

تم تحميل وعرض المادّة من

موقع حلول كتبى

المدرسة اونلاين



موقع
حلول كتابي

<https://hululkitab.co>

جميع الحقوق محفوظة للقائمين على العمل

للعودة إلى الموقع ابحث في قوقل عن : موقع حلول كتابي

قررت وزارة التعليم تدريس
هذا الكتاب وطبعه على نفقتها



المملكة العربية السعودية

العلوم

للفصل الخامس الابتدائي

الفصل الدراسي الثاني

قام بالتأليف والمراجعة

فريق من المتخصصين



حـ وزارة التعليم ، ١٤٣٧ هـ

فهرسة مكتبة الملك فهد الوطنية أثناء النشر
وزارة التعليم

العلوم للصف الخامس الابتدائي (الفصل الدراسي الثاني) كتاب الطالب/
وزارة التعليم. الرياض ، ١٤٣٧ هـ .

١٩٦ ص : ٢١٤ X ٢٧,٥ سم

ردمك : ٩٧٨-٦٠٣-٥٠٨-٢٣٠-٣

١ - العلوم - كتب دراسية ٢ - التعليم الابتدائي السعودية -
كتب دراسية. أ - العنوان

١٤٣٧ / ٤٢٣٢

ديوبي ٥١٠,٧١٣

رقم الإيداع : ١٤٣٧ / ٤٢٣٢

ردمك : ٩٧٨-٦٠٣-٥٠٨-٢٣٠-٣

حقوق الطبع والنشر محفوظة لوزارة التعليم

www.moe.gov.sa

مواد إثرائية وداعمة على "منصة عين"



IEN.EDU.SA

تواصل بمقترحك لتطوير الكتاب المدرسي



FB.T4EDU.COM



بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

يأتي اهتمام المملكة العربية السعودية بتطوير مناهج التعليم وتحديثها لأهميتها وكون أحد التزامات رؤية المملكة العربية السعودية (٢٠٣٠) هو: "إعداد مناهج تعليمية متطورة ترتكز على المهارات الأساسية بالإضافة إلى تطوير المواهب وبناء الشخصية".

ويأتي كتاب العلوم للصف الخامس الابتدائي داعماً لرؤية المملكة العربية السعودية (٢٠٣٠) نحو الاستثمار في التعليم عبر "ضمان حصول كل طفل على فرص التعليم الجيد وفق خيارات متنوعة"، بحيث يكون للطالب فيه الدور الرئيسي والمحوري في عملية التعليم والتعلم. وقد جاء هذا الكتاب في جزأين؛ يشتمل كلاً منهما على ثلاثة وحدات؛ أما الجزء الثاني فقد اشتغل على: الطقس، والمادة، والقوى والطاقة.

وقد جاء عرض محتوى الكتاب بأسلوب مشوق، وتنظيم تربوي فاعل، يستند إلى أحدث ما توصلت إليه البحوث في مجال إعداد المناهج الدراسية بما في ذلك دورة التعليم، وبما يتناسب مع بيئة المملكة العربية السعودية وثقافتها واحتياجاتها التعليمية في إطار سياسة التعليم في المملكة العربية السعودية.

كذلك اشتغل المحتوى على أنشطة متنوعة المستوى، تسمى بقدرة الطلاب على تنفيذها، مراعية في الوقت نفسه مبدأ الفروق الفردية بين الطلاب، إضافة إلى تضمين المحتوى الصور التوضيحية المعبرة، التي تعكس طبيعة الوحدة أو الفصل، مع تأكيد الكتاب في وحداته وفصوله ودروسه المختلفة على تنوع أساليب التقويم.

وأكَّدت فلسفة الكتاب على أهمية اكتساب الطالب المنهجية العلمية في التفكير والعمل، وتنمية مهاراته العقلية والعملية، وبما يعزز أيضاً مبدأ رؤية (٢٠٣٠) "نتعلم لنتعمل" ومنها: قراءة الصور، والكتابة والقراءة العلمية، والرسم، وعمل النماذج، بالإضافة إلى تأكيدها على ربط المعرفة بواقع حياة الطالب، ومن ذلك ربطها بالصحة وبالفن وبالمجتمع وبرؤية المملكة العربية السعودية (٢٠٣٠).

والله نسأل أن يحقق الكتاب الأهداف المرجوة منه، وأن يوفق الجميع لما فيه خير الوطن وتقدمه وازدهاره.



قائمة المحتويات

الوحدة الرابعة: الطقس

الفصل السابع: نماذج الطقس	٨
الدرس الأول: الغلاف الجوي والطقس	١٠
التركيز على المهارات: التواصل	٢٢
الدرس الثاني: الغيوم والمطر	٢٤
أعمل كالعلماء: كيف أثبت أن بخار الماء موجود في الهواء؟	٣٤
مراجعة الفصل السابع ونموذج الاختبار	٣٦

الفصل الثامن: العواصف والمناخ

الدرس الأول: العواصف	٤٢
العلوم والرياضيات: كم يبعد البرق؟	٥٣
الدرس الثاني: المناخ	٥٤
• قراءة علمية: الطائف مصيف جميل	٦٢
مراجعة الفصل الثامن ونموذج الاختبار	٦٣

الوحدة الخامسة: المادة

الفصل التاسع: المقارنة بين أنواع المادة	٦٨
الدرس الأول: العناصر	٧٠
• قراءة علمية: استكشاف العناصر	٨٠
الدرس الثاني: الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات	٨٢
أعمل كالعلماء: أقارن بين الفلزات واللافلزات من حيث قابليتها للتوصيل الكهربائي	٩١
مراجعة الفصل التاسع ونموذج الاختبار	٩٢





الفصل العاشر: التغيرات الفيزيائية والكيميائية للمادة

٩٦	الدرس الأول: تغيرات حالة المادة
٩٨	 التركيز على المهارات: استخدام المتغيرات
١٠٦	الدرس الثاني: المركبات والتغيرات الكيميائية
١٠٨	٠ كتابة علمية: المركبات المجهولة
١١٨	مراجعة الفصل العاشر ونموذج الاختبار
١١٩	

الوحدة السادسة: القوى والطاقة

١٢٤	الفصل الحادي عشر: الطاقة والآلات البسيطة
١٢٦	الدرس الأول: الشغل والطاقة
١٣٤	أعمل كالعلماء: ما العوامل المؤثرة في طاقة الوضع وطاقة الحركة؟
١٣٦	الدرس الثاني: الآلات البسيطة
١٤٧	٠ مهنة علمية: طبيب الأسنان، البناء
١٤٨	مراجعة الفصل الحادي عشر ونموذج الاختبار

الفصل الثاني عشر: الصوت والضوء

١٥٤	الدرس الأول: الصوت
١٦٤	كتابة علمية: صوت من أعماق البئر
١٦٦	الدرس الثاني: الضوء
١٧٧	٠ العلوم والرياضيات: الرسم البياني للأطوال الموجية للضوء
١٧٨	مراجعة الفصل الثاني عشر ونموذج الاختبار

مراجعات الطالب

١٨٣	القياس
١٨٦	البيانات
١٨٨	المصطلحات



دليل الأسرة

أَوْلِيَاءُ الْأُمُورِ الْكَرَامِ:
أَهْلًا وَسَهْلًا بِكُمْ،

نأمل أن يكون هذا العام الدراسي مُثمرًا ومُفيدًا، لكم ولأطفالكم الأعزاء.

نَهْدِفُ فِي تَعْلِيمِ مَادَّةِ (العلوم) إِلَى إِكْسَابِ أَطْفَالِنَا الْمَفَاهِيمِ الْعِلْمِيَّةِ، وَمَهَارَاتِ الْقَرْنِ الْحَادِيِّ وَالْعِشْرِينِ، وَالْقِيمِ الَّتِي يَحْتَاجُونَهَا فِي حَيَاتِهِمُ الْيَوْمَيَّةِ؛ لَذَا نَأْمِلُ مِنْكُمْ مَشَارِكَةً أَطْفَالِكُمْ فِي تَحْقِيقِ هَذَا الْهَدْفِ.

وَسَتَجِدُونَ فِي بَعْضِ الْوَحْدَاتِ الْدَّرَاسِيَّةِ أَيْقُونَةً خَاصَّةً بِكُمْ كَأَسْرَةٍ لِلطَّفْلِ / الطَّفْلَةِ، فِي بَعْضِهَا رَسَالَةٌ تُخُصُّكُمْ وَنَشَاطٌ يُمْكِنُ لَكُمْ أَنْ تُشَارِكُوا أَطْفَالِكُمْ فِي تَنْفِيذِهِ.

