

# الصف الخامس

تلخيص علوم / الفصل الدراسي الأول

العام الدراسي 2021 / 2022 م

إعداد المعلّمة :  
براءة اللاحاوية



بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

تلخيص علوم / خامس

الوحدة الأولى : البيئة

## الدرس الأول : مفاهيم النظام البيئي

- **مفهوم النظام البيئي :**

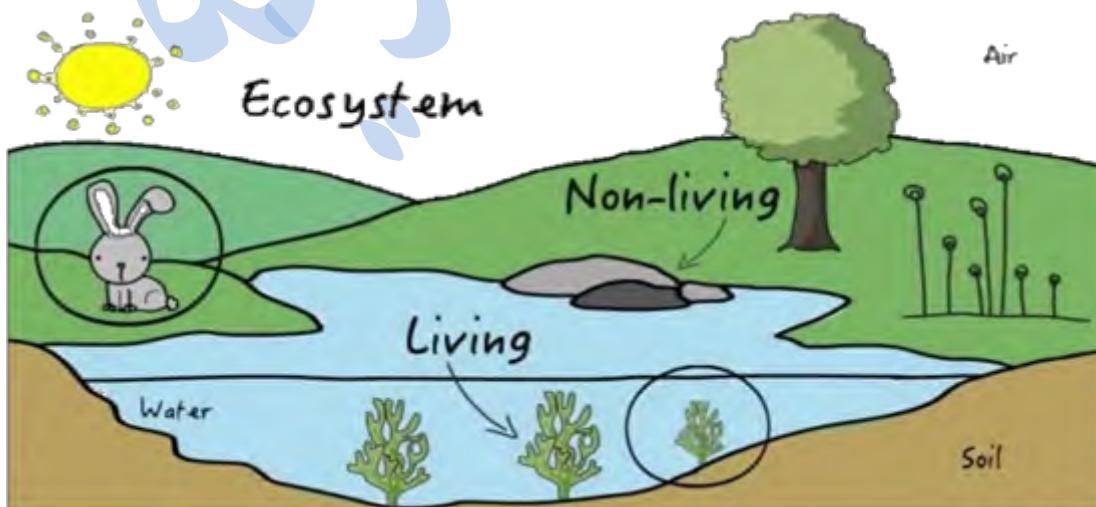
يتكون من الكائنات الحية ، والمكونات غير الحية التي يرتبط بعضها ببعض في بيئه ما .

- **مكونات النظام البيئي :**

1 \_ الكائنات الحية : كالإنسان والحيوان والنبات .

2 \_ المكونات غير الحية :

مثل : الهواء ، الماء ، الضوء ، الحرارة ، التربة .



تختلف الأنظمة البيئية في حجمها ، وتقسم إلى :

1 \_ أنظمة بيئية كبيرة الحجم ، مثل : الغابة ، المحيط .

2 \_ أنظمة بيئية صغيرة ، مثل : حوض السمك ، أسفل ساق شجرة ، بركة ماء .

- يمارس علماء البيئة ثلاثة طرق لدراسة مكونات النظام البيئي وال العلاقات المتبادلة بينها :

1 \_ الملاحظة . 2 \_ تدوين للبيانات . 3 \_ التحليل .

## • الجماعات والمجتمعات الحيوية

✓ **الجماعة الحيوية :**

مجموعة من الأفراد من النوع نفسه ، وتعيش في نظام بيئي واحد ، وتتأثر بالظروف والأحوال نفسها ، وتملك القدرة على البقاء .

مثال :

جماعة حيوية من قناديل البحر التي تعيش في مياه خليج العقبة .



**مجموعة الجماعات الحيوية المختلفة** التي يمكنها العيش معًا في نظام بيئي واحد ، وتفاعل فيما بينها .

مثال :

المجتمع الحيوى في الصحراء الأردنية ، ويضم جماعات من الحيوانات وجماعات من النباتات المختلفة .



❖ **التنوع الحيوى :**

يمثل الأنواع المختلفة من الكائنات الحية التي تعيش في نظام بيئي ما .

❖ **فسر :**

يعد التنوع الحيوى مهمًا .

لأن الكائنات الحية يعتمد بعضها على بعض في الحصول على الغذاء .

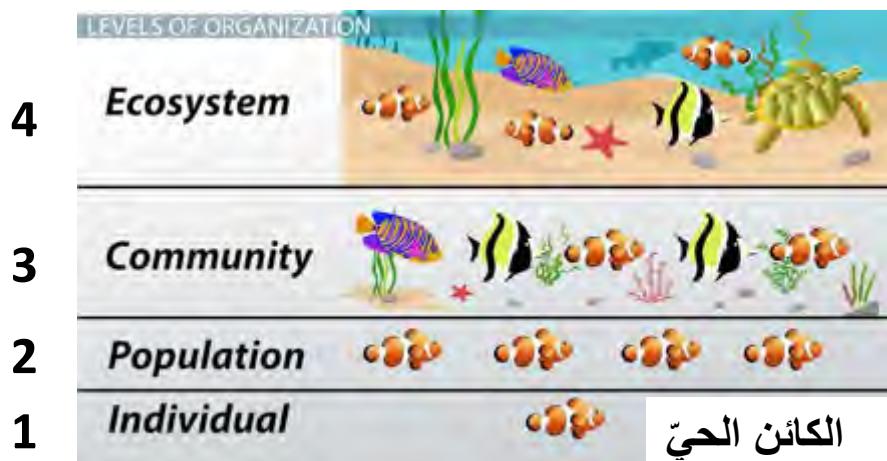
\*\*\*\*\*

• قد تتغير أنواع الكائنات الحية بصورة مستمرة نتيجة **لعوامل مختلفة :**

يختلف التنوع الحيوى باختلاف البيئات التي تعيش فيها الكائنات الحية المختلفة ، وتعد الغابات أكثر البيئات تنوعاً ، خلافاً للصحراء .

- 1 \_ عوامل طبيعية ، مثل : المناخ .
- 2 \_ العلاقات بين الكائنات الحية .
- 3 \_ الأنشطة البشرية .

## مستويات التنظيم :



- 1\_ الكائن الحي .
- 2\_ الجماعة الحيوية .
- 3\_ المجتمع الحيوي .
- 4\_ النظام البيئي .

### مستويات التنظيم .



## الدرس الثاني : أثر تغيرات البيئة في الأنظمة البيئية

### • التغيرات الطبيعية في البيئة

تتغير الأنظمة البيئية بصورة مستمرة ، وإن خلّ لنا أنها ثابتة .  
وقد يحدث ذلك ببطء ، أو بسرعة كبيرة ؛ نتيجة مؤثرات عدّة ، أبرزها :

- 1\_ تغير تضاريس الأرض .
- 2\_ كوارث الطبيعة .
- 3\_ تغيرات المناخ .

### • العوامل التي تسبّب تغير تضاريس الأرض :

- 1\_ الرياح .
- 2\_ حركة المياه المستمرة .

☺ تتشكل مُعظم الأودية ؛ بسبب الجريان المستمر للماء مثل مياه الأنهار .



• من الكوارث الطبيعية التي تغير الأنظمة البيئية :

1\_ الفيضانات . 2\_ الأعاصير . 3\_ الزلزال . 4\_ البراكين . 5\_ الحرائق .

• قد تحدث الكوارث الطبيعية خلال لحظات ، ولكن أثرها يستمر زمناً طويلاً ؛ ما قد يتسبب في القضاء على أنظمة بيئية بصورة كاملة .

• يؤدي ارتفاع درجات الحرارة كثيراً في القطب المتجمد إلى : انصهار الجليد ؛ ما يتسبب في فقد الكائنات الحية موطنها .

• الكائنات الحية وأثرها في البيئة

تتأثر الأنظمة البيئية بالعلاقات بين الكائنات الحية ؛ سواء أكانت ضمن الجماعة الواحدة ، أم في نطاق المجتمع الحيوي كاملاً .

✓ من الأمثلة على العلاقات بين الكائنات الحية :

1\_ الافتراس . 2\_ التعايش . 3\_ التفاضل . 4\_ التنافس .

تتأثر الأنظمة البيئية سلباً بالأنشطة البشرية التي يقوم بها الإنسان لقضاء حاجاته ؛

مثل :

1\_ الصيد الجائر .

2\_ الرعي الجائر .

3\_ تدمير الغابات ( قطع الأشجار ، الحرائق ) .

4\_ تلوث البيئة .

## • كيف تغير الأنظمة البيئية ؟

### ▪ تستجيب الكائنات الحية للتغيرات المستمرة في الأنظمة البيئية بطريق مختلفة :

- 1 \_ بعضها قد ينتقل للعيش في مكان آخر .
- 2 \_ قد تتحمل بعض هذه الكائنات الظروف والأحوال الجديدة ، فتتمكن من البقاء .
- 3 \_ بعضها قد يموت بسبب عدم قدرتها على التحمل ، وأيضاً لا تستطيع الانتقال إلى مكان أفضل .

✓ الانقراض : موت أفراد نوع معين من الكائنات الحية ، واحتفاظهم جميعاً في منطقة ما .

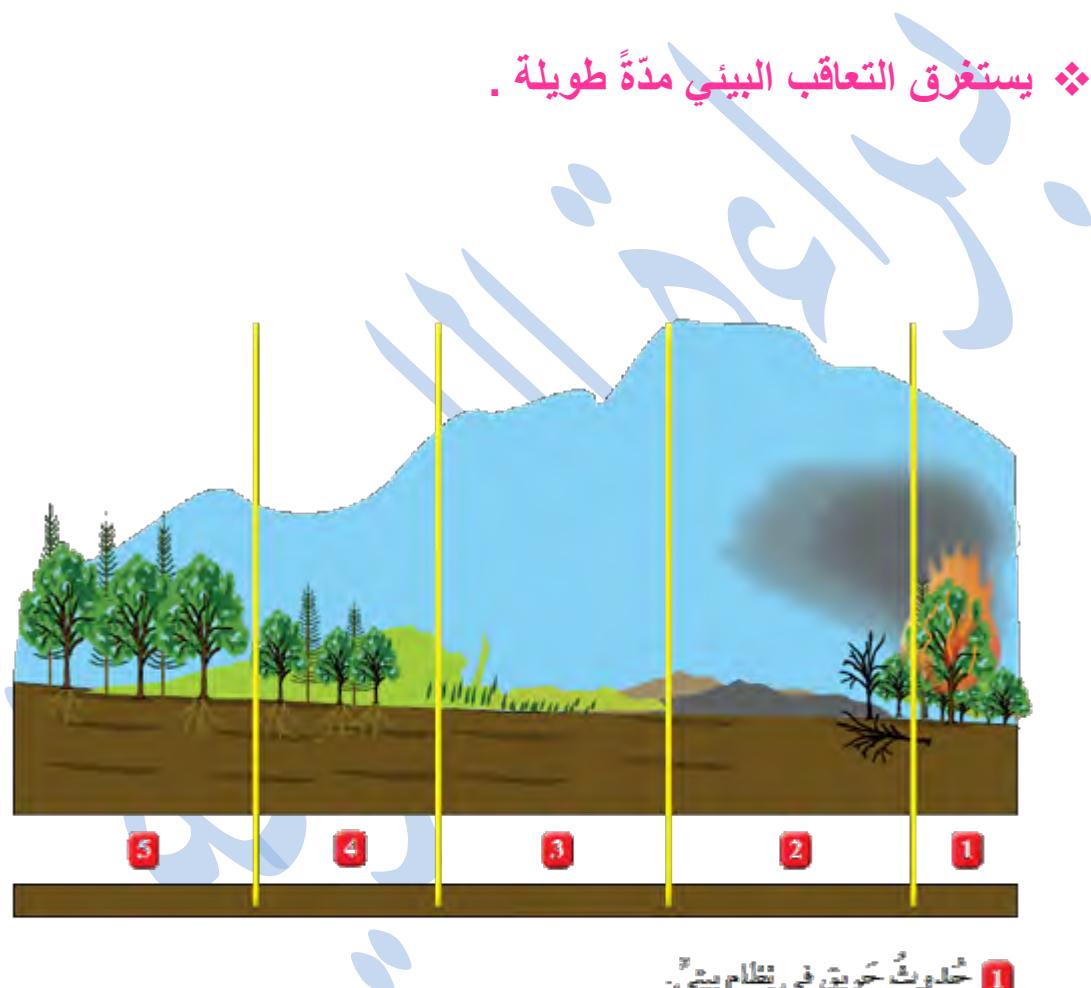
- ☺ قد تنقرض كائنات معينة من العالم كله ، مثل : **الديناصورات** .
- ☺ وقد تنقرض من بيئه معينة دون انقراضها من البيئات الأخرى ، مثل : **طائر النعام السوري المنقرض من البيئة الأردنية** .



