



النباتات



النباتات اللاذرية



مراجعات عين



المملكة النباتية

الأوعية النباتية: تراكيب أنبوبية تنقل المواد الغذائية والأملاح (اللحاء) والماء (الخشب) داخل النباتات .



النباتات اللاذرية شرح معلم



مقدمة

ما النباتات ؟

- تتضمن الأشجار والأزهار والخضروات والفواكه والمحاصيل الزراعية مثل القمح والأرز والذرة .
- تتراوح أنواعها المكتشفة إلى الآن ما بين 260,000 – 300,000 نوع تقريبا .
- وتعد مصدرا رئيساً للغذاء للإنسان والمستهلكات الأخرى .

الخصائص العامة

الاختلاف في الأحجام

- مجهرية مثل السرخسيات المائية
- عملاقة مثل الشجر الأحمر (السكوييا) تصل إلى 100 م .

التكيف للعيش في بيئات مختلفة

- فبعضها يعيش في البيئات القطبية وبعضها في البيئات الصحراوية .

الحاجة إلى الماء

- جميع النباتات تحتاج الماء لتعيش على اليابسة وبعضها لا تعيش إلا مغمورة فيه

تتكون من خلايا عديدة وتصنع غذائها

لها جذور أو أشباه جذور تقوم بثبتها

في الأرض أو الصخور أو على نباتات أخرى

الخصائص العامة

- لا تحتوي على بذور (لا تمتلك أزهارا ولا مغاريط لإنتاج البذور) .
- تتكاثر بواسطة الأبواغ .
- نباتات قصيرة وملاصقة لسطح الأرض يتراوح طولها من 2-5 سم .
- لها أشباه سيقان وأشباه أوراق وأشباه جذور ليفية (ليست حقيقية) .
- ينمو معظمها في المناطق الرطبة .
- تمتص الماء مباشرة عبر الغشاء الخلوي والجدار الخلوي .

دور النباتات اللاوعائية في البيئة

- تعتبر الحزازيات من أول النباتات التي تنمو في البيئات الجديدة أو غير المستقرة (فهي تنمو بعد وقوع حرائق الغابات أو سهول الأراضي البركانية) .
- تسمى المخلوقات الحية التي تنمو أولا في البيئات الجديدة أو غير المستقرة **بالأنواع الرائدة** .
- أبواغ الحزازيات وحشيشة الكبد تنتقل بواسطة الرياح وتستطيع النمو لتعطي نباتات جديدة .

لا وعائية

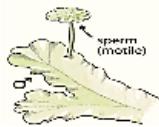
لا تحتوي على خشب ولحاء

الأمثلة



قسم الحزازيات

تتميز بوجود أشباه سيقان وأشباه أوراق وأشباه جذور وتوجد الأبواغ في تراكيب كأسية ، وتعيش على الصخور وجذوع الأشجار وفي الأرض .
مثل : **الفيوناريا**



قسم الحشائش الكبدية

تتميز بأنها مسطحة ولها أشباه جذور تتكون من خلية واحدة (كان يعتقد أنها تعالج الكبد) .
مثل : **حشيشة الكبد**



قسم الحشائش البوقية

تتميز بأن قطرها أقل من 2.5 سم، كل خلية من خلاياها يوجد بها بلاستيده خضراء واحدة فقط
مثل : **العشبة ذات القرون**



Moss



Liverwort



Hornwort



النباتات اللابذرية ٢ شرح معلم

الأوعية النباتية : تراكيب أنبوبية تنقل المواد الغذائية والأملاح (اللحاء) والماء (الخشب) داخل النباتات

المملكة النباتية



النباتات



الأهمية



مراجعات عين



الأحمري ، فهد



أهمية النباتات اللابذرية

- تساعد النباتات اللاوعائية على تفتيت الصخور وتكوين تربة جديدة
- تكون **الخُث**: الناتج عن تحلل النباتات بعد دفنها في الماء والطين وتعرضها للضغط (إذا زاد الضغط تحولت إلى فحم حجري) .
- تستخدم السرخسيات كنباتات زينة منزلية وتدخل في صناعة **السلال المنزلية** .
- تستخدم في الطب كعلاج الحروق واللدغات والحمى



وعائية لا بذرية تحتوي على خشب ولحاء

الخصائص العامة

- ليس لها بذور .
- تتكاثر بالأبواغ .
- تحتوي على أنسجة وعائية خشب ولحاء
- وبالتالي تكون أطول وأسمك وتعيش لفترات طويلة

لا وعائية لا بذرية لا تحتوي على خشب ولحاء

قسم الحزازيات

قسم الحشائش الكبدية

قسم الحشائش البوقية

الأمثلة

قسم ذيليات الحصان

- تمتاز الساق بوجود **تجويف** محاط بنسيج حلقي
- تحتوي الساق على عقد بها أوراق .
- **الأبواغ** توجد في تراكيب تشبه المخاريط أعلى الساق
- تحتوي على مادة السليكا الموجودة في الرمل مما جعل الإنسان يستخدمها في التلميع وتنظيف أدوات الطبخ .



ذيل الحصان

قسم حزازيات قدم الذئب (الصولجانية)

- أوراقها **إبرية الشكل** .
- تحمل **الأبواغ** في تراكيب صغيرة تشبه مخاريط الصنوبر توجد في نهاية الساق .
- تعيش في المنطقة القطبية امتدادا إلى المدارية .
- من النباتات المهدد بالانقراض لاستخدامها بكثرة في تصنيع أكاليل الورد والزينة . **مثل** :
- الصنوبريات الأرضية والحزازيات المسمارية وحزازيات قدم الذئب



حزازيات قدم الذئب



قسم السرخسيات

- أكبر النباتات الوعائية اللابذرية عددا .
- تتميز بوجود سيقان وأوراق وجذور حقيقية
- تسمى أوراقها **السعف**
- تتكاثر **بالأبواغ** (تراكيب تكاثرية خاصة توجد على السطح السفلي للورقة) .
- لها أشكال وأحجام مختلفة (طولها بين 3-5 م)
- تعيش في المناطق الاستوائية



س. شجرية



س. قرن الغزال



س. سيفية



المملكة النباتية Kingdom of plant

الأحمري ، فهد

تحتوي على خشب ولحاء

وعائية

لا تحتوي على خشب ولحاء

لا وعائية

بذرية

لا بذرية

التكاثر بالأبواغ

التكاثر بالبذور

التكاثر بالمخاريط

مغطاة البذور (الزهريّة)

معرّة البذور (اللازهريّة)

ذوات الفلقة الواحدة

ذوات الفلتين



3 أو مضاعفاتها

4 أو 5 أو مضاعفاتها



تعرق متوازي

تعرق شبكي



الحزم الوعائية غير منتظمة

الحزم الوعائية منتظمة (حلقي)



البذرة فلقة واحدة

البذرة فلتين

الأرز، الذرة، الشعير، النخل، الأوركيدا

الفاصوليا، الحمص، التفاح، البرتقال، البلوط، العنب، اللوز



الصنوبر



العرعر



الخشب الأحمر

السرخسيات

قسم



س. شجرية

س. قرن الغزال

س. سيفية

ذيليات الحصان

قسم



ذيل الحصان

حزازيات قدم الذئب

قسم



الصولجانية

- حزازيات قدم الذئب
- الصنوبريات الأرضية
- الحزازيات المسمارية

لا بذرية ، وعائية .

طويلة وسميكة

تنمو في مناطق مختلفة

تتكاثر بالأبواغ

(جذور وسيقان وأوراق) حقيقية

الحزازيات

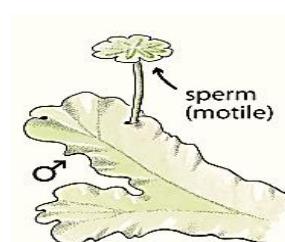
قسم



الفيوناريا

الحشائش الكبدية

قسم



حشيشة الكبد
الماركنتيا

الحشائش البوقية

قسم



العشبة ذات القرون

لا بذرية ، لا وعائية .

قصيرة (٢-٥ سم)

تنمو في الأماكن الرطبة

تتكاثر بالأبواغ

أشباه (جذور وسيقان وأوراق)



المملكة النباتية

النباتات البذرية تتكاثر بالبذور التي تحتوي على الجنين ومخزون غذائي يمد الجنين بالطاقة أثناء دورة حياته .



النباتات الوعائية الخصائص العامة

- تنتج البذور .
- لها أوراق وجذور وسيقان .
- تحتوي على أنسجة وعائية خشب ولحاء وكامبيوم .
- **تصنف إلى مجموعتين :**
- معراة البذور .
- مغطاة البذور (كاسيات البذور)



الأوراق

- تغطي في بعض النباتات **بالكيوتكل** للتقليل من فقد الماء .
- تحتوي على فتحات صغيرة تسمى **الثغور** | تسمح لثاني أكسيد الكربون والماء والأكسجين بالدخول إلى النبات والخروج منه .
- يحاط بكل ثغر خليتان حارستان تتحكمان بفتح وغلق الثغر .
- خلايا طولية تحوي كميات كبيرة من البلاستيدات الخضراء
- **وظيفتها :** البناء الضوئي .
- خلايا موزعة عشوائيا تفصل خلاياها فراغات هوائية ، تحوي عروق تتكون من الخشب واللحاء ، **وظيفتها :** تهوية الورقة .

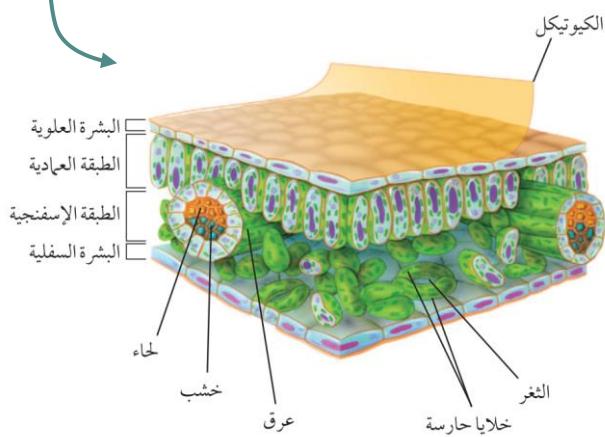
طبقة البشرة

(عليا ، سفلى)

الطبقة العمادية

الطبقة الإسفنجية

العضو الرئيسي الذي تحدث فيه عمليات تصنيع الغذاء (**البناء الضوئي**) وللأوراق أشكال وأحجام مختلفة



السيقان

- توجد عادة فوق سطح التربة ، وتحمل الفروع والأوراق والتراكيب التكاثرية .
- سيقان النباتات إما أن تكون :
- (أ) **عشبية** : طرية وخضراء كما في النعناع .
- (ب) **خشبية** : قاسية وصلبة كما في الأشجار والشجيرات
- **من وظائف الساق :**
- تنقل المواد بين الجذور والأوراق .
- تخزين الغذاء كما في درنات البطاطس وتخزين الماء كما في سيقان الصبار .



سيقان العنب متسلقة



سيقان الصبار



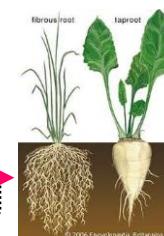
سيقان البطاطس

الجذور

- تنمو تحت سطح التربة ، ونادرا ما قد تنمو الجذور جزئيا أو كليا فوق سطح التربة
- **وظائف الجذور :**
- تمتص الماء والأملاح المعدنية وتنقلها عبر الأنسجة الوعائية إلى الساق .
- تثبت النبات وتمنع اقتلاعها بسهولة بسبب الرياح والمياه الجارية .
- تخزين الطعام مثل الجزر والشمندر (عندما ينمو النبات فإنه يستخدم الغذاء المخزون في الجذور لتبدأ النمو في الربيع)
- بعض النبات التي تعيش في الماء ينمو بعض جذورها خارج الماء للحصول على الأكسجين من الهواء الخارجي .



جذولي



جذروتدي

الأنسجة الوعائية

الخشب ، الكامبيوم ، اللحاء

الخشب

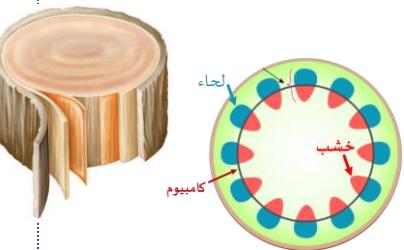
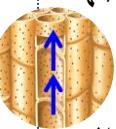
- نسيج نباتي يتكون من خلايا أنبوبية مجوفة مرتبة بعضها فوق بعض لتشكل تركيبا يسمى الوعاء
- **الوظيفة :**
- نقل الماء والمواد الذائبة (ماعدا السكر) من الجذور إلى أجزاء النبات المختلفة في اتجاه واحد .
- دعم النبات بسبب الجدار الخلوي السميك لخلايا الخشب .

الكامبيوم

- نسيج يصنع خلايا الخشب واللحاء باستمرار نمو النبات .

اللحاء

- نسيج نباتي يتكون من خلايا أنبوبية مرتبة بعضها فوق بعض لتشكل تركيبا يسمى أنبوب (الأنبوب الغريالي)
- **الوظيفة :**
- نقل الغذاء (السكر) المذاب من مكان تصنيعه من الأوراق إلى جميع أجزاء النبات في كل الاتجاهات .





مراجعات عين ٢

النباتات البذرية تتكاثر بالبذور التي تحتوي على الجنين ومخزون غذائي يمد الجنين بالطاقة أثناء دورة حياته

المملكة النباتية



النباتات البذرية

معرفة البذور

مغطاة البذور

الأحمري ، فهد



النباتات الوعائية البذرية

مغطاة البذور (الزهريّة)

تصنف إلى :

ذوات الفلقة



ذوات الفلقتين



أهمية النباتات البذرية

النباتات المغطاة البذور

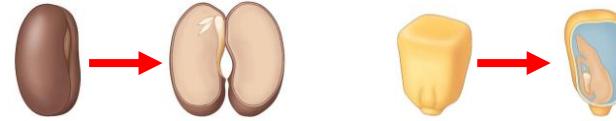
الطعام، السكر، الشيكولاتة، القطن، الكتان، المطاط، الزيوت النباتية، العطور، الأدوية، القرفة، النكهات، الخشب، الأصباغ.

النباتات المعرّاة البذور

الخشب، الورق، الصابون، الورنيش، الدهان، الشمع، العطور، الصنوبر، الأدوية.

الخصائص العامة

- نباتات وعائية تكون أزهارا ، وتتكون بذورها داخل الثمار (سميت مغطاة البذور لأن : بذورها تتكون داخل كرابل (غرف المبيض) الأزهار المؤنثة.
- مثل : التفاح ، الخوخ .
- تضم حوالي ٢٥٠ ألف نوع أو أكثر منها :
- نباتات المحاصيل ، نباتات البساتين ، نباتات الزينة ، النباتات الطبية ، نباتات الغابات ، نباتات المراعي ، نباتات الصحاري.
- يقصد بالفلقة : جزء من البذرة يخزن الطعام اللازم لنمو الجنين .



دورة حياة النباتات مغطاة البذور

- نباتات قصيرة الأجل : تنمو وتنضج خلال شهر مثل : الأعشاب
- نباتات حولية : تنمو خلال حول (سنة كاملة) مثل : البيتونيا
- نباتات ذات حولين : مثل البقدونس
- نباتات معمرة : تعيش أكثر من سنتين (عشبية ، خشبية) تبقى لسنوات عديدة مثل : شجرة الجوز



معرفة البذور (لا زهرية) الخصائص العامة

- هي نباتات وعائية بذورها غير محاطة بثمار (بذورها عارية فوق أسطح (حراشف) المخاريط).
- ليس لها أزهار.
- أرواقها في معظم الأنواع إبرية الشكل أو حرشفية .



- يسمى الكثير منها بالنباتات دائمة الخضرة .
- تشكل معظم النباتات المعمرة (بعض الصنوبريات يقدر عمرها بـ ٤٩٠٠ سنة).
- أكثر أنواعها انتشارا المخروطيات .
- مثل : الصنوبر، العرعر، الشجر الأحمر، التنوب.



- تتكاثر عن طريق المخاريط (المذكرة ، المؤنثة) التي توجد على نفس الشجرة الواحدة . وتنمو البذور في المخاريط المؤنثة وليس في المخاريط المذكرة .

