتي في الظروف الطبيعية
صناعة حجر البطاريات والوقود و أقلام الرصاص.	صناعة الدهان والمنظفات ومكافحة الآفات الزراعية.	ميزان الحرارة الطبي، الإضاءة	بعض استخداماتي

عنصر الهيدروجين وقود المستقبل، غاز في الظروف الطبيعية، يُستخدم كوقود نظيف و آمن بيئياً حيث لا يُطلق غازات ضارة عند حرقه، ويمكن استعماله كوقود للسيارات والمركبات الفضائية والصواريخ، و إنتاج الكهرباء.

نشاط ( ١٠ ) الإتحاد قوة :

أحضر بمساعدة معلمي المواد الآتية:

		
مغناطيس	مسحوق كبريت	برادة حديد

أصِفْ كُلاً من برادة الحديد ومسحوق الكبريت .

برادة الحديد : مادة هشة صلبة محمرة اللون .

الكبريت : مادة هشة صلبة صفراء اللون .

أقْرَبُ المغناطيس من كلِّ منهما و أسجِّلْ ملاحظاتي.

تنجذب برادة الحديد للمغناطيس بينما لا يجذب الكبريت للمغناطيس .

أخلطُ نصفَ ملعقةٍ من برادة الحديد مع ملعقةٍ من الكبريت، ماذا أسمِّي الناتج؟

مخلوط .

أقْرَبُ المغناطيس من المخلوط و أسجِّلْ ملاحظاتي.

تنجذب برادة الحديد إلى المغناطيس ولا يجذب الكبريت فيتم فصلهما عن بعضهما .

أسخِّنُ المخلوط مدة قصيرة بمساعدة مُعلمي وفي مكان مفتوح (ساحة المدرسة .) لماذا؟

لأنه ينتج عن عملية التسخين غازات سامة .

أصِفْ المادّة الجديدة الناتجة.

مادة صلبة متماسكة.

أقْرَبُ المغناطيس من المادّة الجديدة و أسجِّلْ ملاحظاتي.

لا تنجذب إلى المغناطيس.

تُسمَّى المادّة الناتجة مُركباً . هل المُركب مادة نقيّة؟ لماذا؟

نعم ، مادة نقيّة ، لأنه يتكون من نوع واحد من الدقائق .

أستنتج أن :




المادة النقيّة إما أن تكون عنصر أو مركب .

المركب

مادة نقيّة تتكون من اتحاد عنصرين مختلفين أو أكثر .

نشاط ( ١١ ) أحادي المركب :

أقارن بين صفات العنصرين والمركب الناتج عن اتحادهما في المخطط الآتي:

		
مادة صلبة بيضاء. تضاف للطعام لتعطيه الطعم المالح .	غاز سام كريه الرائحة لونه أصفر مخضر. معقم لمياه الشرب .	مادة صلبة لامعة عند قطعها لونها فضي . تتفاعل مع الماء والهواء . تحرق الجلد .
صوديوم + كلور ← كلوريد الصوديوم ( ملح الطعام )		

نشاط ( ١٢ ) خصائص المركب :

أقارن بين صفات العنصرين والمركب الناتج عن اتحادهما في المخطط الآتي:

			
الماء	غاز ثاني أكسيد الكربون	سكر	أسمي
هيدروجين - أكسجين	أكسجين - كربون	كربون - هيدروجين - أكسجين	العناصر التي تدخل في تركيبها
سائل	غاز	صلب	حالتها في الظروف الطبيعية
الشرب. إنتاج الطاقة . الطهي والتنظيف . ري المزروعات.	إطفاء الحرائق . يستخدمه النبات لإنتاج الغذاء.	صناعة الحلويات . صناعة المشروبات . غذاء للنبات والحيوان.	بعض استخداماتها

مُرَكَّبَات أُخْرَى أَعْرَفَهَا مِنَ الْبِيئَةِ الْمَحِيطَةِ بِئِي:

أكسيد الحديد ( صدا الحديد ) – ملح الطعام - حمض الهيدروكلوريك - ثاني أكسيد الكربون - الخل - حمض الكبريتيك .

أكتب وزملائي أمثلة لمواد من بيئتي و أصنفها في الجدول الآتي :

مواد غير نقية		مواد نقية	
مخلوط غير متجانس	مخلوط متجانس	المركب	العنصر
المكسرات	ماء وسكر	كلوريد الصوديوم	ذهب
سلطة الخضار	ماء البحر	أكسيد الحديد	نحاس
سلطة الفواكه	النفط	الكحول	حديد
قمح و تراب	عصير الليمون	السكر	فضة

### تلخيص الدرس الأول : أنواع المواد وخصائصها

- **المادة** : كل شيء يدرك بالحواس وله ثقل ، ويشغل حيز من الفراغ مثل الكتاب والتفاز .
- **الحجر مادة** لأن له كتله يمكن قياسها في الميزان الحساس . وله حجم يمكن قياسه بالمخبر المدرج .
- **يستخدم الميزان الحساس** في تحديد كتلة المادة .
- **يستخدم المخبر المدرج في قياس حجم السوائل** .
- **تصنف المواد** إلى كائنات حية وكائنات غير حية .
- **تصنف المواد حسب نقاوتها** إلى مواد نقية ومواد غير نقية .
- **المادة النقية** : هي المادة التي تتكون من نفس النوع من الدقائق .
- **المادة الغير نقية** : هي المادة التي تتكون من أكثر من نوع من الدقائق .

المقارنة	المادة النقية	المادة غير نقية
<b>التعريف</b>	هي المادة التي تتكون من نفس النوع من الدقائق.	هي المادة التي تتكون من أكثر من نوع من الدقائق.
<b>تصنف إلى</b>	عناصر ومركبات	مخاليط
<b>أمثلة</b>	سكر - ذهب - ألومنيوم - حديد - ملح - كلور	مكسرات - عصير - تراب - ماء بحر - برادة حديد مع كبريت

- **يعتبر السكر وبرادة الحديد من المواد النقية** لأنهما يتكونان من النوع نفسه من الدقائق .
- **يمكن فصل برادة الحديد عن الأرز بواسطة المغناطيس** دون أن تتغير خصائص أي منهما .
- **المخلوط** : هو مادة تنتج عن خلط مادتين أو أكثر بنسب وزنيه غير محددة .
- **تصنف المخاليط حسب الحالة الفيزيائية لمكوناتها إلى :**
  1. **مخاليط صلب - صلب** : المكسرات .
  2. **مخاليط صلب - سائل** : البابونج .
  3. **مخاليط سائل - سائل** : المعقم الطبي .
  4. **مخاليط غاز - غاز** : الهواء الجوي .
  5. **مخاليط سائل - غاز** : المشروبات الغازية .
- **تصنف المخاليط إلى مخلوط متجانس و مخلوط غير متجانس** .
- **تعتبر المشروبات الغازية من المخاليط التي تضر بالصحة** .
- **السكر في الماء مخلوط متجانس** .
- **الزيت في الماء مخلوط غير متجانس** .

المقارنة	مخلوط متجانس	مخلوط غير متجانس
<b>التعريف</b>	هو مخلوط يتكون من خلط مادتين أو أكثر ويظهر كمادة واحدة.	هو مخلوط يتكون من مادتين أو أكثر ولا يظهر كمادة واحدة.
<b>أمثلة</b>	الماء والملح - ماء البحر - الدهان - الحليب .	الماء والزيت - القهوة .

- **السبائك** : مخاليط متجانسة صلبة تنتج من خلط كمية قليلة من مادة صلبة نقيّة مع مادة صلبة أخرى بنسب معينة عند صهرها، لإكسابها صفات جديدة مثل الفولاذ والبرونز وحليّ الذهب.
- **تخلط المواد الصلبة مع مواد أخرى بنسب معينة لإكسابها صفات جديدة .**
- عدد المركبات كبير جدا مع أن عدد العناصر في الطبيعة محدود .
- عند إضافة قطرة من الحبر أو صبغة ملوّنة إلى كأس من الماء نلاحظ انتشار الحبر في الماء وتكون مخلوط متجانس .
- **الذرة** : وحدة البناء الأساسية في الذرة .
- **العنصر** : مادة نقيّة تتكون من نوع واحد من الذرات .
- **للعناصر ثلاث حالات** : صلبة - سائلة - غازية .

الشكل	الحديد	الأكسجين	الألومنيوم
			
اسمي	الحديد	الأكسجين	الألومنيوم
حالتني في الظروف الطبيعيّة	صلب	غاز	صلب
بعض استخداماتي	في صناعة السيارات و الأبواب و أعمال البناء والجسور .	يساعد على الاشتعال ويستخدم في المستشفيات .	صناعة الشبائيك وهياكل الطائرات .

الشكل	الزئبق	الكبريت	الكربون
			
اسمي	الزئبق	الكبريت	الكربون
حالتني في الظروف الطبيعيّة	سائل	صلب	صلب
بعض استخداماتي	ميزان الحرارة الطبي، الإضاءة	صناعة الدهان والمنظفات ومكافحة الآفات الزراعية.	صناعة حجر البطاريات والوقود و أقلام الرصاص.

- عنصر الهيدروجين ووقود المستقبل، غاز في الظروف الطبيعيّة، يُستخدم كوقود نظيف و آمن بيئيّاً حيث لا يُطلق غازات ضارّة عند حرقه، ويمكن استعماله كوقود للسيارات والمركبات الفضائيّة والصّواريخ، و إنتاج الكهرباء .
- **المركب** : مادة نقيّة تتكون من اتحاد عنصرين مختلفين أو أكثر .



- يستخدم الأكسجين في اللحام والتنفس .
- يستخدم الألومنيوم في صناعة الطائرات والشبابيك .
- يستخدم الزئبق في صناعة موازين الحرارة .
- يستخدم الكبريت في مكافحة الآفات الضارة .
- عنصر الهيدروجين وقود المستقبل .
- المادة النقية إما أن تكون عنصر أو مركب .
- عند خلط برادة الحديد مع مسحوق الكبريت وتقريب المغناطيس منها يجذب الحديد للمغناطيس ويبقى مسحوق الكبريت ، لأنه مخلوط . ( كل عنصر احتفظ بخواصه ولم تتكون مادة جديدة ) .
- عند تسخين مخلوط برادة الحديد مع مسحوق الكبريت ثم تقريب المغناطيس ، لا يجذب المغناطيس الحديد وذلك لتكون مادة جديدة تختلف خواصها عن العناصر المكونة لها وتسمى هذه المادة مركباً ( كبريتيد الحديد ) .

#### تكوين مركب ملح الطعام:-

- الصوديوم :- يوجد في الطبيعة على شكل صلب ، ولونه فضي لامع ، ويحترق بلهب أصفر ، يحفظ تحت طبقة من الكاز لأنه يتفاعل مع الهواء والماء .
- الكلور : يتواجد في الطبيعة على شكل غاز سام ، رائحته كريهة ، لا بد من تجنب استنشاقه ، لونه أصفر مخضر ، يستخدم في صناعة مبيضات الأقمشة ومعقم لمياه الشرب .
- كلوريد الصوديوم : مركب يعرف باسم ملح الطعام ، صلب ولونه أبيض ويوضع على الطعام لتمليحه .

خصائص المركب :			
			
الماء	غاز ثاني أكسيد الكربون	سكر	أسمي
هيدروجين - أكسجين	أكسجين - كربون	كربون - هيدروجين - أكسجين	العناصر التي تدخل في تركيبها
سائل	غاز	صلب	حالتها في الظروف الطبيعية
الشرب . إنتاج الطاقة . الطهي والتنظيف . ري المزروعات .	إطفاء الحرائق . يستخدمه النبات لإنتاج الغذاء .	صناعة الحلويات . صناعة المشروبات . غذاء للنبات والحيوان .	بعض استخداماتها

أمثلة لمواد من بيئتي :

مواد غير نقية		مواد نقية	
مخلوط غير متجانس	مخلوط متجانس	المركب	العنصر
المكسرات	ماء وسكر	كلوريد الصوديوم	ذهب
سلطة الخضار	ماء البحر	أكسيد الحديد	نحاس
سلطة الفواكه	النفط	الكحول	حديد
قمح و تراب	عصير الليمون	السكر	فضة

## الدّرس الثّاني

### طرائق فصل المواد

نشاط ( ١ ) أعمل كأجدادي:

هيا نتأمّل الصّور الآتية ونكتب طرائق فصل المحاصيل التي استخدّمها أجدادي:



الفصل باليد

الفصل بالمدراة

الفصل باليد

ما سبب اختيار الأسرة لكل طريقة من طرائق الفصل السابقة؟

بسبب الفرق في حجم حبات الزيتون.	الفصل باليد
لأن الهواء يحمل القش الخفيف وتسقط حبات القمح الثقيلة .	الفصل بالمدراة
بسبب الفرق بين حبات القمح والتراب فينزل التراب ويبقى القمح .	الفصل باليد

أفترح طرائق أخرى أساعد بها أسرتي لفصل الشوائب عن المحاصيل

١. استخدام الغربال الآلي في المطاحن .
٢. استخدام التيار المائي أو الهوائي وخاصة على حبات الزيتون .

نشاط ( ٢ ) أريد حلاً:

أثناء إجراء طلبية الصّف الخامس لإحدى التجارب في مختبر العلوم اختلطت برادة الألومنيوم مع برادة الحديد، أساعد مُعلّمي في فصل المخلوط الناتج.

ما الأداة التي استخدمتها لفصل المخلوط؟

المغناطيس .

أسمّي الخاصيّة التي اعتمدت عليها طريقة فصل برادة الحديد عن برادة الألومنيوم:

جذب المغناطيس .

طريقة الفصل المستخدمة، هي: الفصل بالمغناطيس

نشاط ( ٣ ) فصل الشوائب من الماء :

أولاً : الترويق :

١. أضع وزميلي كمية من التراب داخل كأس زجاجية، ثم نضيف ماءً إلى الكأس ونحركه.

٢. هل المخلوط الناتج هو مخلوط متجانس أم غير متجانس، لماذا؟

مخلوط غير متجانس ، لأنه لا يظهر كمادة واحدة .

٣. أترك المخلوط يهدأ " يروق " لفترة من الزمن و أسجل ملاحظاتي:

ترسب غالبية المواد العالقة أسفل الكأس وتبقى كمية طافية من القش ويصبح الماء أكثر صفاء.

