

# الدرس الثاني

## تآكل طبقة الأوزون وارتفاع درجة حرارة الأرض

### أهداف الدرس :

بعد الانتهاء من دراسة هذا الدرس، ينبغي أن يكون التلميذ قادرًا على أن :

- ١ يُعرف تركيب غاز الأوزون.
- ٢ يستنتج خطوات تكوين غاز الأوزون.
- ٣ يدرك أهمية طبقة الأوزون.
- ٤ يصف التأثيرات الضارة للأشعة فوق البنفسجية البعيدة والمتوسطة على طبقة الأوزون.
- ٥ يذكر ملوثات طبقة الأوزون.
- ٦ يحدد طرق المحافظة على طبقة الأوزون.
- ٧ يصف ظاهرة الاحترار العالمي والاحتباس الحراري.
- ٨ يُعرف غازات الدفيئة.
- ٩ يفسر ارتفاع درجة حرارة الغلاف الجوي للأرض.
- ١٠ يحدد الآثار السلبية المترتبة على ارتفاع درجة حرارة الغلاف الجوي للأرض.
- ١١ يحرص على متابعة الحلول والإجراءات لمشكلات تآكل طبقة الأوزون والاحترار العالمي الناشئ عن الاحتباس الحراري.

### عناصر الدرس :

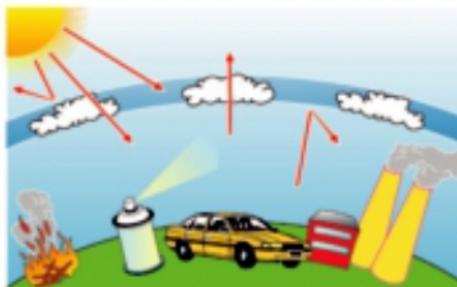
- ١ تركيب غاز الأوزون.
- ٢ أهمية طبقة الأوزون.
- ٣ تآكل طبقة الأوزون (ثقب الأوزون).
- ٤ ملوثات طبقة الأوزون وتأثيراتها.
- ٥ المحافظة على طبقة الأوزون.
- ٦ ظاهرة الاحترار العالمي والاحتباس الحراري.
- ٧ الآثار السلبية المترتبة على ظاهرة الاحترار العالمي.

### القضايا المتضمنة :

- ١ تآكل طبقة الأوزون (ثقب الأوزون).
- ٢ تأثيرات العلم والتكنولوجيا على المجتمع.
- ٣ ظاهرة الاحتباس الحراري.
- ٤ التعاون العالمي.
- ٥ ترشيد استهلاك الطاقة.



□ من أخطر التهديدات التي تواجه كوكب الأرض منذ منتصف القرن العشرين ظاهرة تأكل طبقة الأوزون وظاهرة الاحترار العالمي.



بعض ملوثات الغلاف الجوي

شكل (١)



شكل (٢)

## أوّل ظاهرة تأكل طبقة الأوزون

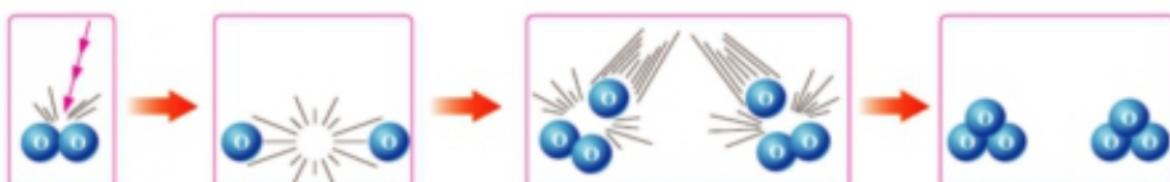
### تركيب غاز الأوزون

- لعلك تتساءل ... لماذا تتكون طبقة الأوزون في الستراتوسفير ؟  
وما غاز الأوزون ؟ وكيف يتكون ؟

### استنتاج كيفية تكوين غاز الأوزون

**نشاط**  
(١)

تأمل ولاحظ مع زملائك الأشكال الآتية، ثم اجب على الأسئلة الموجودة بكتاب الأنشطة صفحة (٣١).