أمثلة



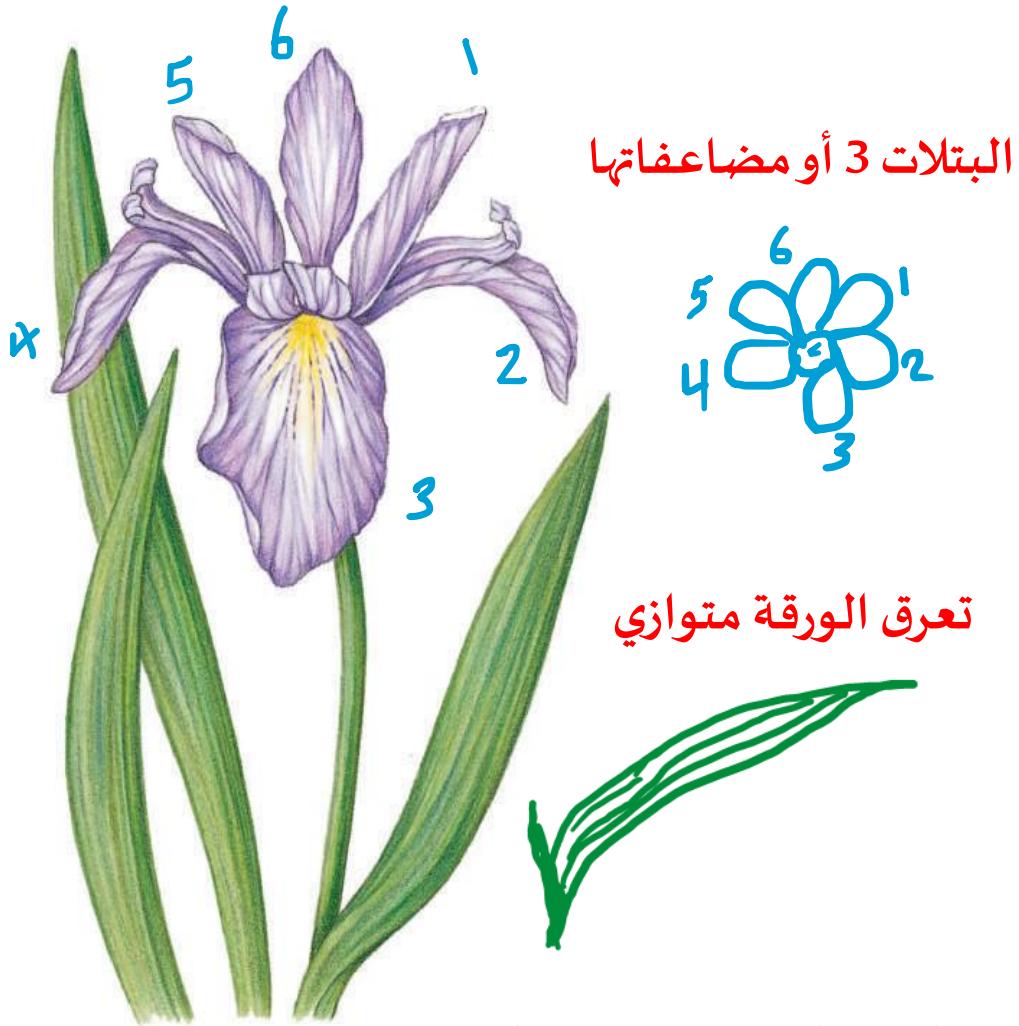
الخشب الأحمر



العرعر



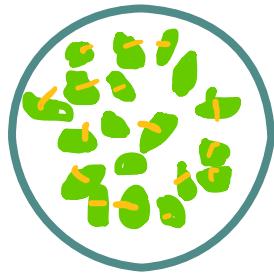
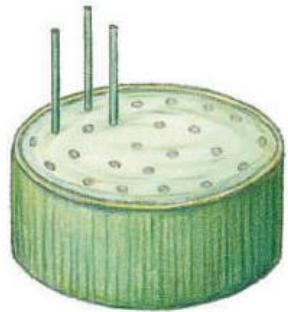
الصنوبر



البتلات 3 أو مضاعفاتهما

تعرق الورقة متوازي

الحزم الوعائية غير منتظمة



البذرة فلقة واحدة

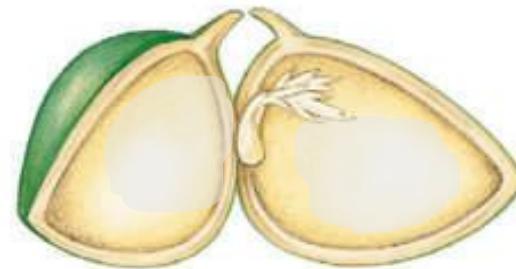
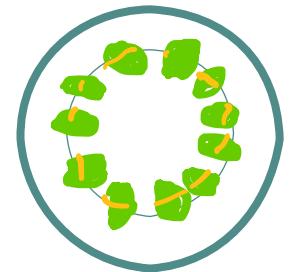
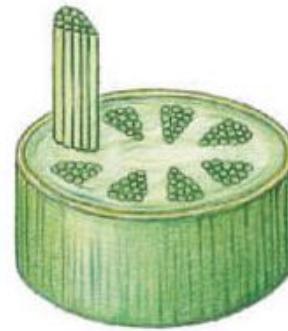
الأرز، الذرة، الشعير،
النخل، الأوركيدا



البتلات 4 أو 5 أو مضاعفاتهما

تعرق الورقة شبكي

الحزم الوعائية منتظمة (حلقي)



البذرة فلقتين

الفاصوليا، الحمص،
التفاح، البرتقال، البلوط،
العنب، اللوز



مراجعات عين



عناصر البيئة المفيدة التي خلقها الله سبحانه وتعالى والضرورية لبقاء المخلوقات الحية + تزودنا بالطاقة .

الموارد الطبيعية



الموارد الطبيعية



الوقود الأحفوري



الأحمري ، فهد



موارد متجددة

التعريف

- هي أي مورد طبيعي يُعاد تدويره أو يتجدد باستمرار في الطبيعة .
- تجدد في أقل من 100 عام .

الأمثلة

ضوء الشمس

الماء

الهواء

المحاصيل الزراعية



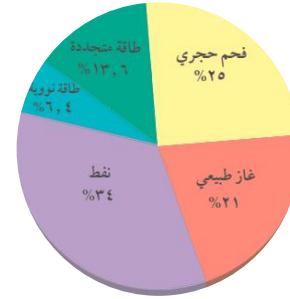
القطن



الخشب

التعريف

- أي مورد طبيعي يستهلك بسرعة أكبر من سرعة تعويضه
- يستغرق أكثر من 100 عام .



مصادر الطاقة في العالم

أشكال الوقود الأحفوري

النفط

بقايا مخلوقات حية دقيقة بحرية طمرت في قشرة الأرض منذ ملايين السنين ، يستخدم في الوقود

الفحم الحجري

يُستخدم في وقود محطات توليد الطاقة الكهربائية

الغاز الطبيعي

ويُستخدم في المصانع ولتسخين والطبخ ووقوداً للحافلات أحياناً.

موارد غيرمتجددة

الأمثلة

المعادن والفلزات

- الألماس ، الجرافيت ، الذهب ، النحاس ، الحديد ، الألمونيوم ، اليورانيوم .

الوقود الأحفوري

- من الموارد الطبيعية غير المتجددة التي تزودنا بالطاقة والتي تشكل في القشرة الأرضية منذ مئات ملايين السنين .

أمثلة للمشاكل البيئية التي يسببها

- استخراج الفحم الحجري يتطلب تعرية طبقات سميكة من التربة والصخور، مما يؤدي إلى تدمير النظام البيئي .
- يجب أن يُحرق للحصول على الطاقة المخزونة فيه ، فينتج عن عملية الاحتراق فضلات غازية تسبب تلوث الهواء وظهور مشكلتي الضباب الدخاني والمطر الحمضي .



بدائل الوقود الأحفوري

أكثر أماناً ، أقل ضرراً للبيئة

الطاقة الكهرومائية

طاقة الرياح

الطاقة النووية

طاقة الحرارة الجوفية

الطاقة الشمسية

طاقة البحار والمحيطات



مراجعات عين



عناصر البيئة المفيدة التي خلقها الله سبحانه
وتعالى والضرورية لبقاء المخلوقات الحية +
تزدوننا بالطاقة .

الموارد الطبيعية



الموارد الطبيعية



الوقود الأحفوري



الأحمري ، فهد



بدائل الوقود الأحفوري

الطاقة النووية

ناتجة عن انشطار أنوية ذرات بعض
العناصر مثل : اليورانيوم

المميزات

- لا تلوث الهواء.
- ينتج عنها كميات هائلة من الطاقة
- لا يتم حرق الوقود خلالها .
- تنتج طاقة أكبر ومخلفات أقل

العيوب

- كمية اليورانيوم غير متجددة
- مخلفاتها نشطة إشعاعيا تبقى لآلاف
السنين وهي ضارة بالمخلوقات الحية .
- صعوبة التخلص من الفضلات النووية
حيث يتم تخزينها في مواد مصنعة من
الخزف وتدفن في أماكن عميقة . في
الأرض ، بعيدا عن المياه الجوفية .

طاقة الرياح

تعمل على تحريك تروس التوربينات
المتصلة بالمولدات فتولد الطاقة
الكهربائية

المميزات

- لا تلوث الهواء . .

العيوب

- لا تنتج الكهرباء إلا عندما تصل
سرعة الرياح إلى 32 كم /س على
الأقل .
- لا تنتج الكهرباء عندما لا توجد رياح
- نسبة استخدامها في العالم قليلة

الطاقة الكهرومائية

ناتجة عن استثمار طاقة الماء
الساقطة لتشغيل مولدات الكهرباء

المميزات

- لا تلوث الهواء.
- لا يتم حرق الوقود خلالها .

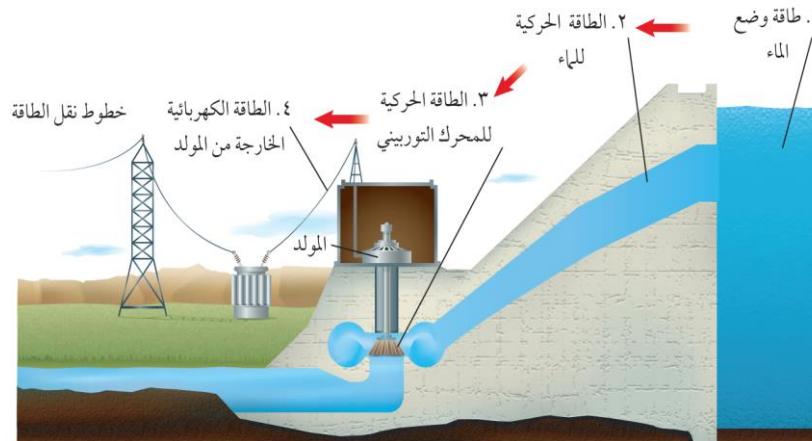
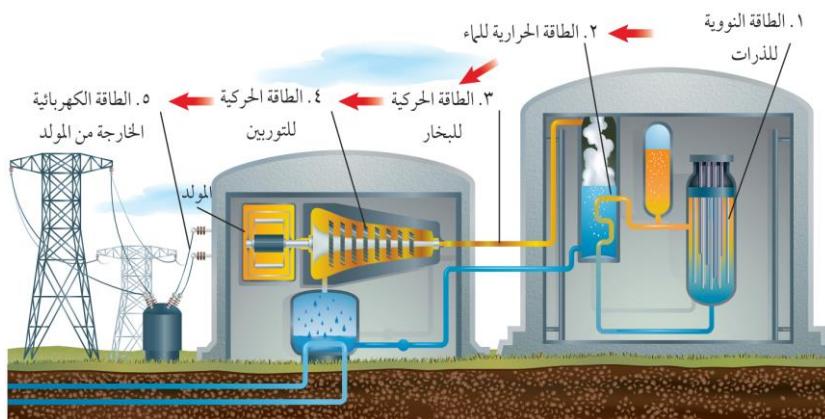
العيوب

- يتم بناء السدود بارتفاعات عالية مما
يؤدي إلى طمر مساحات كبيرة بالمياه ،
مما يترتب عليه تدمير العديد من
المواطن البيئية .

مقدمة

جهود المملكة في الطاقة

- مدينة الملك عبدالعزيز للعلوم
والتقنية ← معهد بحوث طاقة
الخلايا الكهروضوئية ← أنشأت
القرية الشمسية بالقرب من
العينة في الرياض (استخدام
الطاقة الشمسية في إنتاج
الكهرباء)
- مدينة الملك عبدالله للطاقة
الذرية والمتجددة والتي تم
إنشائها عام 1431 هـ ← تعمل
على استخدام الطاقة الذرية
والمتجددة في إنتاج الطاقة
الكهربائية) ← أنشأت الأطلس
الوطني لمصادر الطاقة المتجددة
والرصد البيئي (أطلس مصادر
الطاقة المتجددة)





مراجعات عين



عناصر البيئة المفيدة التي خلقها الله سبحانه
وتعالى والضرورية لبقاء المخلوقات الحية +
تزودنا بالطاقة .

الموارد الطبيعية



الموارد الطبيعية



الوقود الأحفوري



الأحمري ، فهد



بدائل الوقود الأحفوري

مقدمة

جهود المملكة في الطاقة

- مدينة المستقبل نيوم NEOM من المناطق التي تم اختيارها في شمال المملكة والتي ستستخدم التقنيات الحديثة للطاقة (الشمسية وطاقة الرياح) .

من استخدامات الطاقة الشمسية



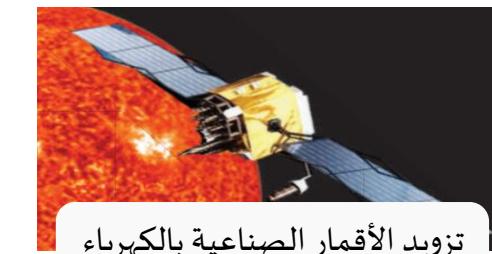
محطات الطاقة



سخانات كهربائية للماء



التدفئة الداخلية للمنازل



تزويد الأقمار الصناعية بالكهرباء

الطاقة الحرارية الجوفية

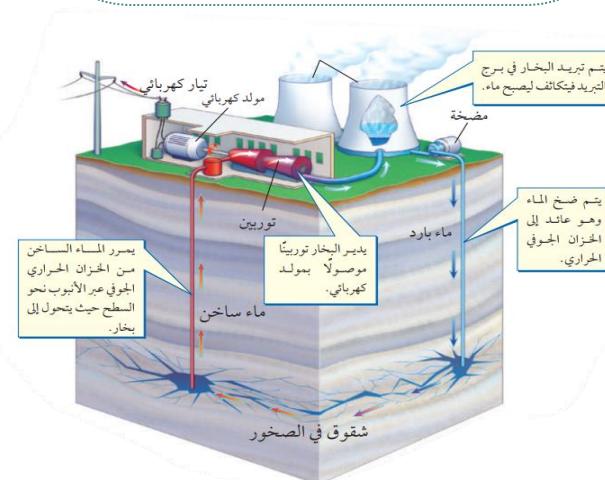
- الحرارة الموجودة في باطن الأرض والتي تزايد كلما زاد العمق (على عمق 3كم الحرارة تكفي لغلي الماء)
- وفي الأعماق الكبيرة تنصهر الصخور والتي تخرج عند ثوران البراكين على شكل صهارة بركانية .

المميزات

- تشكل خزانات الحرارة الجوفية والتي ينشأ عنها مياه الينابيع الحارة
- يستخدم الماء الساخن والبخار الموجود في هذه الخزانات لتوليد الطاقة الكهربائية عن طريق منشآت الطاقة الجوفية الحرارية .

العيوب

- محدودة بالمناطق التي تكون فيها الخزانات قريبة من سطح الأرض



الطاقة من البحار والمحيطات

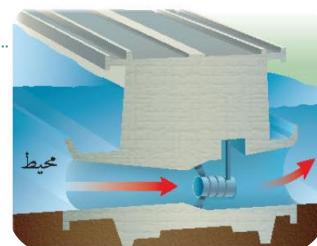
- عن طريق استخدام طاقة المد (ارتفاع الماء) والجزر (انخفاض الماء) حيث يتم الاستفادة منها عن طريق بناء منشآت طاقة تحول هذه الحركة الميكانيكية إلى طاقة كهربائية .

المميزات

- لا تلوث البيئة ولا تنضب .
- تنتج طاقة أكبر كلما كان هناك ارتفاع بين كبيرين المد والجزر

العيوب

- استخدامها محدود بسبب قلة الأماكن التي يكون فيها فرق الارتفاع بين المد والجزر كافياً .



الطاقة الشمسية

- أهم مصدر للطاقة لا ينضب .

المميزات

- إنتاج الكهرباء بواسطة الخلايا الكهروضوئية (في الأدوات الصغيرة ، المنازل ، الأقمار الصناعية ...) .
- سهل تخزين الكهرباء الناتجة في بطاريات خاصة وإعادة استخدامها .
- التدفئة الداخلية للمنازل .
- تسخين المياه بواسطة الألواح الشمسية
- الطبخ بواسطة الفرن الشمسي .
- يمكن إنتاج كميات كبيرة منها عن طريق محطات خاصة للطاقة مثل محطة العيينة في الرياض .

العيوب

- باهظة الثمن ويسعى العلماء لابتكار تعديلات تسمح بخفض سعرها .





الاحتباس الحراري المطر الحمضي تلوث الهواء

التلوث

أي تغير في مكونات البيئة يسبب ضرراً للمخلوقات الحية . (تلوث الهواء ، تلوث التربة ، تلوث الماء) بالمواد الملوثة للبيئة .



مراجعات عين ٢

تلوث الهواء

مسبباته

مسببات غير بشرية (طبيعية)

انفجار البراكين ، الرياح المحملة بالرمال ، احتراق الغابات بسبب الصواعق ، حبوب اللقاح .

مسببات بشرية (صناعية)

حرق الوقود ، السيارات ، الطائرات ، المصانع ، محطات توليد الطاقة ... الخ

من المواد الملوثة للهواء

○ السناج ، الدخان ، الرماد ، الغازات (، CO₂ ، NO_x ، CO ، SO_x مركبات الكلوروفلورو كربون CFC ... الخ)

أشكال تلوث الهواء

- الضباب الدخاني
- المطر الحمضي
- الاحتباس الحراري
- استنزاف طبقة الأوزون
- تلوث الهواء داخل المباني

الضباب الدخاني

تفاعل ضوء الشمس مع الملوثات الناتجة عن احتراق الوقود (في المدن الصناعية) .

مصادره

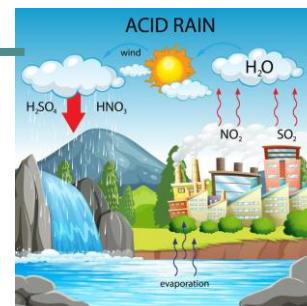
عوادم السيارات واحتراق الوقود الأحفوري .

أضراره

ينتج عنها مشكلات صحية مثل التهاب العيون وصعوبة في التنفس

الحد منه

- استعمال وسائل النقل العامة بدلاً من السيارات الخاصة
- استخدام السيارات التي تعمل على الكهرباء .



أشكاله (آثاره)

المطر الحمضي

تفاعل بخار الماء (السحب) مع الملوثات الناتجة عن احتراق الوقود (ال PH أقل من 5.6)

مصادره

الكبريت الناتج عن حرق الوقود الأحفوري ، أكاسيد النيتروجين الناتجة عن عوادم السيارات ..

أضراره

- ينزع المواد الغذائية من التربة مما يؤدي إلى موت الأشجار والنباتات .
- خفض الرقم الهيدروجيني للماء في البحيرات والبرك .
- القضاء على الطحالب والمخلوقات الحية الدقيقة مما يؤدي إلى موت الأسماك والكائنات التي تعتمد عليها في الغذاء .
- تآكل سطوح المباني والجسور والمركبات المعدنية .