٤. أسكب الماء من الكأس بهدوء، ماذا بقي في الكأس. لماذا؟

يبقى التراب ، لأنه ترسب في أسفل الكأس .

٥. أسمي الخاصية التي اعتمدت عليها طريقة الفصل:

الترسيب.

طريقة الفصل المستخدمة، هي:

الفصل بالترويق .

الفصل بالترويق:

طريقة لفصل مادة صلبة عالقة في مادة سائلة وفصل غير تام مثل مخلوط الماء والرمل .

\*أكتب أمثلة أخرى من بيئتي أستخدّم فيها طريقة الفصل بالترويق.

معالجة مياه الشرب ، معالجة المياه العادمة .

علل / تعدّ طريقة الفصل بالترويق من مراحل معالجة المياه العادمة لتحويلها إلى مياه صالحة لريّ المزروعات.

لأنه يتم فيها ترسيب المواد العالقة وفصلها عن الماء .

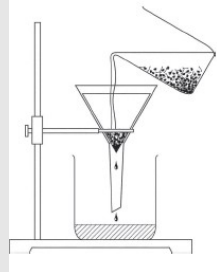
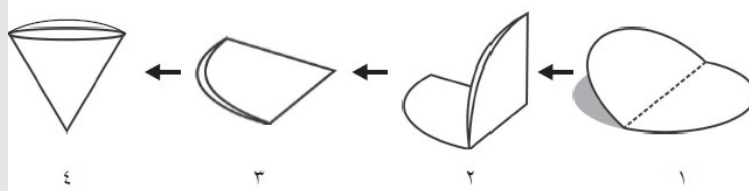
ثانياً : الترشيح :

١. أضع قطعة قماش بيضاء على فوهة كأس زجاجي، ثم أصبّ خليط الماء الذي حصلت عليه من النشاط السابق. أسجّل ملاحظاتي:

تفصل كمية إضافية من التراب وتبقى على قطعة القماش وينزل الماء إلى الكأس .

٢. هل حصلت على ماء صافٍ تماماً؟ لماذا؟

ليس تماماً ، لأن الفتحات في قطعة القماش كبيرة نسبياً تسمح بمرور كمية من التراب \* . هيا نجرب باستخدام ورقة الترشيح بعد تثبيتها داخل القمع كما يبيّن الشكل الآتي:



١. أسكبُ مخلوط الماء الذي حصلت عليه سابقاً إلى القمع بالتدرج أسجّل ملاحظاتي:

يتم فصل جميع التراب بواسطة ورق الترشيح وينزل الماء صافياً .

٢. أسمّي الخاصية التي اعتمدت عليها طريقة الفصل:

النفذية .

طريقة الفصل المستخدمة، هي:

الفصل بالترشيح .

الفصل بالترشيح:

طريقة لفصل مادة صلبة عالقة في مادة سائلة فصل تام باستخدام قمع وورق ترشيح .

ورق الترشيح:

ورق نصف نقاذ يُستخدم لفصل المواد الصلبة الدقيقة الموجودة في سائل خلال عملية الترشيح .

يكثر إنتاج اللبن الرائب في فصل الربيع، حيث تعمل الأسرة الفلسطينية على تخزين الفائض منه على شكل لبننة أو جبنة.

كيف أساعدُ أمي في صناعة اللبنة في المنزل؟

باستخدام طريقة الفصل بالترشيح حيث نضع كمية من اللبن في قطعة من القماش ونعلقها لفترة من الزمن حيث ينزل الماء وتبقى اللبنة في قطعة القماش .

أقارنُ بين طريقتي: الترويق والترشيح في الجدول الآتي:

أوجه المقارنة	الفصل بالترويق	الفصل بالترشيح
الوقت اللازم	أكثر	أقل
السهولة	أسهل	أصعب
جودة الفصل	فصل غير تام ( أقل نقاوة )	فصل تام ( أكثر نقاوة )
الخاصية التي تعتمد عليها طريقة الفصل	الترسيب	النفاذية

نشاط ( ٤ ) الكنز الملحي :

خرجت إحدى العائلات في رحلة إلى مدينة أريحا والبحر الميت، وبعد السباحة في مياه البحر الدافئة والنظيفة، وبعد الاستراحة قليلاً في الهواء النقي والشمس المشرقة، لاحظ أفراد العائلة ظهور طبقة بيضاء على أجسامهم.

ماذا تتوقع أن تكون هذه الطبقة؟

طبقة ملح من مياه البحر .

أتناقشُ وزميلي في تفسير سبب ظهور هذه الطبقة.

لأن الماء تبخر بفعل حرارة الشمس وبقيت الأملاح على الأجسام .

هيا نجربُ معاً:

١. أحضِرُ عينة من ماء البحر أو مخلوط الماء والملح.

٢. أضعُ مخلوط الماء والملح في الوعاء فوق اللهب كما في الشكل المجاور، ثم أسخِنُ المخلوط حتى يتبخّر جميع الماء . أسجّلُ ملاحظاتي:

يتبخّر الماء وتبقى طبقة من الملح أسفل الوعاء .

٣. أسمّي الخاصية التي اعتمدتُ عليها طريقة الفصل:

خاصية التبخر .

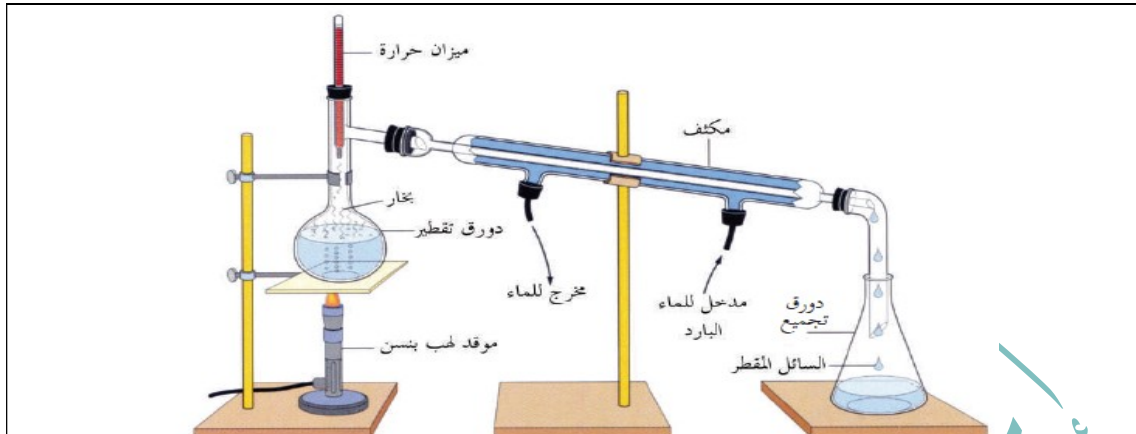
طريقة الفصل المستخدمة، هي:

الفصل بالتبخير .

الفصل بالتبخير:

طريقة لفصل مادة صلبة ذائبة في مادة سائلة بالحرارة مثل مخلوط الماء والملح .

نشاط ( ٥ ) التقطير :



أكتب أسماء أجزاء جهاز التقطير الرئيسية:

١. مصدر حرارة .
٢. دورق تقطير .
٣. مكثف .
٤. دورق تجميع .
٥. ميزان حرارة .

أراقب ما يحدث لمخلوط الماء والملح في دورق التقطير و أسجل ملاحظاتي:

تبخر الماء من دورق التقطير وينتقل البخار إلى المكثف .

ماذا أسمي العملية التي تحدث داخل دورق التقطير؟

التبخير .

أراقب ما يحدث لبخار الماء في المكثف و أسجل ملاحظاتي:

يبرد البخار ويتكاثف إلى قطرات ماء .

ماذا أسمي العملية التي تحدث داخل المكثف؟

التكاثف .

أقارن بين صفات السائل الموجود في دورق التقطير والسائل المتجمع في دورق

التجميع:

السائل الموجود في دورق التقطير مخلوط ملحي ( ماء + ملح ) ، السائل الموجود في

دورق التجميع ماء نقي .

أسمي الخاصية التي اعتمدت عليها طريقة الفصل:

التبخير ثم التكاثف .

طريقة الفصل المستخدمة، هي:

الفصل بالتقطير .

الفصل بالتقطير:

طريقة لفصل مادة صلبة ذاتية في مادة سائلة والحصول على المذاب والمذيب بالتبخير

والتكاثف .

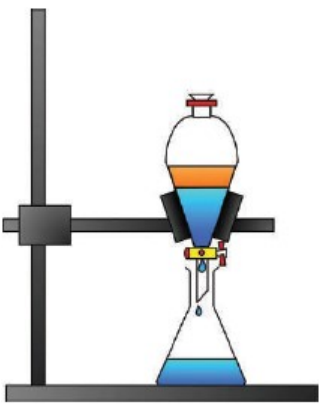
ناقش : تُعدّ دورة الماء في الطبيعة مثالاً على عملية التقطير.

لأنها تعتمد على عمليتي التبخير والتكاثف معاً .

نشاط (٦) فصل الماء عن الزيت :

أحضِرْ بمساعدة مُعَلِّمي الأدوات الآتية:

			
قُمع الفصل	دورق مخروطي	ماء	زيت زيتون

	١. أصبْ كلاً من الزيت والماء داخل قُمع الفصل و أَرِجْهُ، هل امترج الزيت مع الماء؟
	لا ، لم يمتزج الماء بالزيت .
	٢. أثبت قُمع الفصل على الحامل كما في الشكل المجاور، ثم أتركه فترة من الزمن.
	٣. أخلص من خلال فتح الصّمام من أحد السائلين.
	٤. أي السائلين ينزل من القُمع أولاً؟ لماذا؟
الماء ، لأنه أثقل من الزيت .	
٥. أسَمِّي الخاصية التي اعتمدت عليها طريقة الفصل: السوائل الغير ممتزجة .	
طريقة الفصل المستخدمة، هي: قمع الفصل .	

عملية فصل السوائل بقُمع الفصل:

طريقة تستخدم لفصل مادة سائلة غير ممتزجة بمادة سائلة أخرى مثل الزيت والماء

قُمع الفصل:

أداة تشبه القُمع المخروطي، تُستخدم في فصل المواد السائلة غير الممتزجة فيما بينها مثل الزيت والماء.



نشاط ( ٧ ) نحو فلسطين نظيفة :

إلقاء النفايات في الشوارع والساحات العامة من الظواهر السلبية المنتشرة، حيث تواجه البلديات والمجالس القروية صعوبات في جمع النفايات والتخلص منها.

١. ناقش وزملائي هذه الظاهرة.

ظاهرة سلبية وسيئة تؤدي إلى انتشار الأمراض والحشرات والروائح الكريهة التي تضر بالإنسان والبيئة .

٢. اقترح بالتعاون مع زملائي قواعد للتعامل مع النفايات.

١. فصل النفايات حسب أنواعها .

٢. وضع النفايات داخل صندوق القمامة المخصص .

٣. تدوير النفايات .

٤. معالجة النفايات .

٥. تحويل النفايات إلى مواد عضوية مفيدة للتربة .

٣. هل يمكن الاستفادة من النفايات؟ كيف؟

نعم ، وذلك من خلال :

١. تحويل النفايات إلى مواد عضوية مفيدة للتربة .

٢. تدوير النفايات والحصول على مواد خام .

٤. كيف يمكننا الاستفادة من طرائق فصل المخالط في معالجة مشكلة النفايات؟

١. الفصل باليد : توعية المواطنين بكيفية فرز النفايات المنزلية قبل أن يتم تجميعها .

٢. الفصل بالمغناطيس : وذلك بفصل المواد الحديدية عن غيرها .

طرائق و أدوات الفصل

الطريقة	الخاصية المميزة	مثال
الغربال	اختلاف حجم الدقائق	الحصى والرمل
اليد	اختلاف الدقائق	المكسرات ثمار الزيتون
المغناطيس	جذب المغناطيس	برادة الحديد مسحوق الكبريت
الترويق	الترسيب	التراب والماء الطباشير والماء
الترشيح	النفذية	التراب والماء الطباشير والماء
التبخير	التبخر	الماء والمح
التقطير	التبخر ثم التكاثر	الماء والكحول
قمع الفصل	سوائل لا تذيب بعضها	الماء والزيت

### تلخيص الدرس الثاني : طرائق فصل المواد

- من طرائق و أدوات فصل المواد :
- ١. الغربال . ٢. اليد . ٣. المغناطيس . ٤. الترويق .
- ٥. الترشيح . ٦. التبخير . ٧. التقطير . ٨. قمع الفصل .
- استخدم الفلسطينيون قديماً وسائل متنوعة لفصل المواد عن بعضها كالغربال واليد .
- **الفصل باليد** : طريقة لفصل المخاليط، تعتمد على خاصية اختلاف الدقائق مثل حبوب الفول والحمض .
- **الفصل بالغربال** : طريقة لفصل المخاليط وتعتمد على خاصية اختلاف حجم الدقائق . **مثل فصل القمح عن الرمل**
- فصل خليط برادة الحديد عن برادة الألومنيوم نستخدم المغناطيس الذي يجذب برادة الحديد ولا يجذب برادة الألومنيوم .
- **الفصل بالمغناطيس** : طريقة لفصل المخاليط تعتمد على خاصية الجذب مثل مخلوط برادة الحديد والسكر

#### الترويق :

- **الفصل بالترويق** : طريقة لفصل مادة صلبة عالقة في مادة سائلة وفصل غير تام مثل مخلوط الماء والرمل .
- ترك المخلوط لفترة من الزمن حتى تنزل المواد العالقة إلى قاع الوعاء ثم يسكب الماء النقي بهدوء في وعاء آخر .
- تستخدم طريقة الفصل بالترويق للمخاليط غير المتجانسة كالتراب والماء والطباشير والماء .
- **تعتمد طريقة الفصل بالترويق** على خاصية الترسيب .
- **تعتبر طريقة الفصل بالترويق** من مراحل معالجة المياه العادمة لتحويلها إلى مياه صالحة للري .