❖ قد تتعرض بعض الأنظمة البيئية مثل الغابات لكارثة طبيعية كالحرائق؛ فتموت الكائنات الحية جميعها التي تعيش فيها وتبقى التربة، فتنمو فيها النباتات مرة أخرى.

✓ **التعاقب البيئي** : تكون نظام بيئي جديد بصورة تدريجية مكان نظام بيئي قبله نتيجة موت الكائنات الحية جميعها فيه.

❖ يستغرق التعاقب البيئي مدةً طويلة.



1 حدوث حريق في نظام بيئي.

2 موت الكائنات الحية جميعها.

3 ندم النباتات بالنمو تدريجياً.

4 انتشار النباتات في النمو تدريجياً.

5 تكوين نظام بيئي جديد مختلف.

## • المحميات الطبيعية في الأردن

✓ **المحمية الطبيعية** : مساحة من الأرض تحظى بالحماية القانونية لحفظ على حياة الكائنات المهددة بالانقراض .

- أظهرت الدراسات المتخصصة أنّ الأردن شهد تنوّعاً حيوياً ممیزاً لأنواع مختلفة من النباتات والحيوانات ، غير أنها انقرضت نتيجة لعوامل عدّة .

- من هذه الحيوانات : **غزال المها العربي** الذي انقرض من الأردن عام 1920 م نتيجة **الصيد الجائر** ؛ طمعاً في قرونها وفراشه .



- سعت **الجمعية الملكية لحماية الطبيعة** إلى استعادة ما أمكن من مظاهر التنوّع الحيوي ،  **فأنشأت المحميات** ( مثل محمية ضانا و محمية الموجب ) لإعادة توطين الأحياء البرية المنقرضة من الأردن ، أو تلك المهددة بالانقراض ، وتمكّنت من إعادة المها العربي ، والحفاظ عليه في محميات طبيعية .



- تمكّنت الجمعية الملكية لحماية الطبيعة أيضاً من **حماية بعض النباتات المهددة بالانقراض** في البيئة الأردنية ، وذلك بإنشاء البيوت الزجاجية .

✓ **البيوت الزجاجية** : هي بناء مُخصص لأغراض الزراعة وحماية النباتات ، صُنعت جدرانه من الزجاج للسمّاح بوصول أشعة الشمس و التهوية الازمة إلى النباتات داخله .

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

## ورقة عمل لمادة العلوم

### الوحدة ( 1 ) : البيئة

#### ► السؤال الأول : ضع المفهوم المناسب في الفراغ :

- ( ..... ) : الكائنات الحية ، والمكونات غير الحية التي يرتبط بعضها ببعض في بيئه ما .
- ( ..... ) : الأنواع المختلفة من الكائنات الحية ، التي تعيش في نظام بيئي .
- ( ..... ) : تكون نظام بيئي جديد ، تعيش فيه كائنات حية متنوعة نتيجة موت الكائنات الحية جماعتها في النظام البيئي بصورة تدريجية .
- ( ..... ) : مجموعة الجماعات الحيوية المختلفة التي يمكنها العيش معًا في نظام بيئي واحد ، وتفاعل في ما بينها .
- ( ..... ) : مساحة من الأرض تحظى بالحماية القانونية للحفاظ على حياة الكائنات الحية المهددة بالانقراض .
- ( ..... ) : موت جميع أفراد نوع معين من الكائنات الحية .

► السؤال الثاني : صُف كل مستوى من مستويات الشكل باستخدام إحدى المفردات الآتية :

المجتمع الحيوي ، الجماعة الحيوية ، النظام البيئي ، الكائن الحي .



► السؤال الثالث : وضّح دور الجمعية الملكية لحماية الطبيعة في استعادة مظاهر التنوع الحيوي في الأردن .



الجمعية الملكية  
للحماية الطبيعية  
**RSCN**

► السؤال الرابع : املأ الفراغ بما هو مناسب في كل مما يلي :

- \_\_\_\_\_ من الأمثلة على المكونات غير الحية في النظام البيئي
  - أكثر البيئات تنوعاً حيوياً هي \_\_\_\_\_.
  - من الكوارث الطبيعية التي تغير الأنظمة البيئية \_\_\_\_\_.
  - من الأمثلة على الكائنات الحية التي انقرضت من البيئة الأردنية \_\_\_\_\_.
  - من التغيرات البيئية التي تتأثر بها الكائنات الحية \_\_\_\_\_.
- 

► السؤال الخامس : اختر الإجابة الصحيحة :

الصورة الآتية تعبر عن :

- A\_ نظام بيئي .
- B\_ جماعة حيوية .
- C\_ مجتمع حيوي .



# انتهت الوحدة الأولى

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

## تلخيص علوم / خامس

### الوحدة الثانية : تنوع الكائنات الحية

#### الدرس الأول : النباتات

##### • خصائص النباتات :

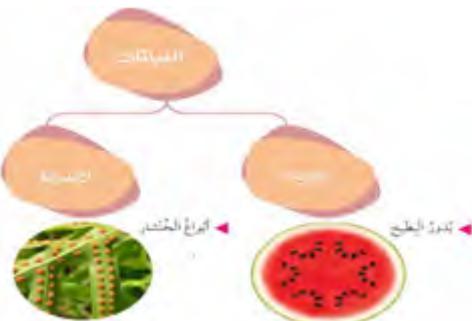
- ☺ النمو .
- ☺ التغذية ( ذاتية التغذية ) .
- ☺ التنفس .
- ☺ تختلف في أحجامها وأشكالها وألوانها والبيئات التي تعيش فيها .
- ☺ ثابتة لا تتحرك .

##### ► مجموعات النباتات الرئيسية

يمكن تصنيف النباتات في مجموعتين رئيسيتين اعتماداً على طريقة تكاثرها :

► **النباتات البذرية** : النباتات التي تتكاثر بالبذور .  
مثال : البطيخ ، الصنوبر .

► **النباتات اللابذرية** : النباتات التي تتكاثر بالأبواغ .  
مثال : الخنشار .



► مجموعات النباتات البذرية  
تنوّع النباتات البذرية في مجموعتين ، هما :

► **مغطاة البذور** (النباتات الزهرية) : النباتات التي تكون أزهاراً ، تتحوّل في ما بعد إلى ثمار تحتوي داخلها على بذور .



مثل : التفاح

► **معرّة البذور** (النباتات اللازهرية) : النباتات التي لا تكون أزهاراً ، وتوجد بذورها داخل مخاريط .

مثل : الصنوبر



► تنقسم النباتات مغطاة البذور إلى مجموعتين ، هما :

► ذات الفلقة : النباتات التي تتكون بذورها من جزء واحد .

مثلاً : الذرة ، القمح ، الأرز .

► ذات الفلقتين : النباتات التي تتكون بذورها من جزأين متماثلين .

مثلاً : الفول ، الحمص ، اللوز ، العدس .



## ► أهمية النباتات في حياة الإنسان

1\_ تُعد النباتات مصدراً رئيساً لغذاء الإنسان ؛ إذ تزوده بالعناصر الأساسية والمفيدة لصحته .



2\_ يُستخدم بعضها كالقطن والكتان في صناعة الملابس .

3\_ تُستخدم أخشاب بعضها كأشجار الصنوبر في صناعة الأثاث والأبواب .

4\_ يُستخلص من الأعشاب الطبية بعض الأدوية .

5\_ تضفي جمالاً للبيئة .

6\_ تُستخدم بعض الأزهار (الالياسمين) في صناعة العطور .



## الدرس الثاني : الحيوانات

### ► خصائص الحيوانات :

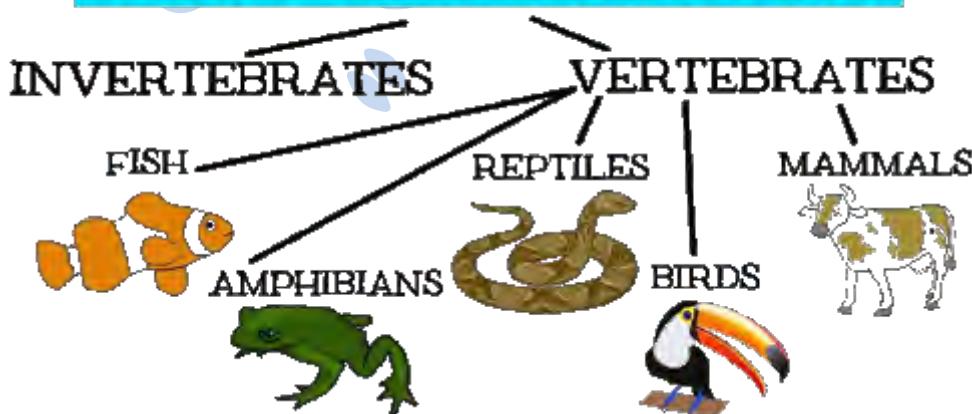
- تنمو .
- تتغذى .
- تتنفس .
- تتكاثر .
- لها القدرة على الانتقال من مكان إلى آخر .
- تختلف في أحجامها وأشكالها وألوانها ومكان معيشتها ( فقد تعيش على اليابسة أو في الماء ) .

### ► مجموعات الحيوانات الرئيسية

صنف العلماء الحيوانات اعتماداً على وجود عمود فقري إلى مجموعتين رئيسيتين :

- الفقاريات : الحيوانات التي تمتلك عموداً فقرياً .
- اللافقاريات : الحيوانات التي لا تمتلك عموداً فقرياً .