فِهْرِسُ تَضْمِينِ أَنْشِطَةِ إِشْرَاكِ الأُسْرَةِ فِي الْكِتَابِ

رقم الصفحة	نوع النشاط	الوحدة / الفصل
٥٠	أسرى	الرابعة / الثامن
١٧٨	أسرى	السادسة / الثاني عشر



الوحدة الرابعة

الطقس

العواصفُ رياحٌ قويةٌ قادرةٌ على اقتلاعِ
الأشجارِ والأعمدةِ.



الفصل السابع

قال تعالى:

نماذج الاطقى

۝ أَللَّهُ الَّذِي يَرْسِلُ الرِّيحَ فَتُثِيرُ سَحَابًا فَيُبَطِّلُهُ
فِي السَّمَاءِ كَيْفَ يَشَاءُ وَيَجْعَلُهُ كِسْفًا فَتَرَى
الْوَدْقَ يَخْرُجُ مِنْ خَلْلِهِ فَإِذَا أَصَابَ بِهِ مَنْ يَشَاءُ
مِنْ عِبَادِهِ إِذَا هُرُّ يَسْتَبِّشُونَ

الكتاب العامل

الدرس الأول

ما العوامل التي تؤثر في حالة الطقس؟

الدرس الثاني

كيف تؤثر الكتل والجبهات الهوائية وبخار الماء في حالة الطقس؟



مفردات الفكرة العامة



الطقس وصف حالة طبقة الغلاف الجوي السفلي في مكان ووقت محددين.



الضغط الجوي القوة الواقعة على مساحة محددة بفعل وزن عمود الهواء فوقها.



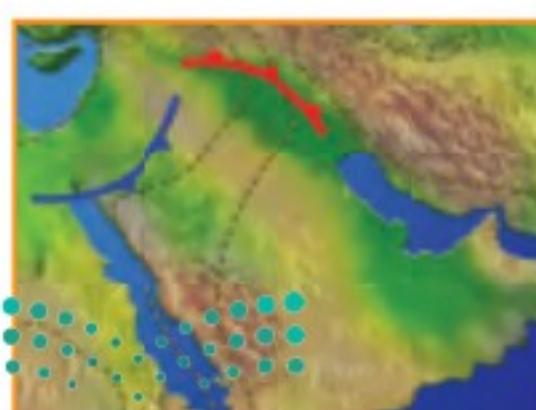
الرطوبة كمية بخار الماء الموجودة في الهواء.



الكتلة الهوائية منطقة واسعة من الغلاف الجوي، خصائص الهواء فيها متشابهة.



الجبهات الهوائية منطقة التقاء الكتل الهوائية المختلفة.



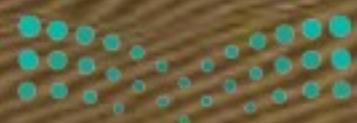
خريطة الطقس خريطة تشير إلى حالة الطقس لمنطقة ما في وقت محدد.

الغلاف الجوي والطقس

انظر وأتساءل

عند تغيير زاوية ميل أشعة الشمس يتغير طول ظل النخلة.

ماذا يتغير أيضاً؟



استكشف

نشاطٌ استقصائِيٌّ

أحتاج إلى:



- مقصٌ
- ثلاثة مقاييس حرارةٍ
- ثلاث أوراق مقوَّاة سوداءً
- شريط لاصقٌ
- ثلاث أوراق كرتونٍ
- منقلة لقياس الزوايا

كيف تؤثُّ زاويةٌ ميلٌ أشعة الشمس في درجات الحرارة؟

أكونُ فرضيةً

ماذا يحدثُ لدرجة حرارة سطح الأرض عندما تصلُّها أشعة الشمس بزوايا مختلفة؟ أكتب إجابتي في صورة فرضية على النحو التالي: "إذا زادت الزاوية الحادة الممحصورة بين أشعة الشمس وسطح الأرض فإن".

أختبرُ فرضيَّتي

- ❶ أحذُّرُ، أعملُ شَقًا بالمقص لوضع مقياس الحرارة في وسط كل ورقة مقوَّاة سوداء.
- ❷ أثبتُ الأوراق السوداء المقوَّاة باللاصق فوق أوراق الكرتون.
- ❸ أضع مقياس الحرارة في الشق بحيث يكون مستوًع الزئبق بين الورقة السوداء وورقة الكرتون.

- ❹ أثبتُ مقاييس الحرارة في أماكنها، وأضعُها في الظل حتى يكون لها درجة الحرارة نفسها، وأسجِّل درجة الحرارة.

- ❺ أحذُّرُ، لا أنظرُ إلى أشعة الشمس مباشرةً. أضع مقياس الحرارة تحت أشعة الشمس المباشرة، كما في الشكل.

❻ أسلِّمُ البيانات. أسلِّمُ درجات الحرارة التي تظهرُ كل دقيقتين.

استخلصُ النتائج

- ❻ ما المتغيرات المستقلة والمتغيرات التابعة في هذه التجربة؟

- ❼ **أفسِّرُ البيانات.** أمثلُ بالرسم البياني درجات الحرارة مراعيًّا الفترة الزمنية لكل مقياس حرارة. في أيٍّ هذه المقاييس ارتفعت درجة الحرارة أسرع؟

استكشفُ أكثر

أعلمُ أنَّ أشعة الشمس تدفُّن سطح الأرض. فائيَّها يسخنُ أسرع: اليابسة أم الماء؟ أكونُ فرضيةً وأصمِّمُ تجربةً لاختبارها، ثمَّ أسلِّمُ النتائج، وأناقشُها مع زملائي.

كيف تدفأ الشمس الأرض؟

كان الجوًّا جميلاً في أحد أيام الربيع في مدينة الرياض؛ حيث كانت درجة الحرارة نحو ٢٢ درجة سلسليوس، وعندما تحدثت إلى صديقي إبراهيم في موسكو في اليوم نفسه أخبرني أنَّ درجة الحرارة هناك بلغت ٢ درجة سلسليوس تقريرًا! ما الذي يجعل الرياض أكثر دفأً من موسكو؟

عندما تسطع أشعة الشمس على الأرض تدفأ طاقة الشمس سطح الأرض. وتسمى الطاقة الشمسية التي تصل كوكبًا ما **الإشعاع الشمسي**. ولا يُسخن الإشعاع الشمسي الأماكن كلها على الأرض بدرجات متساوية. ويرجع أحد أسباب اختلاف درجات الحرارة إلى شكل الأرض الذي يشبه الكروة تقريرًا.

ميل أشعة الشمس



اقرأ وأتعلم

السؤال الأساسي

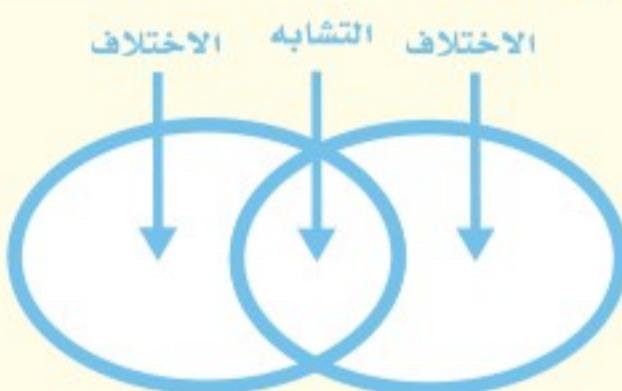
ما العوامل التي تؤثر في حالة الطقس؟

المفردات

- الإشعاع الشمسي
- التروبوسفير
- الطقس
- الضغط الجوي
- الرطوبة
- الرياح العالمية
- البارومتر

مهارة القراءة

المقارنة



خط الاستواء أو جنوبه. ولو قسمنا سطح الأرض إلى أجزاء صغيرة متساوية فإن نصيب الأجزاء بعيدة عن خط الاستواء من الطاقة سيكون أقل من نصيب الأجزاء القريبة منه، أي أن المناطق البعيدة عن خط الاستواء شماليًا أو جنوبًا سوف يصلها كمية أقل من الطاقة. وتعد مدينة موسكو مثالًا على ذلك.

أختبر نفسك

أقارن. ما السبب الذي يجعل مدينة الرياض أعلى حرارةً من مدينة موسكو؟

التفكير الناقد. في أي أجزاء الأرض تكون أشعة الشمس أقل تركيزًا؟

يمُر بمنتصف الأرض خطٌّ وهميٌّ يسمى خط الاستواء. تصل أشعة الشمس إلى خط الاستواء والمناطق القريبة منه بشكل عمودي تقريبًا.

أتخيّل أشعة الشمس وكأنها حزمة من الضوء، عندما تسقط حزمة الضوء فوق منطقة خط الاستواء تصنع شكل دائري. ولأن سطح الأرض منحن فإن أشعة الشمس تسقط مائلة كلما اتجهنا شمال خط الاستواء أو جنوبه.