#### الترشيح :

- **الفصل بالترشيح** : طريقة لفصل مادة صلبة عالقة في مادة سائلة فصل تام باستخدام قمع وورق ترشيح .
- يمكن الحصول على ماء أكثر صفاءً باستخدام طريقة الترشيح بدلاً من الترويق .
- **ورق الترشيح** : ورق نصف نفاذ يُستخدم لفصل المواد الصلبة الدقيقة الموجودة في سائل خلال عملية الترشيح .
- **يستخدم ورق الترشيح** في الفصل بين المواد الغير متجانسة .
- يتم صناعة اللبنة في المنزل بطريقة الترشيح .

### مقارنة بين الترويق والترشيح :

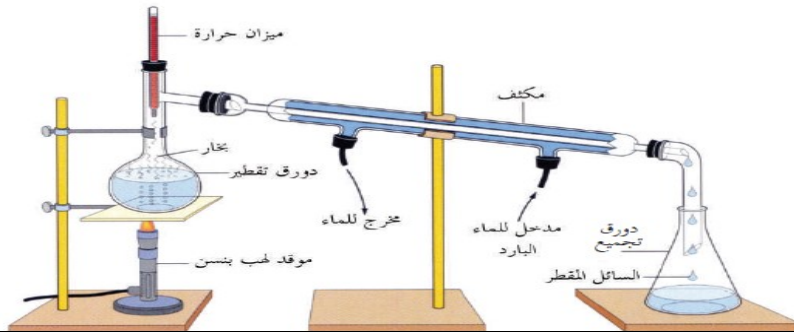
أوجه المقارنة	الفصل بالترويق	الفصل بالترشيح
الوقت اللازم	أكثر	أقل
السهولة	أسهل	أصعب
جودة الفصل	فصل غير تام ( أقل نقاوة )	فصل تام ( أكثر نقاوة )
الخاصية التي تعتمد عليها طريقة الفصل	الترسيب	النفذية

### الفصل بالتبخير :

- **الفصل بالتبخير:** طريقة لفصل مادة صلبة ذائبة في مادة سائلة مذيية بالحرارة مثل مخلوط الماء والملح .
- ظهور طبقة بيضاء على أجسام من يسبحون في البحر الميت بعد جفافهم : بسبب احتواء البحر الميت على كمية كبيرة من الأملاح ، حيث يتبخر الماء بواسطة حرارة الشمس ويبقى الملح .
- البحر الميت مخلوط متجانس ( ملح + ماء ) .
- يستخرج الملح من البحر بطريقة الفصل بالتبخير .

### الفصل بالتقطير :

- **الفصل بالتقطير:** طريقة لفصل مادة صلبة ذائبة في مادة سائلة والحصول على المذاب والمذيب بالتبخير والتكاثف .
- جابر بن حيان قام برسم تخطيطي لجهاز التقطير .



### أسماء أجزاء جهاز التقطير الرئيسية:

١. مصدر حرارة .
٢. دورق تقطير .
٣. مكثف .
٤. دورق تجميع .
٥. ميزان حرارة .

- العملية التي تحدث داخل دورق التقطير ( التبخر ) والعملية التي تحدث داخل المكثف ( التكاثف ) .
- تعد دورة المياه في الطبيعة أحد الأمثلة على طريقة الفصل بالتقطير لأنها تعتمد على التبخر ومن ثم التكثيف .

### قمع الفصل :

- الفصل بقمع الفصل :يستخدم لفصل مادة سائلة غير ممتزجة بمادة سائلة أخرى مثل الزيت والماء .
- قُمع الفصل: أداة تشبه القمع المخروطي، تُستخدم في فصل المواد السائلة غير الممتزجة فيما بينها مثل الزيت والماء.
- يمكن فصل مكونات بعض المركبات : فصل الزيت عن الماء .
- يمكن الاستفادة من طرق فصل المخاليط في معالجة مشكلة النفايات لإعادة تدويرها .
- لا يمكن فصل الزيت عن الماء بواسطة الترشيح : لأن الزيت ليس مادة صلبة .
- لفصل الملح في مخلوط ( الرمل والمسامير والملح و أوراق الشجر ) :  
نفصل المسامير بالمغناطيس ، ثم نذيب الرمل والملح و أوراق الشجر بالماء ، ونقوم بالترشيح ثم بالتبخير فنحصل على الملح .



- اللون الأصفر : لجمع النفايات البلاستيكية .
- اللون الأخضر : لجمع النفايات الزجاجية .
- اللون الأزرق : لجمع النفايات الورقية .




## الدّرس الثالث

### التغيّرات الفيزيائية والكيميائية

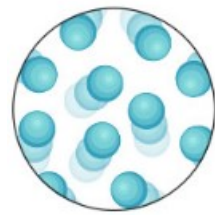
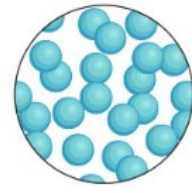
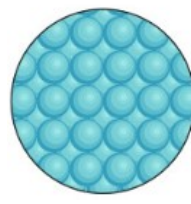
#### نشاط ( ١ ) حالات المادة :

أحضّر بمساعدة مُعلّمي الأدوات الآتية:	
	
مخبار مُدرّج	كأس مُدرّجة
أحضّر مكعباً من الجليد معروف حجمه و أتحصه بما حالته؟	
الحالة صلبة.	
أضغ مكعب الجليد في كأس زجاجية مُدرّجة. هل تغيّر شكله؟ هل تغيّر حجمه ؟	
لم يتغيّر شكله ، لم يتغيّر حجمه.	
ما حالة الجليد بعد التسخين ؟ ما حجمه ؟	
الحالة سائلة، والحجم ثابت	
أنقل الماء الناتج إلى مخبار مُدرّج. هل تغيّر شكل الماء؟ هل تغيّر حجمه؟	
نعم، أخذ شكل المخبار المدرج، ولكن حجمه لم يتغيّر .	
أعيد الماء إلى الكأس و أسخن من جديد فترة من الزمن .ما حالة الماء الجديدة	
تحول إلى بخار ( غاز ) .	
هل يمكن إعادة بخار الماء إلى جليد؟ كيف؟	
نعم ، بالتبريد ، حيث يتحول البخار إلى سائل ثم إلى جليد صلب.	
أنفخ بالوناً لملئه بالهواء، ما الشكل الذي اتخذه الهواء؟	
شكل البالون ( لأن الغاز يأخذ شكل الوعاء الذي يوجد فيه ) .	
هل يمكن تغيير شكل وحجم البالون ؟ كيف؟	
يمكن تغيير شكل وحجم البالون عن طريق الضغط عليه باليد .	

الشكل	الصلبة	السائلة	الغازية
ثابت	ثابت	متغير ويأخذ شكل الوعاء الذي يوضع به	متغير ويأخذ شكل الوعاء
الحجم	ثابت	ثابت	متغير ويأخذ حجم الوعاء

هيا نخرج معاً إلى الملعب :	
 <p>صلبة</p>	<p>أشكّل مع زملائي في المجموعة صفوفاً متوازية ومرتبّة ويقوم كل منا بمدّ يديه ووضعهما على كتف زميله مع محاولة القفز في المكان نفسه. هل يمكن سحب أحد الطلبة بسهولة؟ لماذا؟</p> <p>لا يمكن سحبه لأنهم متراصون وتماسكون مع بعض.</p>
 <p>سائلة</p>	<p>هيا نتباعد عن بعض ونقف بشكل عشوائي ونقوم بتشبيك الأيدي ومحاولة القفز في المكان. هل يمكن سحب أحد الطلبة بسهولة؟ لماذا؟</p> <p>تحتاج إلى قوة أقل لسحب أحد الطلبة، لأن المسافات بينهم أكبر وتماسكهم أقل.</p>
 <p>غازية</p>	<p>أطلب من زملائي فك الأيدي والتباعد والقفز بحرية في الاتجاهات جميعها. هل يمكن خروج أحد الطلبة من الملعب بسهولة؟ لماذا؟</p> <p>نعم ، لأن المسافات بين الطلبة كبيرة جداً كم أنهم فير تماسكين ومتباعدين .</p>
<p>هل بقي الطلبة أنفسهم في الحالات الثلاث أم تغيروا؟ لماذا؟</p> <p>نعم نفس الطلبة، لكن تغير ترتيبهم وطريقة تماسكهم.</p>	

أستنتج أن :  
دقائق المادّة في حالة الصلابة متماسكة ومتراصة، أمّا في حالة السيولة فهي متقاربة و أقل تماسكاً، وفي الحالة الغازية متباعدة وتماسكها ضعيف جداً.

أرسم دقائق المادّة في الحالة الصلبة والحالة السائلة والحالة الغازية:		
		
الحالة الغازية	الحالة السائلة	الحالة الصلبة

نشاط ( ٢ ) ألعب مع المعجون :



سكر



معجون

أحضِرْ قطعة من المعجون، أصنع منها أشكالاً مُختلفة.

هل يمكن إعادة قطعة المعجون إلى شكلها الأصلي؟ أجب.

نعم يمكن إعادة قطعة المعجون إلى شكلها الأصلي

ما التغيرات التي حدثت على المعجون؟

تغير في شكل المعجون .

أحضِرْ قطعة من السكر، ما لونها؟ ما طعمها؟

لونها أبيض ، وطعمها حلو .

أطحنْ قطعة السكر، ما لونها؟ ما طعمها؟

لونها أبيض ، وطعمها حلو .

ما التغيرات التي حدثت على قطعة السكر؟

شكل السكر من مكعب إلى حبيبات .

هل حافظ كل من المعجون والسكر على خصائص مُكوناتهما؟

تغير شكل المعجون و السكر فقط مع المحافظة على خصائص مكوناتها.

أستنتج أن :

شكل كل من المعجون والسكر تغير .

خصائص مُكونات كل من المعجون والسكر مثل اللون، الرائحة، الطعم لم يتغير .

نشاط ( ٣ ) ذوبان الملح في الماء :



ميزان إلكتروني

لهب بنسن

ملح

ماء

كأس

أقيس كتلة كأس فارغة ثم أضع فيه كمية من الملح و أقيس كتلتها مرة أخرى.

كتلة الكأس الفارغة = ٣٠٠ جرام . ( فرض )

كتلة الكأس مع الملح = ٣٤٠ جرام .

أحسب كتلة الملح فقط = كتلة الكأس مع الملح - كتلة الكأس الفارغة

كتلة الملح فقط = ٣٤٠ - ٣٠٠ = ٤٠ جرام .

أضيف ماءً حتى منتصف الكأس، و أحرّكه جيداً، ماذا ألاحظ؟

ذوبان الملح في الماء .

ما نوع المخلوط الناتج؟

مخلوط متجانس .

أسخن الكأس حتى يتبخّر جميع الماء، أسجل ملاحظاتي ؟

تبخّر الماء ، وبقاء الملح مترسب في قاع الكأس .

أقيس كتلة الكأس والملح المتبقي بعد التسخين، أسجل ملاحظاتي:

٣٤٠ جرام ( تبقى ثابتة )

ما العلاقة بين كتلة الملح قبل إضافة الماء إلى الكأس وبعد تبخّر الماء جميعه؟

متساوية .

برأيك هل سيحدث تغيير على طعم الملح قبل تبخّر الماء وبعده؟

لا .

أستنتج أن :

الملح بعد ذوبانه في الماء احتفظ بلونه و طعمه و كتلته .

تسمى التغيرات الحادثة في الأنشطة السابقة تغيرات فيزيائية (طبيعية).

اعتماداً على هذه الأنشطة، أي الصفات الآتية تتغير و أيها تبقى ثابتة عند حدوث التغير						
صفة المادة	الحالة	الشكل	الحجم	اللون	الطعم	الكتلة
تتغير / لا تتغير	تتغير	يتغير	يتغير	لا يتغير	لا يتغير	لا يتغير

هو تغير في شكل المادة أو حجمها أو حالتها دون التغير في صفاتها وخواصها من لون وطعم ورائحة .	التغيير الفيزيائي ( الطبيعي )
--	-------------------------------



**ناقش :** عند إضاءة شمعة تحدث تغيّرات عديدة

انصهار الشمع تغيير فيزيائي .  
احتراق الشمع ينتج عنه تغيير كيميائي لأنه ينتج مواد جديدة .

**نشاط ( ٤ ) حرق المغنيسيوم :**



١. أحضر شريطاً من المغنيسيوم و أتفحصه من حيث اللون والشكل.
٢. أشعل بمساعدة مُعلّمي شريط المغنيسيوم، بعد تنظيفه بورق الصنّفرة.
٣. أجمع المادّة الناتجة عن عملية الاحتراق و أصفها.
٤. أقرن بين شريط المغنيسيوم قبل الحرق والمادّة الناتجة بعد الحرق في الجدول الآتي:

الحالة	الشكل	اللون	شريط المغنيسيوم
شريط صلب	شريط	فضي	قبل الحرق
مسحوق صلب هش	مسحوق	أبيض	بعد الحرق

**هل المادّة الناتجة بعد الحرق مادّة جديدة تختلف صفاتها عن صفات المغنيسيوم؟**

نعم تختلف، حيث قبل الحرق شريط صلب أما بعد الحرق فيتحول إلى مسحوق.

أكرر الخطوات السابقة بحرق كمية من السكر في جفنة ، ألاحظ التغيّرات، و أسجلها.

يتحول السكر إلى مسحوق فحمي أسود اللون.

**يُسمّى التغيّر الحادث عند حرق كل من المغنيسيوم والسكر تغيّراً كيميائياً لماذا؟**

لأنه يحدث تغيير في مكونات المادّة و صفاتها.