### ANIMAL CLASSIFICATION



## ► مجموعات الفقاريات

**\_1** **الأسماك** : جسمها مغطى بالقشور ، تتکاثر بالبيض .

**\_2** **البرمائيات** : جلدتها أملس ورطب ، تتکاثر بالبيض .

**\_3** **الزواحف** : جسمها مغطى بالحراسف ، تتکاثر بالبيض .

**\_4** **الطيور** : جسمها مغطى بالريش ، تتکاثر بالبيض .

**\_5** **الثدييات** : جسمها مغطى بالشعر أو الفرو ، تتکاثر بالولادة .

## VERTEBRATE

ANIMALS WITH SKELETON



AMPHIBIANS



FISH



REPTILES



BIRDS



MAMMALS

## ► **الخصائص التركيبية للفقاريات**

تمتلك كل مجموعة من الفقاريات خصائص تركيبية تمكنها من البقاء في بيئتها ،

وتسمح لها بالنمو والتكاثر ، على سبيل المثال :

► **الأسماك** لديها زعناف تمكنها من السباحة ، وخياشيم لتساعدها على التنفس

في الماء ، بالإضافة إلى شكلها الانسيابي .



**الخياشيم**



► **أما الطيور** فلديها أجنة .

► بينما تمتلك بعض الزواحف كالحرباء القدرة على تغيير لونها للتخفّي عن

المفترسات .



## ► مجموعات اللافقاريات

تختلف اللافقاريات عن بعضها في عدّة صفات : **كالحجم** ؛ فقد تكون صغيرة كالذبابة أو كبيرة كالأخطبوط ، كما **تختلف في ما تتغذى عليه** ؛ فالنحل مثلاً يتغذى على رحيق الأزهار ، بينما تتغذى العناكب على الحشرات ، وتعيش اللافقاريات في البيئات **المختلفة** .

► وقد صنفها العلماء في مجموعات متعددة ، منها :

1 \_ الرخويات .

2 \_ المفصليات .

3 \_ الديدان .



## ١ الرخويات

- ✓ أجسامها رخوة ، إلا أن بعضها يمتلك أصدافاً .
- ✓ منها ما هو سريع كالأخطبوط ، ومنها ما هو بطيء كالحلزون .
- ✓ تعيش في الماء أو على اليابسة .
- ✓ قد تسبح أو تزحف على بطنها .
- ✓ منها ما هو مفيد للإنسان والبيئة كالمهار .



## ٢ المفصليات



- ✓ أجسامها مقسمة إلى أجزاء متصلة ببعضها ، ومغطاة بطبقة صلبة .
- ✓ هي مجموعة كبيرة ومتعددة جدًا ، وتعيش في بيئات عدّة .
- ✓ قد تطير أو تسبح أو تمشي .
- ✓ بعضها مفيد للإنسان والبيئة كالنحل ، وبعضها الآخر ضار ومؤذ كالعقرب .

### الدّيدان 3

- ✓ أجسامها أنبوبية الشكل .
- ✓ تعيش في بيئات متنوعة .
- ✓ قد يعيش بعضها في جسم الإنسان فتسبّب له الضّرر كالدودة الشريطية .



- ✓ ومنها ما هو مفید للبيئة ؛ حيث تعمل على تهوية التربة وزيادة خصوبتها كدودة الأرض .



## ► أهمية الحيوانات في حياة الإنسان

## ► الغذاء

تعدّ الحيوانات بأنواعها ذات أهمية كبيرة للإنسان ؛ فإذا تأملنا موائد الطعام المختلفة سنجد بها مليئة باللحوم والألبان والأجبان والعسل والبيض التي نحصل عليها من الحيوانات .



## ► الصناعة

يستفيد الإنسان من الحيوانات في صناعات مختلفة ( كصناعة الملابس من الصوف والحرير ) ؛ لذا تعدّ الحيوانات ثروة اقتصادية ذات مردود مادي ، يساعد على تحسين المستوى المعيشي له .



## ► يستخدم الإنسان بعض الحيوانات في الصيد والحراسة .

## الدرس الثالث : الفطريات

### ► خصائص الفطريات

- ✓ تشبه النباتات فهي ثابتة لا تتحرك .
- ✓ كما تشبه الحيوانات في أنها لا تستطيع تصنيع غذائها بنفسها .
- ✓ تختلف عن بعضها في عدة صفات كالشكل والحجم ؛ فمنها الكبير ومنها الصغير جداً .
- ✓ تعيش في بيئات مختلفة على الأرض .



#### أمثلة على الفطريات :

- 1) فطر المشروم .
- 2) فطر الخميرة .
- 3) فطر الكمة .
- 4) فطر صدأ القمح .
- 5) عفن الخبز .

### الفطريات :

الكائنات الحية التي تحمل بعض صفات النباتات ؛ فهي ثابتة لا تتحرك ، وبعض صفات الحيوانات ؛ فهي تتغذى على غيرها من الكائنات الحية .



## ► فطريات في حياة الإنسان

### ► فطريات مفيدة :

\_1 فطر الخميرة ، وهو الذي يسبب انتفاخ المخبوزات.



\_2 فطريات الأجبان ، وتعطي مذاقاً مميّزاً لها .



\_3 فطر المushroom وفطر الكلمة ، ويستخدمان في الطعام .



\_4 هناك فطريات تستخدم كمضاد حيوي لعلاج الأمراض ، كالبنسلين .



## ► فطريات ضارة :

1 \_ فطر عفن الخبز ، ويعمل على إفساد الخبز.



2 \_ فطر صدأ القمح ، ويسبّب مرضًا للقمح .



3 \_ هناك فطريات تسبّب أمراضًا للإنسان ؛ كفطر قدم الرياضي والذي يسبّب الرائحة الكريهة للأقدام .



4 \_ فطريات تعمل على إفساد الخضروات والفاكه ، مثل : عفن البرتقال .



## ► الفطريات والبيئة

عند موت الحيوانات والنباتات تعمل كائنات حية تسمى **المحللات** ؛ كالفطريات على تحليل بقايا تلك الكائنات الحية .



### ✓ المحللات :

الكائنات الحية التي تحلل بقايا أجسام الكائنات الحية الميتة ، وتحولها إلى مواد بسيطة مفيدة للترابة .

## ► أهمية المحللات للبيئة :

تعمل المحللات ( الفطريات ) على تحليل بقايا الكائنات الحية ، وبالتالي :

☺ تقلل التلوث الناتج عن تراكم الجثث .

☺ تزيد من خصوبة التربة .

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

## ورقة عمل لمادة العلوم

### الوحدة ( 2 ) : تنوع الكائنات الحية

#### ► السؤال الأول :

وضح دور الفطريات الآتية في حياتك :



► **السؤال الثاني :** ضع المفهوم المناسب في الفراغ :

- ( ..... ) : كائنات حية تشبه النباتات والحيوانات في بعض خصائصها .
- ( ..... ) : الحيوانات التي تحتوي أجسامها على عمود فقري .
- ( ..... ) : النباتات التي تتکاثر بالبذور .
- ( ..... ) : النباتات التي تتكون بذورها من جزأين متماثلين .

► **السؤال الثالث :** أ) صنف الحيوانات الآتية إلى فقارية ولا فقارية :

الدودة الشريطية ، المحار ، الأسد ، النمل ، الفراشة ، القطة ، الأفعى ، الأخطبوط .

اللافقاريات	الفارقيات

ب) صنف الفطريات الآتية حسب علاقتها بالإنسان ( مفيدة ، ضارة ) :

عفن الخضروات ، الخميرة ، صدأ القمح ، فطر قدم الرياضي ، الكمة ، المشروم .

فطر ضار	فطر نافع

► السؤال الرابع : املأ الفراغ بما هو مناسب في كل مما يلي :

- \_\_\_\_\_ (2 ، 1) من خصائص النباتات :
- يعد التفاح مثلاً على النباتات \_\_\_\_\_.
- من الأمثلة على النباتات ذات الفلقة : \_\_\_\_\_ (1 ، 2) ، \_\_\_\_\_.
- تعد المحلات ذات أهمية بالغة في البيئة ؛ لأنها \_\_\_\_\_.

► السؤال الخامس : اذكر مثلاً على كل مجموعة مما يلي :

- المفصليات : ■
- الزواحف : ■
- الثدييات : ■
- الرخويات : ■
- الديدان : ■
- البرمائيات : ■

► السؤال السادس : بين أهمية النباتات في حياة الإنسان .

انتهت الوحدة الثانية

## تلخيص علوم / خامس

### الوحدة الثالثة : الموارد الطبيعية ومصادر الطاقة

#### الدرس الأول : الموارد الطبيعية

##### • مفهوم الموارد الطبيعية

✓ **الموارد الطبيعية** : موارد موجودة في الطبيعة ، أنعم الله تعالى بها على الإنسان من دون تدخل منه ، مثل الهواء والماء وأشعة الشمس والكائنات الحية .



✓ بعض استخدامات الموارد الطبيعية :

أتاينك الشخن

أصيقت استخداماً واحداً يكمل من الموارد الآتية:

 الموارد المائية الشرب والغسيل	 الطاقة الكهرباء والتدفئة	 الموارد النباتية الأكل والزينة
 الموارد الحيوانية اللحم والحليب	 زراعة الحبوب والأشجار	 الغاز الطبيعي الكهرباء والتدفئة
 توليد الكهرباء الرياح	 الشمس الكهرباء وتسخين الماء	

## ► الموارد المتجددة وغير المتجددة .

✓ **الموارد المتجددة :** موارد طبيعية موجودة بصورة دائمة ، أو تتكون خلال مدة قصيرة من الزّمن . وهي موارد لا تنضب إذا استثمرها الإنسان بأسلوب معنّل بعيداً عن الإسراف .

✓ **الموارد غير المتجددة :** موارد طبيعية موجودة على شكل رصيد ثابت ما يؤخذ منهُ لا يعوض ، وهي عرضة لخطر النضوب .



✓ أمثلة على الموارد المتجددة وغير المتجددة :

موارد غير متجددة	موارد متجددة
النفط	الماء
الحديد	الهواء
الذهب	الطاقة الشمسية

- الموارد المعدنية



الموارد المعدنية :

موارد غير متجددة ، تكونت على سطح الأرض أو داخلها بطرق جيولوجية ، وهي تدخل في كثير من الصناعات

- الصناعات التي تدخل فيها الموارد المعدنية :

تدخل الموارد المعدنية في كثير من الصناعات ، مثل :

1\_ صناعة الأدوية .



2\_ صناعة الأسمدة ، ويستخدم الفوسفات في صناعتها.

3\_ صناعة الإسمنت ، ويدخل كل من الجبس والجير النقي في صناعتها.



4\_ صناعة الزجاج ، ويدخل الرمل الزجاجي في صناعتها .

• أهمية الموارد المعدنية :

1 \_ تُسهم في تعزيز نمو الاقتصاد الوطني .

2 \_ تُسهم في حل مشكلة البطالة .