الحد منه

- استخدام الوقود الخالي من الكبريت مثل الغاز الطبيعي والفحم قليل الكبريت .
- استخدام المرشحات لحجز ثاني أكسيد الكربون عن الهواء .
- التقليل من استخدام السيارات واستخدام السيارات الكهربائية

الاحتباس الحراري

احتجاز الغازات الموجودة في الغلاف الجوي لأشعة الشمس (الاحتباس الحراري = ظاهرة الدفيئة تشبه ظاهرة البيوت الزجاجية)

مصادره

الغازات التي تقوم بحجز أشعة الشمس تسمى غازات الدفيئة وأهمها غاز CO₂ وهي تساعد في المحافظة على درجة حرارة الأرض في المستوى الطبيعي

أضراره

إذا زادت غازات الدفيئة بسبب نشاطات البشر ← يزيد الاحتباس الحراري ← تزيد درجة حرارة الأرض وهو أحد أسباب (الاحتراز العالمي : ارتفعت حرارة الأرض 1 °م في القرن الحالي .)

مخاطره

- تغير نمط تساقط الأمطار قد يغير الأنظمة البيئية ويؤثر على المحاصيل
- زيادة عدد العواصف والأعاصير .
- انصهار الجليد سيؤدي إلى :
 - 1- ارتفاع مستوى سطح البحر .
 - 2- غرق المناطق الساحلية .
- ارتفاع درجة الحرارة على سطح الأرض مما يسبب انتشار الأمراض مثل الملاريا





مراجعات عين ٢



أي تغيير في مكونات البيئة يسبب ضرراً للمخلوقات الحية. (تلوث الهواء ، تلوث التربة ، تلوث الماء) بالمواد الملوثة للبيئة .

التلوث



تلوث الماء



طبقة الأوزون



تلوث الهواء



الأحمري ، فهد



تلوث الماء

تلوث الهواء

أضرار تلوث المياه

- تضرر الملوثة بمياه الشرب للإنسان وتسبب له العديد من الأمراض .
- تضرر بالمخلوقات الحية التي تعيش في المياه مثل الأسماك والسلاحف والضفادع والحشرات .
- يسبب تراكم العناصر الثقيلة (مثل الزئبق) في أجسام الكائنات المائية والكائنات التي تتغذى عليها .
- تسبب المياه العادمة غير المعالجة (مياه المجاري) والأسمدة إلى حدوث **ظاهرة الإثراء الغذائي** التي تسبب وفرة الطحالب وعندما تموت يحللها نوع من البكتيريا مما يؤدي إلى استهلاك كميات كبيرة من الأكسجين فينتج عنه نفوق الأسماك والكثير من الكائنات المائية .

طرق تلوث المياه

تتلوث المياه عندما تصل ملوثات الهواء أو الأتربة إليها بعدة طرق منها :

- الأمطار (في تنقل الملوثات _ أو تذوب فيها)
- الماء الملوث الناتج عن فضلات المصانع
- إلقاء القمامة والفضلات في المياه

تلوث المياه السطحية

- بواسطة المبيدات الحشرية والأسمدة التي تنقلها الأمطار من التربة إلى المسطحات المائية .
- مياه وفضلات المصانع التي تصب مباشرة في المسطحات المائية .
- المياه العادمة (مياه الصرف الصحي)

تلوث مياه المحيط

- عن طريق المياه الملوثة التي تنقلها الجداول والأنهار وتصيبها في المحيطات
- صب مياه المصانع ومياه محطات المعالجة في الشواطئ مباشرة .
- عن طريق النفط الناتج من تسرب السفن أو غسل خزانات الوقود في مياه المحيط أو الأضرار الناتجة عن الحروب

تلوث المياه الجوفية

- تسرب الملوثات عبر حبيبات التربة والصخور خلال طبقات مسامية حتى تتجمع وتصل إلى خزانات المياه الجوفية .
- تسرب المواد الكيميائية المخزنة تحت الأرض

تلوث الهواء داخل المباني

تراكم ملوثات الهواء داخل المباني بسبب العزل الحراري الجيد لها والذي يقلل تدفق الهواء داخلها

مصادره

- احتراق السيجارة (دخان السيجارة) ،
- الدهان والسجاد والصبغ
- الآلات ، مثل : الطابعات وآلات التصوير حيث تقوم بإطلاق غازات خطيرة منها مادة الفورمالدهيد التي تعتبر أيضاً مادة مسرطنة

أهم الغازات الملوثة للهواء داخل المباني

غاز CO أول أكسيد الكربون

غاز سام لا لون له ولا رائحة ينتج من احتراق الوقود . يسبب أمراض خطيرة وقد يؤدي إلى الموت .

غاز الرادون Rn

- غاز مشع يتم الحصول عليه من بعض أنواع الصخور والتربة . ليس له رائحة أو لون .
- يتسرب إلى الطوابق السفلى في المباني ، يسبب مرض سرطان الرئة .



استنزاف طبقة الأوزون

طبقة توجد على ارتفاع ٢٠ كم من سطح الأرض (ضمن طبقة الستراتوسفير) تحتوي على شكل من أشكال الأكسجين يحتوي على 3 ذرات أكسجين يسمى الأوزون



الأهمية

- وجود الأوزون في الطبقات العليا مفيد حيث يمتص بعض أشعة الشمس الضارة فوق بنفسجية UV حيث أن هذه الأشعة تعمل على تحطيم الخلايا الحية وتسبب السرطان .
- يقل سمك طبقة الأوزون كل عام فوق القطبين خلال فصل الربيع في ظاهرة تسمى **ثقب الأوزون**

سبب ثقب الأوزون

تفاعل ملوثات الهواء ومن أهمها مركبات الكلوروفلوروكربون (CFCs) المستخدمة في الثلاجات وأجهزة التبريد مما يؤدي إلى تحطم جزيئات الأوزون .

أضرار الأوزون

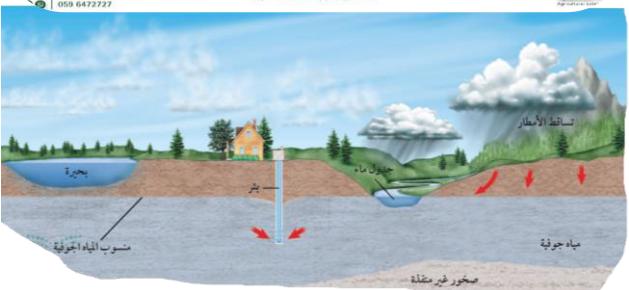
- يكون الأوزون ضاراً عندما يوجد في الطبقة السفلى (التروبوسفير) الملاصقة لسطح الأرض **ومن أضراره:**
- تحطيم الرنتين والأنسجة الحساسة في الحيوانات والنباتات مثل تساقط الأوراق الإبرية في بعض أنواع الصنوبر .

أسباب تلوث المياه الجوفية

- الأنشطة الزراعية
- الأنشطة الحشرية
- الأنشطة الصناعية
- السحب الجائر للمياه الجوفية

www.agri-ct.org
@agri_ext
@agri_ex
059 6472727

وزارة البيئة والمياه والزراعة
Ministry of Environment, Water & Agriculture
Kingdom of Saudi Arabia



التلوث وحماية البيئة

أي تغيير في مكونات البيئة يسبب ضرراً للمخلوقات الحية . (تلوث الهواء ، تلوث التربة ، تلوث الماء) بالمواد الملوثة للبيئة .



تلوث التربة



فقدان التربة



حماية الطبيعة



مراجعات عين ٣



حماية الموارد الطبيعية

التربة

فقدان التربة

التربة السطحية الخصبة مهمة لنمو النباتات ، تحتاج لمئات السنين للتشكل من جديد .

طرق فقد التربة

○ يسمى انتقال التربة من مكان إلى آخر بـ (**التعرية**) .

○ عوامل التعرية : ١- الأمطار ٢- الرياح

أضرار التعرية

○ التعرية عملية طبيعية إلا أن نشاطات الإنسان تزيد من حدوثها وذلك عند حراثة الأرض أو تقطيع الأشجار .

○ تنقل الرياح والأمطار التربة إلى المياه مما يسبب الضرر للمخلوقات الحية المائية (حجب ضوء الشمس ، تقل عملية البناء الضوئي ، الحاق الضرر بالأسمك والمحارات ...)

طرق زراعية للتقليل من تعرية التربة



○ زراعة المصاطب المدرجات الزراعية (الجبلية)



○ الزراعة الشريطية في مناطق السهول الواسعة



○ الزراعة الكنتورية في مناطق التلال و الأراضي المتموجة

متعامدة مع انحدار التربة

تلوث التربة

تتلوث التربة عن طريق :

- تساقط ملوثات الهواء على الأرض .
- المياه الملوثة التي تتسرب داخل التربة حيث تحتجز التربة الملوثات .
- طمر القمامة والنفايات الصلبة .

من أنواع النفايات

النفايات الصلبة

○ تشمل النفايات المنزلية مثل الأجهزة والأدوات القديمة ... إلخ ، التي يتم التخلص منها في مكبات النفايات .

○ صممت مكبات النفايات على منع وصول الماء والهواء إليها لمنع تسرب الملوثات إلى التربة لمحيطتها .

النفايات الخطرة

○ هي النفايات التي تسبب الضرر لصحة الإنسان أو التسمم للمخلوقات الحية ، التخلص منها بطرق خاصة .

أمثلة النفايات الخطرة

- المواد الكيميائية مثل : المبيدات الحشرية ، النفط ، المذيبات المستخدمة في الصناعة .
- الفضلات المشعة ، مثل : الفضلات الناتجة عن محطات الوقود النووية ، مخلفات المستشفيات التي تستخدم الأشعة في علاج المرضى .
- بعض النفايات المنزلية ، مثل : الأدوية ، البطاريات ، المنظفات ، بقايا الطلاء (لا توضع مع النفايات العادية ولا تطمر) .

ترشيد الاستهلاك

ترشيد استهلاك الموارد يسهم في حماية البيئة ومواردها ، ومن ذلك :

- المشي على القدمين أو ركوب الدراجة بدل استخدام السيارة أو الحافلة يقلل من استخدام الوقود الأحفوري .
- استخدام الأكياس التي تتحلل وعند شراء مواد بسيطة تستطيع حملها بدون أكياس للمساهمة في التقليل منها .
- التقليل من استخدام الورق والبلاستيك والكراتين المستخدمة في التغليف .

إعادة الاستخدام

- من طرق المحافظة على موارد الطبيعة إعادة الاستخدام أكثر من مرة ، دون إجراء أي عمليات معالجة لها . مثل :
- استخدام حقائب من القماش لحمل المواد بدلاً من استخدام أكياس البلاستيك .
- التبرع بالملابس الزائدة عن حاجتك لكي يستخدمها غيرك .
- استخدام الأطباق التي تُستخدم أكثر من مرة بدلاً من استخدام الأطباق الورقية أو البلاستيكية

إعادة تدوير البلاستيك

- تدل علامة إعادة التدوير الموجودة على العبوات على نوع المادة المستخدمة في صناعة هذه العبوة .
- رقم ١ هو الأسهل في إعادة التدوير
- رقم ٢ ، ٤ يمكن إعادة استخدامها وتدويرها
- رقم ٦ ، ٧ لا يمكن إعادة تدويرهما مطلقاً لأنهما مصنوعان من خليط من أنواع البلاستيك (ضارة)
- الرقم ٥ الأكثر أماناً ، الرقم ٣ ضار وسام (راجع كراس التجارب صفحة 40)

إعادة تدوير المعادن

- 25% من الحديد المستخدم في العلب والأدوات والسيارات من الصلب المعاد تدويره .
- 100% من الحديد المستخدم في الصفائح ودعامات ناطحات السحاب معاد تدويره .
- الحديد المعاد تدويره يوفر 75% من الطاقة المستهلكة .
- يمكن تدوير بعض المعادن الأخرى مثل النحاس والألمونيوم والرصاص (إعادة التدوير غالباً أرخص من التصنيع الجديد)

إعادة التدوير

○ شكل من أشكال إعادة الاستخدام لكنه يحتاج إلى إعادة معالجة أو إعادة تصنيع .

من إسهامات المملكة

○ تخصيص حاويات لجمع الأوراق ، حاويات للملابس ، ومناطق لجمع الحديد والسكراب . ومن المواد التي يعاد تدويرها الزجاج والمعادن ومخلفات المطايخ والحدائق .

إعادة تدوير الورق

○ يعاد تدوير الورق إلى الورق الصحي والمواد العازلة وورق الجرائد والكرتون المقوى والقرطاسية .

سماد الكمبوست

○ سماد طبيعي ناتج عن مزج أوراق الأشجار والأعشاب وقشور الفواكه والخضروات .

درجة الحرارة

Temperature مقياس متوسط الطاقة الحركية للجسيمات (لكل جسيم طاقة حركية مختلفة)



مراجعات عين



قياس درجة الحرارة



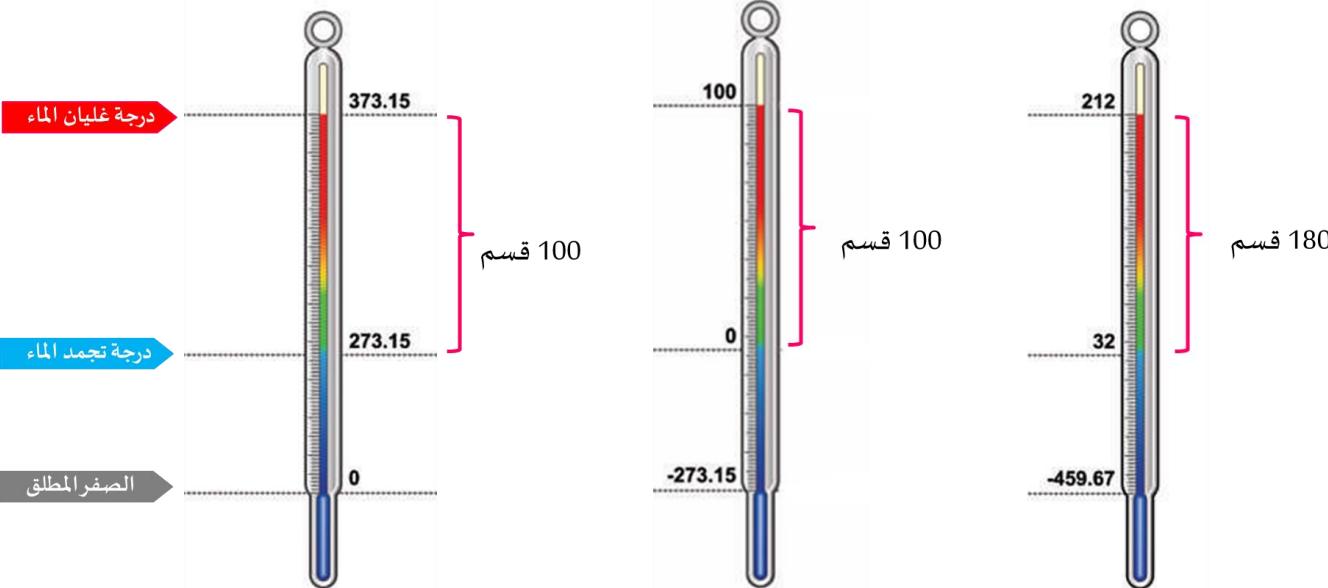
درجة الحرارة

الأحمري ، فهد



قياس درجة الحرارة

مقاييس الحرارة الأكثر شيوعا



درجة غليان الماء

درجة تجمد الماء

الصفرا المطلق

المقياس	فهرنهايت °F	سلسيوس °C	كلفن (المطلق) K
---------	-------------	-----------	-----------------

<ul style="list-style-type: none"> أقدم مقياس شائع في أمريكا 	<ul style="list-style-type: none"> أكثر شيوعا في دول العالم الاسم القديم (درجة مئوية) قياس درجات الحرارة اليومية 	<ul style="list-style-type: none"> الوحدة الأساسية لقياس درجة الحرارة في النظام الدولي للوحدات يستخدم في الدراسات والأبحاث العلمية
--------------------------------------------------------------------------------------	---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------	------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

الصفرا المطلق: أقل درجة حرارة يمكن للأجسام أن تقترب منها

الفهرنهايت و السلسيوس غير مجدية في الدراسات العلمية الدقيقة لأنها تحتوي على درجات سالبة والطاقة الحركية دائما موجبة

معادلات التحويل بين مقاييس درجة الحرارة

إذا علمت أن درجة حرارة جسم الإنسان الطبيعة تساوي تقريبا 37° س فكيف تساوي بمقياس الكلفن؟

١. المعطيات هي: °س = 37

٢. المطلوب هو: ك = ؟؟؟

٣. القانون هو: ك = °س + 273

٤. طريقة الحل هي: ك = 37 + 273 = 310 كلفن

$$\text{من سلسيوس} \leftarrow \text{كالفن} \quad \text{ك} = \text{س} + 273$$

$$\text{من كالفن} \leftarrow \text{سلسيوس} \quad \text{س} = \text{ك} - 273$$

$$\text{من فهرنهايت} \leftarrow \text{سلسيوس} \quad \text{س} = \left(\frac{\text{ف} - 32}{9} \right) \times 5$$

$$\text{من سلسيوس} \leftarrow \text{فهرنهايت} \quad \text{ف} = \left(\frac{\text{س}}{5} \right) \times 9 + 32$$

حل المسائل التدريبية صفحة 155 في كتاب الطالب

مقدمة

حاسة اللمس تحدد هل الجسم ساخن أو بارد ولكنها لا تعطي درجة دقيقة لمدى السخونة أو البرودة ويختلف تقدير ذلك من شخص إلى آخر.

أفضل الطرق العملية لقياس درجة الحرارة استخدام مقياس لدرجة الحرارة، أشهرها ثلاثة: فهرنهايت | سلسيوس | الكلفن

يعتمد عمل مقاييس الحرارة على تمدد المواد وتقلصها.

أكثر المقاييس شيوعا يحتوي أنبوبا زجاجيا يعتمد على تمدد سائل مثل (الزئبق) مثل: الترمومتر الطبي

بعض مقاييس الحرارة إلكتروني (رقمي) يعتمد على دوائر إلكترونية ويعطي قراءة سريعة.



ترمومتر رقمي Digital Thermometer



ترمومتر زجاجي زئبقي Mercury Glass Thermometer

درجة الحرارة والطاقة الحرارية

لكل جسيم في المادة طاقة كامنة (وضع) وطاقة حركية

الطاقة الحرارية Thermal .E هي (مجموع الطاقة للجسيمات) الكامنة + الحركية.

كلما زادت طاقة حركة الجزيئات تزداد درجة الحرارة

التمدد الحراري

إذا زادت درجة الحرارة ← تزداد سرعة الجزيئات ويتباعد بعضها عن بعض ← يتمدد الجسم.