تحمل حزمة الأشعة المقدار نفسه من الطاقة، لذا تتركز الطاقة التي تحملها حزمة الأشعة في مساحة صغيرة عند خط الاستواء، بينما يتوزع القدر نفسه من الطاقة على مساحات أكبر كلما اتجهنا شمال



اقرأ الشكل

كيف تؤثر زاوية ميل أشعة الشمس في كمية الضوء الوائل إلى منطقة ما على سطح الأرض؟
إرشاد. انظر إلى الأسماء التي تدل على أماكن سقوط أشعة الشمس على الأرض، وأقارنها بالمساحة التي تعطيها الأشعة الموضحة في المربعات عن يسار الشكل.

أولها - في اتجاه صعودنا - طبقة التروبوسفير، ويتراوح سُمُّكُها بين 8 كم فوق قطبي الأرض إلى 18 كم فوق المناطق الاستوائية، وهي أكثر الطبقات تغيراً؛ ففيها تحدث تغيرات الطقس. وتسمى أحياناً طبقة الطقس.

والطقس وصف لحالة الجو في الطبقة السفلية (التروبوسفير) من الغلاف الجوي في مكان ما وفي فترة زمنية قصيرة. يمكن وصف الطقس بأنه حار أو بارد، جاف أو رطب، هادئ أو عاصف، مشمس أو غائم.

يليها طبقة طبقة الميزوسفير وطبقة التيرموسfer. يلي طبقة طبقة الستراتوسفير التي تمتد إلى ارتفاع 50 كم، وتميّز بوجود طبقة الأوزون فيها.

ما طبقات الغلاف الجوي؟

يمتص سطح الأرض نصف الطاقة تقريباً التي تشعها الشمس نحو الأرض، وينعكس 5٪ عنها. ماذا يحدث لباقي الطاقة؟

يحيط بالكرة الأرضية غلاف من الهواء يسمى الغلاف الجوي، يمتد من سطحها إلى ارتفاع يصل إلى 1000 كم تقريباً. يتكون الغلاف الجوي من عدة طبقات. ولكي نتعرف هذه الطبقات علينا أن نتخيل أنفسنا راكبين منطاداً مجهزاً ينطلق من سطح البحر إلى أعلى هذا الغلاف! سوف نلاحظ أن هناك خمس طبقات في الغلاف الجوي تتفاوت في درجات الحرارة من طبقة إلى أخرى.

الأشعة الشمسية والغلاف الجوي





الهواء يشغل حيزاً في الكورة

أمّا طبقة الإكسوسفير (الغلاف الخارجي) فهي الطبقة التي تبدأ عند ارتفاع 640 كم، وتنتهي عند 1000 كم فوق سطح الأرض؛ حيث تكون دقائق الغازات قليلة وبعضها متباundaً جدًا عن بعض.

تضغط دقائق الغاز - في طبقات الغلاف الجوي المختلفة - على سطح الأرض، وعلى كل ما يحيط بها. وتسّمى القوّة الواقعّة على مساحة معينة بفعل وزن الهواء، ضغط الهواء أو **الضغط الجوي**.

ويقاس الضغط الجوي بعدة وحدات منها وحدة البار. يكون الضغط الجوي عند سطح البحر 1,013 بار. وهذه القيمة تعادل وزن عمود من الزئبق ارتفاعه 76,0 م، ومساحة قاعدته وحدة المساحات واحد متر مربع، ويقل هذا المقدار بزيادة الارتفاع عن مستوى سطح البحر، ويزداد بالانخفاض عنه. ونحن لا نحس بهذا الوزن؛ وذلك لأنّ الضغط الجوي يؤثّر في جميع الاتجاهات.

أختبر نفسك

أقارن. ما نسبة الأشعة الشمسيّة التي يتم امتصاصها أو انعكاسها عن سطح الأرض؟

التفكير الناقد. هل هناك دقائق غازات في الفضاء؟

يولّد الهواء ضغطاً في جميع الاتجاهات.

فَشَاطٌ

الضغط الجوي والحجم

١ أعمل نموذجاً. أضع الكأس والكيس

البلاستيكى كما في الشكل، وأتحقق من أنه محكم الإغلاق.



٢ الاحظ. أطلب إلى زميلي أن يمسك الكأس بيديه بإحكام.

وأدفع الكيس البلاستيكى ببطء إلى قاع الكأس. هل تغير حجم الهواء وكميته خلال هذه العملية؟ بمُّا أحسست؟ ولماذا؟

٣ أسحب الكيس إلى أعلى خارج الكأس، وأعمل فيه ثقباً بقلم رصاص.

٤ الاحظ. أدفع الكيس مرة أخرى إلى داخل الكأس ممسكاً به بالقرب من الثقب. هل تغير حجم الهواء أو كميته خلال عملية الدفع؟ بماذا أحسست؟ ولماذا؟



كلما ارتفعت درجة الحرارة قل ضغط الهواء.

ما الذي يغير الضغط الجوى؟

هناك عوامل تحكم في الضغط الجوى، منها الحجم ودرجات الحرارة، والارتفاع عن مستوى سطح البحر، وكمية بخار الماء.

الحجم

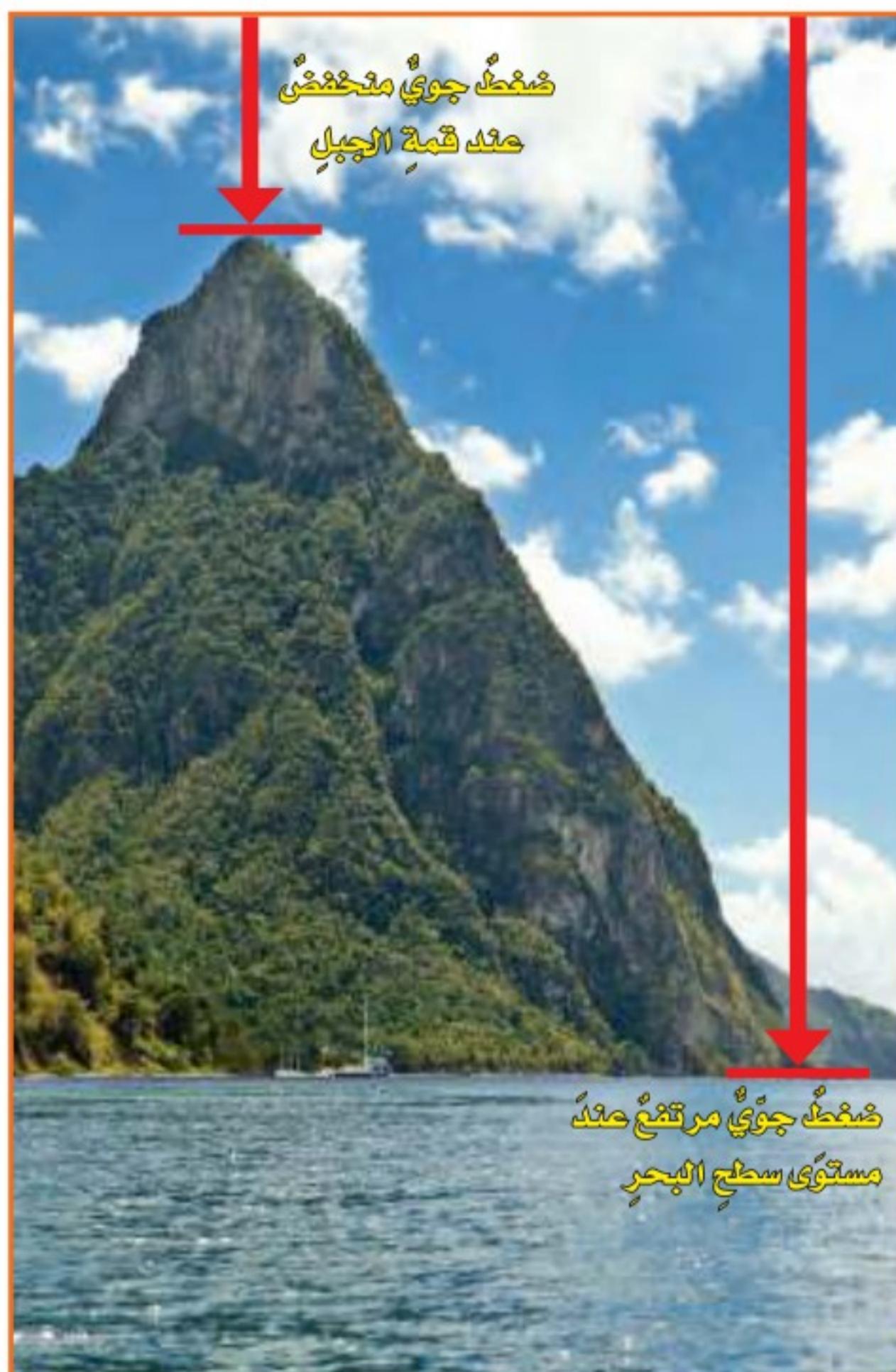
يعرف الحجم بمقدار الحيز الذي يشغل جسم ما. كيف يؤثر الحجم في الضغط الجوى؟ إذا ربطت كيساً بلاستيكياً على فوهة كأس، ثم سحبكيس إلى أعلى دون أن انزعه فسوف يتوافر حيز أكبر لكمية الهواء في الكأس والكيس معاً؛ حيث يتشرد الهواء في الحيز الجديد، ويزداد حجمه، وعندئذ يقل ضغطه، ويكون الضغط الجوى خارج الكأس والكيس أكبر من ضغط الهواء داخلهما.