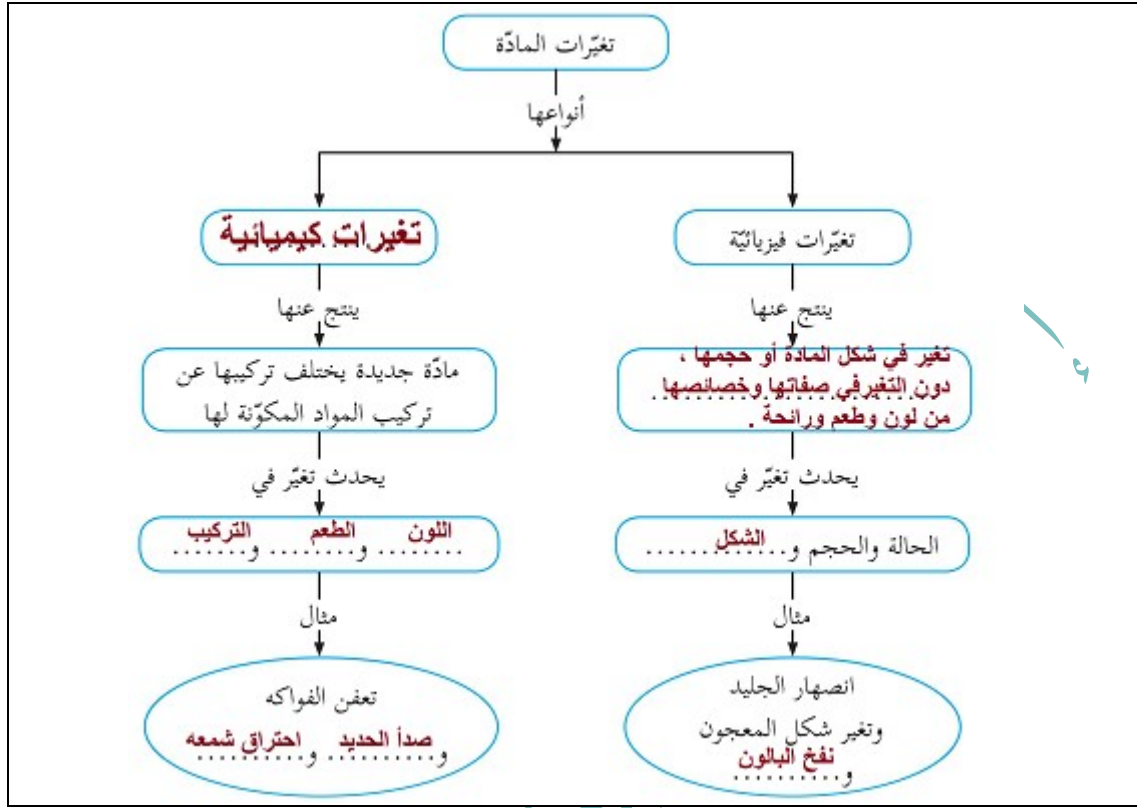
هو تغيير يؤدي إلى تكون مواد جديدة تختلف في صفاتها و خواصها عن المادّة الأصلية .

**التغيير الكيميائي**


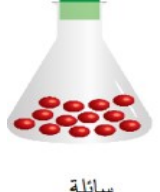

**ناقش :** التغيّرات التي تحدث على بعض الفواكه عند تعرّضها للهواء فترة طويلة.

التغير على الفواكه تغيّر كيميائي حيث يتغير لونها وطعمها (تنتج موادّ جديدة).

أكمل الخارطة المفاهيمية الآتية:



تلخيص الدرس الثالث : التغيرات الفيزيائية والكيميائية

الشكل	الصلبة	السائلة	الغازية
ثابت	متغير ويأخذ شكل الوعاء الذي يوضع به	متغير ويأخذ شكل الوعاء	متغير ويأخذ شكل الوعاء
ثابت	ثابت	ثابت	متغير ويأخذ حجم الوعاء
متناسكة ومتراصة	متقاربة و أقل تماسكاً	متباعدة وتماسكها ضعيف	متباعدة وتماسكها ضعيف
الرسم			

\* أنواع تغيرات المادة : تغيرات فيزيائية ، تغيرات كيميائية .  
أولاً : التغيرات الفيزيائية :

التغيير الفيزيائي ( الطبيعي )	هو تغير في شكل المادة أو حجمها أو حالتها دون التغير في صفاتها وخواصها من لون وطعم ورائحة .
-------------------------------	--

أمثلة على التغيرات الفيزيائية :

١ . ذوبان الملح في الماء .	٤ . نشر الخشب .
٢ . طحن السكر .	٥ . تبخر الكحول .
٣ . انصهار الشمع .	٦ . تشقق الصخور المعرضة للجو .
	٧ . تبخر الماء .

انصهار الشمعة	انصهار الشمعة بعد اشتعالها تغير فيزيائي حيث تتحول من الحالة الصلبة للسائلة ثم من السائلة للصلبة .
طحن السكر	طحن السكر تغير فيزيائي لأن شكله فقط الذي تغير ولم تتغير صفاته الأساسية كاللون والطعم والكتلة .
ذوبان الملح في الماء	عندما يذوب الملح في الماء يتغير شكله ولكن طعمه يبقى كما هو وتبقى كتلته ثابتة ولا يحدق تغير في كتلة الملح وطعمه بعد ذوبانه في الماء وبعد تبخير الملح عنه .

الملح بعد ذوبانه في الماء احتفظ بلونه و طعمه و كتلته .

الملح بعد ذوبانه في الماء احتفظ في لونه وكتلته						
صفة المادة	الحالة	الشكل	الحجم	اللون	الطعم	الكتلة
تتغير / لا تتغير	تتغير	يتغير	يتغير	لا يتغير	لا يتغير	لا يتغير

ثانياً : التغيرات الكيميائية :

التغير الكيميائي	هو تغير يؤدي إلى تكون مواد جديدة تختلف في صفاتها وخواصها عن المادة الأصلية .
------------------	--

أمثلة على التغيرات الكيميائية :

١ . احتراق شريط المغنيسيوم .	٤ . خبز الكعك .
٢ . احتراق السكر .	٥ . احتراق الشمعة .
٣ . صدأ الحديد .	٦ . تكون طبقة على سطح الألومنيوم نتيجة تعرضه للهواء .

عند احتراق شريط المغنيسيوم :

شريط المغنيسيوم	اللون	الشكل	الحالة
قبل الحرق	فضي	شريط	شريط صلب
بعد الحرق	أبيض	مسحوق	مسحوق صلب هش

حرق المغنيسيوم	تتكون مادة جديدة .
حرق السكر	تتكون مادة جديدة ويتحول اللون الأبيض إلى الأسود ويختلف طعمها . ( مادة جديدة ) .
تعفن الفواكه	يعتبر تغير كيميائي بسبب تعرضها للهواء فترات طويلة .
صدأ الحديد	يعتبر تغير كيميائي لاختلاف خصائصه من شكل ولون و يؤدي إلى خسائر اقتصادية كبيرة .

تمثل عملية هضم الطعام تغيراً فيزيائياً وكيميائياً .

كيميائياً : لتكون مواد جديدة لها خصائص جديدة .

فيزيائياً : لتغير الشكل نتيجة التقطيع والطحن في الفم والمعدة .

## أسئلة الوحدة

السؤال الأول : اختر رمز الإجابة الصحيحة :

١. أيُّ المواد الآتية يمثِّل عنصراً؟			
الماء	الملح	السكر	<u>المغنيسيوم</u>

٢. ما العنصر الذي يمكن أن يستخدم كوقود لتشغيل محركات السيارات؟			
الأكسجين.	الحديد	<u>الهيدروجين</u>	الكبريت

٣. ماذا ينتج عن إذابة ملعقة سكر في كأس من الماء وتحريكه؟			
عنصر.	مُرْكَب.	مخلوط غير متجانس.	<u>مخلوط متجانس.</u>

٤. أي من الآتية يُعدّ تغييراً كيميائياً؟	
لمعان الذهب عند تعرضه للضوء.	صهر الشمع.
<u>تكون طبقة على سطح الألومنيوم نتيجة تعرضه للهواء الجوّي.</u>	فصل الرّمْل عن الماء بطريقة الترشيح.

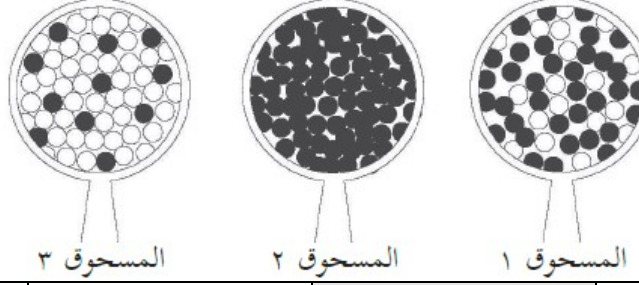
٥. أي من الآتية لا يُعدّ مخلوطاً؟			
دُخان المصانع.	<u>السكّر.</u>	الحليب.	الدّهان.

٦. ما حالة المادة التي تأخذ حجم الوعاء الذي توضع فيه؟			
صلبة	سائلة	صلبة وسائلة	<u>غازية</u>

٧. أيُّ المواد الآتية يمثِّل مادة غير نقية؟			
الزئبق	ثاني أكسيد الكربون	كبريتيد الحديد	<u>ماء البحر</u>

٨. أي الجُمْل الآتية صحيحة بالنسبة للعنصر؟	
<u>العنصر مادة نقية تتكوّن من نوع واحد من الذرّات.</u>	العنصر مادة نقية تتكوّن من نوعين من الذرّات.
العنصر مادة نقية تتكوّن من ذرّات مختلفة.	العنصر مادة غير نقية تتكوّن من ذرّات متشابهة.

٩. أيُّ من المساحيق الآتية يمثِّل مخلوطاً؟



المسحوق ٣

المسحوق ٢

المسحوق ١

المسحوق ٢ + ١ | المسحوق ٣ + ١ | المسحوق ٢ + ٣ | المسحوق ٣ + ٢ + ١

السؤال الثاني : أصنّف التغيّرات الآتية إلى تغيّرات فيزيائية أو تغيّرات كيميائية.

تَشَقُّق الصَّخُور المعرّضة للجو	تبخّر الكحول	نَشْر الخشب	احتراق الشمعة	خَبز الكعك
فيزيائي	فيزيائي	فيزيائي	كيميائي	كيميائي

السؤال الثاني : لديك المفاهيم الآتية:

(المُرْكَب، التَّقْطِير، التَّغْيِير الفيزيائي (الطَّبِيعِي)، التَّرْشِيح، المخلوط المتجانس، التَّرْوِيق).  
\*أضع المفهوم العلمي المناسب أمام الدّلالة التي تعبّر عنه في الجدول الآتي:

تغيّر في شكل المادّة أو حجمها أو حالتها، دون تغيّر صفاتها وخصائصها من لون وطعم ورائحة وغيرها.	التَّغْيِير الفيزيائي
مادّة نقيّة تتكوّن من اتحاد عنصرين مختلفين أو أكثر ولا يمكن تحليله إلى عناصره المكوّنة له إلا بطرق كيميائية خاصة.	المُرْكَب
فصل المادّة الصّلبة عن المادّة السائلة باستخدام ورقة ترشيح مناسبة وقمّع.	التَّرْشِيح
مخلوط يتكوّن من مادّتين أو أكثر تظهر كمادّة واحدة.	المخلوط المتجانس
ترك المخلوط لفترة حتى تنزل المواد العالقة إلى قعر الوعاء، ثم يسكب الماء النقي بهدوء في وعاء آخر.	التَّرْوِيق
عملية فصل مُكوّنات المخاليط من خلال عمليتي التبخير والتكثيف.	التَّقْطِير

السؤال الرابع :

حصل بعض الطلبة على قارورتين متطابقتين " ( أ " و " ب ) " تحوي حدهما ماءً نقياً، والقارورة الأخرى حوت ماءً مالحاً. أقتح طريقة يمكن بوساطتها تمييز الماء المالح دون تذوق السائلين.

طريقة التبخير من خلال تسخين السائلين حيث يتبخر الماء ويبقى الملح أسفل القارورة التي تحوي ماءً مالحاً.

السؤال الخامس : أقرن بين المُرَكَّب والمخلوط من حيث:

المخلوط	المُرَكَّب	أوجه المقارنة
بطرق فيزيائية سهلة ( ترشيح – تبخير – تقطير )	بطرق كيميائية صعبة	سهولة فصل مكونات كل منهما عن بعضها بعضاً.
تبقى الخصائص ثابتة لا تتغير.	تختلف صفاته عن صفات العناصر المكونة له	اختلاف خصائص وصفات المادة الناتجة عن خصائص وصفات مكوناتها.
لا تتكون مواد جديدة .	تتكون مواد جديدة .	تكوّن مادة جديدة.

السؤال السادس : يشير الجدول أدناه إلى بعض العناصر والمركبات و المخاليط. صنّفها بوضع علامة ( √ ) في العمود المناسب إلى جانب كل منها.

مخلوط	مركب	عنصر	المادة
		√	الهيدروجين
	√		السكر
		√	المغنيسيوم
√			ماء البحر
	√		الملح
√			الهواء

السؤال السابع : أعلل كلاً مما يأتي :

لا يمكن فصل الزيت عن الماء بواسطة الترشيح.  
لأن كلتا المادتين سائلة وتمر من خلال ورقة الترشيح .

تمثّل عملية هضم الطعام تغييراً كيميائياً وفيزيائياً.

تغير كيميائي: لتكون مواد جديدة لها خصائص جديدة .  
تغير فيزيائي : لتغير الشكل نتيجة التقطيع والطحن في الفم والمعدة .

تفقد العناصر صفاتها عند اتحادها معاً.

لأنه ينتج عن اتحاد العناصر مركبات جديدة تختلف في تركيبها و صفاتها عن المواد الداخلة .