عندما يبرد الجسم ← تقل سرعة الجزيئات فتتقارب من بعضها ← يتقلص الجسم



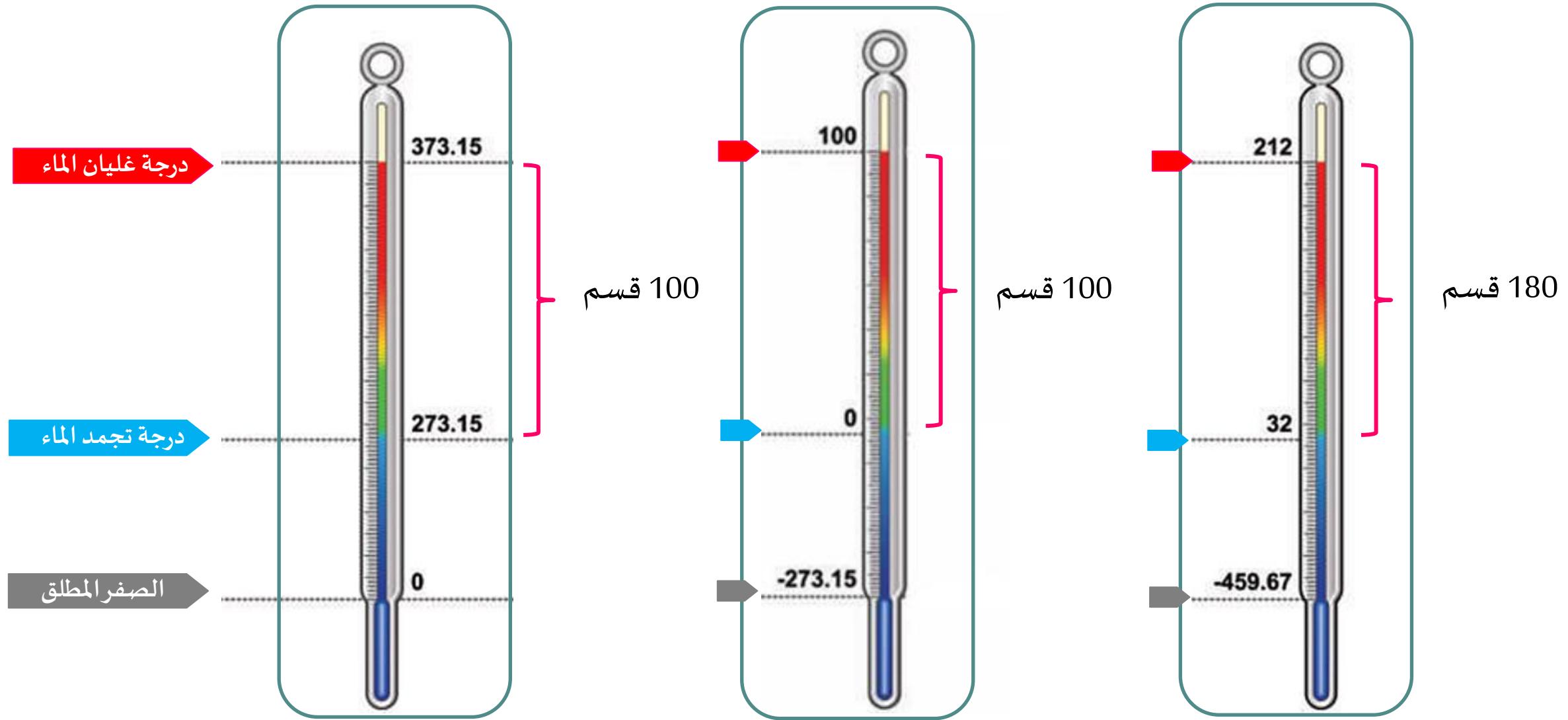
يعتمد التمدد الحراري على

نوع المادة

مقدار التغير في درجة الحرارة

فمثلا تمدد السوائل عادة أكثر من تمدد المواد الصلبة

مقاييس الحرارة الأكثر شيوعا



°K

كلفن (المطلق) K

°C سلسيوس

°F فهرنهايت

المقياس

- الوحدة الأساسية لقياس درجة الحرارة في النظام الدولي للوحدات
- يستخدم في الدراسات والأبحاث العلمية

- أكثر شيوعا في دول العالم
- الاسم القديم (درجة مئوية)
- قياس درجات الحرارة اليومية

- أقدم مقياس
- شائع في أمريكا

المميزات

الصفرا المطلق: أقل درجة حرارة يمكن للأجسام أن تقترب منها

الفهرنهايت و السلسيوس غير مجدية في الدراسات العلمية الدقيقة لأنها تحتوي على درجات سالبة والطاقة الحركية دائما موجبة

معادلات التحويل بين مقاييس درجة الحرارة

$$K = ^\circ C + 273$$

$$K = ^\circ C + 273$$

من سلسيوس ← كالفن

$$^\circ C = K - 273$$

$$^\circ C = K - 273$$

من كالفن ← سلسيوس

$$^\circ C = (F - 32) / 1.8$$

$$^\circ C = (F - 32) / 1.8$$

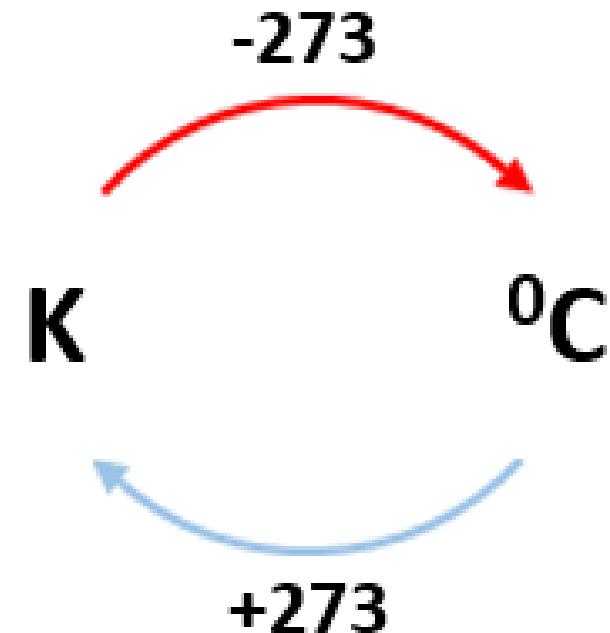
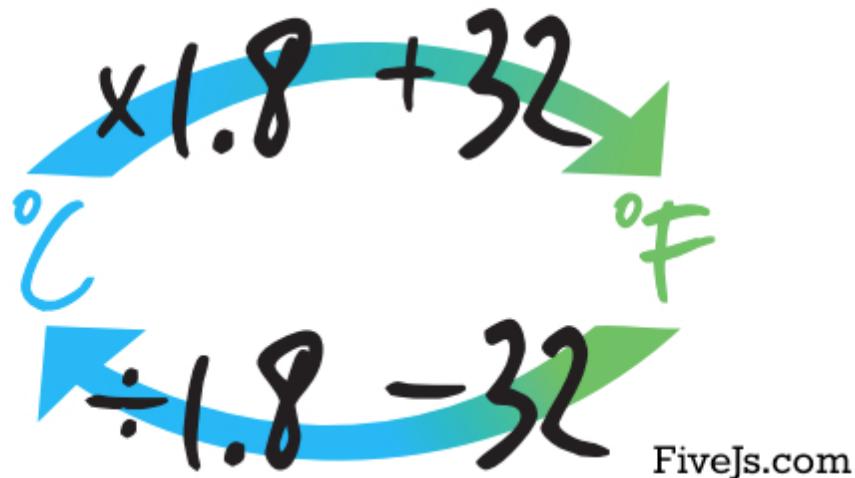
من فهرنهايت ← سلسيوس

$$^\circ F = (C \times 1.8) + 32$$

$$^\circ F = (C \times 1.8) + 32$$

من سلسيوس ← فهرنهايت

Celsius & Fahrenheit
CONVERTING TEMPERATURES





مراجعات عين

تنتقل الطاقة الحرارية من الجسم **الأسخن** إلى الجسم **الأبرد** دائما .

انتقال الحرارة



انتقال الحرارة



الموصلات



العوازل



امتصاص الحرارة

الأحمري ، فهد



طرق انتقال الطاقة

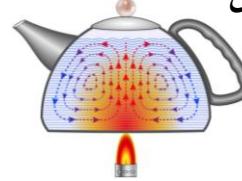
الحمل الحراري

○ انتقال للجزيئات من مكان إلى آخر يتم معه انتقال الطاقة الحرارية .

○ يحدث في الموائع (السوائل والغازات)

أمثلة على الحمل الحراري

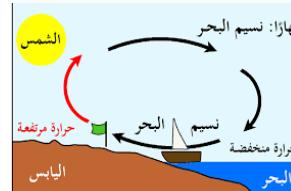
تسخين إبريق الماء على الموقد حيث يتحرك الماء الساخن إلى أعلى والبارد إلى أسفل



أنواع الحمل الحراري

1 الطبيعي

يحدث عندما يصعد المائع الساخن قليل الكثافة إلى أعلى ونزول المائع البارد عالي الكثافة إلى أسفل بشكل طبيعي مثل حركة الرياح عند شاطئ البحر



2 القسري

يحدث عندما تؤثر قوة خارجية في مائع فتحركه لكي ينقل الطاقة الحرارية ..

مثل : استخدام الإنسان المراوح في أجهزة الكمبيوتر لتبريد الدوائر الإلكترونية الداخلية

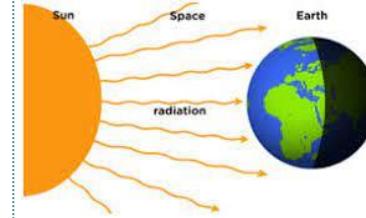


الإشعاع

يتم نقل الطاقة الحرارية على شكل موجات كهرومغناطيسية تنتقل في الفراغ والمواد (الصلبة ، السائلة ، الغازية) .

أمثلة على الإشعاع

أشعة الشمس



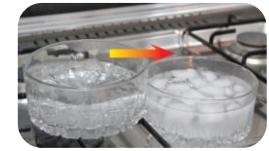
جميع الأجسام تصدر إشعاعا كهرومغناطيسيا متفاوتا ، فالأجسام الساخنة تصدر إشعاعا أكثر من الأجسام الباردة .
مثل : المدفأة ، الحطب المشتعل ..إلخ



التوصيل

انتقال الطاقة الحرارية عن طريق التلامس الحراري المباشر .

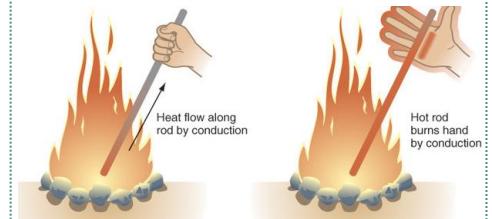
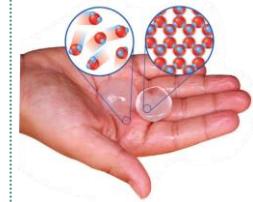
يحدث عندما تتصادم جزيئات جسيمات مادة ما مع الجزيئات المجاورة لها ..



تنتقل الطاقة الحرارية بين جسمين إذا اختلفا في درجة حرارتهم .

أمثلة على التوصيل

انتقال الحرارة من راحة اليد إلى مكعب الثلج .



○ سرعة انتقال الطاقة الحرارية في المواد الصلبة أسرع من المواد السائلة والغازية (لتقارب جسيمات المادة الصلبة)

امتصاص الحرارة

○ يعتمد امتصاص الحرارة لجسم ما على المادة المكونة له .

○ إذا لكل مادة حرارة نوعية مختلفة

● **مواد ذات حرارة نوعية مرتفعة** تكتسب الطاقة الحرارية ببطء وتفقدتها ببطء مثل : (ماء البحر)

● **مواد ذات حرارة نوعية منخفضة** تكتسب الطاقة الحرارية بسرعة وتفقدتها بسرعة مثل : (رمل الشاطئ)

الحرارة النوعية

مقدار الطاقة الحرارية اللازمة لرفع درجة حرارة 1كجم من المادة درجة سلسيوزية واحدة .

التلوث الحراري

ارتفاع لدرجة حرارة الماء بسبب إضافة ماء حار إليه .

إمن طرق حدوثه :

مياه تبريد المصانع الساخنة ، مياه الأمطار التي تمتص حرارة الطرق .

تأثيره :

○ ارتفاع حرارة المياه تقلل الأكسجين المذاب في الماء مما يؤثر على المخلوقات المائية .

○ تزداد حساسية بعض المخلوقات الحية للملوثات الكيميائية والطفيليات والأمراض .

الموصلات والعوازل

الموصلات الحرارية

أي مادة تنقل الطاقة الحرارية بسهولة

○ أفضل الموصلات الحرارية الفلزات ومنها الذهب ، النحاس .. وذلك بسبب ارتباط إلكتروناتها الضعيف بأنوية ذراتها مما يجعلها حرة الحركة نسبيا مما يمكنها من الانتقال من ذرة إلى أخرى .

العوازل الحرارية

هي مواد لا تنتقل الطاقة الحرارية من خلالها بسهولة

○ أفضل العوازل السوائل والغازات ، فالهواء عازل جيد حيث تحتوي معظم المواد العازلة على فراغات هوائية تحد من انتقال الحرارة خلال المواد بطريقة التوصيل .

○ من المواد العازلة الصوف الصخري في المباني ، الزجاج المزودج في النوافذ ...



تبريد الماء الحار الناتج من المصانع ومحطات توليد الطاقة بواسطة أبراج تبريد خاصة .

لخفض التلوث الحراري المائي

آلة نقل الطاقة الحرارية (الثلاجة)

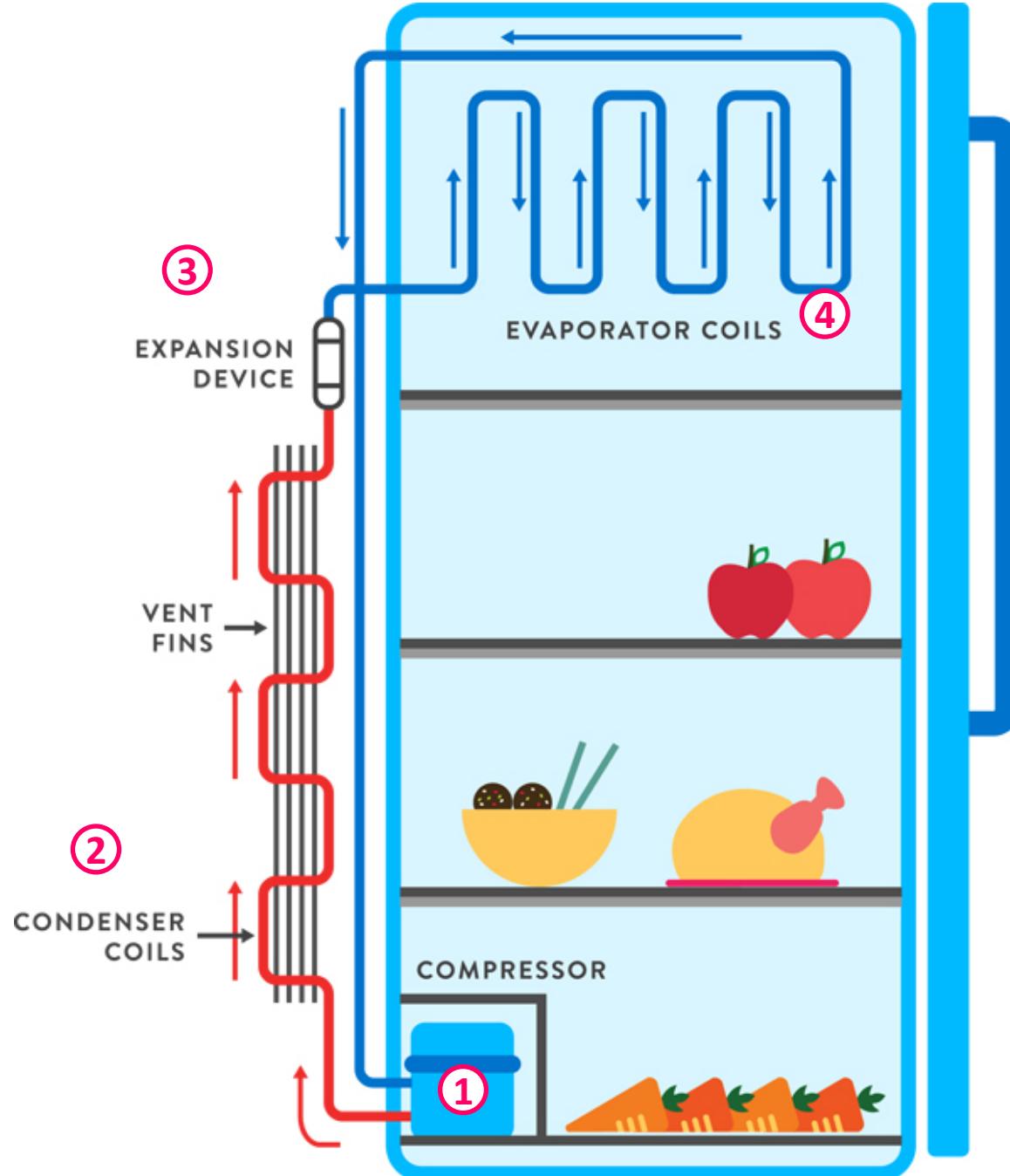
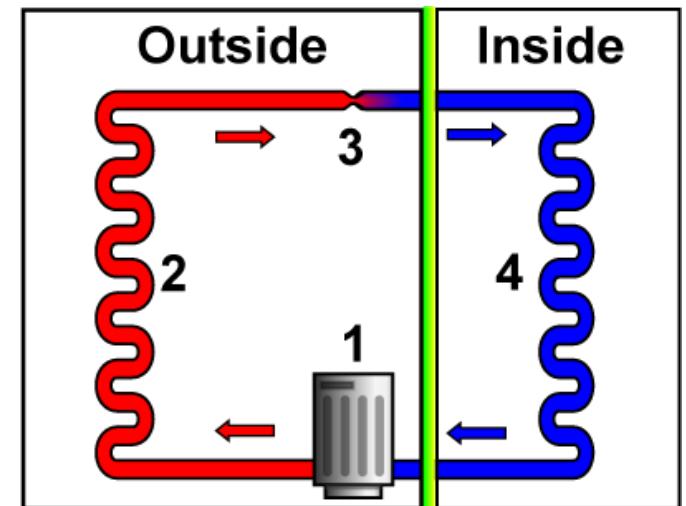
الثلاجة

آلة ناقلة للطاقة الحرارية ، تعمل على امتصاص الحرارة من الأطعمة التي بداخلها وتنقلها إلى الوسط المحيط بها (الهواء الخارجي) .