درجة الحرارة

عندما يسخن الهواء يتشرد في حيز أكبر، وتكون هناك جزيئات أقل في الحيز الأصلي. ويصبح وزنها أقل في الحيز نفسه؛ لذا يقل ضغطه الجوى.



كلما ازداد حجم الوعاء قل ضغط الهواء فيه.



ارتفاع عمود الهواء فوق الجبال أقل من ارتفاعه عند مستوى سطح البحر.

الارتفاع عن مستوى سطح البحر

إنَّ ارتفاع عمود الهواء فوق الجبال أقل من ارتفاعه عند مستوى سطح البحر. لذا فإنَّ وزنه يكون أقل، فيولد ضغطاً قليلاً.

ويقلُ الضغطُ الجويُ في المناطق المرتفعة. وعادةً يقاسُ الارتفاع من مستوى سطح البحر.

كمية بخار الماء

الهواء مزيجٌ من الغازات. وزنُ بخار الماء أقل من وزنِ سائر الغازات الأخرى في الهواء.

وإذا وجدَ بخار الماء في الهواء قلَّ وزنُ الهواء، وولَدَ ضغطاً جوياً أقلَّ مما يولَدُ الهواء الجاف. والرطوبة هي كمية بخار الماء في الهواء.

أختبرُ نفسي



أقارن. متى يكون الضغطُ الجويُ أكبرَ:
في يوم جاف أو في يوم ماطر؟

التفكير الناقد. ماذا يحدث للضغط الجوي عندما يبردُ الهواء؟



كلما ازدادت الرطوبة قلَّ ضغطُ الهواء.



ما الرياح العالمية؟ وما الرياح المحلية؟

الرياح المحلية

يصلُ نحو نصف من أشعة الشمس التي تعبِّرُ الغلاف الجوي إلى سطح الأرض، الذي تشكّلُ اليابسة حوالَي ربعه، وتغطي المياه حوالَي ثلاثة أرباعه.

ما زا يحدُثُ عندما يسخنُ كُلُّ منها؟ تنشَأُ الرياح المحلية. ترسلُ الشمسُ أشعتها خلالَ النهار إلى الأرض، فتسخنُ اليابسةُ أسرعَ منَ المياه، مما يؤدّي إلى تسخينِ الهواءِ الملائم لـها، فيتمدّدُ وتقلُّ كثافته، ويرتفعُ إلى أعلى؛ لذا يقلُّ الضغطُ الجويُ فوقَ اليابسةِ، فيندفعُ الهواءُ الباردُ منَ البحرِ ليحلَّ محلَّ الهواءِ الساخنِ، مسبِّباً نسيمًا طيفاً يسمَّى نسيمَ البحرِ.

أمّا في أثناءِ الليلِ فيبرُدُ سطحُ الأرضِ أسرعَ منَ المياه، فيكونُ الهواءُ الملائمُ للمياهِ أكثرَ دفئاً، والضغطُ الجويُ أقلَّ، لذا تكونُ كثافته أقلَّ، فيرتفعُ إلى أعلى، ويندفعُ الهواءُ منَ اليابسةِ في اتجاهِ المياهِ مكوّناً نسيمًا يسمَّى نسيمَ البرِّ.

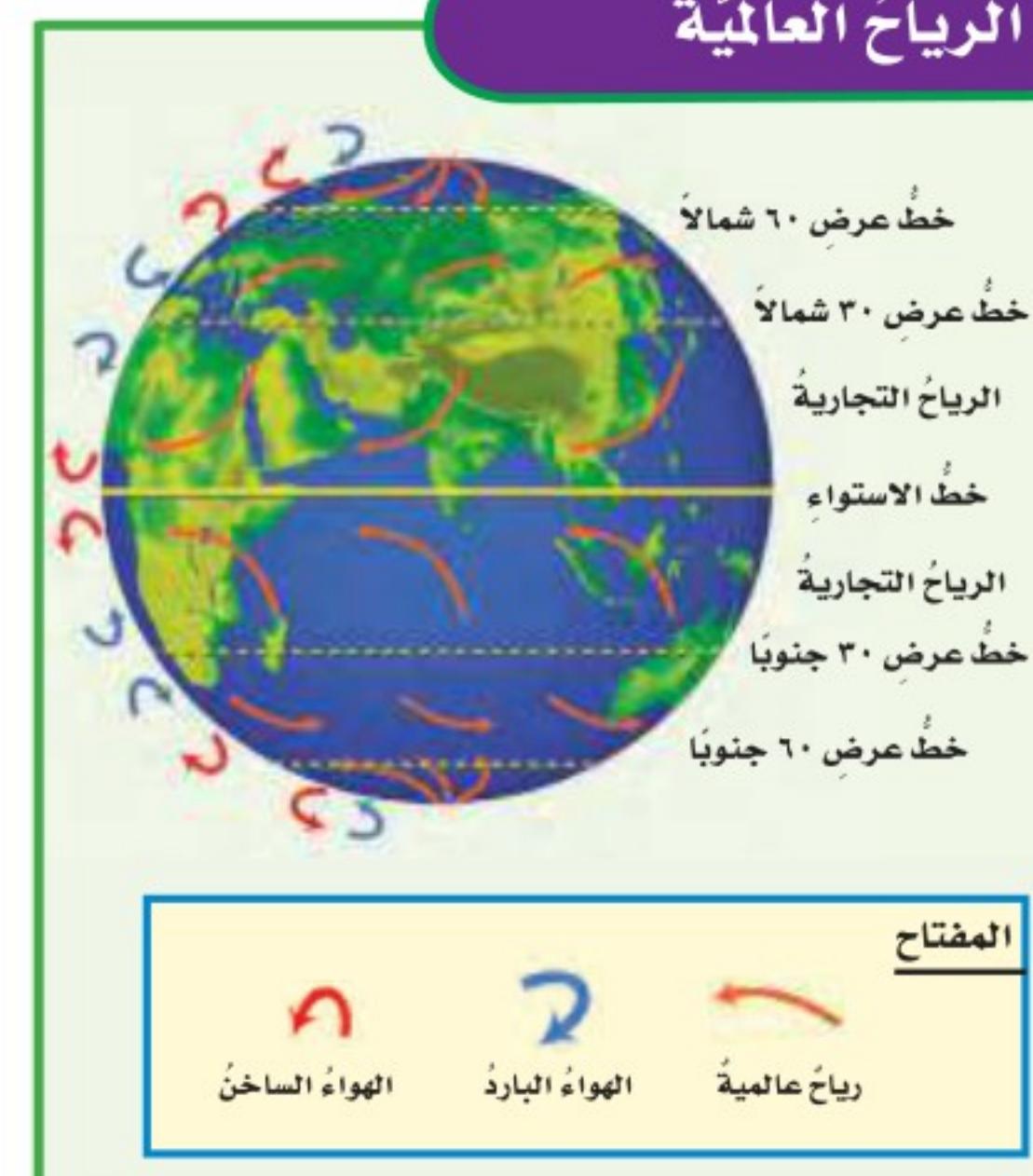
ويحدُثُ ذلكَ أيضاً في المناطقِ الجبليةِ مكوّناً ما يسمَّى نسيمَ الوادي ونسيمَ الجبلِ. وهمَا تيارانِ هوائيانِ خاصَّانِ بالمناطقِ الجبليةِ؛ ففي الصباحِ تسخنُ قممُ وسفوحُ الجبالِ بسرعةٍ أكبرَ منَ الوديانِ؛ لأنَّها مواجهةٌ لأشعةِ الشمسِ، فيتمدّدُ الهواءُ ويصعدُ إلى أعلى، ويحلُّ محلَّهُ الهواءُ الباردُ القادُمُ منَ الوادي على شكلِ تياراتٍ هوائيةٍ تسمَّى نسيمَ الوادي.

الرياح العالمية

كانتِ السفنُ الشراعيةُ قدِيمًا تنقلُ البضائعَ حولَ العالمِ، وتتحرَّكُ مدفوعةً بالرياحِ التي تهبُ بينَ خطَّ الاستواءِ وخطَّ عرضٍ ٣٠° شمالاً، وكذلكَ بينَ خطَّ الاستواءِ وخطَّ عرضٍ ٣٠° جنوباً والتي عرفتُ بالرياحِ التجاريةِ. وهذهِ الرياحُ جزءٌ منْ نظامِ رياحٍ يسمَّى الرياحُ العالميةُ، وهيَ رياحٌ تهبُ باستمرارٍ لمسافاتٍ طويلةٍ في اتجاهاتٍ معينةٍ معروفةٍ.