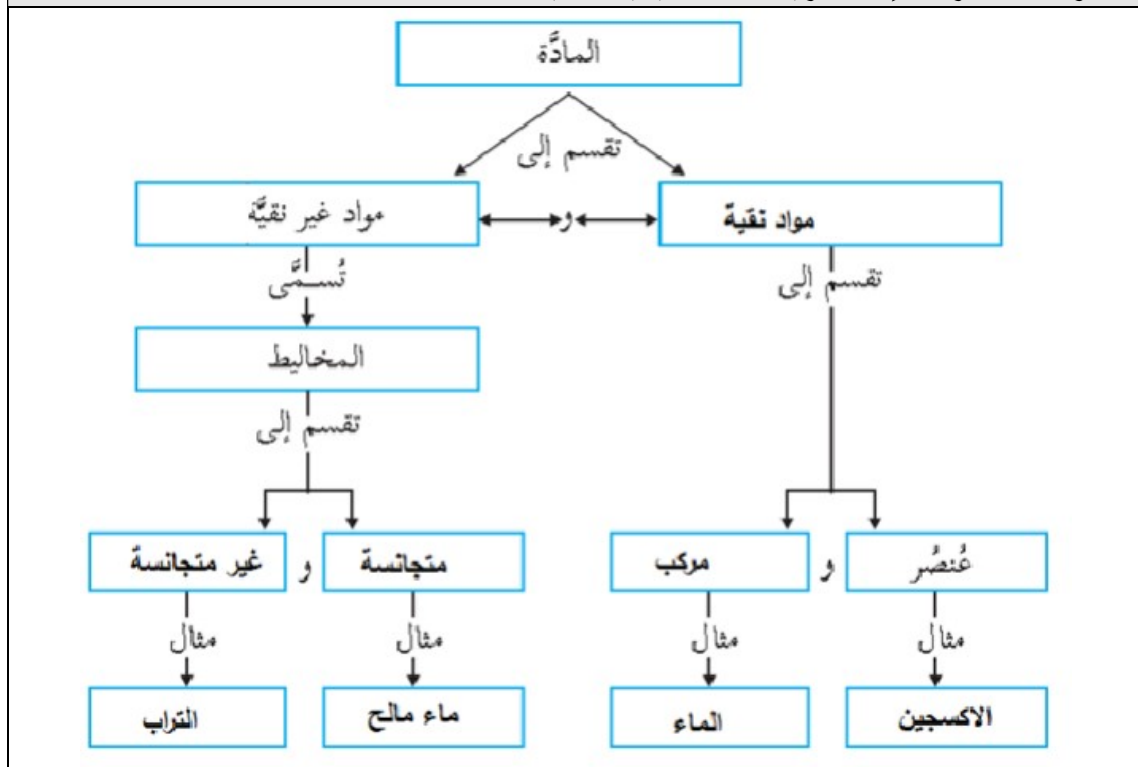
السؤال الثامن: بماذا يختلف مخلوط الماء المالح عن مخلوط حبيبات الملح والفلفل؟ أذكر فرقين على الأقل.

مخلوط حبيبات الملح والفلفل	مخلوط الماء المالح	
مخلوط غير متجانس	مخلوط متجانس	الفرق الأول
يفصل الفلفل عن الملح عن طريق إضافة الماء إلى المخلوط ثم ترشيحه.	يفصل الملح عن الماء بالتبخير	الفرق الثاني

السؤال التاسع: خلال عودة زيد إلى بيته سقط عن دراجته وانتشر كيس الملح الذي كان يحمله. فحاول جمع الملح عن الأرض لكنه كان مخلوطاً بالرمل وقطع صغيرة من الحديد و أوراق الأشجار، ثم وضع الخليط في كيس من البلاستيك، أقترح على زيد خطوات فصل مكونات الخليط والحصول على الملح نقياً من جديد.

١. تفصل قطع الحديد عن المخلوط بواسطة المغناطيس فيجذب الحديد .
٢. إضافة الماء إلى المخلوط المتبقي فيذيب الملح وتطفو أوراق الشجر ويترسب الرمل ثم تتم عملية ترشيح المخلوط للفصل الماء المالح عن الرمل و أوراق الشجر .
٣. يفصل الملح نقياً عن طريق تبخير الماء بتسخين الماء المالح .

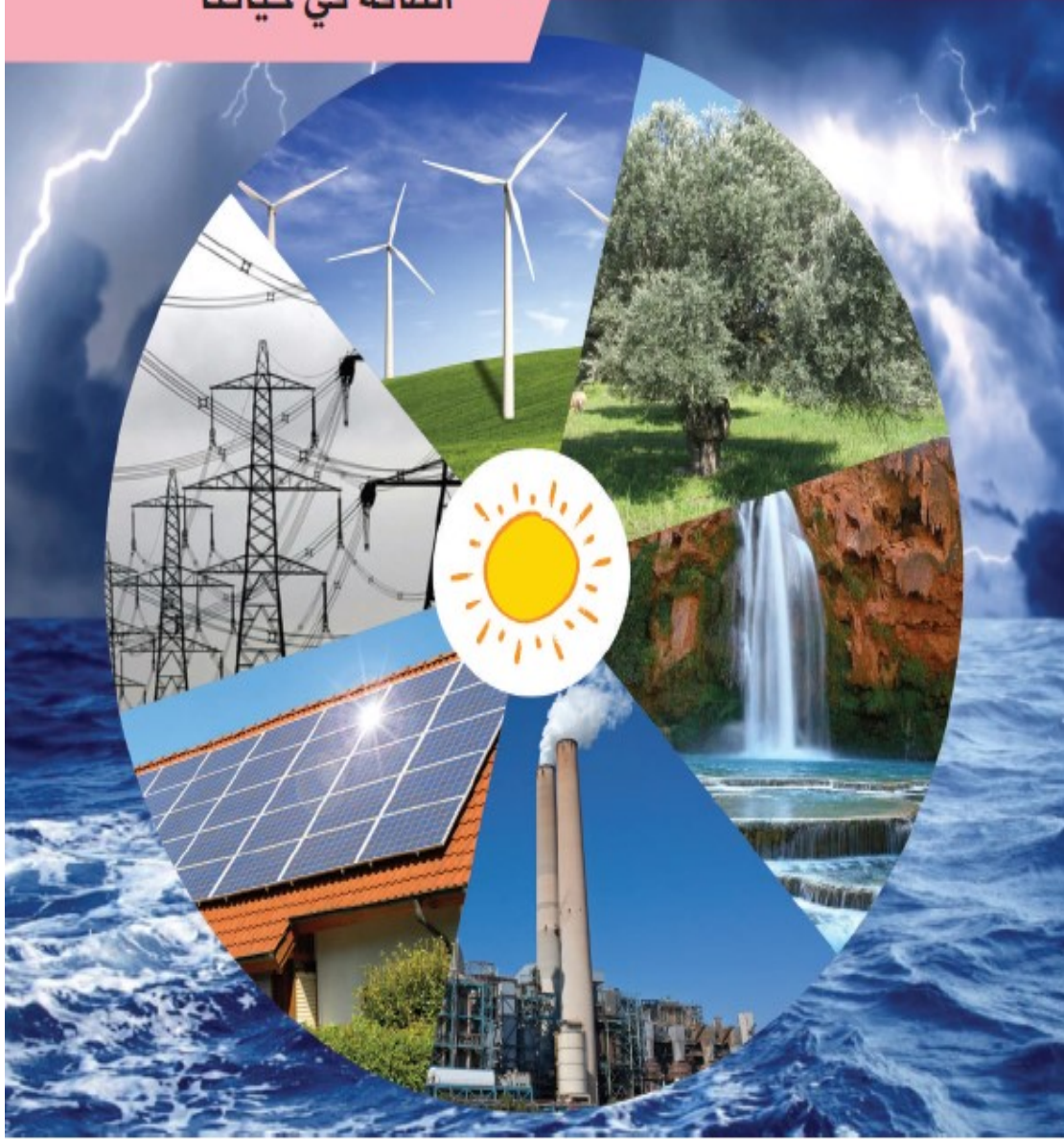
السؤال العاشر: أكمل الخريطة المفاهيمية الآتية:





## الوحدة الثالثة

### الطاقة في حياتنا



## الدّرس الأوّل

### الطّاقة وأشكالها

#### نشاط ( ١ ) الطّاقة :

أنفَذ زملائي بعض التّمارين الرّياضيّة.
ما الذي يُمكننا من القيام بالتّمارين الرّياضيّة و إنجاز أعمالنا اليوميّة؟
الطّاقة التي نحصل عليها من تناول الغذاء ( طعام و شراب ) .
نحتاج إلى الغذاء حتى ننجز أعمالنا اليوميّة، ما أهميّة ذلك؟
لأنه يمد الجسم بالطّاقة اللازمة لإنجاز أعمالنا اليوميّة .
تحتاج السّيارة إلى الوقود حتى تتحرك، ما أهميّة ذلك؟
يمدها بالطّاقة اللازمة للحركة .
ما العلاقة بين الطّاقة والعمل المُنجَز؟
الطّاقة تعطي القدرة على إنجاز العمل .
نطلق على المقدرة على إنجاز العمل :
الطّاقة .

الطّاقة	هي المقدرة على انجاز العمل.
---------	-----------------------------

أفكر : أعمال أقوم بها خلال يومي تحتاج إلى الطّاقة.
المشي - الكتابة والقراءة - الجري - التمارين الرّياضية - الزراعة .

#### نشاط ( ٢ ) مصادر الطّاقة :

أتأمّل الصّور الآتية و أكمل الجدول:


مصدر الطّاقة	الغرض من استخدامها
جريان الماء	توليد الطّاقة الكهربيّة
الشمس	الطّاقة الضوئيّة ، الطّاقة الحركيّة ، البناء الضوئي .
الرياح	توليد الطّاقة الكهربيّة
الوقود	تستخدم لتسيير وسائل النقل (توليد الطّاقة الحركيّة )
الغذاء	القيام بالأعمال اليوميّة .

**أناقش :** الشمس مصدر الطاقة الرئيس على سطح الأرض.  
لأن معظم مصادر الطاقة مصدرها الشمس ، مثل حركة الرياح والمياه الجارية ودورة المياه في الطبيعة والوقود وكيفية تشكيله .

**نشاط ( ٣ ) أشكال الطاقة :**

**أتأمل الشكل الآتي و أجيب:**



أكتبُ أشكال الطاقة الواردة في الشكل أعلاه:	
الطاقة الصوتية .	الطاقة الضوئية .
الطاقة الكهربائية .	الطاقة الميكانيكية ( طاقة وضع و طاقة حركة )
الطاقة الكيميائية .	الطاقة الحرارية .

أكمل الجدول الآتي كما هو موضح في المثال الأول:

الغرض من استخدام الطاقة	شكل الطاقة	مصدر الطاقة	
تحريك السفن الشراعية.	حركية	الرياح	
طهي الطعام ( خبيز ) .	حرارية	الوقود	
تسخين المياه .	حرارية	الشمس	
تشغيل السيارة وتحريكها من مكان لأخر .	حركية	الوقود	
الحركة واللعب	حركية	الغذاء	
البناء الضوئي ( نمو النباتات )	ضوئية	الشمس	

نشاط ( ٤ ) أَلْعِبْ مَعَ الطَّاقَةِ :

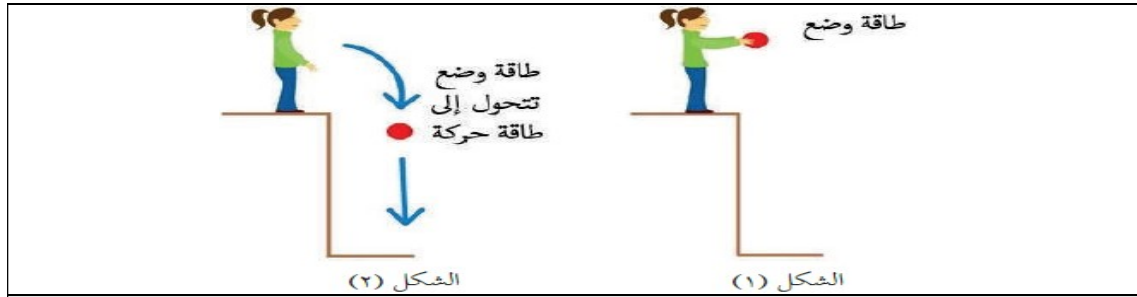
نحضر ومعلمنا ألعاباً زنبركية مختلفة (سيارات، دمي) ...ألعب بها مع زملائي.



أَسْأَلُ : كيف تحركت هذه الألعاب.

للإجابة عن هذا التساؤل هيا ننفذ النشاط الآتي:

	<p>١. أحضر زنبركاً (نابضاً) وكرة من الفلين. ٢. أثبت الزنبرك على سطح الطاولة و أضع الكرة عليه. ٣. أضغط النابض مع الكرة بيدي ثم أفلت، كما في الشكل المجاور.</p>
<p>عند انضغاط النابض بواسطة الكرة وتركه تحركت الكرة .</p>	<p>أسجل ملاحظاتي:</p>
<p>٤. هل تمتلك الكرة المتحركة طاقة ؟ أفسر.</p>	
<p>نعم ، تمتلك الكرة المتحركة طاقة ، لأن الكرة أثناء حركتها تنجز عمل .</p>	
<p>٥. ما شكل الطاقة التي تمتلكها الكرة المتحركة؟ طاقة حركية .</p>	
<p>٦. هل يمتلك النابض المضغوط طاقة ؟ أفسر.</p>	
<p>نعم ، يمتلك النابض المضغوط طاقة ، لأنه إذا أفلت ينجز عمل .</p>	
<p>٧. ما شكل الطاقة التي يمتلكها النابض المضغوط؟ طاقة وضع .</p>	



١. تمتلك الكرة في الشكل ( ١ ) طاقة وضع .لماذا؟

لأنها تمتلك طاقة بسبب موضعها تحت تأثير قوة الجاذبية .

٢. تمتلك الكرة في الشكل ( ٢ ) طاقة حركة .لماذا؟

لأنها تمتلك طاقة بسبب حركتها .

أستنتج أن :

الطاقة التي يمتلكها الجسم بسبب حركته تسمى: **طاقة حركة** .  
الطاقة التي يمتلكها الجسم بسبب موضعه تحت تأثير قوة معينة تسمى: **طاقة الوضع** .

في ضوء استنتاجاتك، كيف تُفسّر حركة الألعاب الزنبركية.

الحركة ناتجة عن حركة الألعاب المخزونة في الزنبرك نتيجة الضغط عليه .

نشاط ( ٥ ) مصادر الطاقة الكهربائية :

أتأمل الصور الآتية و أكتبُ مصدر الكهرباء:

		
الخلايا الشمسية	المولدات الكهربائية في محطة توليد الكهرباء	البطاريات الجافة والسائلة

مشكلة وحل :

تهدف سلطات الاحتلال الصهيوني إلى عزل بعض المناطق النائية في فلسطين، مثل قرية "جبة الديب" التي تقع في محافظة بيت لحم؛ بهدف تهجير سكانها، فمنعوا توصيل التيار الكهربائي من محطة التوليد الرئيسية إلى القرية. أقترح وزملائي حلاً لهذه المشكلة؟

استخدام مولدات كهربائية - استخدام الخلايا الشمسية - استخدام البطاريات .