شكل (٣)

يتضح مما سبق أن غاز الأوزون يتكون على خطوتين، هما :

- كسر الرابطة في جزيء الأكسجين  $O_2$  عند امتصاصه للأشعة فوق البنفسجية (UV) متحولاً إلى ذرتين أكسجين حررتين 20



- اتحاد كل ذرة أكسجين حرر مع جزيء أكسجين آخر مكونة جزيء أوزون  $O_3$  (شكل ٤)

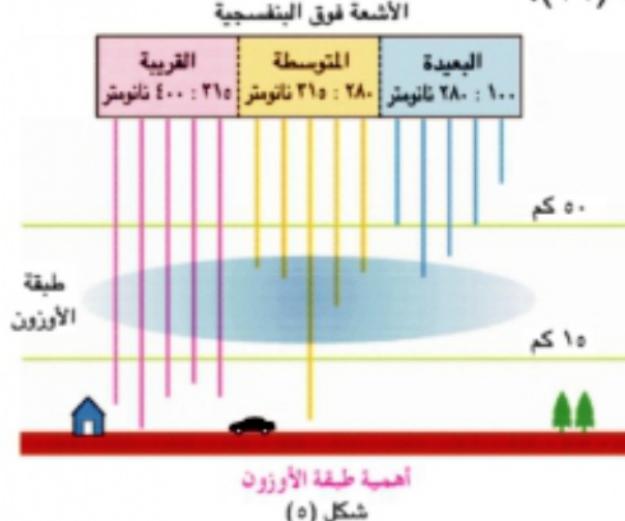


جزيء الأوزون

شكل (٤)

□ تتكون طبقة الأوزون على ارتفاع يتراوح ما بين ٢٠ : ٤٠ كم فوق سطح البحر، في الستراتوسفير، لأنها أول طبقة من طبقات الغلاف الجوي، تقابل الأشعة فوق البنفسجية الصادرة من الشمس وتكون بها كمية مناسبة من غاز الأكسجين.

**نشاط إثري:** الأجهزة التي تكون غاز الأوزون  
نفذ النشاط الموجود بكتاب الانشطة صفة (٣١).



### أهمية طبقة الأوزون

- تأمل الشكل (٥) لاحظ نوع الأشعة فوق البنفسجية التي لا تنفذ من طبقة الأوزون.

$$\text{النانومتر} = 1 \times 10^{-9} \text{ متر}$$

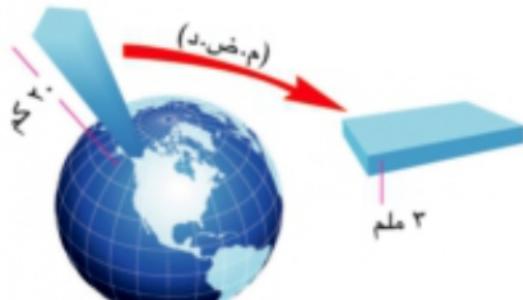
- تمنع طبقة الأوزون نفاذ الأشعة فوق البنفسجية البعيدة ومعظم الأشعة المتوسطة لما لها من أضرار بالغة، لهذا يُقال أن طبقة الأوزون تعمل كدرع واقٍ للكائنات الحية من الآثار الضارة للأشعة فوق البنفسجية.

#### معلومات إثرائية

للأشعة فوق البنفسجية القريبة من الطول الموجي للضوء المرئي أهمية للإنسان حيث تنفذ من الغلاف الجوي للأرض وتعمل على تخليق فيتامين «د» في أجسام الأطفال حديثي الولادة.