تنشَأُ الرياحُ العالميةُ لأنَّ الشمسَ تسخنُ الهواءَ حولَ المناطقِ القريبةِ منْ خطَّ الاستواءِ أكثرَ منَ المناطقِ البعيدةِ عنهُ، فيرتفعُ الهواءُ الساخنُ إلى أعلى، ويحلُّ محلَّهُ الهواءُ الباردُ.

الرياح العالمية



أختبرُ نفسي

أقارن. كيف يختلفُ ضغطُ الهواءِ في أثناءِ حدوثِ كلِّ من نسيمِ البرِّ ونسيمِ البحرِ؟

التفكيرُ الناقد. ماذا يحدثُ للرياحِ العالميةِ إذا سخنَتِ الأرضُ بالتساوي؟

اقرأُ الشكل

في أيِّ اتجاهٍ يتحرَّكُ الهواءُ الباردُ في كُلِّ من نسيمِ البحرِ ونسيمِ البرِّ؟
إرشادٌ. أنظُرْ إلى اتجاهِ الأسهمِ الممثلةِ للهواءِ الباردِ.

وبعدَ الظهرِ تبدأً أشعةُ الشمسِ تسخِّنُ الهواءَ في الوادي، فيرتفعُ إلى أعلى، ويحلُّ محلَّه هواءٌ باردٌ متعرِّضاً منَ الجبلِ نحوَ الوادي مسبِّباً نسيمَ الجبلِ.

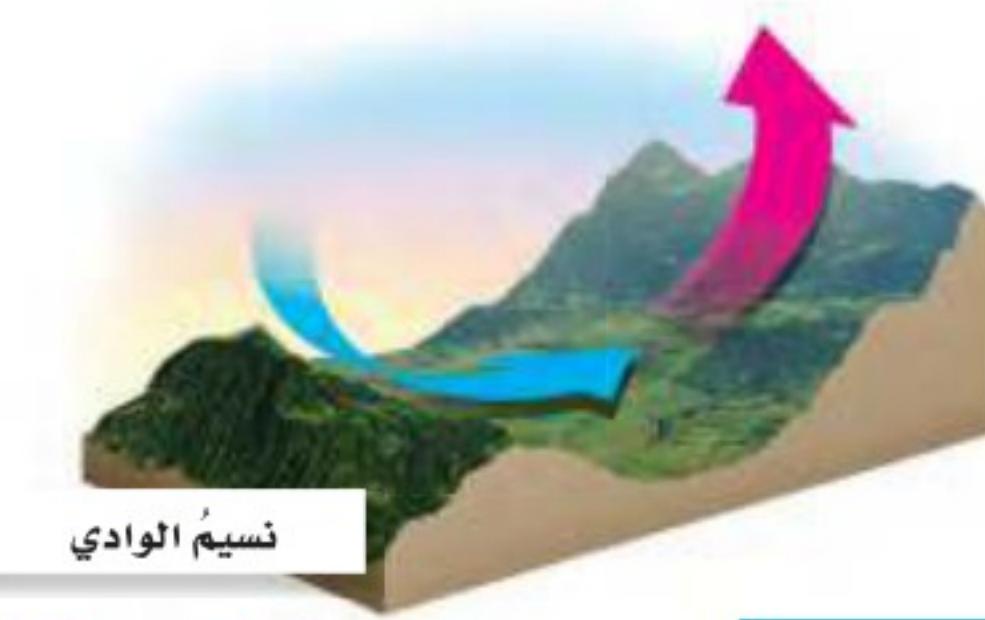
تنحصرُ الرياحُ المحليةُ في هبوبها على مجالاتٍ محدودةٍ المساحة، وفي أوقاتٍ معينةٍ.

الرياحُ المحليةُ

حركةُ الهواءِ في نسيمِ البحرِ ونسيمِ البرِّ



حركةُ الهواءِ في نسيمِ الجبلِ ونسيمِ الوادي



المفتاح

الهواء الدافئ → ← الهواء البارد

البارومتر الفلزّي

1 يضغط الهواء على أنبوب محكم الإغلاق مفرغ من الهواء، فيتغير حجمه كلما تغير ضغط الهواء.



2 تتحرك الرافعه عندما يتغير حجم الأنبوب.

كيس الرياح



الأنيومتر



دوارة الرياح



كيف نقيس الضغط الجوي والرياح؟

يقاس الضغط الجوي بجهاز يسمى **البارومتر**. وهو نوعان:

١- البارومتر الزئبي الذي يقيس ضغط الهواء في أنبوب زئبي محكم الإغلاق ومفرغ من الهواء، والضغط الجوي فيه هو مقدار ارتفاع الزئبقي في الأنبوب.

٢- البارومتر الفلزي الذي يقيس مقدار التغيير في حجم الهواء داخل أنبوب مغلق ومفرغ من الهواء، وكلما زاد الضغط الجوي انضغط الأنبوب وصغار، وكلما قلل الضغط الجوي تمدد الأنبوب.

أما الرياح فتقاس بأدوات وأجهزة خاصة منها:

١- كيس الرياح: أنبوب من القماش مفتوح الطرفين، إحدى فتحتيه أكبر من الأخرى، معلق على عمود. عندما تهب الرياح يمتلي الكيس بالهواء، فيتمدد الكيس مبتعدا طرفه عن العمود. ويستفاد من كيس الرياح في معرفة اتجاه الرياح وسرعتها.

٢- الأنيومتر: جهاز يقيس سرعة الرياح مستعملاً أكواباً تدور عندما تهب الرياح. ويمكن حساب سرعة الرياح بقياس عدد الدورات خلال فترة زمنية.

٣- مؤشر اتجاه الرياح (دوارة الرياح): أداة تدل على اتجاه هبوب الرياح، تتكون من جزأين: جزء كبير يتاثر بالرياح، وجزء صغير على شكل سهم يشير إلى اتجاه هبوب الرياح. وللحصول على قراءة دقيقة يجب التأكد من عدم وجود أشياء تعترض الرياح.

أختبر نفسك



أقارن. أي أجزاء البارومتر الزئبي والبارومتر الفلزي مفرغ من الهواء؟

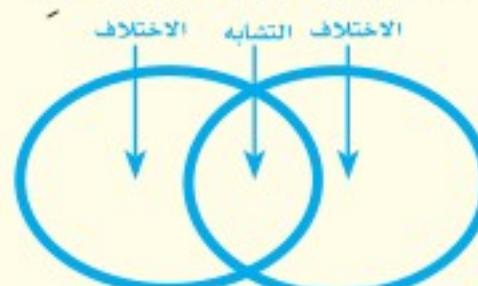
التفكير الناقد. لماذا يفرغ جزء في البارومتر من الهواء؟

مراجعة الدرس

أفكُر، وأتحدُث، وأكتب

١ **المفردات.** القوّةُ الواقعةُ على مساحةً معينةً بفعل وزنِ عمودِ الهواءِ فوقَها تسمّى

٢ **أقارن.** كيف تختلفُ الحرارةُ فوقَ المناطقِ



الاستوائية مقارنةً
بالمناطقِ عندِ
القطبين؟

٣ **التفكير الناقد.** ما علاقَةُ الطاقةِ الشمسيَّةِ
باليَّاحِ المُحلِّيةِ، والرياحِ العالميَّةِ؟

٤ **اختارُ الإجابةِ الصحيحة.** الرياحُ العالميَّةُ:

- أ. تهبُ فوقَ مساحاتٍ كبيرةٍ.
- ب. تتحرُّكُ على شكلِ حلقاتٍ.
- ج. تسخنُ الأرضُ بشكلٍ غيرٍ متساوٍ.
- د. تسبِّبُ ضغطاً جوياً.

٥ **اختارُ الإجابةِ الصحيحة.** يستعملُ

البارومتر لقياسِ:

- ب. سرعةِ الرياحِ
- أ. الضغطِ الجويِّ
- ج. اتجاهِ الرياحِ
- د. الرطوبةِ

٦ **السؤالُ الأساسيُّ.** ما العواملُ التي تؤثُّرُ في
حالةِ الطقسِ؟

ملخصُ مصوَّرٍ

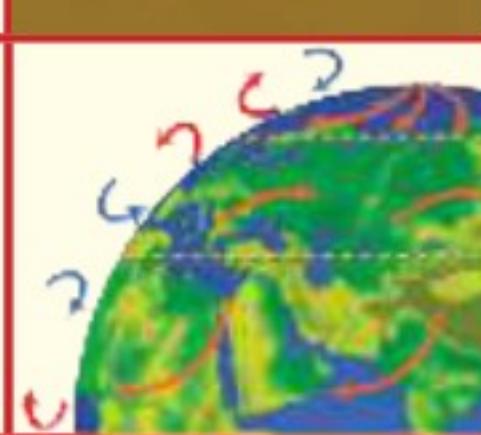
تدفعُ الشمسُ الغلافَ الجويَّ
للأرضِ على نحوٍ غيرٍ متساوٍ،
مما يغيِّرُ منْ قيمِ الضغطِ الجويِّ.