## تلخيص الدرس الأول : الطاقة و أشكالها

- الطاقة : المقدره على إنجاز العمل .
- كلما زادت الطاقة زاد العمل المنجز .
- من مصادر الطاقة : الوقود – الشمس – الرياح – جريان الماء – الغذاء .
- يحتاج الإنسان للغذاء لإنتاج الطاقة اللازمة للقيام بإعماله اليومية .
- الطاقة التي يمدنا بها الغذاء طاقة كيميائية .
- الشمس مصدر الطاقة الرئيس على سطح الأرض لأن منها توزعت وتحولت إلى مصادر طاقة أخرى .
- الطاقة الميكانيكية تشمل طاقة الحركة وطاقة الوضع .
- الطاقة تتحول من شكل لآخر .

مصدر الطاقة	الغرض من استخدامها
جريان الماء	توليد الطاقة الكهربائية
الشمس	الطاقة الضوئية ، الطاقة الحركية ، البناء الضوئي .
الرياح	توليد الطاقة الكهربائية
الوقود	تستخدم لتسيير وسائل النقل (توليد الطاقة الحركية)
الغذاء	القيام بالأعمال اليومية .


### ● أشكال الطاقة :

الطاقة الصوتية .	الطاقة الضوئية .
الطاقة الكهربائية .	الطاقة الميكانيكية ( طاقة وضع و طاقة حركة )
الطاقة الكيميائية .	الطاقة الحرارية .

مصدر الطاقة	شكل الطاقة	الغرض من استخدام الطاقة
	الرياح	تحريك السفن الشراعية.
	الوقود	طهي الطعام ( خبز ) .
	الشمس	تسخين المياه .


تشغيل السيارة وتحريكها من مكان لأخر .	حركية	الوقود	
الحركة واللعب	حركية	الغذاء	
البناء الضوئي ( نمو النباتات)	ضوئية	الشمس	

### طاقة الوضع وطاقة الحركة :



طاقة وضع تتحول إلى طاقة حركة

العكس (١)



طاقة وضع

العكس (٢)

١. لماذا تمتلك الكرة في الشكل ( ١ ) طاقة وضع ؟  
لأنها تمتلك طاقة بسبب موضعها تحت تأثير قوة الجاذبية .

٢. تمتلك الكرة في الشكل ( ٢ ) طاقة حركة . لماذا؟  
لأنها تمتلك طاقة بسبب حركتها .






**النايض المضغوط يمتلك طاقة وضع .**  
**طاقة الوضع :** هي الطاقة التي يمتلكها الجسم بسبب حركته .  
**طاقة الحركة :** هي الطاقة يمتلكها الجسم بسبب موضعه تحت تأثير قوة معينة .

**مصادر الطاقة الكهربائية :**  
 البطاريات الجافة والسائلة - المولدات الكهربائية - الخلايا الشمسية .

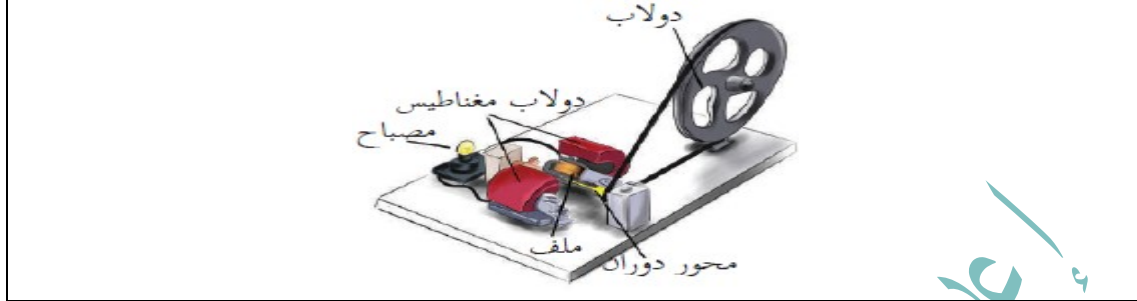


الطاقة	هي المقدرة على انجاز العمل.
الطاقة الضوئية	شكل من أشكال الطاقة ينتج عن مصدر ضوئي.
الطاقة الحرارية	شكل من أشكال الطاقة ينتج عن مصدر حراري.
الطاقة الكهربائية	شكل من أشكال الطاقة ينتج عن مصدر كهربائي.
طاقة الحركة	هي الطاقة التي يمتلكها الجسم بسبب حركته.
طاقة الوضع	هي الطاقة التي يمتلكها الجسم بسبب موضعه وتحت تأثير قوة معينة.
الطاقة الميكانيكية	تشمل طاقة الحركة وطاقة الوضع.

## الدّرس الثّاني

### تحوّلات الطّاقة

#### نشاط ( ١ ) المُولد الكهربائي:



ما هو المولد الكهربائي ؟

أحد مصادر الطاقة الكهربائية يتم توليد الكهرباء فيه نتيجة حركة الملفات بين قطبي المغناطيس .

ما هي مكونات المولد الكهربائي ؟

دولاب - دولاب مغناطيس - مصباح - ملف - محور دوران

٢. ألاحظ المصباح هل هو مضيء؟ لماذا؟

لا ، لعدم دوران الدولاب .

٣. أبدأ بتدوير الدّولاب في المُولد الكهربائي، ماذا ألاحظ؟

يضيء المصباح الكهربائي، بسبب حركة الملفات بين قطبي المغناطيس.

٤. أستخدم الجرس الكهربائي بدلاً من المصباح و أكرّر الخطوات السابقة.

أستنتج أن :

تتحوّل الطاقة في المُولد الكهربائي من طاقة حركية إلى طاقة كهربائية، ثم إلى طاقة ضوئية.

يتم توليد الكهرباء في المولد الكهربائي نتيجة حركة الملفات بين قطبي المغناطيس.

أناقش وزملائي و أكتب مصادر الطاقة المستخدمة لتدوير الدّولاب في المُولدات في الصّور الآتية.

		
طاقة الرياح	طاقة الإنسان المستمدة من الغذاء ( العضلات )	المياه الجارية

نشاط ( ٢ ) تَحَوُّلات أُخْرَى لِلطَّاقة

١. أفرك يديَّ ببعضهما مَدّة من الوقت و أسجّل ملاحظاتي:

أشعر بحرارة

٢. ما مصدر الحرارة التي شعرت بها؟

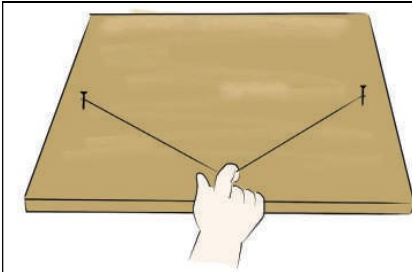
حركة اليدين الناتجة من الاحتكاك .

٣. تحوّلت الطاقة في هذا النّشاط : من الطاقة

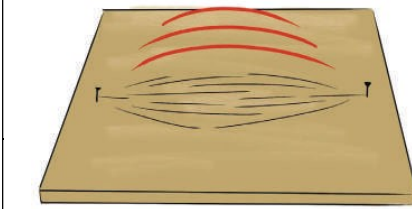
من الطاقة الحركية إلى الطاقة الحرارية .

أفكر : هناك تطبيقات عملية استخدمها الإنسان لتحويل الطاقة الحركية إلى طاقة حرارية.

احتكاك عود الثّقاب بالعلبة – عودة مركبة الفضاء للأرض .



أربط قطعة مطاط رفيعة بين مساميرين على قطعة من الخشب.



١. أحرّك قطعة المطاط من الوسط لتتهتز ماذا أسمع؟ أفسّر.

ينشأ صوت ناتج عن اهتزاز قطعة المطاط

٢. تحوّلت الطاقة في هذا النّشاط : من الطاقة الحركية إلى الطاقة الصوتية .

أستنتج أن : الطاقة الحركية تتحول إلى:

طاقة كهربائية مثل المولد الكهربائي .

طاقة حرارية مثل الاحتكاك .

طاقة صوتية مثل الوتر المطاطي .

أفكر : طريقة لتوليد الطاقة الكهربائية أثناء ممارسة الرياضة.

١. الاستفادة من حركة المتدربين واللاعبين في الصالات الرياضية الكبيرة في توليد

الطاقة الكهربائية وذلك بتدوير دواليب الأجهزة في المولد الكهربائي .

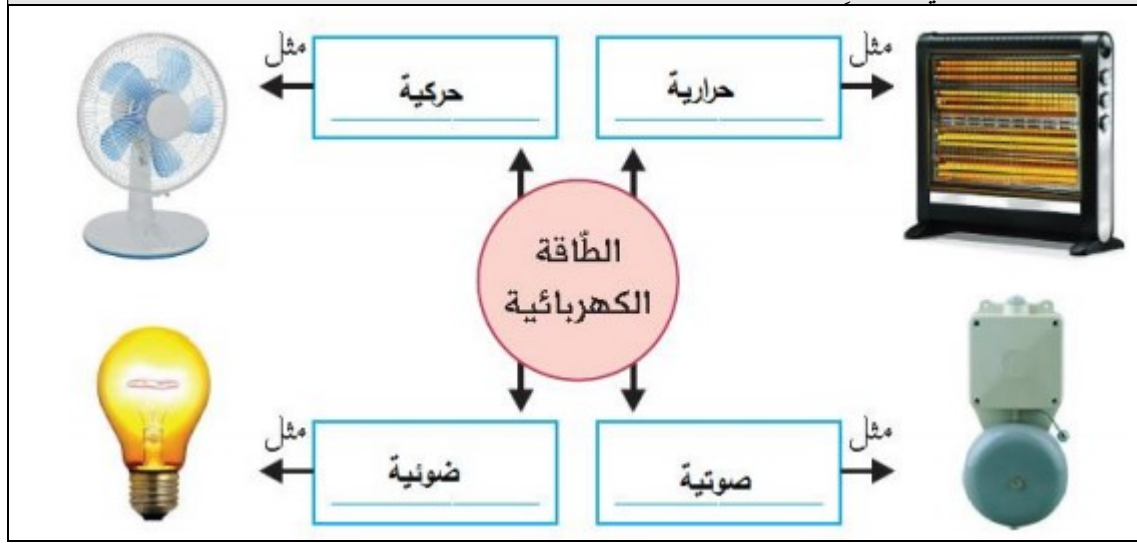
٢. ارتداء حذاء رياضي شاحن لتوليد الطاقة الكهربائية .

**معلومة مفيدة :**

١. لُقّب العالم نيكولا تسلا بـ "بمخترع القرن العشرين"، كانت أولى اختراعاته توليد التيار الكهربائي من مساقط المياه وهو من صمّم أول مولّد كهربائي مائي في التّاريخ.
٢. لُقّب العالم توماس إديسون بالعالم صاحب الألف اختراع، فهو أوّل من اخترع المصباح الكهربائي وهو أيضاً فاجأ العالم كله باختراع أول آلة تسجّل الأصوات على الرّغم من أنه كان يعاني من إعاقة سمعية.

**نشاط ( ٣ ) تحوّلات الطاقة الكهربائية**

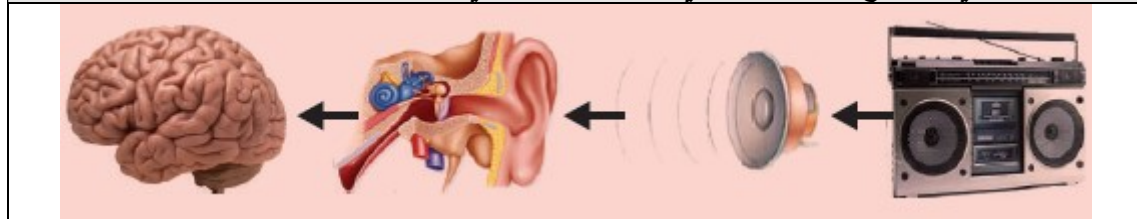
أتأمّل الشكل الآتي و أسجّل تحوّلات الطّاقة.



هل يمكن أن تتحوّل الطّاقة الكهربائيّة إلى أشكال أخرى؟

نعم ، يمكن أن تتحول الطاقة الكهربائية إلى أشكال أخرى مثل :  
طاقة ميكانيكية - طاقة حرارية - طاقة موجات كهرومغناطيسية - طاقة كيميائية - طاقة ترابط نووي .

**أناقش زملائي : أتتبع المخطط الآتي و أناقش زملائي تحوّلات الطّاقة فيها:**



الطّاقة الكهربائيّة في الدماغ والخلايا العصبية	الطّاقة الحركية لطبلة الأذن وسوائها	الطّاقة الحركية في مكبر الصوت	الطّاقة الكهربائيّة لإشارة المذياع
--	---	----------------------------------	---------------------------------------

نشاط ( ٤ ) تحولات الطاقة الضوئية

أتأمل الصورة الآتية وأناقش الأسئلة مع زملائي:



١. ما مصدر الطاقة في الصورة أعلاه؟

الشمس .

٢. تحولت الطاقة الضوئية المستمدة من الشمس في الخلية الشمسية إلى طاقة كهربائية

٣. تحولت الطاقة الكهربائية الناتجة عن الخلية الشمسية إلى طاقة ضوئية في المصباح.

٤. بالاعتماد على الأنشطة السابقة، هل اختفت الطاقة؟ أم تحولت إلى شكل آخر؟

لا ، لم تختف ، وإنما تحولت إلى شكل آخر .

٥. ما رأيك في التحول من الاعتماد على الطاقة الكهربائية إلى الاعتماد على الطاقة الشمسية؟

يعجبني ، لأن الطاقة الشمسية مصدر دائم ونظيف ورخيص .

أستنتج أن :

الطاقة تتحول من شكل إلى آخر .

قانون حفظ الطاقة :

"الطاقة لا تفنى ولا تُستحدث و إنما يمكن تحويلها من شكل إلى آخر."

أناقش مع زملائي في قانون حفظ الطاقة :

الطاقة لا تنتهي ولا تنشأ من العدم ولكن مكن تحويلها من صورة إلى أخرى . وهناك الكثير من الأمثلة على تحولات الطاقة من شكل إلى آخر .

المكواة	كهربائية ← حرارية
النبات	ضوئية ← كيميائية .
البطاريات	كيميائية ← كهربائية .
المولد الكهربائي	حركية ← كهربائية .
الهاتف	حرارية ← صوتية .