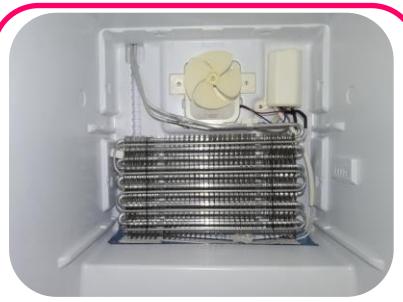
من الآلات التي تقوم بنقل الطاقة الحرارية وتعمل بنفس عمل الثلاجة :

- المكيفات الهوائية .
- المضخات الحرارية

امتصاص الحرارة من داخل الثلاجة
فقد الحرارة خارج الثلاجة



4
3
2
1



المبخر (الفريرزر)
مبادل حراري داخلي



أنبوب شعري (للتمدد)



صمام التمدد



مكثف (مبادل حراري خارجي)



الضاغط (الكمبريسور)

مادة التبريد : (هي المادة التي تدور داخل الأنابيب لتنقل الحرارة من داخل الثلاجة إلى خارجها) .

- اشتهرت باسم العلامة التجارية الفريون و تتضمن مجموعة واسعة من المركبات ، غير قابلة للاشتعال وليس لها لون .
- توجد على شكل غاز في درجة حرارة الغرفة وتتحول إلى سائل عند ضغطها أو تبريدها .
- تكون على شكل غاز بارد داخل أنابيب المبخر (الفريرزر) و على شكل سائل في المكثف .



ثلاجة ذات مكثف سفلي



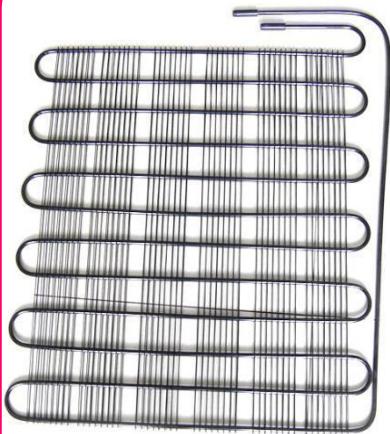
المبخر (الفريزر)



أنبوب شعري (للتمدد)



صمام التمدد



مكثف من النوع الخلفي



الضاغط (الكمبريسور)

المبخر (الفريزر)

④ وحدة التجميد

بخار التبريد

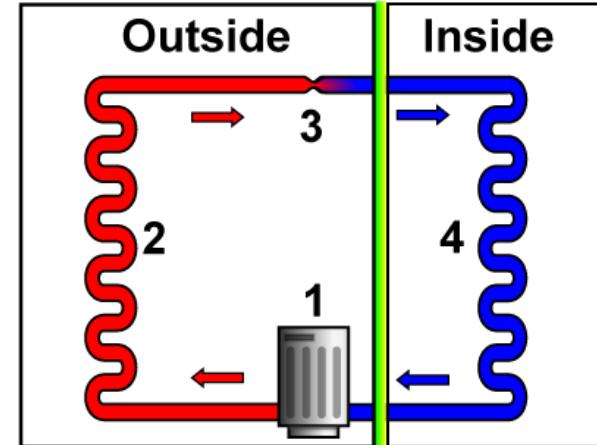
③ صمام التمدد

سائل التبريد

② ملفات التكثيف

① مضخة ضاغطة

تُطرد الحرارة إلى الخارج
(داخل المنزل)



مادة التبريد : (هي المادة التي تدور داخل الأنابيب لتنقل الحرارة من داخل الثلاجة إلى خارجها) .

- اشتهرت باسم العلامة التجارية الفريون و تتضمن مجموعة واسعة من المركبات ، غير قابلة للاشتعال وليس لها لون .
- توجد على شكل غاز في درجة حرارة الغرفة وتتحول إلى سائل عند ضغطها أو تبريدها .
- تكون على شكل غاز بارد داخل أنابيب المبخر (الفريزر) و على شكل سائل في المكثف .



أجزاء الثلاجة ووظائفها

يصل غاز التبريد بدرجة برودة عالية جدا إلى المبخر (أنابيب ملتوية في حجرة التجميد) فيعمل على امتصاص الحرارة من داخل الثلاجة وترتفع درجة حرارته ويندفع إلى الضاغط مرة أخرى .



المبخر (الفریزر)
مبادل حراري داخلي

4



أنبوب شعري (للتمدد)



صمام التمدد

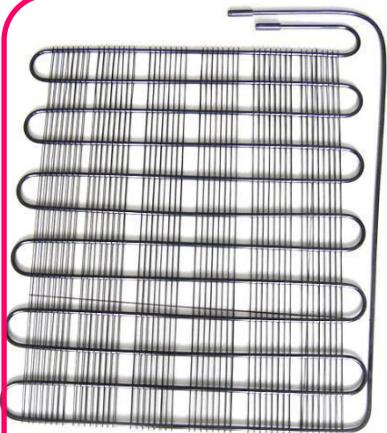
3

ضغط عالي
(مادة التبريد في حالة سائلة)
قادمة من المكثف



ضغط منخفض
يتحول معظم مادة التبريد إلى حالة غازية
متجه إلى المبخر (الفریزر)

عبارة عن أنابيب ملتوية مصنوعة من الفولاذ القوي لتحمل الضغط ، تستقبل غاز التبريد ذو الضغط المرتفع ويتم تمريره خلال هذه الأنابيب لكي يتم التخلص من الحرارة خلال التبادل الحراري مع الهواء الخارجي بحيث يفقد الغاز المضغوط حرارته وفي نهاية الأنابيب يتكثف (يبرد الغاز) ويتحول إلى سائل .



مكثف

(مبادل حراري خارجي)

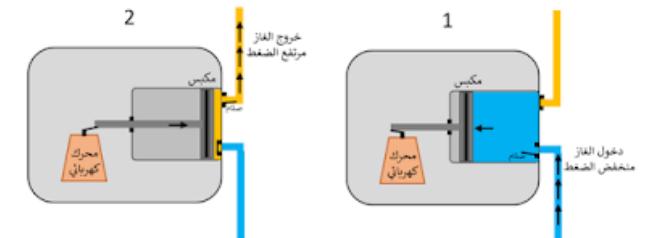
2



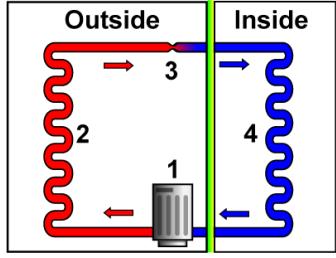
الضاغط (الكمبريسور)

1

يعمل الضاغط على سحب الغاز ذو الضغط المنخفض القادم من المبخر (الفریزر) وضغطه بواسطة المكبس لترتفع درجة حرارته ودفعه إلى المكثف.



دورة تبريد كاملة لآلة ناقلة للطاقة الحرارية (الثلاجة)



يمتص الحرارة

4. Evaporator
Liquid to Vapor

غاز دافئ

(سائل / غاز) بارد

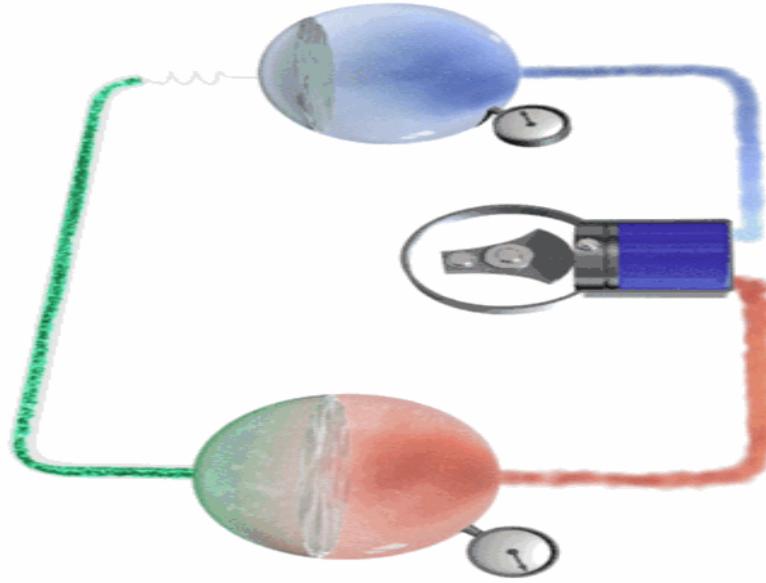


3. Expansion valve
Liquid and Vapor

يقل الضغط يتحول
السائل إلى غاز

صمام التمدد

الفريزر
(المجمد، المبر)



الضاغط
(مضخة، كمبروسر)