هناك عواملٌ تحكمُ في
الضغطِ الجويِّ منها الحجمُ
ودرجةُ الحرارةُ والارتفاعُ عنِ
مستوى سطحِ البحرِ.



يتحرُّكُ الهواءُ منِ مناطقِ
الضغطِ المرتفعِ إلى مناطقِ
الضغطِ المنخفضِ.



المَطْوِيَّاتُ أنظُمُ أفكارِي

أعملُ مطويةً أَلْخَصُ فيها ما تعلَّمتهُ
عنِ الغلافِ الجويِّ والطقسِ.



العلومُ والفنُ

مؤشرُ اتجاهِ الرياحِ

أعملُ دوارَة رياح قابلةً للدورانِ، ثم أزيِّنُها وأختبرُها
لمعرفةِ اتجاهِ الرياحِ.



العلومُ والكتابةُ

قصةٌ خياليةٌ

لو كنتُ قبطاناً على متن سفينةً مسافرةً منَ السعوديةِ
إلى مصرَ، فما المعلوماتُ التي يجبُ أنْ أُسجّلها حولَ
الرياحِ؟ وكيفُ يمكنُ معرفةُ سرعةِ الرياحِ واتجاهِها
خلالَ وجودِي في السفينةِ؟

التركيز على المهارات

المهارة المطلوبة : التواصل

عندما يكمل العلماء بحوثهم **يتواصلون** فيما بينهم ويناقشون البيانات والنتائج التي توصلوا إليها. **أتواصل** مع زملائي عبر الأحاديث المباشرة ، أو الكتابة ، أو الرسم.

◀ أتعلم

أختبر في النشاط الآتي ما إذا كان الهواء قادرًا على رفع كتاب فوق سطح الطاولة.

أكتب فرضيتي والمواد المطلوبة وملاحظاتي واستنتاجي في دفتر ملاحظاتي. يُجري العلماء تجارب جديدةً اعتمادًا على عمل الآخرين، فإذا **تواصلت** مع الآخرين بتفاصيل تجاري استطاع الطالب الآخرون إجراء تجارب؛ اعتمادًا على تجاري.

أكتب خطوات العمل التي أنفذها بدقة، وأضع مخططًا لتجريب طائق أخرى، أو أستعمل أو أغير المتغيرات التي جربتها. وإذا حصلت على نتائج غير متوقعة أو تختلف فرضيتي فعليَّ أن أشارك بها كما هي، ولا أغير فيها شيئاً.

◀ أجرِّب

المواد والأدوات

كتاب، بالونات، شريط لاصق، مسطرة.

- للهواء وزن، ويشغل حيزاً من الفراغ. ولكن هل الهواء داخل البالون قادر على رفع الكتاب فوق الطاولة؟ وإذا أمكنه ذلك فإلى أي مدى يرتفع الكتاب؟



بناء المهارات

- ٢ أصلق بالونين بالكتاب، بحيث تكون نهاياتهما خارج الكتاب، وأضع الكتاب فوقهما.
- ٣ أملأ أحد البالونين بالهواء. ماذا يحدث للكتاب؟ أملأ البالونين بالهواء قدر استطاعتي.
- ٤ أقيس الارتفاع بين سطح الطاولة والكتاب باستعمال المسطرة.
- ٥ **أتواصل.** أتبادل البيانات حول عدد البالونات التي استخدمتها لرفع الكتاب إلى هذا الارتفاع.
- ٦ أسجل الارتفاع الذي أحرزه زملائي في تجاربهم، معتمداً على بياناتهم، ثم أعمل رسماً بيانيّاً لأقارن بياناتي ببياناتهم.
- ٧ **أتواصل.** من استطاع رفع الكتاب إلى أعلى مستوى؟ هل هناك من لم يستطع رفعها؟ أناقش المشكلات التي حدثت أو الاقتراحات التي يمكن إضافتها إلى النشاط؛ لنتمكّن من رفعه إلى أعلى مسافة أكبر.

أطبق

أفكّ في طريقة أخرى يمكنني بها رفع الكتاب أكثر. ماذا يحدث إذا استعملت بالوناً أكبر، أو وضعت بالوناً صغيراً تحت كل زاوية من زوايا الكتاب؟ ما وزن الكتاب الذي أستطيع رفعه مستعملاً هذه المواد؟

أخطّط لتجربة جديدة، اختبر فرضيّتي، وأسجل استنتاجاتي حول كيفية الاستفادة من طاقة الهواء في رفع الأشياء، ثم **أتواصل** مع بقية زملائي لعرض نتائج تجربتي من خلال كتابة تقرير أو إعداد رسم توضيحي.

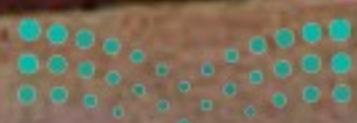
ارتفاع الكتاب	اسم الطالب



الغيوم والهطول

انظر واتسأ

عندما تتلبّد السماء بالغيوم الماطرة فوق مناطق واسعةٍ فسوف يتبعها
- بإذن الله - سقوط المطر. كيف تكون الغيوم؟ وكيف تسقط على
شكل أمطار؟



نشاط استقصائي

استكشف

أحتاج إلى:



- وعاءين بغطاءين
- ماء
- مكعبات جليد
- كأس بلاستيكى

كيف تكون قطرات المطر؟

أكون فرضية

ماذا يحدث لبخار الماء إذا لمس سطحاً بارداً؟ أكتب فرضيتي على النحو الآتي "إذا لمس بخار الماء سطحاً بارداً فإنه".

أختبر فرضيتي

١ أصب كمية متساوية من الماء بواسطة الكأس البلاستيكى تكفي لتغطية قعر كل إناء، وأضع غطاءي الإناءين مقلوبين فوقهما.

استخدم المتغيرات. أضع ثلاثة مكعبات جليد فوق غطاء الإناء الأول، ولا أضيف مكعبات جليد فوق الإناء الثاني.

٢ **الاحظ.** انتظر دقيقتين، وأنظر عن قرب إلى غطاءي الإناءين من داخل الوعاءين، وأسجل ملاحظاتي كل دقيقة مدة ١٠ دقائق.

٣ **رسم مخططاً.** يوضح ما حدث للماء داخل كل وعاء، واستخدم الأسماء والعبارات والتعليقات المناسبة لتوضيح كيف تتغير حالة الماء؟

استخلص النتائج

٤ لماذا تكون قطرات الماء تحت الأغطية، ولم ت تكون داخل الإناء؟

٥ **أتوقع.** لو سلطة مصباحاً مضيئاً على الإناءين قبل الخطوة ٣، كيف يغير ذلك في نتائجي؟

استكشف أكثر

ماذا يحدث لو استعملت الجليد في الخطوة ١ بدلاً من الماء؟ أكتب توقعى، وأعيد إجراء النشاط باستخدام الجليد بدل الماء.



كيف تتشكل الغيوم؟

أنظر أحياناً إلى السماء فلا أشاهد إلا زرقتها، وأحياناً أخرى أشاهد غيوماً مختلفة، بعضها بيضاء خفيفة تشبه الريشة، وأخرى كبيرة داكنة اللون تشبه السجادة الرمادية المكونة من طبقات. كيف تشكلت هذه الغيوم؟

إن بخار الماء من الغازات التي تكون الغلاف الجوي. وعندما تحمل جزيئات بخار الماء إلى أعلى تفقد حرارتها وتصبح باردة، وتقل حركة جزيئاتها وتقرب، ثم تكتف على دقائق الغبار. ولذلك شاهدت قطرات متكتفة على سطح زجاج الحمام عندما تستحم بماء ساخن، وقد شاهدتها على الأعشاب في الصباح الباكر. إن مصدر هذه قطرات هو بخار الماء الموجود في الهواء. وهي تتشكل بالطريقة نفسها التي تتشكل بها الغيوم.

يعتمد شكل الغيوم على الارتفاع الذي تتشكل عنده في الغلاف الجوي؛ فالغيوم الرئيسية تتشكل عند أعلى ارتفاع، وتتشكل غالباً من بلورات متجمدة تكون عند درجة حرارة صفر سلسيلوس.



الغيوم الركامية غيوم منفردة وسميكه.