نشاط ( ٥ ) تطبيقات

أخضِرْ بالتعاون مع زملائي في المجموعة الأدوات الآتية، ونكوّن دائرة كهربائية لتحريك المروحة ثم نُجيب:



أسلاك توصيل



مفتاح كهربائي



مروحة



خلية شمسية

١. ما مصدر التيار الكهربائي في الدارة التي كوّنتها؟  
الخلية الشمسية .

٢. ما تحولات الطاقة في الدارة الكهربائية السابقة؟

من طاقة صوتية ← طاقة كهربائية ← طاقة حركية

٣. استبدل المروحة في الدارة السابقة بأدوات أخرى ( مصباح، جرس،...) .

٤. ما تحولات الطاقة في الدارات الكهربائية السابقة؟

عند استخدام المصباح : من طاقة صوتية ← طاقة كهربائية ← طاقة صوتية .

عند استخدام الجرس : من طاقة صوتية ← طاقة كهربائية ← طاقة صوتية .

أفكر : لا يمكن تشغيل مصباح ومروحة وجرس في آن واحد باستخدام خلية شمسية واحدة، كيف يمكن التغلب على هذه المشكلة.  
زيادة عدد الخلايا الشمسية .

## تلخيص الدرس الثاني : تحولات الطاقة

المولد الكهربائي	أحد مصادر الطاقة الكهربائية يتم توليد الكهرباء فيه نتيجة حركة الملفات بين قطبي المغناطيس .
------------------	--

ما هي مكونات المولد الكهربائي ؟
دولاب - دولاب مغناطيس - مصباح - ملف - محور دوران

\* تتحول الطاقة في المولد الكهربائي من طاقة حركية إلى طاقة كهربائية، ثم إلى طاقة ضوئية .

مصادر الطاقة المستخدمة لتدوير الدولاب في المولدات في الصور الآتية:		
		
طاقة الرياح	طاقة الإنسان المستمدة من الغذاء ( العضلات )	المياه الجارية

تتحول الطاقة من فرك الأيدي ببعضها البعض من طاقة حركية إلى طاقة حرارية . تطبيقات أخرى على تحول الطاقة الحركية إلى حرارية : إطارات السيارات و إشعال عود الثقاب .
---

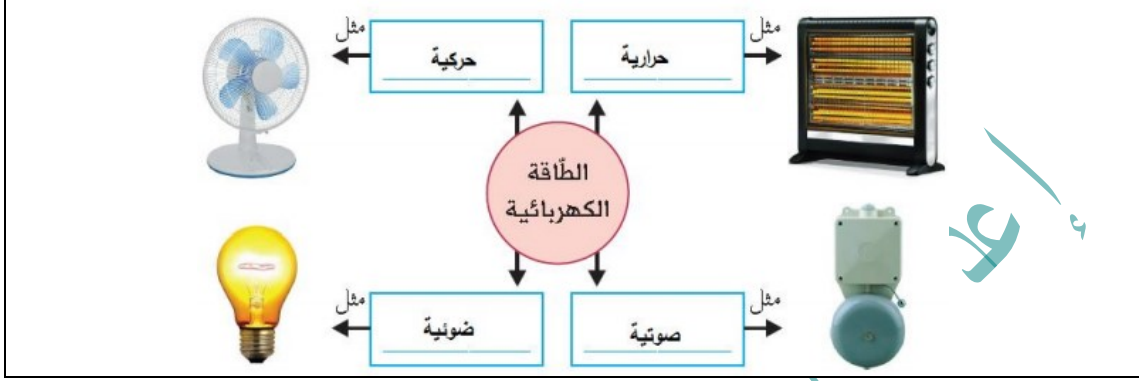
تطبيق على تحولات الطاقة :

		في هذا النشاط من طاقة حركية إلى طاقة صوتية .
---	---	--

تحولات الطاقة الحركية تتحول إلى :
طاقة كهربائية مثل المولد الكهربائي .
طاقة حرارية مثل الاحتكاك .
طاقة صوتية مثل الوتر المطاطي .

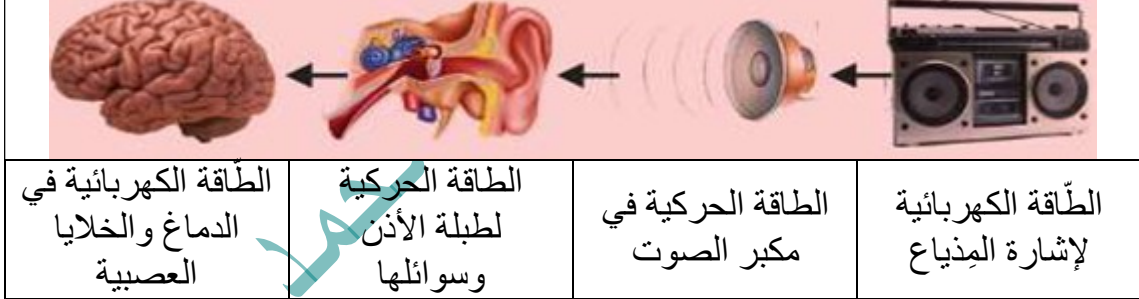
يمكن توليد الطاقة الكهربائية أثناء ممارسة الرياضة : من خلال وضع مولد كهربائي على إطارات الدراجة الهوائية ويعتمد على حركة الإطارات أو في أحذية اللاعبين أو في خلايا شمسية في قبعة الرأس .

### تحوّلات الطّاقة الكهربائيّة :



### تحوّلات الطّاقة في المخطط التالي :


### تحوّلات الطّاقة في المخطط التالي :





## تحويلات الطاقة الضوئية



مصدر الطاقة في الصورة أعلاه : الشمس .

الخلية الشمسية : أداة تحول ضوء الشمس إلى طاقة كهربائية .

تحوّلت الطاقة الضوئية المستمدة من الشمس في الخلية الشمسية إلى طاقة كهربائية .

تحوّلت الطاقة الكهربائية الناتجة عن الخلية الشمسية إلى طاقة ضوئية في المصباح .

لا بد من التحول من الاعتماد على الطاقة الكهربائية إلى الاعتماد على الطاقة الشمسية لأنها طاقة متجددة لا تنفذ وغير ملوثة للبيئة .

قانون حفظ الطاقة : " الطاقة لا تبنى ولا تُستحدث و إنما يمكن تحويلها من شكل إلى آخر ."

تطبيقات : نستطيع تكوين دائرة كهربائية باستخدام المواد الآتية :



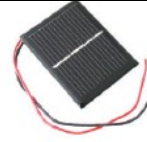
أسلاك توصيل



مفتاح كهربائي



مروحة



خلية شمسية

- مصدر التيار الكهربائي في الدارة السابقة : الشمس .
- وتحويلات الطاقة فيها : من طاقة مصدرها الشمس إلى طاقة كهربائية ثم إلى حركية .
- لو استبدلنا المروحة بالجرس يكون تحول الطاقة من كهربائية إلى صوتية .
- لا يمكن تشغيل المروحة والجرس والمصباح في آن واحد باستخدام الدارة السابقة والحل أن نزود من عدد الخلايا الشمسية .

تحويلات الطاقة في بعض الأمثلة في حياتنا :

المثال	تحويلات الطاقة فيه
النبات والشمس	ضوئية ← كيميائية .
المكواة	كهربائية ← حرارية
البطاريات	كيميائية ← كهربية .
المولد الكهربائي	حركية ← كهربية .
الهاتف	حرارية ← صوتية .
العضلات	كيميائية ← حركية .
تسخين الماء بواسطة سخان كهربائي	كهربائية ← حرارية
المكواة	كهربائية ← حرارية
طالب يصعد الدرج	كيميائية ← حركية .
آلة حاسبة تعمل بالخلية الشمسية	ضوئية ← كهربائية
إشعال عود الثقاب	حركية ← حرارية
تشغيل مجفف الشعر	كهربائية ← حرارية
إشعال حجارة الصوان قديماً	احتكاك ← حرارية



تحويلات الطاقة عند سحب السهم في حبل القوس من طاقة حركية إلى طاقة وضع .  
تحويلات الطاقة عند إفلات السهم في حبل القوس من طاقة وضع إلى طاقة حركية .



ماء يتدفق من خزان ويدير عجلة

نوع الطاقة التي يمتلكها الماء وهو في الخزان : طاقة وضع .  
نوع الطاقة التي يمتلكها الماء قبل أن يصطدم بالعجلة بقليل : طاقة حركية .  
تحويلات الطاقة في الشكل : من طاقة وضع إلى طاقة حركية ثم إلى طاقة كهربائية .

## الدّرس الثالث

## الطّاقة والبيئة

نشاط ( ١ ) أنواع مصادر الطاقة :

الطّاقة التي نستخدمها اليوم والتي تعتمد بشكل مُفرط على الوقود هي السبب الرئيس لتلوث البيئة وتسبب الضرر للكائنات الحيّة وقابلة للنّفاذ.

		
محطة تكرير النّفط	محطة إنتاج غاز طبيعي	فحم حجري

وبما أن عدد سكّان العالم في ازدياد مستمر سيزداد الطلب على الطّاقة إذن لا بد من البحث عن مصادر طاقة صديقة للبيئة غير قابلة للنّفاذ.

		
الرياح	الشمس	المياه الجارية

١. أكتُب مصادر الطّاقة المُوضّحة في مجموعة الصّور الأولى.
فحم حجري - غاز طبيعي - النفط .
٣. وَصَف النّص السّابق الوقود بأنه ( قابل للنّفاذ) أناقشْ وزملائي هذا الوصف.
يتناقص مع الزمن ولا يتجدد .
٣. أكتُب بعض أشكال التلوث الناتجة عن الوقود.
تلوث الهواء بالغازات الناتجة عن احتراق الوقود .
تلوث المياه الناتجة عن تسرب النفط من ناقلات النفط .
٤. ما الأسباب التي دفعت للبحث عن مصادر طاقة بديلة عن الوقود؟
لأن الوقود قابل للنّفاذ وملوث للبيئة ومكلف ماديا .
٥. وِرَد في النّص " مصادر طاقة صديقة للبيئة " أناقشْ وزملائي هذه العبارة.
صديقة للبيئة ، لأنها نظيفة وغير ملوثة للبيئة وغير قابلة للنّفاذ ومتجددة .
٦. أكتُب مصادر الطّاقة الصّديقة للبيئة المُوضّحة في مجموعة الصّور الثّانية.
المياه الجارية - الشمس - الرياح .

تعدّ الشمس مصدراً للطاقة المتجدّدة لأنها لا تنفد وغير ملوثة للبيئة، بينما يعدّ الفحم مصدراً للطاقة غير المتجدّدة لأنه يُنفد ويُلوّث البيئة.

هياً نصنّف المصادر الآتية ( السولار، الرياح، المياه الجارية، غاز الطبخ، الشمس) إلى مصادر طاقة متجدّدة ومصادر طاقة غير متجدّدة.

مصادر طاقة غير متجدّدة	مصادر طاقة متجدّدة
السولار - غاز الطبخ -	الرياح - المياه الجارية - الشمس

أناقش مع زملائي أي المصادر السابقة تُعد صديقة للبيئة، و أيها ملوث للبيئة.

مصادر الطاقة المتجددة : طاقة صديقة للبيئة .



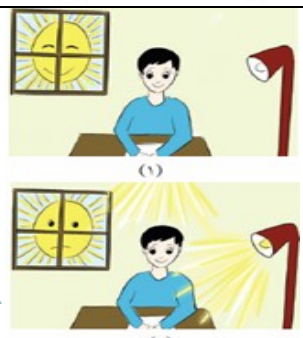
مصادر الطاقة غير المتجدّدة : طاقة ملوثة للبيئة .

تلك المصادر غير قابلة للنفاد وغير ملوثة ولا يؤثر نقصها في المستقبل ومن أمثلتها الشمس .	الطاقة المتجددة
تلك المصادر القابلة للنفاد والملوثة للبيئة ومن أمثلتها النفط ومشتقاته.	الطاقة غير المتجددة

نشاط ( ٢ ) أيهما أختار؟:

أتأمّل الصور الآتية و أجب :أيهما أختار لترشيد استهلاك الطاقة؟

لماذا ؟	أيهما أختار	الشكل
لتوفير الطاقة ، المصباح الأول أقل استهلاكاً للطاقة من المصباح الثاني.	( ١ )	 <p>(٢) (١)</p>
كمية الغاز المستهلك في الشكل رقم ( ١ ) كبيرة وغير مركز على الوعاء	( ٢ )	 <p>(٢) (١)</p>

لتوفير الطاقة ، حيث أن نقل عدد كبير من المسافرين من خلال باصات كبيرة يغني عن استخدام وسائل نقل خاصة تستهلك كمية كبيرة من الوقود	( ٢ )	 (٢) (١)
توفر الطاقة ، لاعتماده على الطاقة الشمسية .	( ٢ )	 (٢) (١)
توفر الطاقة ، لاعتماده على مصادر الطاقة الطبيعية كالشمس .	( ١ )	 (١) (٢)

ترشيد استهلاك الطاقة	هي الإجراءات التي يتم من خلالها الاستخدام الأمثل لموارد الطاقة .
----------------------	--

<b>أستنتج أن :</b>
من طرق ترشيد استهلاك الطاقة في حياتي اليومية:
١ . استخدام المصابيح الموفرة للطاقة .
٢ . ترشيد استهلاك الطاقة في طهي الطعام .
٣ . استخدام النقل الجماعي لترشيد مشتقات النفط .
٤ . استخدام طاقة الشمس في الإنارة .
٥ . استخدام السخان الشمسي في تسخين المياه بدل من السخان الكهربائي .