1. Compressor
Vapor

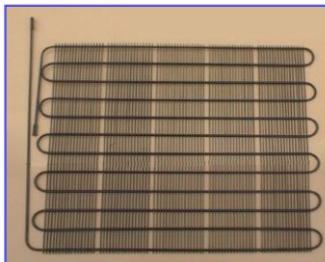
غاز ساخن

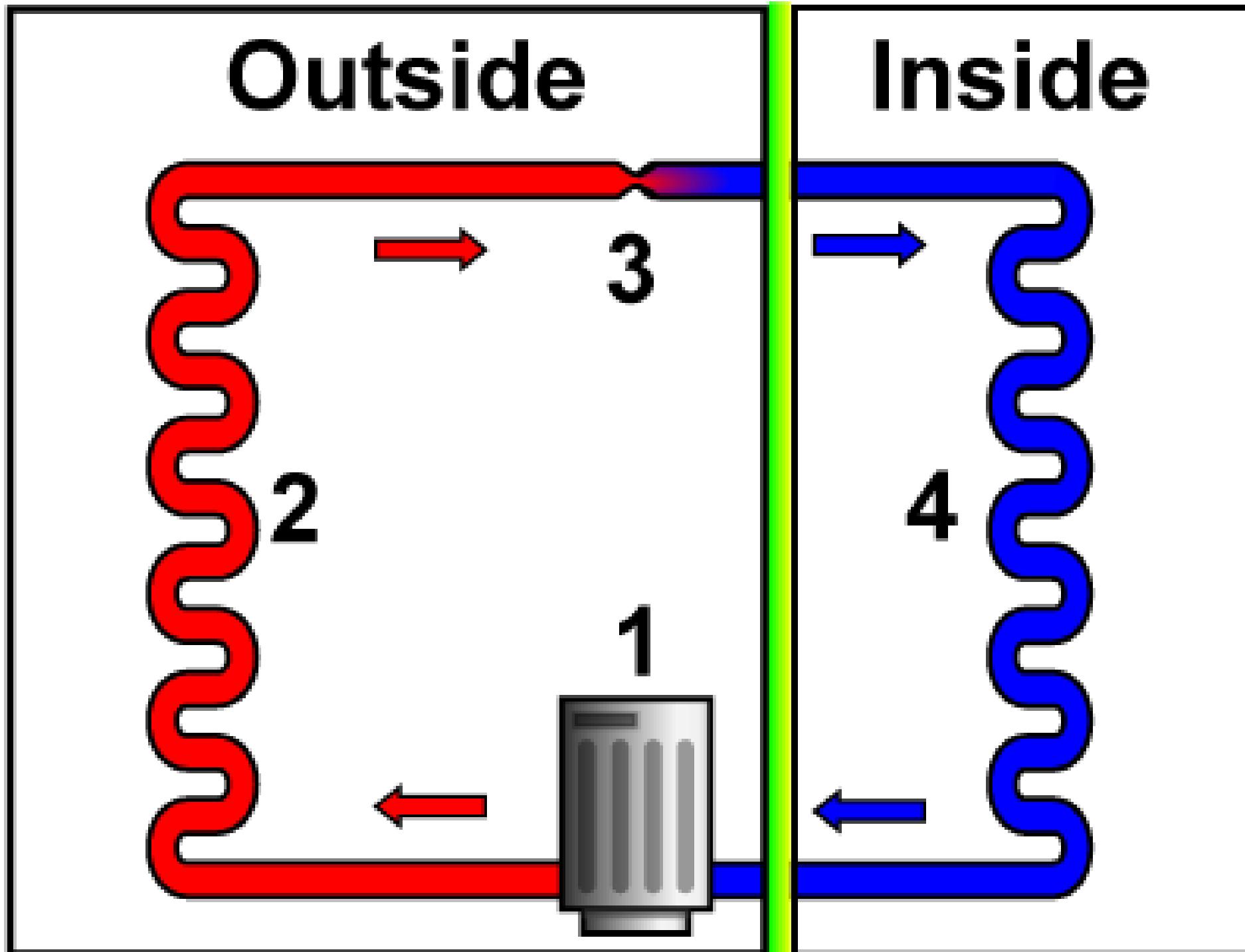
المكثف

يفقد الحرارة في الهواء المحيط

2. Condenser
Vapor to Liquid

سائل



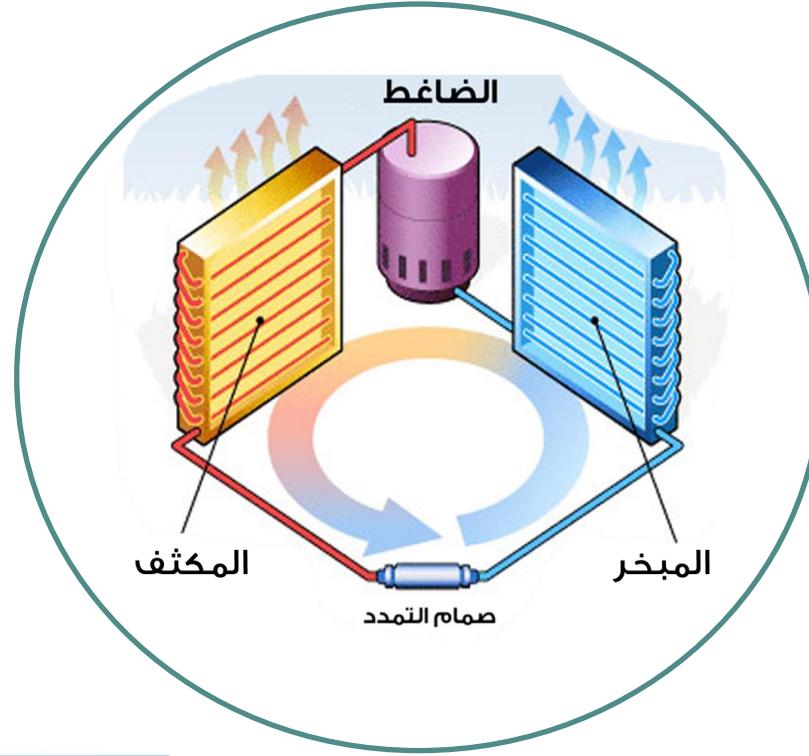


من الآلات الناقلة للطاقة الحرارية

المضخات الحرارية

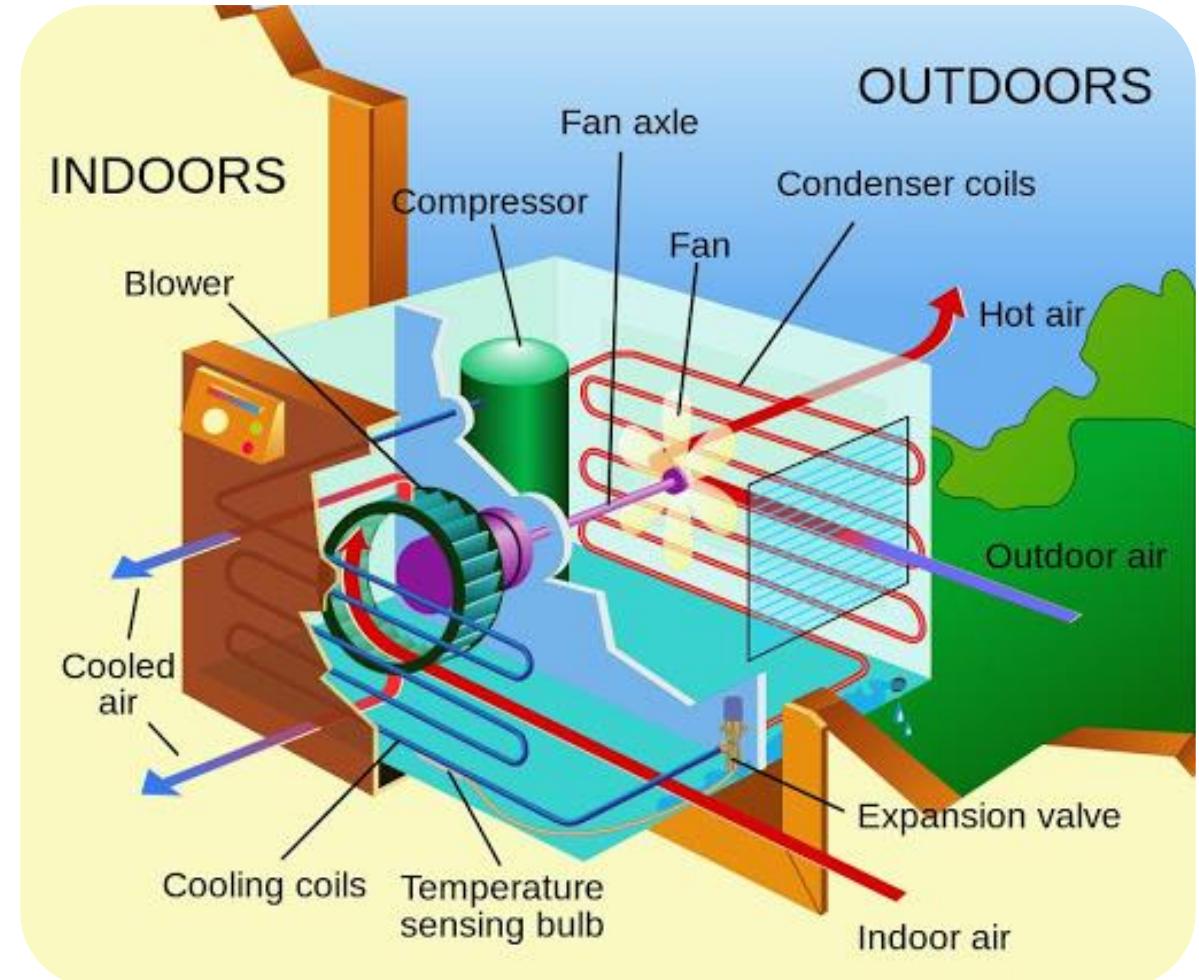
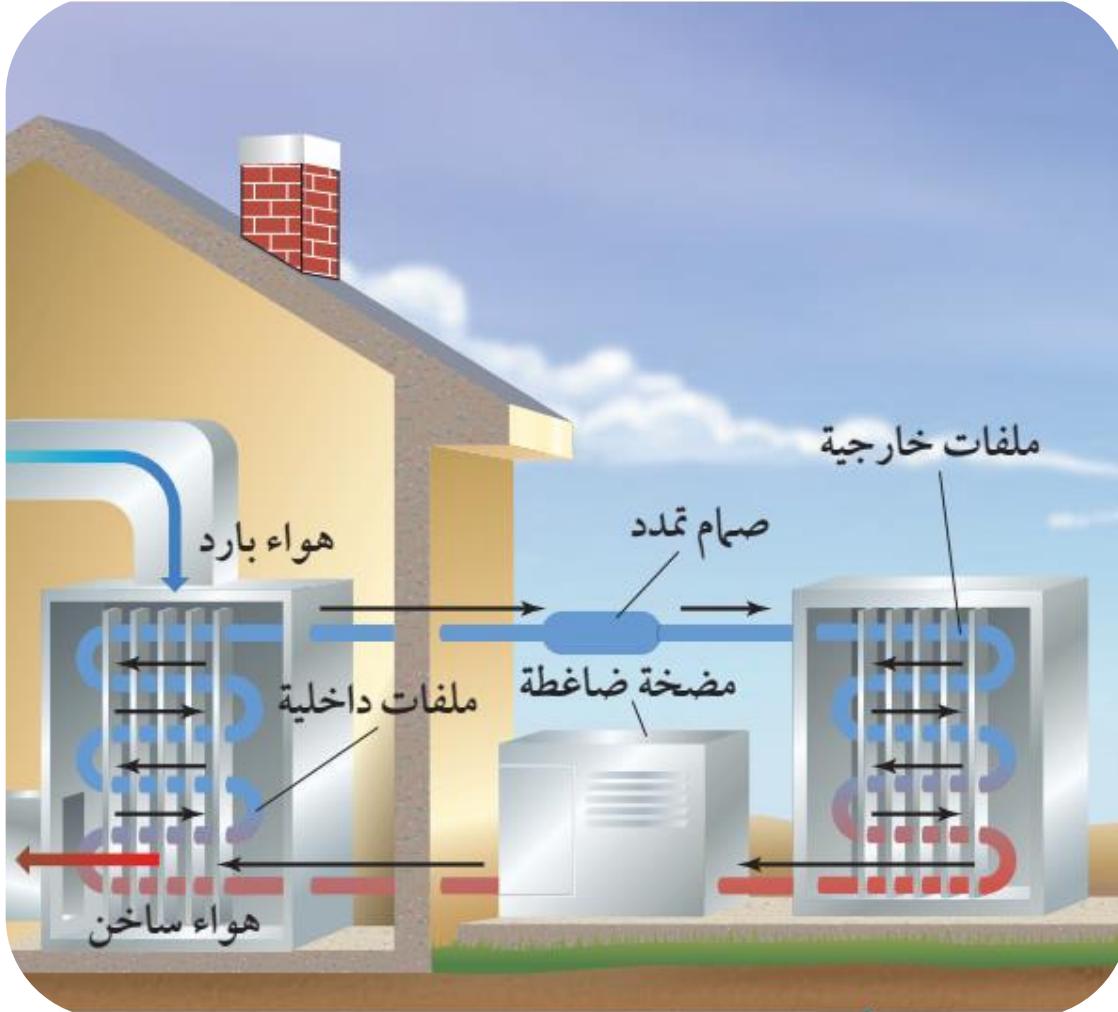
تقوم المضخات الحرارية بتدفئة المنازل في فصل الشتاء وتبريدها في فصل الصيف .

المضخات الحرارية تقوم بنقل الحرارة من خارج المنزل إلى داخله لتدفئة في فصل الشتاء



مكيفات الهواء

تقوم مادة التبريد بامتصاص الحرارة بواسطة المبخر (من داخل المنزل) وتنقلها إلى خارج المنزل حيث يتم تبديدها عبر المكثف (المبادل حراري الخارجي)





المحرك الداخلي

اكتشف 3D

آلات تقوم بتحويل الطاقة الحرارية الناتجة عن حرق الوقود إلى طاقة ميكانيكية ، مثل : محركات السيارات والشاحنات ... إلخ

المحركات الحرارية



المحركات الحرارية

نقل الحرارة

مراجعات عين

الأحمري ، فهد



المحركات الحرارية

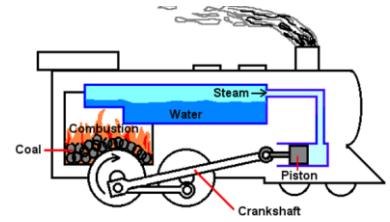
المحرك الحراري هو آلة تحول الطاقة الحرارية الناتجة عن حرق الوقود إلى طاقة ميكانيكية .

مثل محرك السيارة ، محرك الشاحنة ، محرك الدراجة النارية

من أنواع المحركات الحرارية

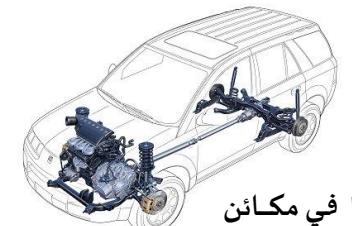
المحرك الخارجي

يحترق الوقود خارج المحرك .
مثل : **محرك القطار البخاري**



المحرك الداخلي

يحترق الوقود داخل حجرة (أسطوانة) في المحرك .
مثل : **محرك (مكبينة) السيارة**.



وأيضا في مكائن الشاحنات ، القوارب ، الطائرات ، مجز العشب ... إلخ .

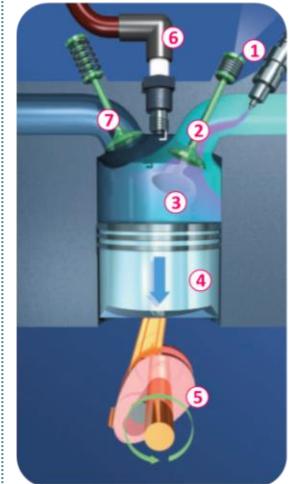
دورة المحرك رباعية الأشواط

المحرك الداخلي

تتكون معظم السيارات من 4 حجرات احتراق أو 6 أو 8 كلما زاد العدد زادت القدرة واستهلاك الوقود .
الحجرة = أسطوانة = سلندر

تركيب حجرة الاحتراق

- 6 شمعة الاشتعال (البيجي)
- 7 صمام العادم (إلى الشكمان)



مراحل عمل آلة الاحتراق الداخلي

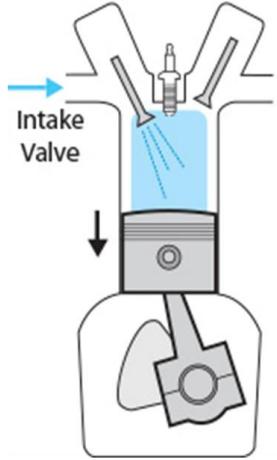
يتم داخل الأسطوانة الواحدة

دورة من أربعة أشواط :

- 1- شوط الحقن (السحب)
- 2- شوط الضغط
- 3- شوط الاشتعال
- 4- شوط العادم (الطرد)

هناك محركات ثنائية الأشواط مثل محرك مجز العشب يدمج كل شوطين مع بعض .
محرك الديزل لا يحتوي على شمعة احتراق .

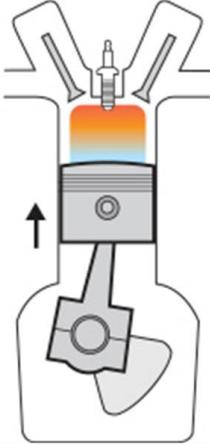
1 Intake



شوط الحقن (السحب)

- يفتح صمام الحقن
- يدخل مزيج من الهواء والبنزين
- ينزل المكبس إلى أسفل

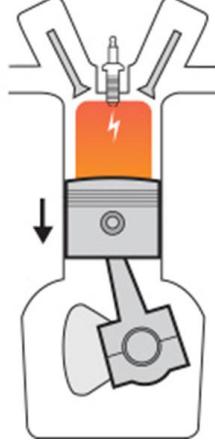
2 Compression



شوط الضغط

- تغلق الصمامات
- يعود المكبس إلى أعلى
- يضغط الهواء والبنزين

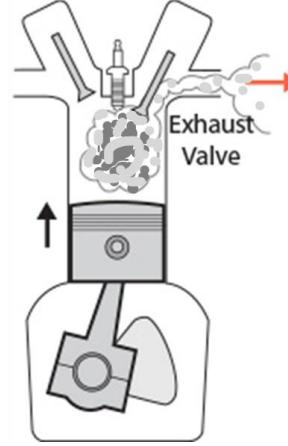
3 Power



شوط الاشتعال

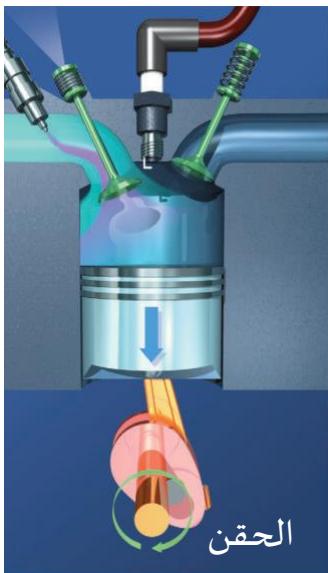
- تطلق شمعة الاحتراق شرار
- يشتعل الوقود بشكل انفجاري
- يدفع المكبس إلى أسفل

4 Exhaust

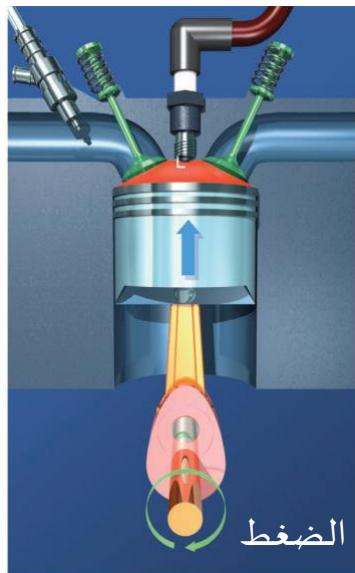


شوط العادم (الطرد)

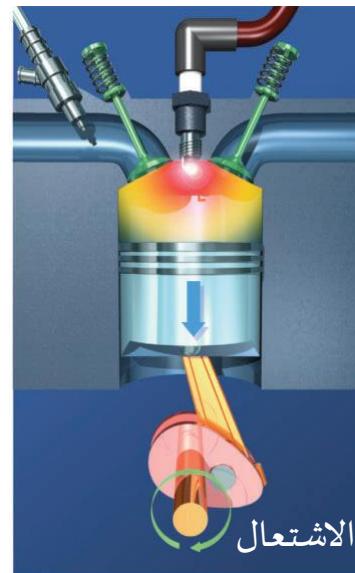
- يفتح صمام العادم
- يرتفع المكبس إلى أعلى
- تخرج غازات العادم



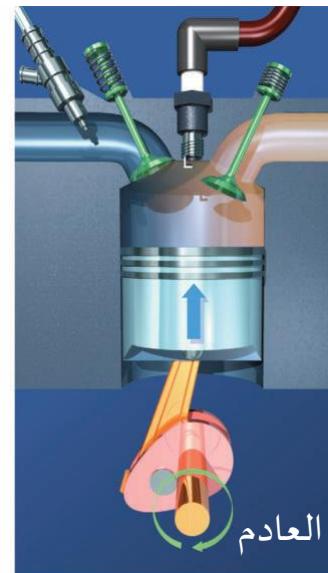
الحقن



الضغط



الاشتعال



العادم

تتحول الحركة الترددية للمكابيس صعودا ونزولا إلى حركة دورانية تدير المحور الرئيسي للمحرك الذي يدير بدوره عجلات السيارة



مراجعات عين 1

الموجة : اضطراب ينتقل عبر المادة أو الفراغ.
الموجات تنقل الطاقة من مكان إلى آخر وليس المادة

الموجات



الموجات



أنواع الموجات



خصائص الموجات

الأحمري ، فهد



الموجات الميكانيكية (مادية)

مقدمة

من الأمثلة على الموجات :

- موجات الماء تستطيع مشاهدتها والإحساس بها .
- موجات تحمل إشارات مثل موجات التلفاز والراديو .
- موجات الصوت (السماع) .
- موجات الضوء (الرؤية) .
- موجات الزلزال (السطحية) .

أنواع الموجات

تنشأ الموجات عادة عن اهتزاز الأجسام (حركتها إلى الأمام والخلف) وينتج عنها طاقة تنتشر بعيدا عن الجسم المهتز بأنواع مختلفة

أ) موجات ميكانيكية

تنتقل في الوسط المادي فقط ، مثل :

1) الموجات المستعرضة

2) الموجات الطولية

3) الموجات السطحية

ب) موجات كهرومغناطيسية

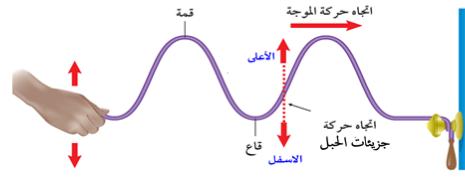
تنتقل عبر المادة والفراغ ، مثل :

1) موجات الضوء

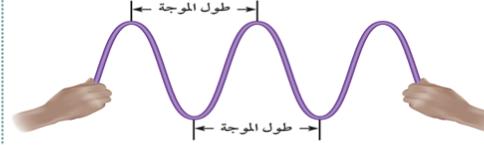
2) الأشعة السينية (x)

3) موجات الراديو

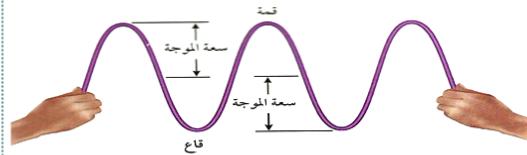
1) موجات مستعرضة



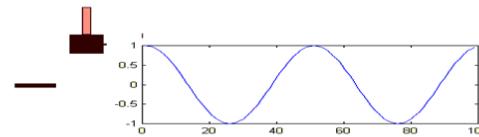
الموجة التي تسبب حركة جزيئات المادة إلى الأعلى والأسفل في اتجاه عمودي على اتجاه انتشار الموجة



المسافة بين (قمتين متتاليتين) أو (قاعين متتالين).



- نصف المسافة العمودية بين القمة والقاع
- تزداد بزيادة المسافة بين القمة والقاع.

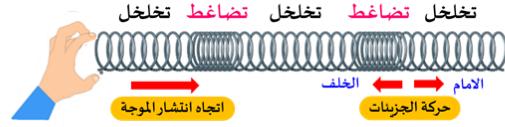


التردد الموجي

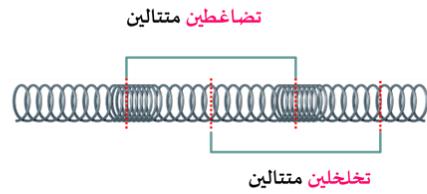
هو عدد الأطوال الموجية التي تعبر نقطة محددة خلال ثانية .
(عدد الاهتزازات التي ينتجها الجسم في ثانية واحدة)

أمثلة

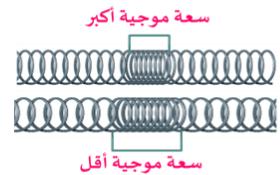
2) موجات طولية



الموجة التي تسبب حركة جزيئات المادة إلى الأمام والخلف في اتجاه موازي لاتجاه انتشار الموجة



المسافة بين مركزي (تضاغطين متتالين) أو (تخلخلين متتالين)



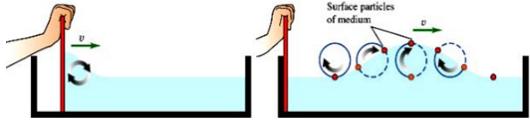
تعتمد على كثافة المادة التي تحدث فيها التضاغطات والتخلخلات.
تكون السعة أكبر عندما تكون التضاغطات أكثر تقاربا والتخلخلات أكثر تباعدا



عدد التضاغطات والتخلخلات التي تمر عبر نقطة محددة خلال ثانية واحدة

مثل : موجات الصوت

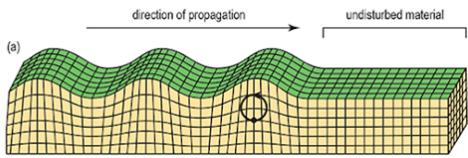
3) موجات سطحية



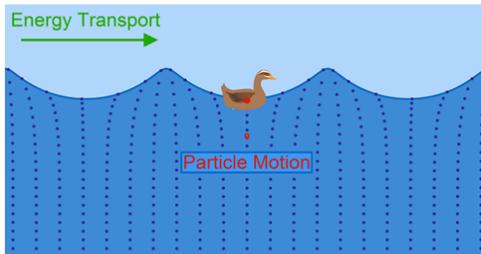
عبارة عن تراكب موجي بين الموجات الطولية والموجات المستعرضة .
تتحرك الجسيمات على السطح في اتجاه موازي وعمودي على اتجاه حركة الموجة (تظهر بشكل دائري = متدرجة)

لها خصائص الموجات الطولية والمستعرضة

مثل : موجات رالي الزلزالية (مدمرة) التي تنتشر على سطح الأرض (متدرجة)



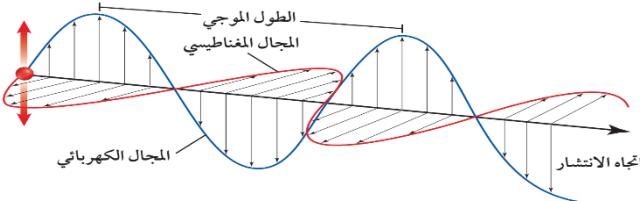
مثل : الموجات السطحية على سطح الماء



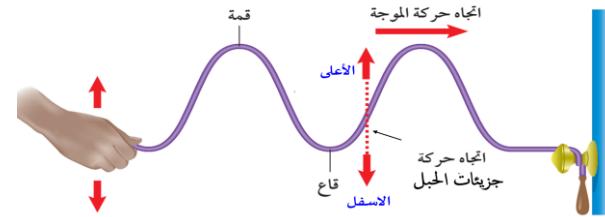
ب) الموجات الكهرومغناطيسية

هي موجات مستعرضة تتكون من مجالين كهربائي ومغناطيسي تنتقل عبر المادة والفراغ .
كلاهما يهتز بشكل متعامد مع اتجاه انتشار الموجة .