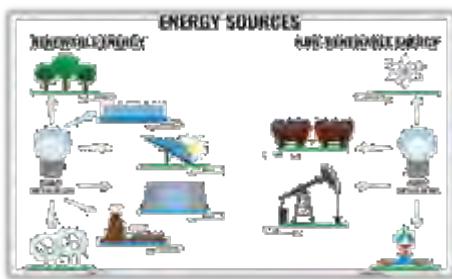


ـ زراعة المحاولة

## الدرس الثاني : مصادر الطاقة وتحولاتها

### • مصادر الطاقة

الموارد الطبيعية التي نستخدمها في توليد الطاقة بصور مختلفة .



### • وهي نوعان :

✓ مصادر متعددة : مصادر لا تنتهي ، ولا تنتهي وهي صديقة للبيئة .

✓ مصادر غير متعددة : مصادر كميتها محددة وقابلة للنضوب ، وملوّثة للبيئة ، وهي تحتاج ملايين السنين لتكوين .

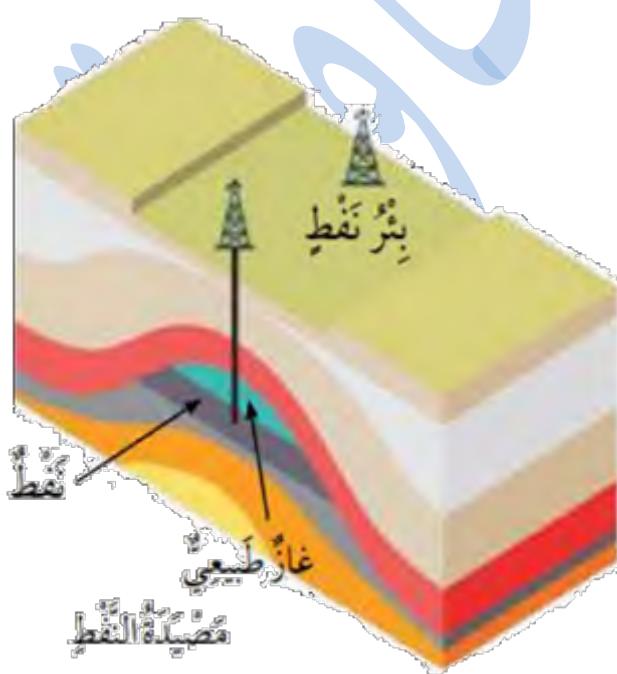


• الوقود الأحفوري

يعتبر أحد أهم مصادر الطاقة غير المتجددة ، وبحرقه نحصل على الطاقة .

• يشمل الوقود الأحفوري :

- ▷ النفط
- ▷ الفحم الحجري .
- ▷ الغاز الطبيعي .



مصادر الطاقة غير المتجددة



الوقود الأحفوري



الغاز الطبيعي



النفط



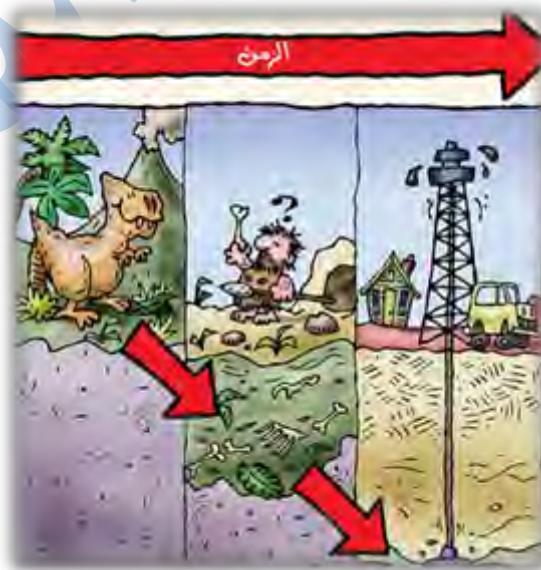
الفحم الحجري

• أهمية الوقود الأحفوري :

الحصول على الطاقة بعد حرقه بوجود الهواء .

• تكون الوقود الأحفوري :

- دفن بقايا الكائنات الحية ( النباتية والحيوانية ) تحت طبقات القشرة الأرضية .
- تعرض تلك البقايا لحرارة وضغط كبيرين قبل ملايين السنين .



## • استخدامات الوقود الأحفوري

▷ إضاءة الشوارع (للإنارة) .

▷ يستخدم الغاز في المنازل للطبخ .

▷ وقود لتشغيل السيارات .

▷ للتدفئة .

### أتامل الشخص

أصيفُ أستَخدِمُ اسْتَخدَاماتِ الْوَقْدِ الْأَحْفَوْرِيِّ :



الطبخ



توليد الكهرباء



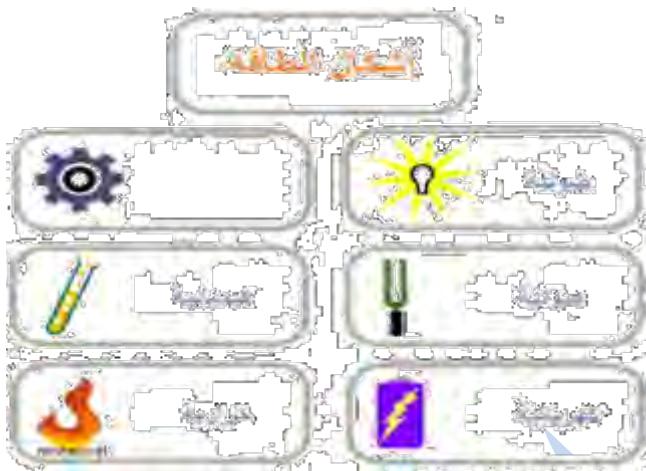
التدفئة



وقود للسيارات

## • تحولات الطاقة

لطاقة أشكال عدّة ، منها : الطاقة الكيميائية ، والطاقة الكهربائية ، والطاقة الضوئية ، والطاقة الحرارية ، والطاقة الحركية .



• تتحوّل الطاقة عند استخدامها من شكل إلى آخر .

## • أمثلة على تحولات الطاقة :

إلى	من	تحولات الطاقة
صوتية	كيميائية هي البطارية	
حرارية وضوئية	كهربائية	
خدكية	كهربائية	

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ  
ورقة عمل لمادة العلوم  
الوحدة ( 3 ) : الموارد الطبيعية ومصادر الطاقة

► السؤال الأول : ضع المفهوم المناسب في الفراغ :

- ( ..... ) : بقايا كائنات حية ( نباتية وحيوانية ) دُفنت تحت طبقات الأرض ، و تعرضت لحرارة وضغط كبيرين قبل ملايين السنين .
- ( ..... ) : موارد غير متتجدة ، تكونت على سطح الأرض أو داخلها بطرائق جيولوجية ، وهي تدخل في كثير من الصناعات .
- ( ..... ) : موارد توجد في الطبيعة ، أنعم الله بها على الإنسان من دون تدخل منه ، مثل الهواء والماء والكائنات الحية .
- ( ..... ) : تغير الطاقة من شكل إلى آخر .

► السؤال الثاني : عدّ ثلات استخدامات للموارد الطبيعية .

- 1
- 2
- 3

► السؤال الثالث : الشمس هي مصدر الطاقة الرئيس على سطح الأرض .  
وضّح ذلك .



► السؤال الرابع :

قارن من خلال الجدول الآتي بين مصادر الطاقة المتجددة وغير المتجددة :

وجه المقارنة      مصادر الطاقة المتجددة      مصادر الطاقة غير المتجددة

قابليةها للنضوب

تأثيرها على البيئة

مثال عليها

► السؤال الخامس :

حدّد أشكال تحويل الطاقة لكل من الأجهزة الآتية :

تحولات الطاقة :

من      إلى

المكواة

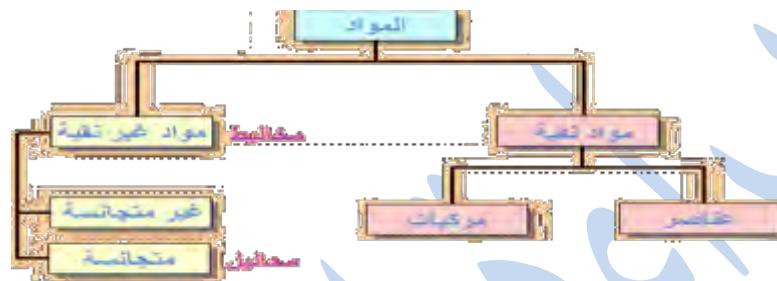
المروحة

الجرس الكهربائي

انتهت الوحدة الثالثة

## تلخيص علوم / خامس

### الوحدة الرابعة : العناصر والمركبات الكيميائية

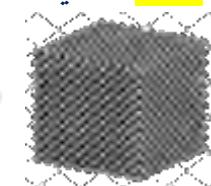


### الدرس الأول : العناصر الكيميائية

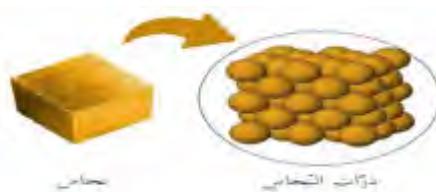
✓ **المادة** : هي كل شيء يشغل حيزاً وله كتلة ، وتكون المادة من جسيمات مُتناهية في الصغر تسمى ذرات .

✓ **الذرة** : هي الوحدة الأساسية للمادة ، ولا يمكننا رؤيتها بالعين المجردة .

ذرات الفضة



✓ **العنصر** : مادة نقية لا يمكننا تفكيكها إلى مواد أبسط بوساطة التفاعلات الكيميائية ، ويكون من ارتباط نوع واحد من الذرات .



► يتكون عنصر النحاس من نوع واحد من الذرات تتشابه في خصائصها .

➢ تختلف العناصر عن بعضها في خواصها مثل اللون والشكل والرائحة .

➢ حالات العناصر :

- توجد غالبية العناصر في **الحالة الصلبة** عند درجة حرارة الغرفة ، كالليود والنحاس والحديد والمغنيسيوم .
- وتوجد بعضها في **الحالة الغازية** كالهيدروجين والأكسجين .
- وبعضها الآخر كالبروم والزئبق في **الحالة السائلة** .



❖ يزيد عدد العناصر التي تم اكتشافها على 118 عنصراً ، رتبها العلماء في جدول سمى الجدول الدوري للعناصر .

### الجدول الدوري الحديث :

تنظيم للعناصر ، يسهل دراستها والتنبؤ بخصائصها ، وهو مرتب في خطوط أفقية وعمودية .