أقرأ واتعلم

السؤال الأساسي

كيف تؤثر الكتل والجبهات الهوائية وبخار الماء في حالة الطقس؟

المفردات

الكتلة الهوائية

الجبهة الهوائية

خريطة الطقس

مهارة القراءة

الاستنتاج

إرشادات من النص	استنتاجات



الغيوم الرئيسية خفيفة ولها حواض غير محددة.

نشاط

أنواع الغيوم

- ١ **الاحظ.** انظر إلى الغيوم في السماء، كم نوعاً من الغيوم أستطيع أن أشاهده؟
- ٢ **أصنف.** ماذا تشبه الغيوم التي شاهدتها؟ هل تشبه الركامية أم الريشية أم الطبقية؟
- ٣ أستمر في ملاحظتي للفيوم أسبوعاً.

حالة الغيوم

الطبقية	الركامية	الريشية	
			اليوم الأول
			اليوم الثاني
			اليوم الثالث
			اليوم الرابع
			اليوم الخامس

- ٤ أيّ أنواع الغيوم شاهدت على نحو متكرر؟
- ٥ أكتب تقريراً عن أنواع الغيوم التي شاهدتها. وهل تختلف نتائجي لو كانت مشاهداتي في وقت آخر من السنة؟ أوضح ذلك.

ت تكون الغيوم التي أشاهدها من قطرات صغيرة من الماء أو الجليد.

حقيقة

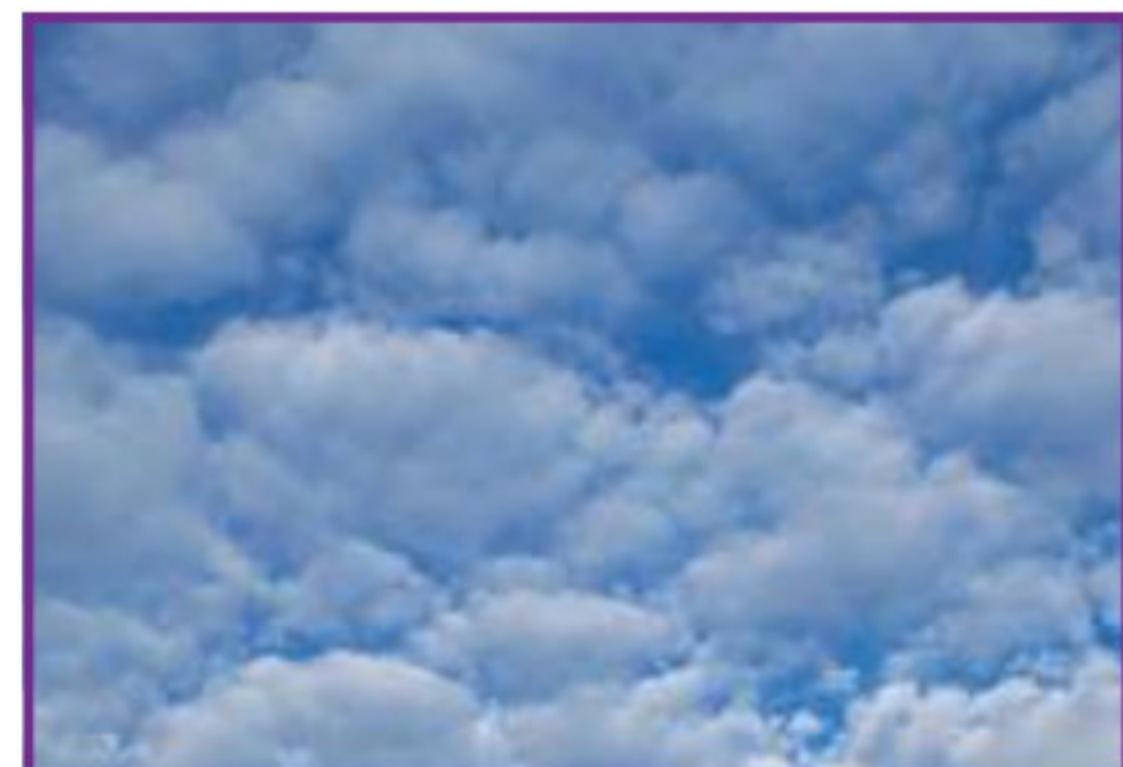
أما الغيوم التي تشكل على ارتفاعات متوسطة أو منخفضة فتتكون من قطرات الماء. وقد تظهر هذه الغيوم بلون رمادي، أو داكن. ويحدث هذا عندما تكون قطرات الماء كثيفة جداً بحيث لا تسمح بنفاذ أشعة الشمس خلالها. وهذه الغيوم نوعان: الغيوم الركامية، وهي سميكة، تتشكل على ارتفاعات متوسطة. والغيوم الطبقية التي تتشكل على ارتفاعات منخفضة.

وعندما تكون درجة الحرارة بالقرب من سطح الأرض منخفضة فإن بخار الماء يشكل الضباب فالضباب غيوم تتشكل بالقرب من سطح الأرض.

أختبر نفسك

استنتاج. إذا لاحظت غيوماً رقيقة في السماء، فمن أي نوع هذه الغيوم؟

التفكير الناقد. كيف تساعدنا ملاحظة اتجاه حركة الغيوم على معرفة اتجاه حركة الرياح؟



ت تكون الغيوم الطبقية على هيئة طبقات.

كيف يتشكل الهطول؟

أثقلَ منْ أَنْ تَبْقَى مَعْلَقَةً فِي الغَلَافِ الْجَوِيِّ، فَتَسْقُطُ عَلَى الْأَرْضِ فِي صُورَةٍ هَطُولٍ. وَتَخْتَلِفُ أَنْوَاعُ الْهَطُولِ بِالْخِلَافِ درْجَةً حرَارَةِ الْهَوَاءِ.

فَعِنْدَمَا تَكُونُ درْجَةُ حرَارَةِ الْهَوَاءِ أَكْبَرَ مِنْ درْجَةِ تَجمُّدِ المَاءِ يَتَكَوَّنُ الْهَطُولُ السَّائِلُ (الأَمْطَارُ).

فِي بَعْضِ الأَحْيَانِ تَكُونُ درْجَةُ حرَارَةِ طَبْقَةِ الْهَوَاءِ الْقَرِيبَةِ مِنْ سطْحِ الْأَرْضِ أَقْلَى مِنْ درْجَةِ تَجمُّدِ المَاءِ. وَفِي أَثْنَاءِ هَطُولِ المَطَرِ تَعبُّرُ قطراتُ المَاءِ هَذِهِ الطَّبَقَاتِ فَتَتَجمَّدُ وَتَكُونُ مَطَرًا متَجمِدًا.

لَقَدْ أَفَاضَ الْقُرْآنُ الْكَرِيمُ فِي وَصْفِ الْعَوَامِلِ وَالْأَسَابِبِ الَّتِي تَسْهِمُ فِي تَكْوينِ السَّحَابَ، وَهَطُولِ الْمَطَرِ، وَذَلِكَ فِي قَوْلِهِ تَعَالَى: ﴿أَلَّا تَرَأَنَّ اللَّهَ يُنْزِجِ سَحَابًا ثُمَّ يُؤَلِّفُ بَيْنَهُ، ثُمَّ يَجْعَلُهُ، رَكَامًا فَتَرَى الْوَدَقَ يَخْرُجُ مِنْ خَلَلِهِ، وَيُنَزِّلُ مِنَ السَّمَاءِ مِنْ جِبَالٍ فِيهَا مِنْ بَرَدٍ فَيُصَبِّبُ بِهِ مَنْ يَشَاءُ وَيَصْرِفُهُ عَنْ مَنْ يَشَاءُ يَكَادُ سَنَابَرْقِهِ يَذْهَبُ بِالْأَبْصَرِ﴾ [النور] ٤٣

عَنْدَمَا تَجْمَعُ قطراتُ المَاءِ فِي الغَيْمَةِ يَزْدَادُ سُمْكُ الغَيْمَةِ، وَيَمْيِلُ لَوْنُهَا إِلَى الرَّمَادِيِّ، وَتَصْبُحُ القَطْرَاتُ

أشكالُ الْهَطُولِ

المفتاح



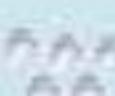
ثلج



برد



بلوراتُ جليد



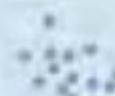
مَطَرٌ متَجمِدٌ



قطَرَاتٌ تَتصَادُم



مَطَرٌ



ماءٌ متَكَثَّفٌ

مَطَرٌ متَجمِدٌ

قطَرَاتٌ مَطَرٌ



تقاسُ كميةُ الهطولِ بوحداتٍ لقياسِ الارتفاعِ، أيْ ارتفاعِ مياهِ الأمطارِ في وعاءٍ عميقٍ مدرجٍ بالملمتراتِ. ويقاسُ سُمكُ الثلوجِ بغرسِ مسطرةٍ متريَّةٍ في الثلجِ، إلى أنْ تصلِ سطحَ الأرضِ، فتقرأُ العالمةُ التي يصلُها الثلوجُ على المسطرةِ.