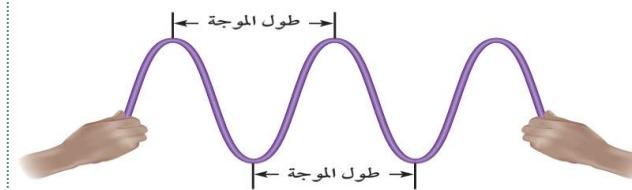
مثل : موجات الضوء ، الطيف الأشعة السينية ، موجات الراديو ، الأشعة فوق الحمراء ... الخ .



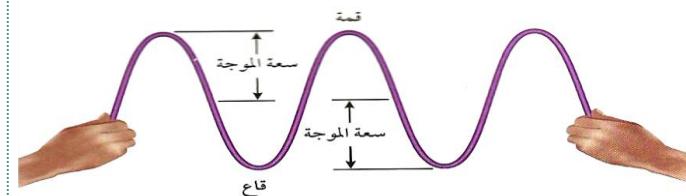
1 موجات مستعرضة



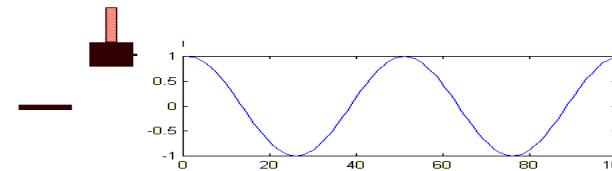
الموجة التي تسبب حركة جزيئات المادة إلى الأعلى والأسفل في اتجاه عمودي على اتجاه انتشار الموجة



المسافة بين (قمتين متتاليتين) أو (قاعين متتالين).



- نصف المسافة العمودية بين القمة والقاع
- تزداد بزيادة المسافة بين القمة والقاع.



عدد القمم والقيعان التي تمر عبر نقطة محددة خلال ثانية واحدة

مثل : الموجات المنتشرة على الحبل

التعريف

الخصائص

الطول الموجي

المسافة بين نقطة على الموجة وأقرب نقطة أخرى إليها تتحرك بنفس سرعتها واتجاهها

السعة الموجية

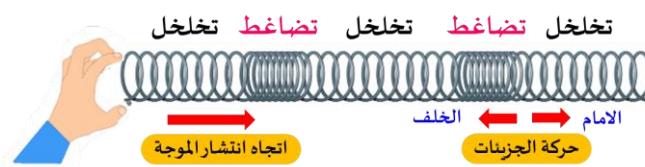
كلما زادت الطاقة التي تحملها الموجة زادت سعتها

التردد الموجي

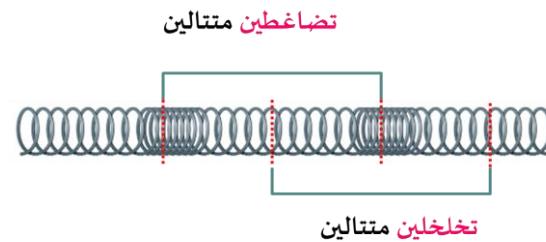
هو عدد الأطوال الموجية التي تعبر نقطة محددة خلال ثانية .
(عدد الاهتزازات التي ينتجها الجسم في ثانية واحدة)

أمثلة

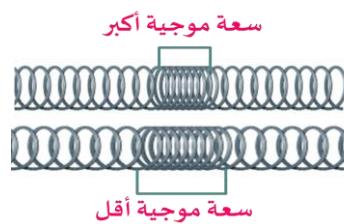
2 موجات طولية



الموجة التي تسبب حركة جزيئات المادة إلى الأمام والخلف في اتجاه موازي لاتجاه انتشار الموجة



المسافة بين مركزي (تضاغطين متتالين) أو (تخلخلين متتالين)



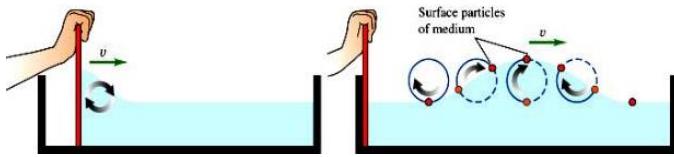
تعتمد على كثافة المادة التي تحدث فيها التضاغطات والتخلخلات .
تكون السعة أكبر عندما تكون التضاغطات أكثر تقارباً والتخلخلات أكثر تباعداً



عدد التضاغطات والتخلخلات التي تمر عبر نقطة محددة خلال ثانية واحدة

مثل : موجات الصوت

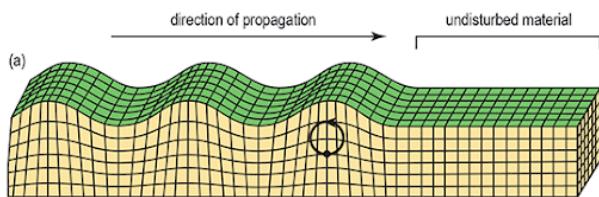
3 موجات سطحية



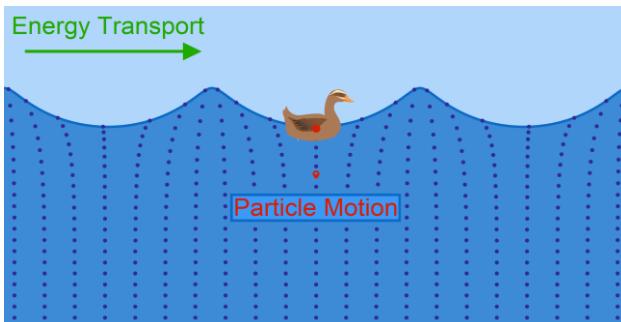
عبارة عن تراكب موجي بين الموجات الطولية والموجات المستعرضة .
تتحرك الجسيمات على السطح في اتجاه موازي وعمودي على اتجاه حركة الموجة (تظهر بشكل دائري = متدرجة)

لها خصائص الموجات الطولية والمستعرضة

مثل : موجات رالي الزلزالية (مدمرة) التي تنتشر على سطح الأرض (متدرجة)



مثل : الموجات السطحية على سطح الماء





انعكاس الصوت

علو الصوت

التردد والحدة

سرعة الصوت

موجات الصوت

موجات طولية ، تنتج عن اهتزاز الأجسام .



مراجعات عين

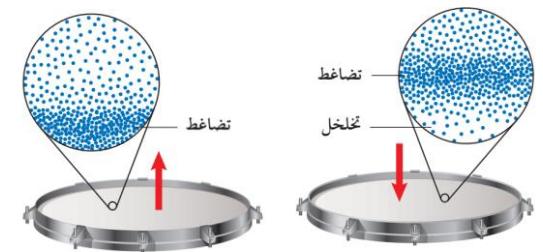


مقدمة

جميع الأصوات التي نسمعها ناتجة عن اهتزاز ، فمثلا :

○ صوت الانسان يصد عن اهتزاز الحبال الصوتية (الأوتار) في الحنجرة .

○ عند ضرب غشاء مرنا ينشأ عنه اهتزاز يولد تضاعطا لجزيئات الهواء نحو الخارج وعندما يعود للداخل يحدث تخلخلا .



اهتزاز الجسم ← اهتزاز جزيئات الهواء بنفس تردد الجسم المهتز ← تصل إلى الأذن

تنقل موجات الصوت الطاقة عبر تصادمات جزيئات الوسط المادي التي تمر من خلاله

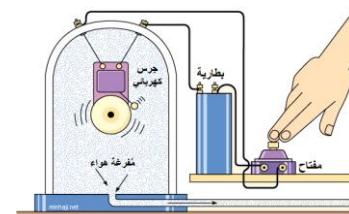
هل ينتقل الصوت في الفراغ ؟

لا ينتقل الصوت في الفراغ وإنما يحتاج إلى وسط مادي لانتقاله .



لا يصد رأي صوت خارج مركبة الفضاء عندما تكون خارج الغلاف الجوي.

عند تفريغ الهواء لانسمع صوت الجرس



سرعة الصوت

المسافة التي يقطعها الصوت خلال ثانية واحدة

تعتمد سرعة الصوت على :

1 نوع الوسط الذي تنتقل خلاله

سرعته في المواد الصلبة < السائلة < الغازية

جدول ١ سرعة الصوت في مواد مختلفة

المادة	السرعة (م/ث)
هواء (٢٠°س)	٣٤٣
زجاج	٥٦٤٠
فولاذ	٥٩٤٠
ماء (٢٥°س)	١٤٩٣
ماء البحر (٢٥°س)	١٥٣٣
مطاط	١٦٠٠
ماس	١٢٠٠٠
حديد	٥١٣٠

2 درجة الحرارة

تزداد سرعة الصوت بزيادة درجة الحرارة .

سرعة الصوت في الهواء عند درجة حرارة الصفر = 331 م/ث

سرعة الصوت في الهواء عند درجة حرارة 30 درجة سلسيوس = 349 م/ث

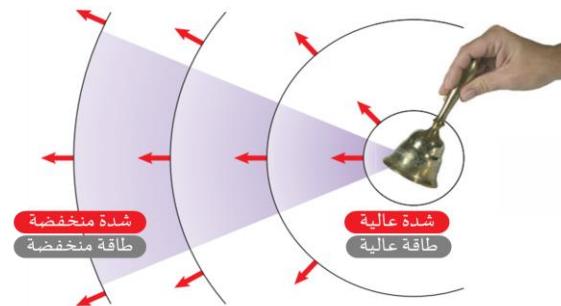
خصائص الصوت

شدة الصوت

تتوقف شدة الصوت على قرب الصوت أو بعده من الجسم المصوت .

مثال

سماع صوت الشاحنة ، عندما تكون قريبة يكون الصوت أشد وعندما تبتعد يضعف الصوت

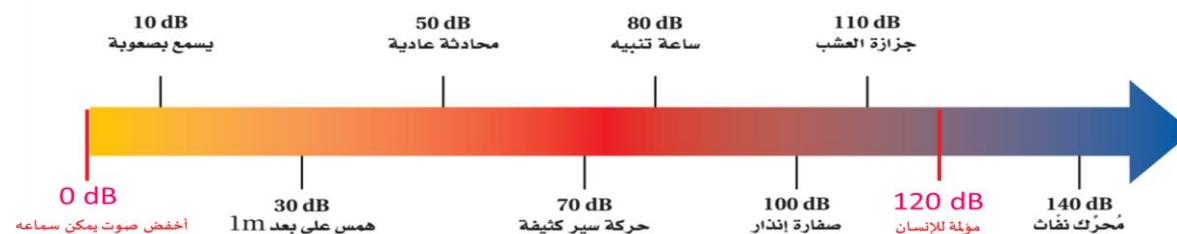


وتعرف على أنها كمية الطاقة الصوتية التي تحملها الموجة التي تعبر مساحة محددة خلال ثانية واحدة

وحدة قياس شدة الصوت هي الديسيبل dB

○ كلما زادت شدة الصوت تزيد الطاقة التي تحملها موجات الصوت

○ عند زيادة مستوى شدة الصوت بمقدار 10 dB فإن الطاقة التي تحملها موجات الصوت تتضاعف عشر مرات



علو الصوت

هو ما يدركه الإنسان من خلال إحساسه بشدة الموجات الصوتية .

فعند تحريك الجرس برفق يصدر صوت خافت وعند تحريكه بقوة يصد صوتا عاليا . كلما زادت شدة الصوت كان الصوت عاليا .

تردد الصوت

التردد هو : عدد الاهتزازات التي ينتجها الجسم في الثانية الواحدة .

يسمع الإنسان الترددات بين 20 - 20000 هيرتز

حدة الصوت

تعتمد على تردد موجات الصوت الواصلة إلى الأذن فقد تكون (حادة أو غليظة) .

الصوت الحاد ذو تردد عالي والصوت الغليظ ذو تردد منخفض . مثال :

صوت الطفل الصغير (حاد) وصوت الرجل الكبير (غليظ)



انعكاس الصوت

تكرار سماع الصوت بعد انعكاسه على سطح عاكس (الصدى)

تطبيقات على استخداماته

- يستفاد منه في القاعات والمسارح الكبيرة في توجيه الصوت والتحكم به على كامل القاعة أو امتصاصه
- تستفيد منه بعض الحيوانات (الخفافيش والدلافين) في تحديد مكان الغذاء .
- تحديد أعماق البحار .
- الكشف على الأعضاء الداخلية لجسم الانسان (السونار) ، متابعة الأجنة .



مراجعات ع



موجات كهرومغناطيسية ، تنتقل في المادة والفرغ

موجات الضوء



موجات الضوء



الخصائص



ط. الكهرومغناطيسي



العين والرؤية

الأحمري ، فهد

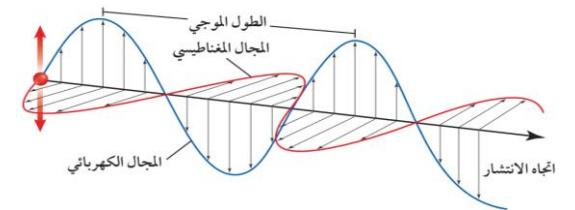


مقدمة

تنتقل إلينا موجات الضوء القادمة من النجوم والمجرات والشمس والقمر عبر الفضاء الذي لا تشغله أي مادة .

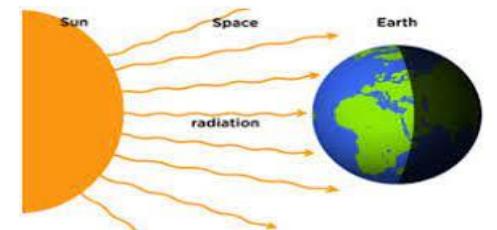
الموجات الكهرومغناطيسية

هي موجات مستعرضة تتكون من مجالين كهربائي ومغناطيسي تنتقل عبر المادة والفرغ .



سرعة الضوء

- المسافة التي يقطعها الضوء خلال ثانية واحدة
- تصل سرعة الضوء في الفراغ 300,000 كم /ث
- يقطع ضوء الشمس مسافة 150 مليون كم تقريبا ليصل إلى الأرض في 8 دقائق ونصف



- سرعة الضوء في الفراغ أسرع من سرعته في المواد الصلبة .
- فمثلا: سرعة الضوء في الزجاج 197000 كم /ث (والسبب أن الضوء يتصادم مع دقائق المادة الصلبة فتقل سرعته)

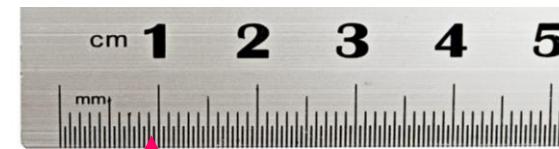
خصائص موجات الضوء

الطول الموجي للضوء وتردده

الطول الموجي للموجة المستعرضة (المسافة بين قمتين متتاليتين أو قاعين متتالين)

الطول الموجي للضوء صغير جدا ولذلك يقاس بوحدة صغيرة جدا تسمى النانومتر (nm) النانومتر الواحد هو جزء من بليون جزء من المتر (أي أن 1مليمتر يحتوي مليون نانو)

$$1 \text{ نانومتر (nm)} = 1 \times 10^{-9} \text{ متر}$$



عندما نقسم ملم واحد إلى مليون جزء فإن الجزء الواحد منها يسمى نانو

مثال

الطول الموجي للضوء الأخضر هو (500 نانومتر) أو 500 جزء من بليون من المتر وتردد طول الموجي 600 ترليون هرتز.