الجدول الدوري للعناصر الكيميائية																	
<small>Periodic Table of the Elements - Version 2011 - Data from NIST - Last Update: 2011-02-02</small>																	
1	H	He	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	P	S	Cl	Ar
2	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	P	S	Cl	Ar	K	Ca
3	Na	Mg	Al	P	S	Cl	Ar	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni
4	Mg	Al	P	S	Cl	Ar	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Zn
5	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Zn	Ga	In	Tl	Pb	Bi	Ru	Rh	Rb
6	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Zn	Ga	In	Tl	Pb	Bi	Ru	Rh	Rb	Ge
7	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Zn	Ge	As	Se	Te	Po	At	Ru	Rh	Rb	Fr
8	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Zn	Ge	As	Se	Te	Po	At	Ru	Rh	Rb	Fr	Pa
9	Mn	Fe	Co	Ni	Zn	Ge	As	Se	Te	Po	At	Ru	Rh	Rb	Fr	Pa	U
10	Fe	Co	Ni	Zn	Ge	As	Se	Te	Po	At	Ru	Rh	Rb	Fr	Pa	U	Am
11	Co	Ni	Zn	Ge	As	Se	Te	Po	At	Ru	Rh	Rb	Fr	Pa	U	Am	
12	Ni	Zn	Ge	As	Se	Te	Po	At	Ru	Rh	Rb	Fr	Pa	U	Am		
13	Zn	Ge	As	Se	Te	Po	At	Ru	Rh	Rb	Fr	Pa	U	Am			
14	Ge	As	Se	Te	Po	At	Ru	Rh	Rb	Fr	Pa	U	Am				
15	As	Se	Te	Po	At	Ru	Rh	Rb	Fr	Pa	U	Am					
16	Se	Te	Po	At	Ru	Rh	Rb	Fr	Pa	U	Am						
17	Te	Po	At	Ru	Rh	Rb	Fr	Pa	U	Am							
18	Po	At	Ru	Rh	Rb	Fr	Pa	U	Am								

## • رموز العناصر

✓ **رمز العنصر** : هو اختصار يمثل الحرف الأول أو حرفين معاً من اسم العنصر في اللغة الإنجليزية أو اللاتينية .

الرمز	الاسم باللاتينية	الاسم بالإنجليزية	العنصر
H	Hydrogen	Hydrogen	الميدروجين
O	Oxygen	Oxygen	الأوكسجين
C	Carbon	Carbon	الكريبيون
K	Kalium	Potassium	البوتاسيوم
Ca	Calcium	Calcium	الكالسيوم
Al	Aluminum	Aluminum	الألuminium
Fe	Ferrum	Iron	الحديد
Cu	Cuprum	Copper	النحاس

## • أسس كتابة رموز العناصر

هناك ثلاثة أسس رئيسية لكتابه رمز العنصر ، وهي :

✓ **أولاً** :

بعض العناصر يعبر عن رمزها بحرف واحد يمثل الحرف الأول من اسمها الإنجليزي أو اللاتيني ، وفي هذه الحالة يجب أن يكون الحرف كبيراً .

مثال :

الفلور (Fluorine) يرمز له بالرمز , (F) ولا يجوز أن يكتب (f) .

✓ **ثانياً** :

بعض العناصر يعبر عن رمزها بالحروف ، الأول والثاني من اسمها ، وفي هذه الحالة يكتب الحرف الأول كبيراً والحرف الثاني صغيراً .

مثال :

الحديد (Ferrous) يرمز له بالرمز , (Fe) ولا يجوز أن يكتب (FE) .

✓ **ثالثاً** :

بعض العناصر يعبر عن رمزها بالحروف ، الأول وحرف آخر في وسطها ، وفي هذه الحالة يكتب الحرف الأول كبيراً والحرف الثاني صغيراً .

مثال :

الرصاص (Plumbum) يرمز له بالرمز (Pb) ، ولا يجوز أن يكتب (PB) .

# رموز بعض العناصر :

The First 20 Elements of the Periodic Table				
<b>H</b> Hydrogen Atomic Number: 1 Protons: 1 Atomic Mass: 1.0079	<b>He</b> Helium Atomic Number: 2 Protons: 2 Atomic Mass: 4.0026	<b>Li</b> Lithium Atomic Number: 3 Protons: 3 Atomic Mass: 6.941	<b>Be</b> Beryllium Atomic Number: 4 Protons: 4 Atomic Mass: 9.0122	<b>B</b> Boron Atomic Number: 5 Protons: 5 Atomic Mass: 10.811
<b>C</b> Carbon Atomic Number: 6 Protons: 6 Atomic Mass: 12.0107	<b>N</b> Nitrogen Atomic Number: 7 Protons: 7 Atomic Mass: 14.0067	<b>O</b> Oxygen Atomic Number: 8 Protons: 8 Atomic Mass: 15.9994	<b>F</b> Fluorine Atomic Number: 9 Protons: 9 Atomic Mass: 18.9984	<b>Ne</b> Neon Atomic Number: 10 Protons: 10 Atomic Mass: 20.1797
<b>Na</b> Sodium Atomic Number: 11 Protons: 11 Atomic Mass: 22.9897	<b>Mg</b> Magnesium Atomic Number: 12 Protons: 12 Atomic Mass: 24.305	<b>Al</b> Aluminum Atomic Number: 13 Protons: 13 Atomic Mass: 26.9815	<b>Si</b> Silicon Atomic Number: 14 Protons: 14 Atomic Mass: 28.0855	<b>P</b> Phosphorus Atomic Number: 15 Protons: 15 Atomic Mass: 30.9738
<b>S</b> Sulfur Atomic Number: 16 Protons: 16 Atomic Mass: 32.065	<b>Cl</b> Chlorine Atomic Number: 17 Protons: 17 Atomic Mass: 35.453	<b>Ar</b> Argon Atomic Number: 18 Protons: 19 Atomic Mass: 39.948	<b>K</b> Potassium Atomic Number: 19 Protons: 19 Atomic Mass: 39.0983	<b>Ca</b> Calcium Atomic Number: 20 Protons: 20 Atomic Mass: 40.078
ThoughtCo				

رموز بعض العناصر الكيميائية

Au	P	Na	N	Li	الرمز
ذهب	فوسفور	صوديوم	نيتروجين	ليثيوم	بالعربية
Gold	Phosphorus	Sodium	Nitrogen	Lithium	بالإنجليزية

الجدول الآتي يُبيّن أسماء بعض العناصر المألوفة ، ورمز كلّ منها وخصائصه :

اسم العنصر	الرمز	خصائصه
الهيدروجين	H	غاز عديم اللون ، ذو وميض أرجواني
الصوديوم	Na	عنصر لونه فضي ، طري وشديد الانفجار عند ملامسته للماء .
الألمنيوم	Al	عنصر صلب لونه فضي ، من العناصر الأكثر وفرة على الكره الأرضية يدخل في صناعة الشبابيك والمطابخ .
البروم	Br	عنصر سائل لونهبني محمر ، تستخدم مركباته في المبيدات الحشرية
اليود	I	عنصر صلب لونه بنفسجي مائل للسواد ، ويُستخدم محلوله مطهرا للجروح .
الكريون	C	عنصر يوجد حراً في الطبيعة على شكل جرافيت أو الماس .
الهيليوم	He	غاز لا يتفاعل بسهولة ، وعديم اللون ، كثافته قليلة ويُستخدم في نفخ البالونات .
الكبريت	S	عنصر أصفر اللون ، تُستخدم مركباته في صناعة أعواد التّقاب والمطاط .
السيليكون	Si	عنصر لونه رمادي لامع ، يستخدم في صناعة الإلكترونيات .
الزئبق	Hg	عنصر سائل لونه فضي ، سام جداً وكثافته عالية ، يدخل في صناعة الترموميتر لقياس درجة الحرارة .

## الدرس الثاني : المركبات الكيميائية

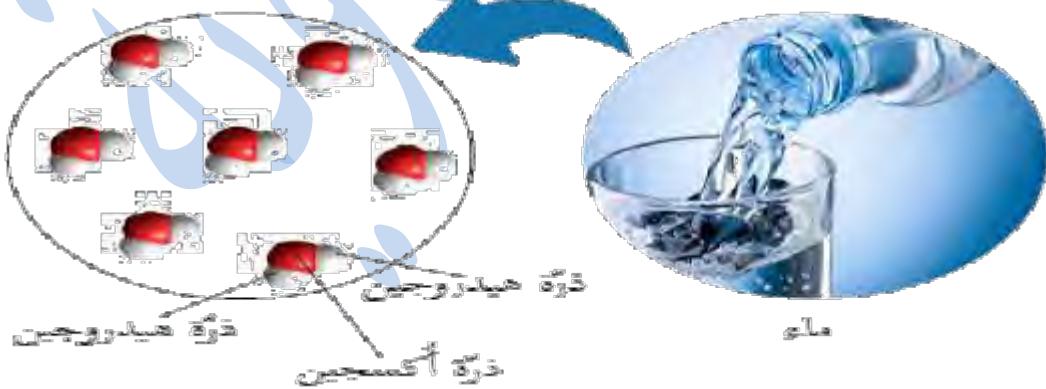
### • كيف تختلف خصائص المركب عن خصائص عناصره ؟

المادة المتنوعة حولنا إما أن تكون من العناصر فقط ، وإما أن ترتبط ذرات بعض العناصر المختلفة مع بعضها ، وينتج عن ذلك مواد جديدة تسمى **المركبات الكيميائية** .

### • مفهوم المركب

✓ **المركب** : هو مادة نقيّة ، تتكون من ارتباط عنصرين أو أكثر معاً بنسب محددة من ذرات العناصر ، والعملية التي يتكون فيها المركب نتيجة ارتباط ذرات العناصر تسمى التفاعل الكيميائي .

✓ يتكون المركب من ارتباط ذرات العناصر .



ينتج الماء من اتحاد ذرة من الأكسجين مع ذرتين من الهيدروجين .

## ► بعض المركبات والعناصر المكونة لها في حياتنا :

العنصر المكون له	المركب	خصائصه
الكربون ، والهيدروجين ، والأكسجين .	$C_6 H_{12} O_6$	مادة صلبة بيضاء ، ذات طعم حلو ، تختلف عن العناصر المكونة لها .
الحديد والأكسجين	$Fe_2 O_3$	مادة صلبة هشة بنية ، تختلف عن الحديد الصلب القاسي وعن غاز الأكسجين .
كربون وأكسجين	ثاني أكسيد الكربون $CO_2$	غاز عديم اللون والرائحة ، ينتج عن تنفس الكائنات الحية ، وحرق الوقود الأحفوري ، وغيرها ، ويستخدم في صناعة طفایات الحريق .
السيليكون والأكسجين	السيليكا $SiO_2$	مادة صلبة ، تدخل في صناعة الزجاج والسيراميك .
الصوديوم والهيدروجين والكربون والأكسجين	بيكربونات الصوديوم $NaHCO_3$	مادة صلبة بيضاء ناعمة ، تستخدم في خبز الكعك والمعجنات .
الصوديوم والنتروجين والأكسجين	نترات الصوديوم $NaNO_3$	مادة صلبة بيضاء ، تستخدم في صناعة أعواد الثقاب والألعاب النارية .

• **ملاحظة هامة :** الرقم الموجود أسفل ويمين العنصر يدل على عدد الذرات ، عند عدم وجود رقم نعتبر عدد ذرات ذلك العنصر واحد .

✓ حدد نوع وعدد الذرات في كل من المركبات الآتية :

- $\text{NaCl}$  : يتكون هذا المركب من ذرة صوديوم  $\text{Na}$  واحدة ، وذرة كلور  $\text{Cl}$  واحدة .
- $\text{CO}_2$  : يتكون من ذرة كربون  $\text{C}$  وذرتين أكسجين  $\text{O}$  .
- $\text{Fe}_2\text{O}_3$  : يتكون من ذرتين حديد  $\text{Fe}$  وثلاث ذرات أكسجين  $\text{O}$  .