## تأكل طبقة الأوزون



سمك طبقة الأوزون في معدل الضغط ودرجة الحرارة  
شكل (٦)

**معلومات إضافية**  
وحدة دوبيسون هي عدد جزيئات الأوزون  
الحر اللازم لتكوين طبقة أوزون سمكها  
 $٠١\text{--}٠٢$  ملم من هذا الغاز عند درجة  
حرارة صفر مئوي وضغط جوي واحد.

- يختلف كل من الضغط الجوي ودرجة الحرارة  
عند طبقة الأوزون عنها على سطح الأرض،  
وقد افترض العالم الإنجليزي دوبيسون أن سُمك  
طبقة الأوزون يكون  $٣$  ملم فقط لو كانت واقعة  
تحت ظروف الضغط الجوي المعتمد ودرجة  
الصفر المئوي أو ما يُعرف بـ **معدل الضغط**  
و**درجة الحرارة (م.ض.د)** (شكل ٦)

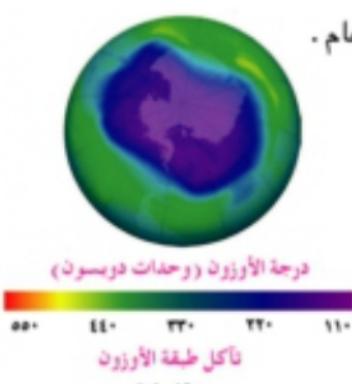
وبناءً على ذلك افترض أن درجة الأوزون الطبيعية  
تعادل  $٣٠٠$  وحدة دوبيسون.

### تدريب (١)

قم بحل التدريب الموجود بكتاب الأنشطة صفحة (٣٢).

□ يلاحظ العلماء منذ عام  $١٩٧٨$  م وجود تأكل في طبقة الأوزون فوق منطقة القطب الجنوبي،

يُعرف بـ **ثقب الأوزون**، يزداد في شهر سبتمبر من كل عام .  
وتتغير درجته من عام لآخر (شكل ٧).



**معلومات إضافية**  
وصل مقدار التأكل في طبقة الأوزون في خريف  $٢٠٠١$  م إلى  $٢٠ \times ٦١٠ \text{ كم}^2$  أي ما يعادل  $٢٠$  ضعف مساحة مصر، ووصل في خريف  $٢٠٠٨$  م إلى  $٢٧ \times ٦١٠ \text{ كم}^2$  أي أكبر من مساحة أمريكا الشمالية.

### تدريب (٢)

قم بحل التدريب الموجود بكتاب الأنشطة صفحة (٣٢).



استخدامات مركبات الكلوروفلوروكربيون  
شكل (٨)

### ملوثات طبقة الأوزون

من أخطر هذه الملوثات :

#### ١ مركبات الكلوروفلوروكربيون (CFCs) :

والمعروفة تجارياً باسم الفريونات والتي تُستخدم كمادة مبردة في أجهزة التبريد وكمادة دافعة لرذاذ الإيروسولات وكمادة نافحة في صناعة عبوات الفوم وكمادة مذيبة في تنظيف شرائح الدوائر الإلكترونية (شكل ٨).

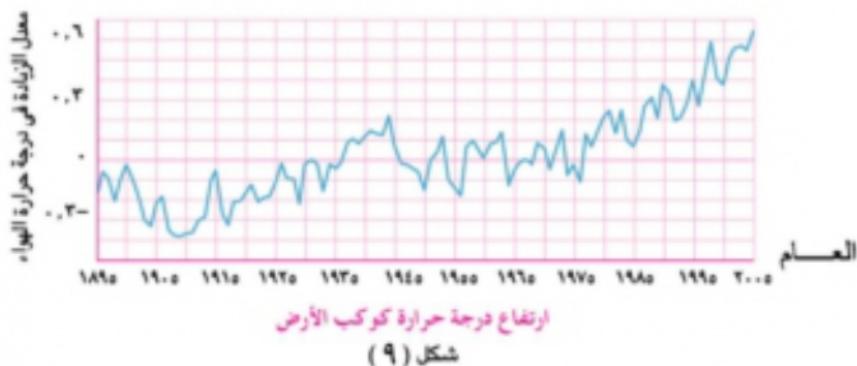
٢ غاز بروميد الميثيل : الذي يستخدم كمبيد حشري لحماية مخزون المحاصيل الزراعية.