شدة الموجات الضوئية

تعتبر مقياسا لمقدار الطاقة التي تحملها هذه الموجات فقد يكون

الضوء خافت	الضوء ساطع
له شدة منخفضة لأن موجاته تحمل القليل من الطاقة	له شدة مرتفعة لأن موجاته تحمل طاقة عالية

الطيف الكهرومغناطيسي

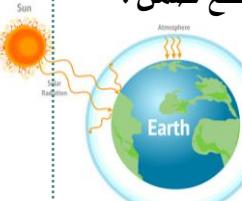
مدى كامل لكافة الترددات المغناطيسية و أطوالها الموجية (الضوء المرئي جزء من هذا الطيف)

نوع الموجه	مثل
الراديو	التلفاز، الراديو
الميكرويف	فرن الميكرويف الهاتف النقال
تحت الحمراء	ريموت التلفاز الأجسام الساخنة
الضوء المرئي	ضوء الشمس (الأبيض)- استخدام المنشور، الألوان
فوق البنفسجية (U.V)	تسبب سرطان الجلد. نحتاجها بكميات قليلة لتصنيع فيتامين D
الأشعة السينية (X)	تستخدم في تصوير كسور العظام تخترق اللحم ولا تخترق العظم
أشعة جاما (γ)	قتل البكتيريا، تعقيم الاطعمة

الموجات الكهرومغناطيسية القادمة من الشمس

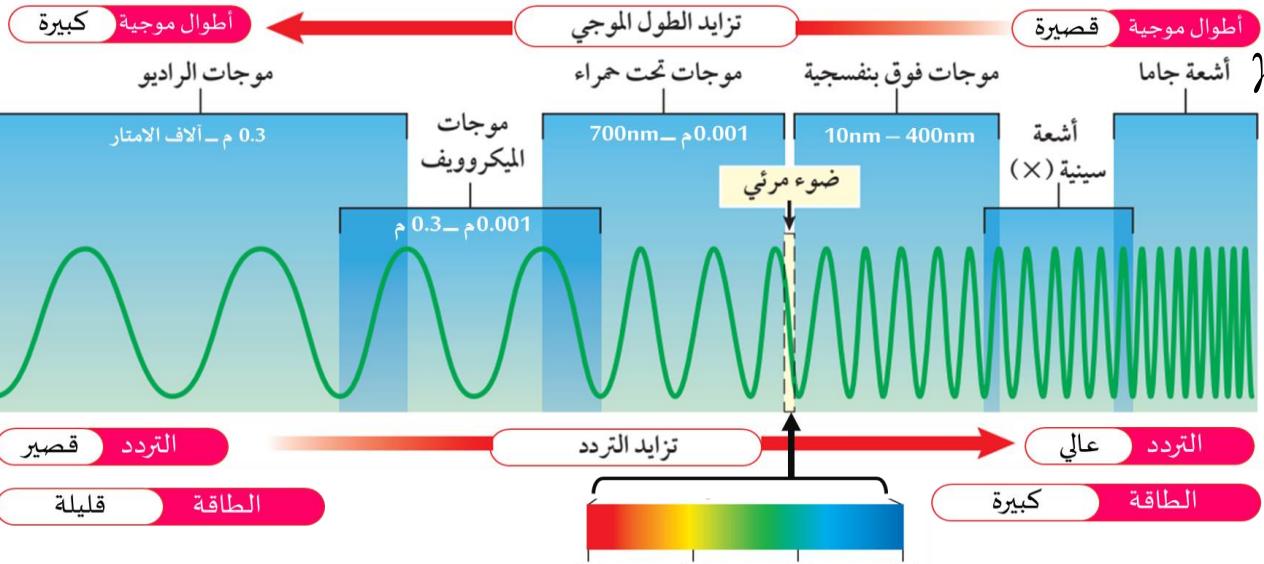
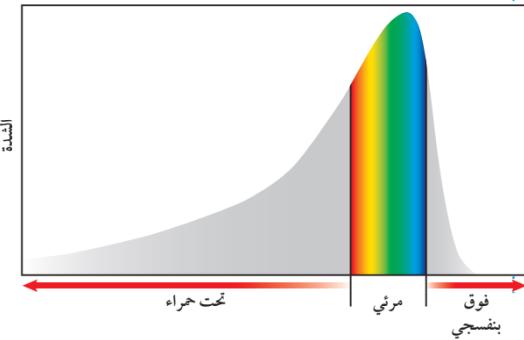
معظم الطاقة التي ترسلها الشمس تقع ضمن :

- الموجات تحت الحمراء 49 %
- موجات الضوء المرئي 43 %
- الموجات فوق البنفسجية 7 %

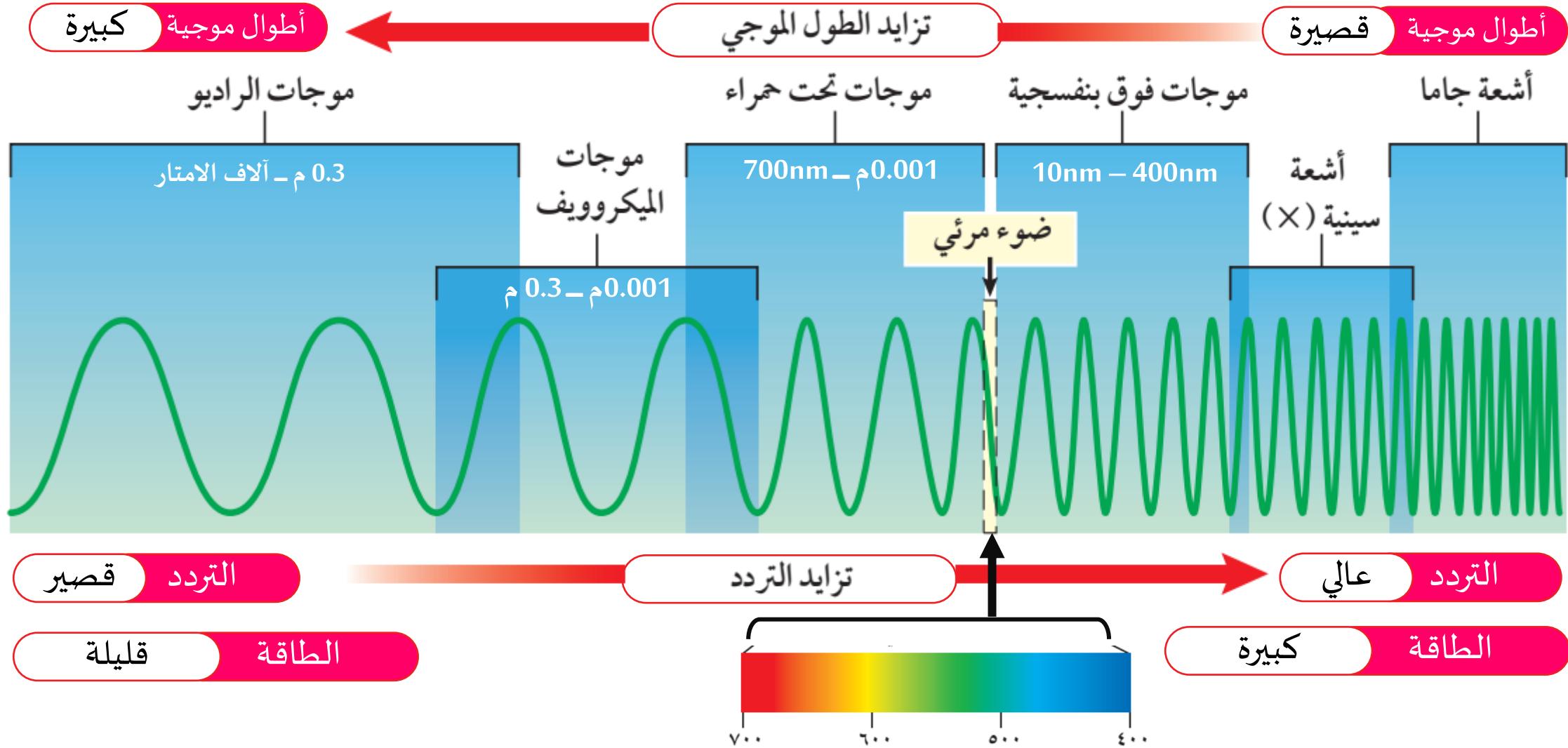


تحمل الموجات السابقة الطاقة من الشمس وتنشرها في جميع الاتجاهات ، ويصل منها القليل إلى الأرض ، وقد هيأ الله الغلاف الجوي لامتصاص الأشعة الضارة بالكائنات الحية على الأرض (مثل الأشعة فوق البنفسجية) والسماح بموجات الضوء المرئي والموجات تحت الحمراء بالوصول إلينا .

موجات كهرومغناطيسية من الشمس



الطيف الكهرومغناطيسي





مراجعات ع



موجات كهرومغناطيسية ، تنتقل في المادة والفرغ

موجات الضوء



موجات الضوء



ط. الكهرومغناطيسي الخصائص



العين والرؤية



ط. الكهرومغناطيسي الخصائص

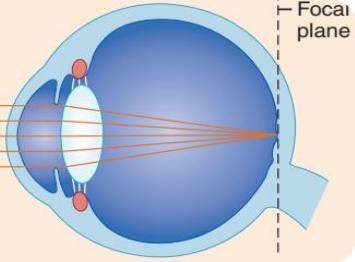
الأحمري ، فهد



مشاكل الرؤية

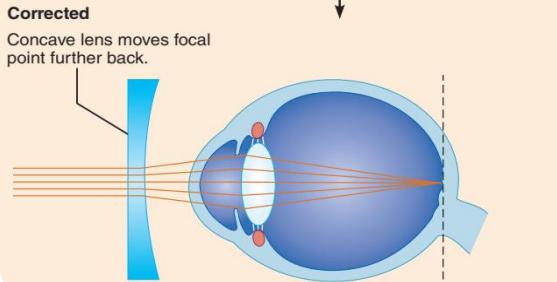
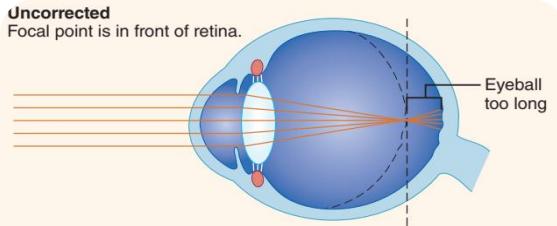
العين الطبيعية

في الشخص السليم تتشكل الصورة على الشبكية مباشرة



قصر النظر

- تشكل الصورة أمام الشبكية .
- رؤية الأجسام القريبة بوضوح .
- لا يرى الأجسام البعيدة بوضوح

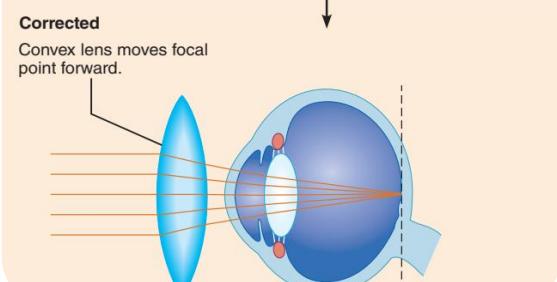
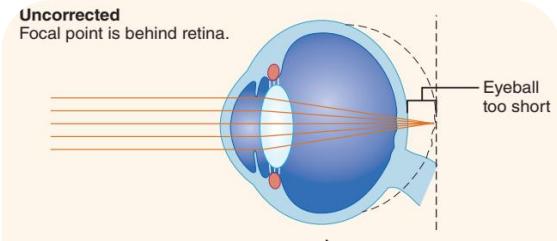


تصحيح قصر النظر

بواسطة عدسات مقعرة .
عمليات الليزر والليزك .

بعد النظر

- تشكل الصورة خلف الشبكية .
- رؤية الأجسام البعيدة بوضوح .
- لا يرى الأجسام القريبة بوضوح

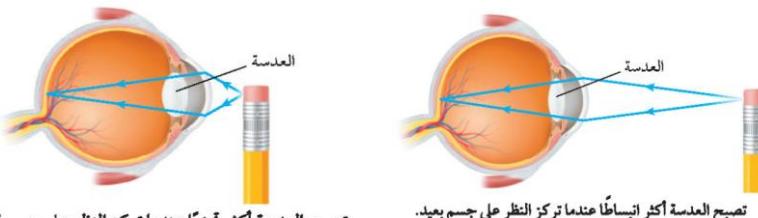


تصحيح بعد النظر

بواسطة عدسات محدبة .

كيف نبصر؟

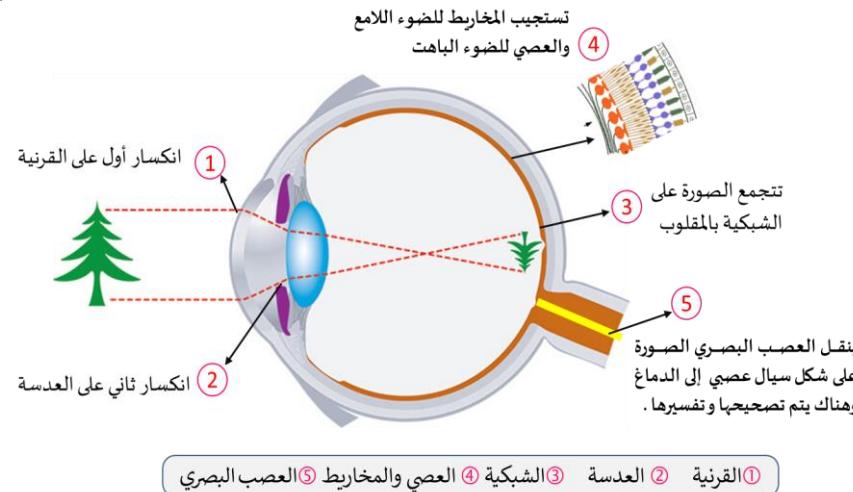
- ① ينكسر الضوء الداخل على القرنية
- ② ينكسر مرة ثانية على العدسة
- ③ يتجمع على الشبكية وتكون الصورة مقلوبة
- ④ تستجيب المخاريط للضوء اللامع والعصي للضوء الباهت تحوي الشبكية على ما يزيد من 100 مليون خلية حساسة للضوء ، وهناك ثلاثة أنواع من الخلايا المخروطية :
- النوع الأول : حساس للضوء الأحمر والأصفر .
- النوع الثاني : حساس للضوء الأخضر والأصفر .
- النوع الثالث : حساس للضوء الأزرق والبنفسجي
- ⑤ ينقل العصب البصري الصورة على شكل سيال عصبي إلى الدماغ وهناك يتم تصحيحها وتفسيرها .



تصبح العدسة أكثر تحدبًا عندما تركز النظر على جسم قريب.

تصبح العدسة أكثر اتساقًا عندما تركز النظر على جسم بعيد.

العدسة شفافة ومرنة لكي تتمكن من تغيير شكلها



1 انكسار أول على القرنية

2 انكسار ثاني على العدسة

1 القرنية 2 العدسة 3 الشبكية 4 العصى والمخاريط 5 العصب البصري

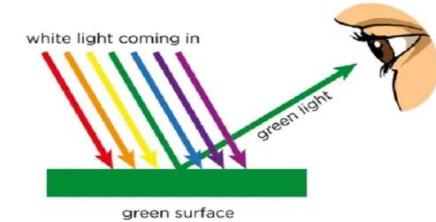
العين ورؤية الضوء

ترى العين الأجسام عندما يدخل الضوء المنبعث من الجسم أو المنعكس عن الجسم إلى العين .

ما سبب ألوان الأجسام؟

1 الأجسام التي ينعكس عنها الضوء

عندما تسقط موجات الضوء على جسم فإن بعضها ينعكس عنه بحيث تحدد الأطوال الموجية اللون المنعكس من هذا الجسم



مثال



عند سقوط الضوء على وردة حمراء فإن الأطوال الموجية التي تنعكس عنها تقع ضمن الطيف المرئي للون الأحمر .

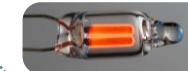
2 الأجسام التي ينبعث منها الضوء

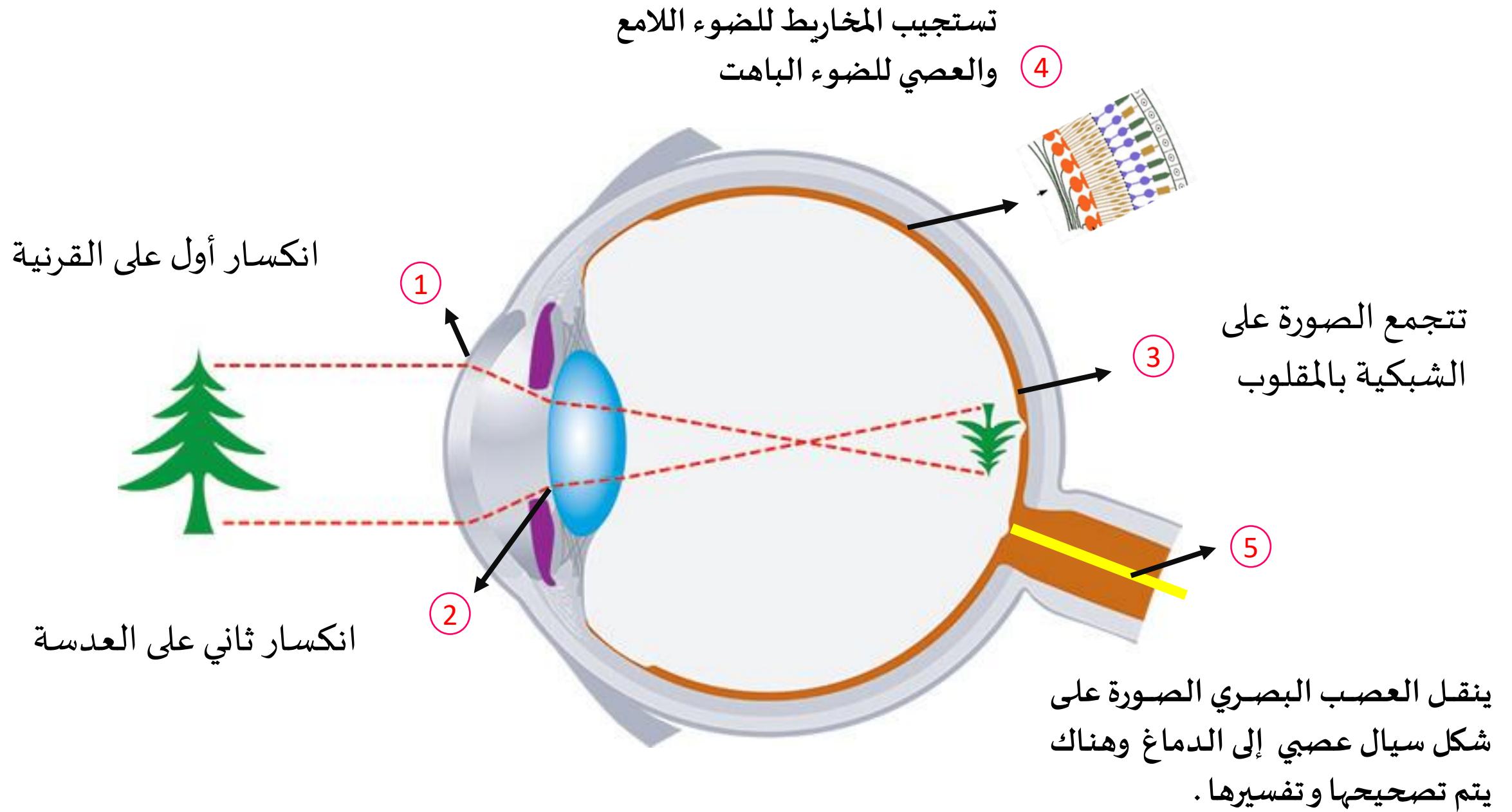


يتحدد لونها بلون الأطوال الموجية التي تبعثها فقط .

مثال

ضوء النيون يظهر باللون الأحمر لأن الطول الموجي الذي ينبعث منه يقع في مجال الطيف للون الأحمر .





① القرنية ② العدسة ③ الشبكية ④ العصي والمخاريط ⑤ العصب البصري