## • المخاليط

✓ **المخلوط** : مزيج من مادتين أو أكثر ، من دون حدوث تفاعل كيميائي في ما بينها ، وتحتفظ كل مادة في المخلوط بخصائصها .

✓ **تقسام المخاليط إلى :**

☺ **مخاليط غير متجانسة** : تتوزع مكونات هذا المخلوط بشكل عشوائي ونستطيع تمييزها بالعين المجردة .

**مثل** : سلطة الخضار ، مخلوط المكسرات ، سلطة الفواكه .

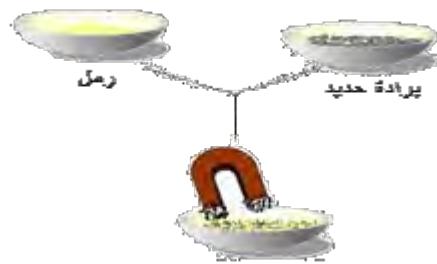
☺ **مخاليط متجانسة** : تتوزع مكوناته بانتظام وجميع أجزائه لها نفس اللون ، ولا يمكن تمييز مكوناته بالعين المجردة .

**مثل** : مخلوط الماء والملح ، القهوة ، الشاي ، الماء والسكر .

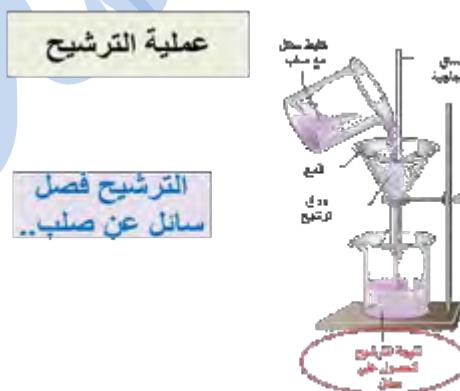


• طرق فصل مكونات المخلوط غير المتجلانس :

- 1) الالتقاط باليد : للمواد الكبيرة التي يسهل التقاطها .
- 2) الغربلة : للمواد ذات الأحجام المختلفة .
- 3) الفصل بالمغناطيس : لمادتين أحدهما لها خاصية مغناطيسية ؛ مثل برادة الحديد والرمل .



- 4) الترويق : وهو ترك المخلوط لفترة زمنية دون تحريك ، مثل : مخلوط الرمل والماء .
- 5) الترشيح : للمواد الصلبة غير الذائبة في السائل ولا تنفذ من ورقة الترشيح .



• طرق فصل مكونات المخلوط المتجلانس :

- 1) التبخير .
- 2) التقطر .

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ  
ورقة عمل لمادة العلوم  
**الوحدة ( 4 ) : العناصر والمركبات الكيميائية**

► **السؤال الأول : ضع المفهوم المناسب في الفراغ :**

- ( ..... ) : تمثل الوحدة الأساسية للمادة .
- ( ..... ) : مزيج من مادتين أو أكثر من دون حدوث تفاعل كيميائي .
- ( ..... ) : مادة نقية ، تتكون من نوع واحد من الذرات .
- ( ..... ) : مادة تتكون من ارتباط عنصرين أو أكثر .
- ( ..... ) : اختصار الحرف الأول أو حرفين معًا ، من اسم العنصر الذي يمثله .

► **السؤال الثاني : صنف المواد الآتية حسب الجدول :**

الماء ، سلطة الفواكه ، الهيدروجين ، العصير ، كلوريد الصوديوم ، الذهب ، الرمل  
والماء معًا ، الصدا :

عنصر	مركب	مخلوط

► السؤال الثالث : اكتب أسماء العناصر المكونة لكل مركب من المركبات الآتية ، وعدد ذرات كل عنصر :

• مركب ثاني اكسيد الكربون  $\text{CO}_2$  :

• مركب بيكربونات الصوديوم :  $\text{NaHCO}_3$

• مركب كربونات الكالسيوم :  $\text{CaCO}_3$

► السؤال الرابع : أكمل الجدول :

رمز العنصر	اسم العنصر	رمز العنصر	اسم العنصر
	الكربون		الأكسجين
Fe		H	
	الهيليوم		الألمنيوم
	الكالسيوم		الذهب
	الرئيق	N	
Si			الفضة

## انتهت الوحدة الرابعة

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ  
تلخيص علوم / خامس  
الوحدة الخامسة : الضوء والصوت

## الدرس الأول : الضوء وخصائصه

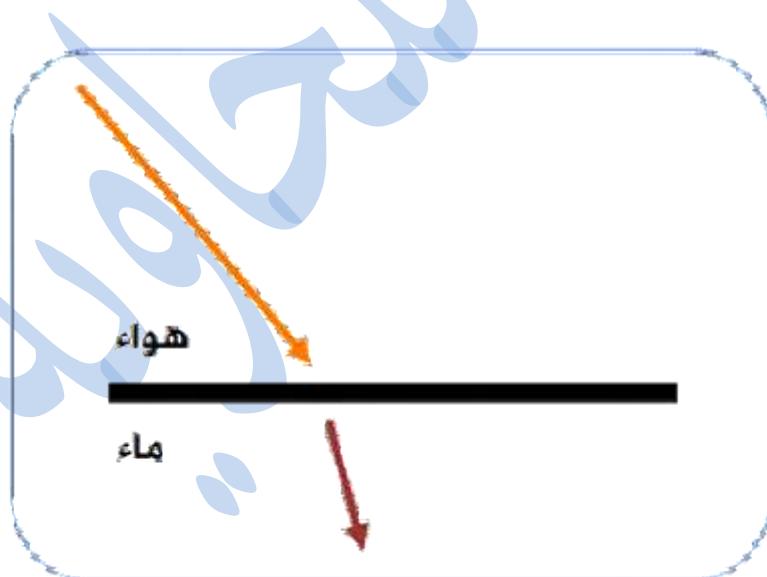
- **الضوء :** شكل من أشكال الطاقة يمكننا من رؤية الأشياء .
- **خصائص الضوء :**
  - 1\_ لا يحتاج لوسط ناقل وإنما ينتقل في الفراغ .
  - 2\_ استقلالية الأشعة .
  - 3\_ ينتقل الضوء في خطوط مستقيمة .
  - 4\_ للضوء سرعة ثابتة في كل وسط .  
ينتقل الضوء بسرعة أكبر في الفراغ أو الهواء ، من سرعة انتقاله في أي وسط شفاف آخر مثل الزجاج أو الماء .
  - 5\_ انكسار الضوء .

## ■ انتقال الضوء عبر المواد

- ✓ ينتقل الضوء بسرعة أكبر في الفراغ أو الهواء من سرعة انتقاله في أي وسط شفاف آخر مثل الزجاج أو الماء ؛ لذا ، عندما ينتقل الضوء من وسط شفاف إلى آخر فإن سرعته تغير .
- ✓ وفي أثناء انتقاله ، إذا سقط الشعاع الضوئي على الوسط الجديد بزاوية ؛ يتغير مساره .
- ✓ يسمى التغيير في مسار الضوء انكسار الضوء .



مسار الشعاع الضوئي عند انتقاله بين وسطين شفافين مختلفين ( الهواء والماء ) :



## ► انكسار الضوء

ينكسر الضوء عند انتقاله من وسط شفاف لآخر ؛ لأن سرعة الضوء تتغير .

### REFRACTION OF LIGHT



#### انكسار الضوء :

ظاهرة فيزيائية ينحرف فيها الشعاع الضوئي عن مساره عند عبوره السطح الفاصل بين وسطين شفافين مختلفين كالهواء والماء .

#### ☺ البعد الحقيقي والبعد الظاهري

نرى الأجسام عندما تعكس الضوء إلى أعيننا ، وما نراه يكون امتداد الشعاع الذي يدخل إلى العين ، فالشعاع الضوئي المنعكس عن السمكة ينحرف عند عبوره من الماء إلى الهواء ، أي يتغير اتجاهه ثم يسقط على العين ؛ لذا نرى السمكة في غير موقعها الحقيقي .



#### ✓ شروط حدوث انكسار الضوء :

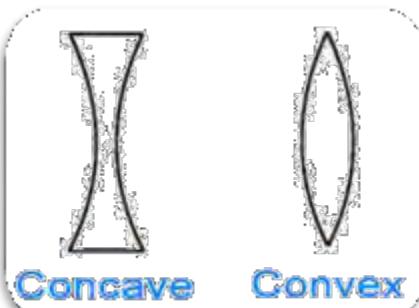
\_1 انتقال الضوء بين وسطين شفافين مختلفين.

\_2 عبور الأشعة الضوئية إلى وسط شفاف آخر بزاوية .

## ▪ تطبيقات انكسار الضوء

### العدسات ☺

تعد العدسات من التطبيقات المهمة لانكسار الضوء ؛ فالعدسة جسم شفاف يغير أبعاد الأجسام التي نراقبها من خلال العدسة ، فنراها أكبر مما هي عليه أو أصغر حسب نوع العدسة .



العدسة : جسم شفاف يُغيّر أبعاد الأجسام التي نراقبها من خلالها ، فنراها أكبر مما هي عليه أو أصغر حسب نوع العدسة .

### أنواع العدسات ☺

أنواع العدسات

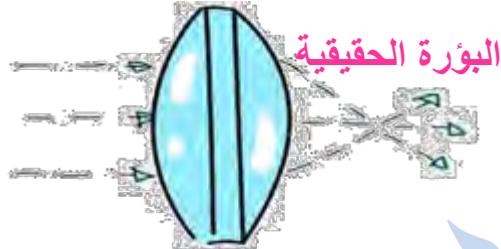
العدسات المُقعرة

العدسات المُحدبة



## ▪ العدسة المحدبة

- ✓ **العدسة المحدبة** : سميكة من الوسط وأقل سمكًا من أطرافها .
- ✓ تسمى المجمعة لأنها تكسر الأشعة الضوئية المتوازية الساقطة عليها ، وتجمعها في نقطة تسمى **بؤرة الحقيقة** للعدسة .

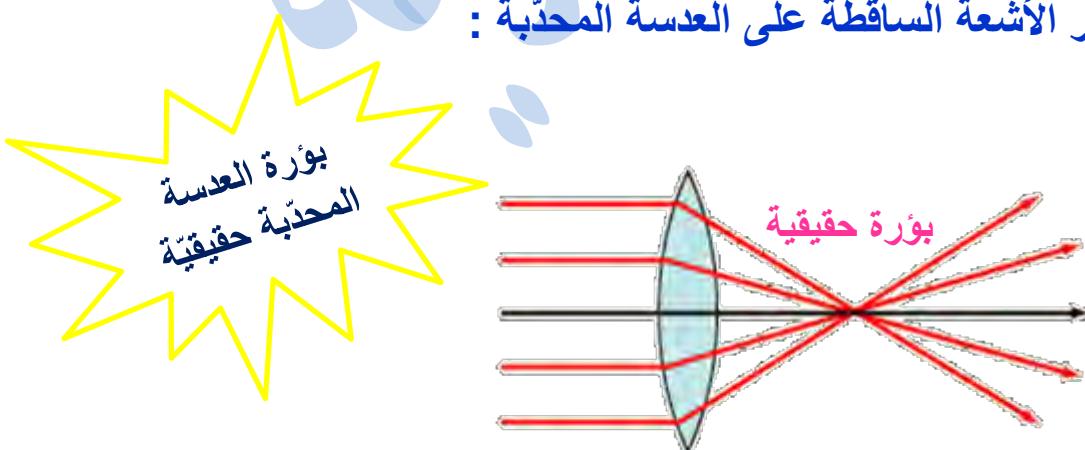


**البؤرة** :  
 نقطة تجمع الأشعة الساقطة على العدسة المحدبة .

### ☺ خصائص العدسات المحدبة

- **تجمع** الضوء الساقط عليها ؛ لذا تسمى أيضًا بالعدسة المجمعة .
- **تكبر** الأجسام ويطلق عليها اسم المجهر البسيط .
- **تكسر** الأشعة المتوازية الساقطة عليها في نقطة تسمى **بؤرة الحقيقة** .