٣ الهالونات : التي تُستخدم في إطفاء الحرائق.

٤ أكاسيد النيتروجين : التي تنتج من احتراق وقود الطائرات الأسرع من الصوت (الكونكورد).

### ثانياً ظاهرة الاحترار العالمي

أظهرت أبحاث الهيئة العالمية للتغيرات المناخية IPCC التابعة للأمم المتحدة حدوث ارتفاع مستمر في متوسط درجة حرارة الهواء القريب من سطح الأرض، فيما يُعرف بظاهرة الاحترار العالمي والتي تسببها عملية الاحتباس الحراري، ما الذي يمكنك أن تستنتجه من تأمل الشكل (٩)؟



شكل (٩)

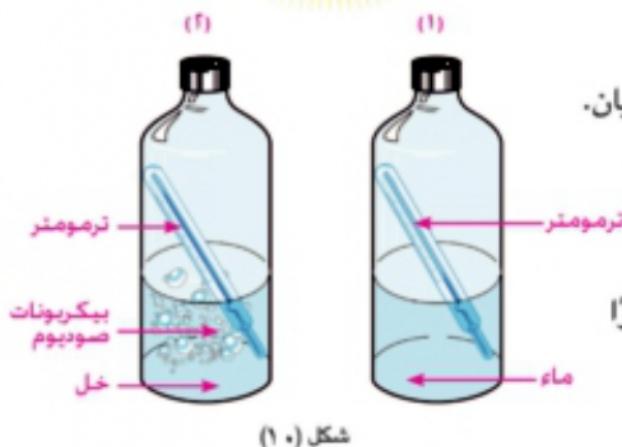


## الاحتباس الحراري

- اشتراك مع مجتمعك التعاوني في إجراء النشاط الآتي للتعرف على ظاهرة الاحتباس الحراري.

## التعرف على ظاهرة الاحتباس الحراري

نشاط (٢)



## المواد والأدوات :

- زجاجتا مياه غازية فارغتان.
- ترمومتراً متوسطاً.
- مسحوق بيكربيونات الصوديوم.
- خل.
- ماء.

## الخطوات :

- ضع مقداراً من الماء في الزجاجة الأولى ومقداراً مساوياً من الخل في الزجاجة الثانية.
- ضع ترمومتراً في كل زجاجة.
- ضع مسحوق بيكربيونات الصوديوم في الزجاجة الثانية وأغلقها جيداً بالغطاء للاحتفاظ بغاز ثاني أكسيد الكربون المتتصاعد.
- ضع الزجاجتين في مكان مشمس (شكل ١٠).
- في أي من الزجاجتين ترتفع درجة الحرارة بمقدار أكبر بعد مرور ١٠ دقائق؟
- سجل ملاحظاتك واستنتاجاتك في كتاب الأنشطة صفحة (٣٢).

## الاستنتاج :



نواتج احتراق الوقود الحفري  
شكل (١١)

ارتفاع تركيز غاز ثاني أكسيد الكربون في جو الزجاجة أدى إلى ارتفاع درجة الحرارة.

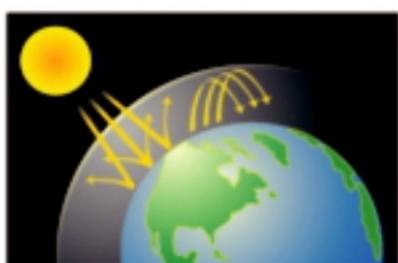
وبنفس الكيفية ترتفع درجة حرارة كوكب الأرض منذ عام ١٩٢٥ م بتأثير زيادة **الغازات الدفيئة** في الغلاف الجوي والتي تنتج من احتراق الوقود الحفري (شكل ١١) وقطع وحرق أشجار الغابات.