<b>أختبر نفسي :</b>												
أفارنُ في جدول بين الطاقة المُتجدِّدة والطاقة غير المُتجدِّدة من حيث : القابليَّة للتفاد،تلوث البيئة، مع ذكر مثالين على كل نوع منهما.												
<table border="1"> <thead> <tr> <th>نوع الطّاقة</th> <th>الطّاقة المتجددة</th> <th>الطّاقة غير المتجددة</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>القابليَّة للتفاد</td> <td>غير قابلة</td> <td>قابلة</td> </tr> <tr> <td>تلوث البيئة</td> <td>غير ملوثة</td> <td>ملوثة</td> </tr> <tr> <td>أمثلة</td> <td>الشمس، الرّياح، المياه الجارية</td> <td>الوقود، الغاز، النّفط</td> </tr> </tbody> </table>	نوع الطّاقة	الطّاقة المتجددة	الطّاقة غير المتجددة	القابليَّة للتفاد	غير قابلة	قابلة	تلوث البيئة	غير ملوثة	ملوثة	أمثلة	الشمس، الرّياح، المياه الجارية	الوقود، الغاز، النّفط
نوع الطّاقة	الطّاقة المتجددة	الطّاقة غير المتجددة										
القابليَّة للتفاد	غير قابلة	قابلة										
تلوث البيئة	غير ملوثة	ملوثة										
أمثلة	الشمس، الرّياح، المياه الجارية	الوقود، الغاز، النّفط										

نشاط ( ٣ ) أقيم سلوكي :

أي من السلوكيات الآتية أقوم بها.		
لا	نعم	السلوك
√		أترك المدفأة الكهربائية تعمل طوال اليوم.
√		أفتح باب الثلاجة باستمرار.
	√	أنصح والدتي بنشر الغسيل تحت أشعة الشمس بدلاً من استخدام النشافة الكهربائية.
√		أضيء مصابيح المنزل جميعها ليلاً.
	√	أنصح أفراد عائلتي بكي الملابس دفعة واحدة.
	√	أغلق النوافذ عند تشغيل مكيف الهواء داخل المنزل.
	√	أعتمد على السخان الشمسي في تسخين المياه.
	√	أفصل الأجهزة الكهربائية عن مصدر الكهرباء في حالة عدم تشغيلها.
√		أترك التلفاز يعمل عندما أخرج من المنزل.
	√	أتأكد من إطفاء مصابيح غرفة الصّف في نهاية اليوم الدراسي.

هل تعتقد أن سلوكياتك تسهم في ترشيد استهلاك الطاقة؟ لماذا؟	
نعم ، لأنها سلوكيات إيجابية تسهم في توفير وترشيد استهلاك الطاقة .	
أي من السلوكيات السابقة تمارسها في حياتك وترغب في تغييرها لتسهم في ترشيد استهلاك الطاقة؟	
متروك للطالب .	

### تلخيص الدرس الثالث : الطاقة والبيئة

- الطّاقة التي نستخدمها اليوم والتي تعتمد بشكل مُفرط على الوقود هي السبب الرئيس لتلوث البيئة وتسبب الضرر للكائنات الحيّة وقابلة للتّفاّد.



محطة تكرير النفط



محطة إنتاج غاز طبيعي



فحم حجري

- سيزداد الطلب على الطّاقة إذن لا بد من البحث عن مصادر طاقة صديقة للبيئة غير قابلة للتّفاّد.



الرياح



الشمس



المياه الجارية

### تصنيف مصادر الطاقة :

مصادر طاقة غير مُتجدّدة	مصادر طاقة مُتجدّدة	وجه المقارنة
السّولار - غاز الطّبخ - الفحم - البترول	الرياح - المياه الجارية - الشمس	أمثلة
ملوثة للبيئة	صديقة للبيئة	صديقة / ملوثة للبيئة
ينفذ	لا ينفذ	القابلية للنفاذ

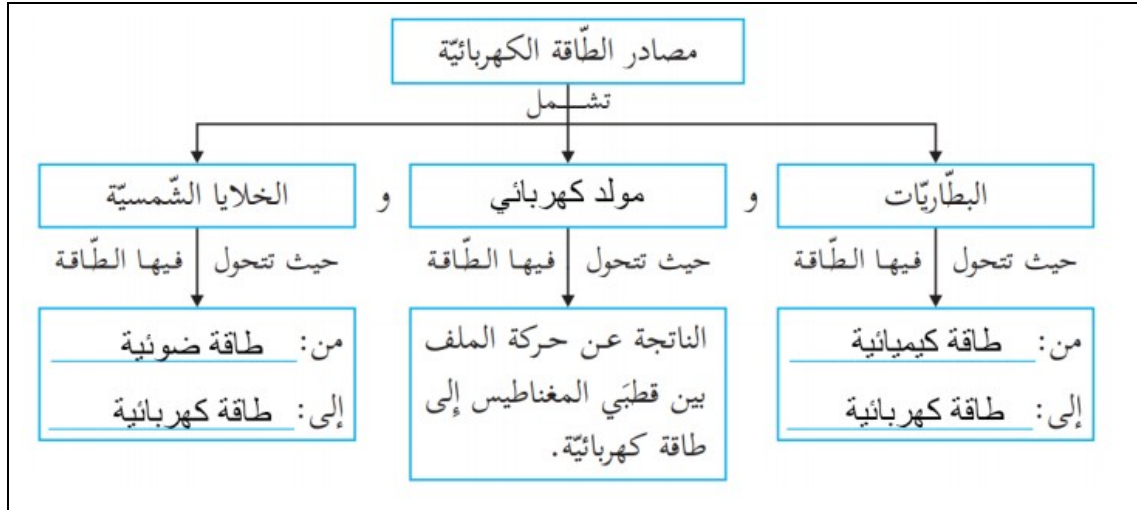
تلك المصادر غير قابلة للنفاذ وغير ملوثة ولا يؤثر نقصها في المستقبل ومن أمثلتها الشمس .

### مصادر الطاقة المتجددة

تلك المصادر القابلة للنفاذ والملوثة للبيئة ومن أمثلتها النفط ومشتقاته.

### مصادر الطاقة غير المتجددة

- تعد الشمس مصدراً للطاقة المتجددة لأنها لا تنفذ وغير ملوثة للبيئة وهي الطاقة الصديقة للبيئة .
- يعد الفحم أو النفط مصدراً للطاقة غير المتجددة لانه ينفذ ويلوث البيئة .
- يطلق الفحم غاز ثاني أكسيد الكربون الذي يلوث الهواء و يؤدي إلى أمراض في الجهاز التنفسي .
- أدى التطور الصناعي إلى تلوث البيئة لأنه يعتمد بشكل كبير على الوقود وهو السبب الرئيس لتلوث البيئة ويسبب الضرر للكائنات الحية .



ترشيد استهلاك الطاقة هي الإجراءات التي يتم من خلالها الاستخدام الأمثل لموارد الطاقة .

- من طرق ترشيد استهلاك الطاقة في حياتي اليومية:
١. استخدام المصابيح الموفرة للطاقة.
  ٢. ترشيد استهلاك الطاقة في طهي الطعام.
  ٣. استخدام النقل الجماعي لترشيد مشتقات النفط .
  ٤. استخدام طاقة الشمس في الإنارة .
  ٥. استخدام السخان الشمسي في تسخين المياه بدل من السخان الكهربائي.



لماذا؟	أيهما أختار	الشكل
لتوفير الطاقة ، المصباح الأول أقل استهلاكاً للطاقة من المصباح الثاني.	( ١ )	 <p>(٢) (١)</p>
كمية الغاز المستهلك في الشكل رقم ( ١ ) كبيرة وغير مركز على الوعاء	( ٢ )	 <p>(٢) (١)</p>
لتوفير الطاقة ، حيث أن نقل عدد كبير من المسافرين من خلال باصات كبيرة يغني عن استخدام وسائل نقل خاصة تستهلك كمية كبيرة من الوقود	( ٢ )	 <p>(٢) (١)</p>
توفر الطاقة ، لاعتماده على الطاقة الشمسية .	( ٢ )	 <p>(٢) (١)</p>
توفر الطاقة ، لاعتماده على مصادر الطاقة الطبيعية كالشمس .	( ١ )	 <p>(١) (٢)</p>

## أسئلة الوحدة

السؤال الأول : اختر رمز الإجابة الصحيحة :

ما أكثر مصادر الطاقة الآتية ضرراً على البيئة؟

الشمس.	الرياح.	الثَّلالات.	البترول.
--------	---------	-------------	----------

ما الطاقة التي يمكن توليدها من حركة المياه الجارية؟

حرارية.	كهربائية.	ضوئية.	كيميائية.
---------	-----------	--------	-----------



ما تحولات الطاقة في الشكل المقابل؟

من طاقة كيميائية إلى طاقة ضوئية.	من طاقة ضوئية إلى طاقة كيميائية.
من طاقة كيميائية إلى طاقة حركية.	من طاقة حركية إلى طاقة ضوئية.

ماذا ينتج عن تحريك ملف داخل مغناطيس؟

حركة.	ضوء.	كهرباء.	صوت.
-------	------	---------	------



ما تحولات الطاقة عند سحب السهم في حبل القوس؟

من طاقة حركية إلى طاقة حرارية.	من طاقة حرارية إلى طاقة حركية.
من طاقة حركية إلى طاقة كهربائية.	من طاقة كهربائية إلى طاقة حركية.

أي مجموعة من مصادر الطاقة الآتية جميعها مصادر مُتجددة؟

فحم، نפט، غاز طبيعي.	شمس، نפט، بطارية.
شمس، رياح، مياه جارية.	غاز طبيعي، شمس، مياه جارية.

ما مصدر الطاقة الأساسي لطاقة الغذاء؟

الأسمدة.	التربة.	الشمس.	الماء.
----------	---------	--------	--------

ما شكل الطاقة التي يمدنا بها الطعام؟

كيميائية.	وضع.	ضوئية.	كهربائية.
-----------	------	--------	-----------

ما تحولات الطاقة التي تحدث في العضلات؟

حرارية إلى وضع.	حرارية إلى ضوئية.	كيميائية إلى حركية.	حركية إلى كهربائية.
-----------------	-------------------	---------------------	---------------------

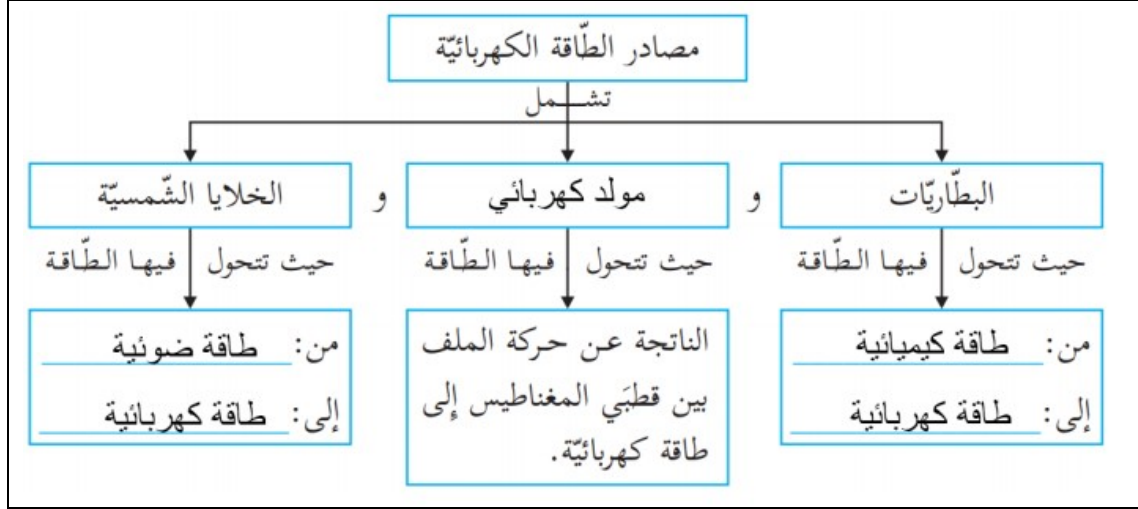
السؤال الثاني : أكتب المفهوم العلمي المناسب أمام كل عبارة من العبارات التي تدل عليه .	
المقدرة على إنجاز عمل ما.	الطاقة
الطاقة التي يكتسبها الجسم نتيجة موضعه تحت تأثير قوة معينة.	طاقة الوضع
الطاقة الصديقة للبيئة.	مصادر الطاقة المتجددة
الطاقة لا تفنى ولا تستحدث و إنما يمكن تحويلها من شكل إلى آخر.	قانون حفظ الطاقة
أداة تحول ضوء الشمس إلى طاقة كهربائية.	الخلايا الشمسية
الإجراءات التي يتم من خلالها الاستخدام الأمثل لموارد الطاقة.	طرق ترشيد استهلاك الطاقة

السؤال الثالث : ما تحولات الطاقة في كل مما يأتي؟	
تسخين الماء بوساطة سخان كهربائي.	كهربائية ← حرارية
طالب يصعد الدرج.	كيميائية ← حركية .
آلة حاسبة تعمل بالخلية الشمسية.	ضوئية ← كهربائية
إشعال عود ثقاب.	حركية ← حرارية
تشغيل مجفف الشعر.	كهربائية ← حرارية

السؤال الرابع : يستخدم نبيل المولد الكهربائي الذي يعتمد على الوقود بينما تستخدم فريال الطاقة الشمسية لتشغيل الأجهزة الكهربائية، برأيك أيهما أفضل؟ ولماذا؟	
الأفضل : استخدام فريال للطاقة الشمسية .	
السبب : تسهم في ترشيد استهلاك الطاقة كما أنها غير ملوثة للبيئة وغير قابلة للنفاذ .	

السؤال الخامس : أعلل:	
يعد النفط من مصادر الطاقة غير المتجددة.	لأنه قابل للنفاذ .
أدى التطور الصناعي إلى تلوث البيئة.	وذلك نتيجة استخدام مصادر الطاقة غير المتجددة والتي يصدر عنها العديد من الغازات الملوثة .

السؤال السادس: أكمل الخريطة المفاهيمية الآتية:



	السؤال السابع: يبين الرسم المجاور ماء يتدفق من خزان ويدير عجلة.
طاقة وضع	ما نوع الطاقة التي يمتلكها الماء وهو في الخزان؟
طاقة حركة	ما نوع الطاقة التي يمتلكها الماء قبل أن يصطدم بالعجلة بقليل؟
	أكتب تحولات الطاقة في هذا النظام.
	طاقة وضع ← طاقة حركة ← طاقة كهربائية.

السؤال الثامن: استخدم الإنسان قديماً حجارة الصوان لإشعال النار، ما تحولات الطاقة فيها؟
طاقة حركية ( احتكاك بين حجري الصوان ) ← طاقة حرارية ← طاقة ضوئية .

تم بحمد الله