### ☺ مسار الأشعة الساقطة على العدسة المحدبة :



## ▪ صفات الأخيلة في العدسة المحدبة

### ▪ عندما يكون الجسم بعيداً عن العدسة يكون الخيال :

1. مقلوبًا .
2. حقيقياً : أي يمكن جمعه على حاجز أو شاشة .
3. قد يكون الخيال مصغرًا أو مكبرًا أو مساوياً للجسم ، حسب بعد الجسم عن العدسة .



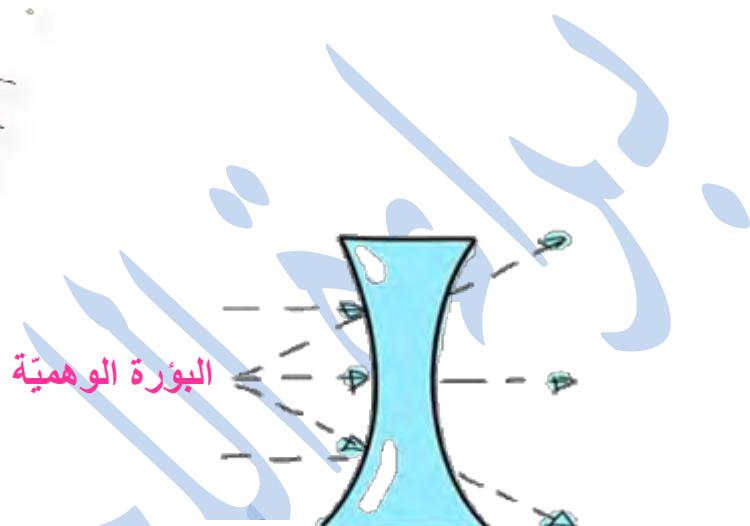
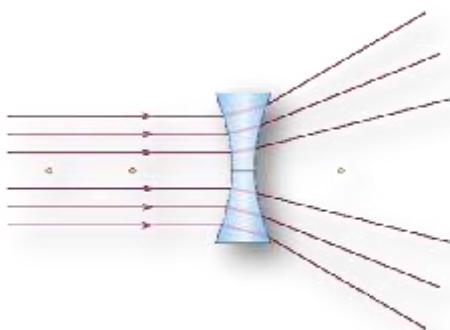
### ▪ عندما يكون الجسم قريباً جداً من العدسة يكون الخيال :

1. معتدلاً .
2. وهمياً : أي لا يمكن تجميعه على حاجز أو شاشة .
3. مكبراً .



## ▪ العدسة المقعرة

- ✓ **العدسة المقعرة** : رقيقة من الوسط وسميكة من أطرافها .
- ✓ **تسمى المفرقة** ؛ لأنها تفرق الأشعة الساقطة عليها .



### ☺ خصائص العدسة المقعرة ومبدأ عملها

- تعمل على **تصغير** الأجسام .
- **تفرق** الأشعة الساقطة عليها ؛ لذا تسمى بالعدسة المفرقة .
- بورتها غير حقيقية (**وهمية**) .



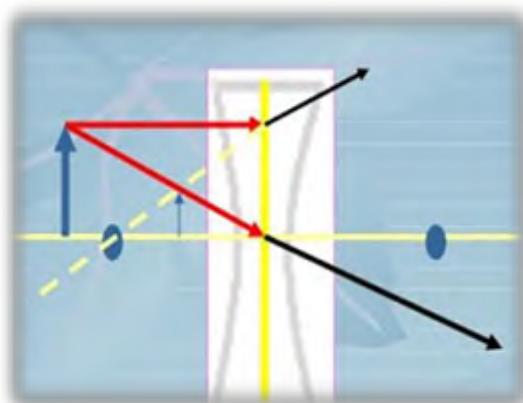
- مسار الأشعة الساقطة من الجسم على العدسة المقعرة :



- صفات الأختيلة في العدسة المقعرة

مهما كان بُعد الجسم عنها يكون الخيال :

- معتدلاً .
- وهمياً .
- مصغرًا دائمًا .



## • قوس المطر

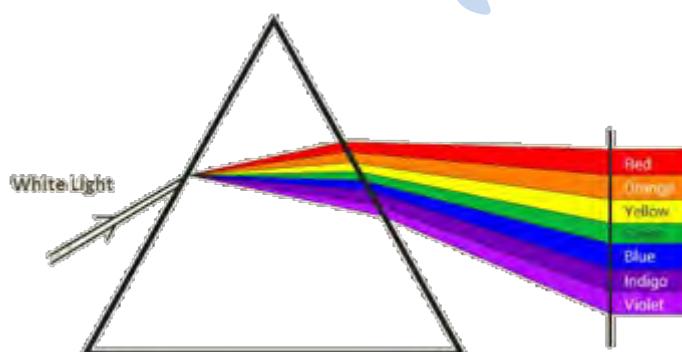
يظهر قوس المطر بعد تساقط المطر وشروق الشمس ، وهذه الظاهرة ناتجة عن تحليل ضوء الشمس الأبيض إلى ألوان عددها سبعة ، نتيجة مروره عبر قطرات الماء ، إذ تكسر قطرات الأشعة الضوئية ذات الألوان المختلفة .

قوس المطر



**الوان الطيف :** هي الألوان الناتجة عن تحلل ضوء الشمس وهي سبعة ألوان: ( الأحمر ، البرتقالي ، الأصفر ، الأخضر ، الأزرق ، النيلي ، البنفسجي ) .

- ويمكن تحليل الضوء الأبيض بطريقتين مختلفتين مثل استخدام المنشور الزجاجي .
- عند تمرير الضوء الأبيض مثل ضوء الشمس خلال منشور ، فإنه يتحلل إلى سبعة ألوان ، وكل لون منها ينحرف ( ينكسر ) بدرجة مختلفة عن الآخر ، وأكثر الألوان انحرافاً هو اللون **البنفسجي** ، وأقلها انحرافاً هو **اللون الأحمر** .



**المنشور :**  
جسم شفاف يُحلل الضوء الساقط إلى الألوان التي تكونه .

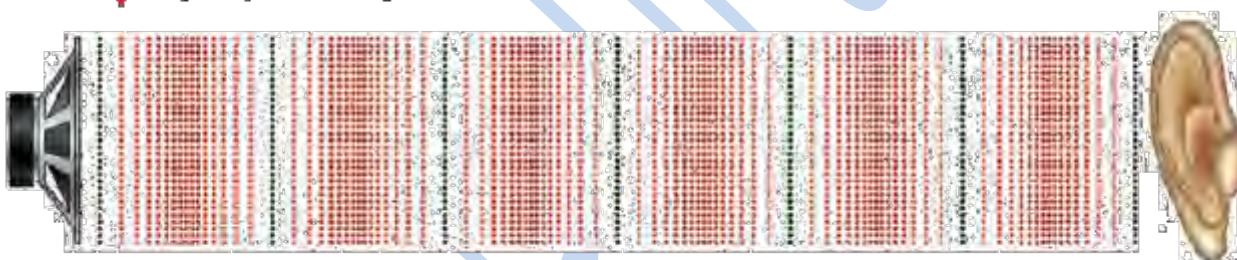
## الدرس الثاني : الصوت وخصائصه

### • انتقال الصوت عبر المواد



**الصوت** : شكل من أشكال الطاقة ، وينتقل عبر المواد ، ويصل إلى الأذنين نتيجة حركة جسيمات الهواء التي تنقله .

حركة جسيمات الهواء .

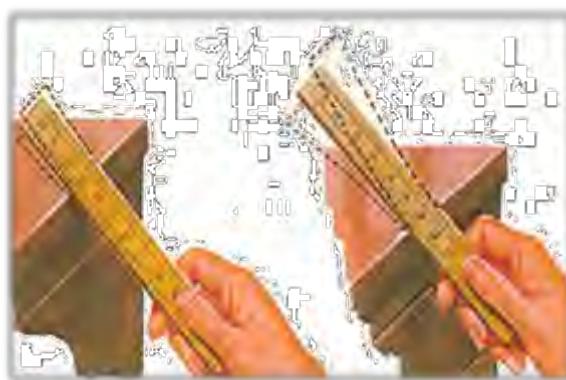


اتجاه انتقال الصوت

### كيف ينشأ الصوت ؟

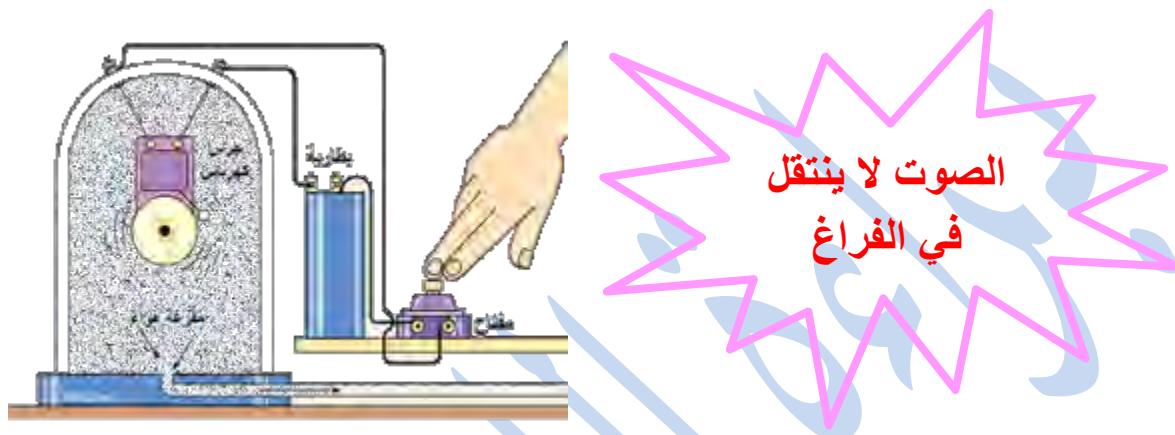
أمسك بطرف مسطرة طويلة ، واضرب بطرفها الحـ حافة الطاولة ، كما في الشـكل :

ستلاحظ اهتزاز المسطرة ، وصدور صوت ناتج عن اهتزازها ، وهذا يعني أن الصوت ينشأ عند اهتزاز المادة .