**معلومات إثرائية**

الغازات الدفيئة نعمة تكاد تحول إلى نعمة، فلو لاها لانخفضت درجة حرارة الأرض إلى  $-18^{\circ}\text{C}$  إلا أن زيادة تركيزها في الغلاف الجوي سوف يؤدي إلى كوارث بيئية.



الصورة الزجاجية  
شكل (١٢)



ظاهرة الاحتباس الحراري  
شكل (١٣)

**ومن أهم غازات الدفيئة :**

- غاز ثاني أكسيد الكربون  $\text{CO}_2$
- مركبات الكلوروفلوروکربون (CFCs) • غاز الميثان  $\text{CH}_4$
- بخار الماء  $\text{H}_2\text{O}$  • أكسيد النيتروز  $\text{N}_2\text{O}$

**تفسير ظاهرة الاحتباس الحراري :**

- عندما ترتفع كثافة غازات الدفيئة في الغلاف الجوي للأرض، فإنه يقوم بدور مشابه لدور الزجاج في الصويبات الزجاجية (شكل ١٢) حيث يسمح بمرور أشعة الضوء المرئي والأشعة ذات الأطوال الموجية القصيرة الصادرة من الشمس والتي تمتصها الأرض بما عليها من أجسام وتعيد إشعاعها في صورة أشعة تحت حمراء، لا تستطيع النفاذ من الغلاف الجوي للأرض بسبب كبر طولها الموجي، فتحبس في التروبيوسفير مسببة ارتفاع درجة حرارة كوكب الأرض بسبب تأثيرها الحراري، فيما يُعرف بظاهرة الاحتباس الحراري أو أثر الصويبة الزجاجية (شكل ١٢).

 **الآثار السلبية المترتبة على ظاهرة الاحتباس العالمي**

من أخطر الآثار المترتبة على ظاهرة ارتفاع درجة حرارة كوكب الأرض:

**١ انصهار جليد القطبين الشمالي والجنوبي**

يؤدي انصهار الكتل الجليدية بالقطبين شكل (١٤) إلى ارتفاع مستوى سطح البحر والمحيطات وهو ما يهدد باختفاء بعض المناطق الساحلية وانقراض بعض الحيوانات القطبية كالدب القطبي (شكل ١٥) وفيل البحر (شكل ١٦).



فيل البحر  
شكل (١٦)



الدب القطبي  
شكل (١٥)



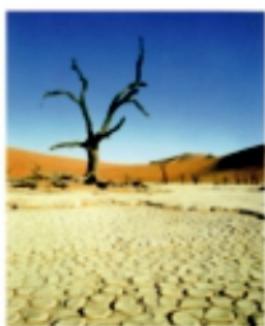
انصهار الكتل الجليدية  
شكل (٤)



## ٢ تغيرات مناخية حادة

البيئة

من مظاهرها ... تكرار حدوث الأعاصير الاستوائية (شكل ١٧) كإعصار كاترينا عام ٢٠٠٥ والفيضانات المدمرة (شكل ١٨) وموسمات الجفاف (شكل ١٩) وحرائق الغابات.



موجة جفاف  
شكل (١٩)



فيضان  
شكل (١٨)



إعصار استوائي  
شكل (١٧)

### نشاط بحثي

قم بإجراء النشاط البحثي الموجود في كتاب الأنشطة صفحة (٣٣).

## ملخص الدرس



- \* يتكون جزء الأوزون  $O_3$  من اتحاد ذرة أكسجين حرة مع جزء أكسجين.
- \* الأشعة فوق البنفسجية - البعيدة والمتوسطة - لها تأثيرات ضارة على حياة الكائنات الحية.
- \* مركبات الكلوروفلوروكربون من أخطر ملوثات طبقة الأوزون.
- \* ارتفاع تركيز غاز  $CO_2$  في الغلاف الجوي يؤدي إلى ظاهرة الاحتباس الحراري.