## هل ينتقل الصوت في الفراغ ؟

عند وضع جرس كهربائي داخل ناقوس ، والبدء بتفريغ الهواء ، يلاحظ أنّ صوت الجرس سيضعف بالتدريج مع استمرار تفريغ الهواء ، إلى أن يصبح من الصعب سمعاه ، وهذا يعني أن الصوت بحاجة إلى وسط ( كالهواء ) لينتقل من خالله .

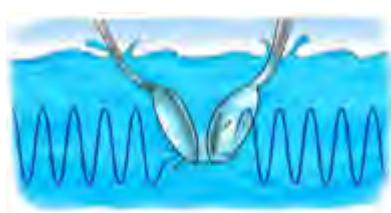


## • انتقال الصوت في السوائل

- ✓ ينتقل الصوت في السوائل .
- ✓ إذا أمسكت بيديك حجرين وغمّرتهم في الماء وضربت الحجرين ببعضهما ، ستسمع صوت الحجرين وهذا يعني أنّ الصوت ينتقل خلال الأوساط السائلة .



- ✓ إذا جربت طرق ملقطين مع بعضهما تحت الماء ؛ فإني أسمع الصوت الناتج عندهما ، وهذا يوضح أنّ الصوت انتقل في الماء ثم إلى أذني ؛ لذا ينتقل الصوت بشكل جيد في السوائل .



- ✓ تستفيد من هذه الظاهرة الدلافين التي تتوصل مع بعضها عندما تصدر أصواتاً تنتقل عن طريق الماء .



## • انتقال الصوت في المواد الصلبة

- ✓ ينتقل الصوت في المواد الصلبة .
- ✓ إذا وضعت أذنك على حافة طاولة ، وطرقت أصبعك بلطف على الطرف المقابل من الطاولة ، فإنك تسمع الصوت ، وهذا يعني أن الصوت ينتقل في الأوساط الصلبة .



- ✓ نستفيد من هذه الظاهرة في سماع صوت نبضات القلب بواسطة سماعة الطبيب .



## • خصائص الصوت

ينتقل الصوت عبر المواد الصلبة والسائلة والغازية ، ولا ينتقل في الفراغ ؛ ويحدث تغير في خصائص الصوت نتيجة لذلك ، مثل السرعة التي ينتقل بها .

### ➤ سرعة الصوت

- ✓ تختلف سرعة الصوت باختلاف الوسط الذي يمرّ خلاله .
- ✓ تكون سرعة الصوت أكبر عندما ينتقل عبر المواد الصلبة وأقل منها عبر المواد السائلة ، وأقلّها عبر المواد الغازية .

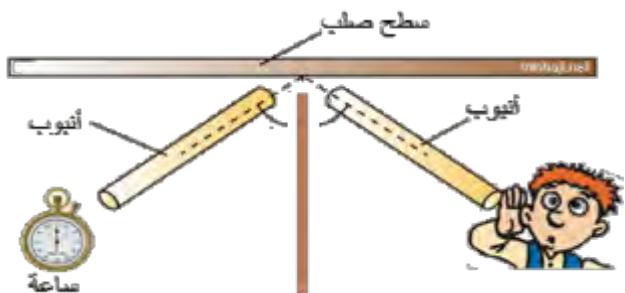
الوسط	سرعة الصوت (m/s)
الهواء	343
الحديد	5950
الماء	1493

### ◎ أيهما أسرع الصوت أم الضوء ؟

- ✓ الضوء أسرع من الصوت ، فسرعة الضوء تقارب  $m/s 300,000$  ، والضوء ليس بحاجة لوسط ناقل كما في الصوت .
- ✓ ولذلك نرى البرق قبل أن نسمع صوت الرعد في الأيام الماطرة .

## ► انعكاس الصوت

- ✓ ينعكس الصوت عندما يصطدم بحاجز في اتجاه معاكس لاتجاه الذي صدر منه الصوت .
- ✓ الشكل الآتي يوضح انعكاس (ارتداد) الصوت :



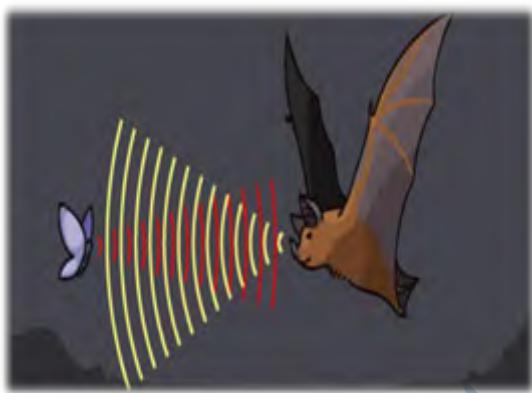
- ✓ المواد القاسية والملساء مثل الزجاج والمعدن والرخام تعكس الصوت بشكل جيد .



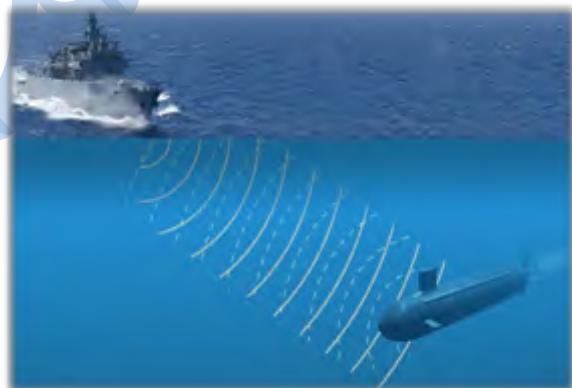
### انعكاس الصوت :

ارتداد الصوت عند اصطدامه بحاجز ، في اتجاه معاكس لاتجاه الذي صدر منه الصوت .

- ✓ تُعدّ ظاهرة انعكاس الصوت مُهمة في حياة كائنات حية مختلفة ؛ فالخفافيش يُستدلّ على فريسته عن طريق اصدار صوت ؛ وعند اصطدام هذا الصوت في الفريسة وارتداده عنها يصطادها .



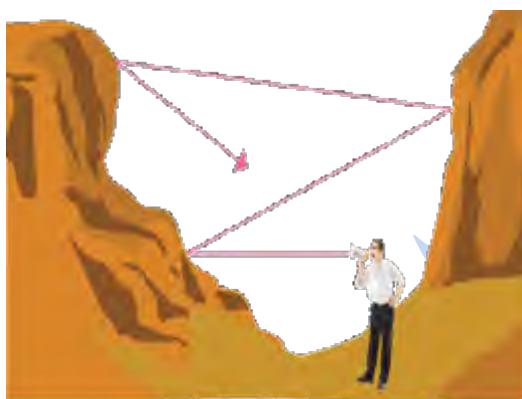
- ✓ استطاع الإنسان أن يُحاكي هذه الغريزة الطبيعية بأن صنع الغواصة ، التي تعمل على نظام إرسال إشارات صوتية للاستدلال على طريقها .



## ⊗ ظاهرة صدى الصوت

تعرف ظاهرة الصدى بأنّها تكرار سمع الصوت بسبب انعكاسه ، فعندما يرتد الصوت وينعكس عائداً إلى مكان صدوره يحدث صدى الصوت .

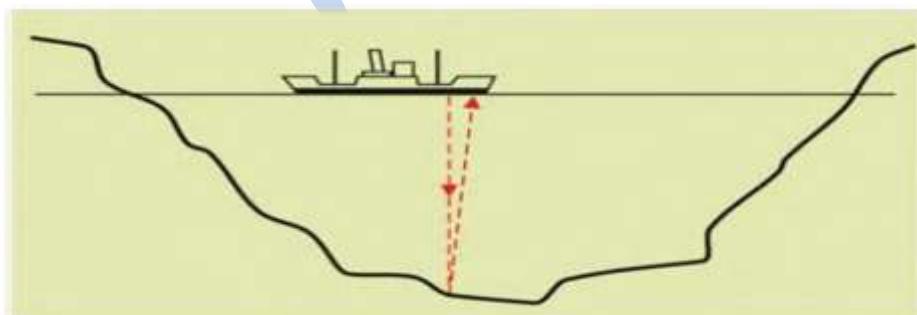
ويظهر الصدى واضحاً عند إصدار صوت في بئر أو بيت فارغ ، أو في الأودية بين السلاسل الجبلية .



### صدى الصوت :

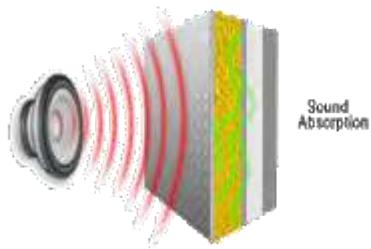
ارتداد الصوت وانعكاسه عائداً إلى مكان صدوره .

- ✓ يستفاد من ظاهرة صدى الصوت في اكتشاف النفط في باطن الأرض ، وقياس عمق البحار والمحيطات .
- ✓ وفي الدول التي تمتلك صيد الأسماك تُستخدم هذه الظاهرة لتعيين تجمعات السمك ليسهل صيده .



## ► امتصاص الصوت

هناك مواد تميل لامتصاص الصوت ، فالمواد اللينة غير القاسية ، والمواد الخشنة غير الملساء ، مثل : الفلين والسجاد والاسفنج تمتص الصوت بشكل جيد .



لذلك تغطى جدران المسارح وصالات الأفراح والقاعات الكبرى بالفلين أو الخيش أو اللباد لأنها من المواد جيدة الامتصاص للصوت ، فتمنع ارتداده في القاعة ، فيصبح الصوت واضحاً لا تشويش فيه .

### امتصاص الصوت :

احتجاز الصوت داخل المواد ، وعدم نفاده أو انعكاسه منها .

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

## ورقة عمل لمادة العلوم

### الوحدة ( 5 ) : الضوء والصوت

#### ▷ السؤال الأول : ضع المفهوم المناسب في الفراغ :

- ( ..... ) : ظاهرة فيزيائية ينحرف فيها الشعاع الضوئي عن مساره عند عبوره السطح الفاصل بين وسطين شفافين مختلفين كالهواء والماء .
- ( ..... ) : ارتداد الصوت وانعكاسه عائداً إلى مكان صدوره .
- ( ..... ) : نقطة تجمع الأشعة الساقطة على العدسة المحدبة .
- ( ..... ) : احتجاز الصوت داخل المواد وعدم ، وعدم نفاده أو انعكاسه منها .

#### ▷ السؤال الثاني : صِف ما تشاهده في الصورة ، ثم حدد نوع كل عدسة ، مبرّراً إجابتك .



### ► السؤال الثالث :

قارن من خلال الجدول الآتي بين أنواع العدسات :

العدسة المقعرة	العدسة المحدبة	وجه المقارنة
		الشكل بالرسم
		المفهوم
		نوع البؤرة
		صفات الخيال

### ► السؤال الرابع :

فَسْرَ : لماذا نرى البرق وبعد مدة قصيرة من رؤيته نسمع صوت الرعد ، مع أنهم يحدثان في الوقت نفسه ، ويسيران في الوسط نفسه .

### ► السؤال الخامس :

رتب سرعة الصوت تصاعدياً في المواد الآتية : ( الهواء ، الحديد ، الزيت ) .

تم بحمد الله