أختبرُ نفسِي

استنتاجُ. إذا كانتْ درجةُ حرارةِ الهواءِ أعلىَ منْ درجةِ تجمُدِ الماءِ، فما نوعُ الهطولِ الذي يحدثُ؟

التفكيرُ الناقدُ. ما نوعُ الهطولِ الذي يحدثُ إذا سقطتِ الأمطارُ وكانتْ درجةُ حرارةِ الهواءِ أقلَّ منْ درجةِ التجمُدِ.

مقاييسُ المطرِ

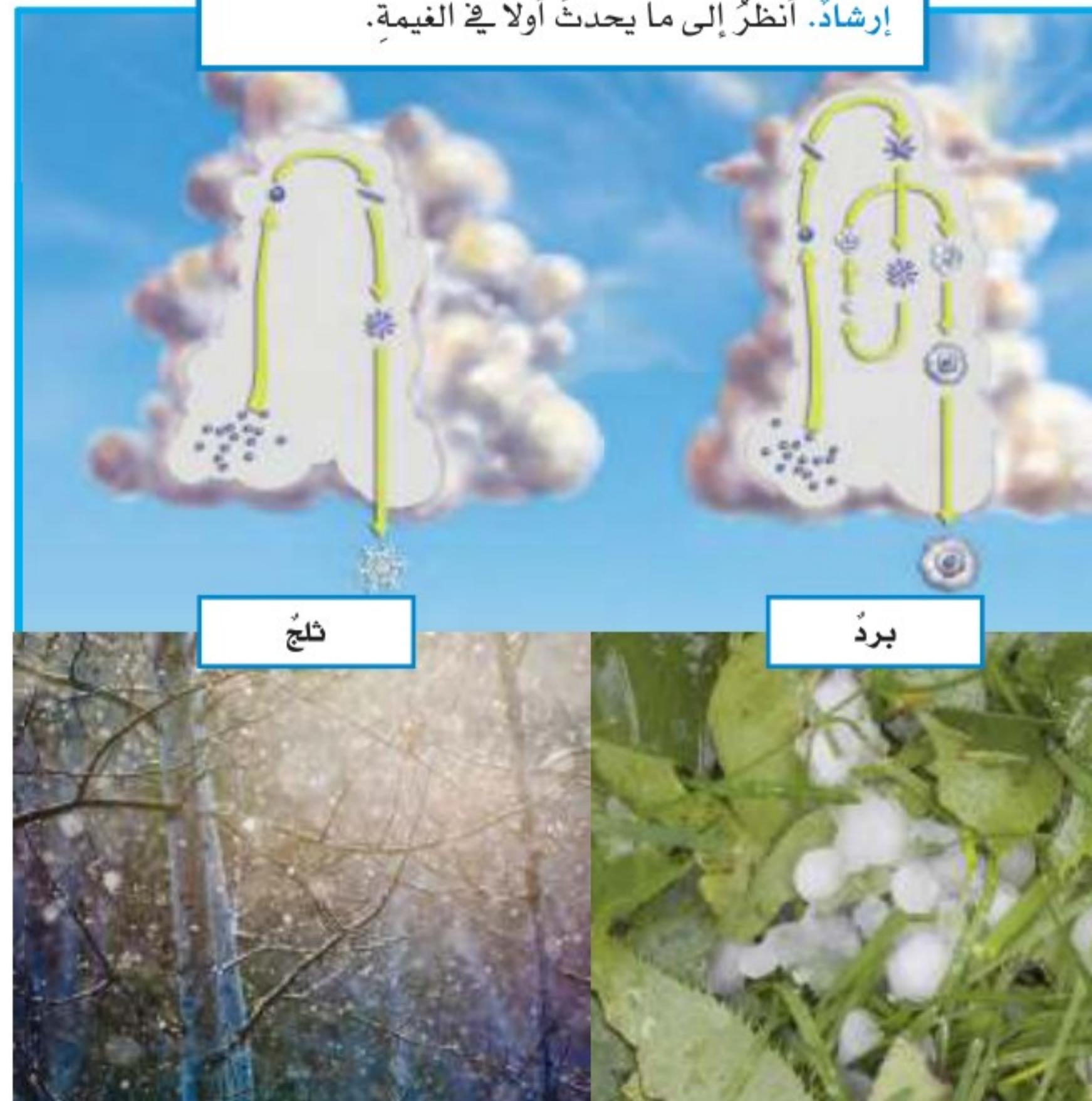


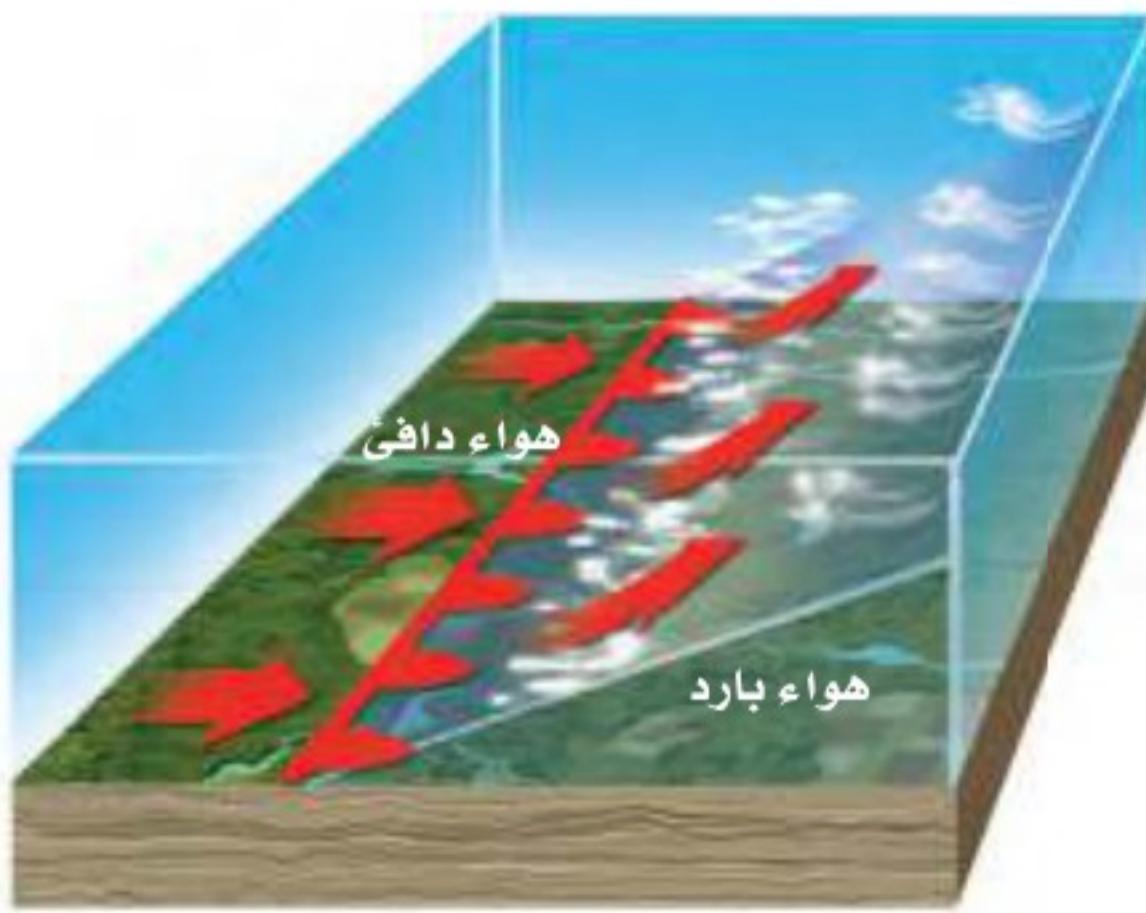
يتكونُ البرُد غالباً مرافقاً للعواصفِ الرعديةِ؛ حيث تتكونُ الغيمةُ منْ قطراتِ ماءٍ معَ كمَيَّةٍ قليلةٍ منْ بلوراتِ الجليدِ. وعندَ الهطولِ تجمَدُ قطراتِ الرياحِ وتتدفعُها الرياحُ إلى أعلىٍ، فتعيدها إلى الغيمةِ، فيتكتَّفُ المزيدُ منْ قطراتِ الماءِ عليها، ويزدادُ حجمُها، وتتكرَّرُ العمليةُ عدَّةَ مراتٍ قبلَ أنْ تسقطَ إلى الأرضِ.

أما الثلُجُ فيتكونُ عندما تكونُ درجةُ حرارةِ الهواءِ أقلَّ منْ درجةِ تجمُدِ الماءِ؛ حيثُ يتحولُ بخارُ الماءِ في الغيمةِ إلى بلوراتِ جليدٍ مباشرةً.

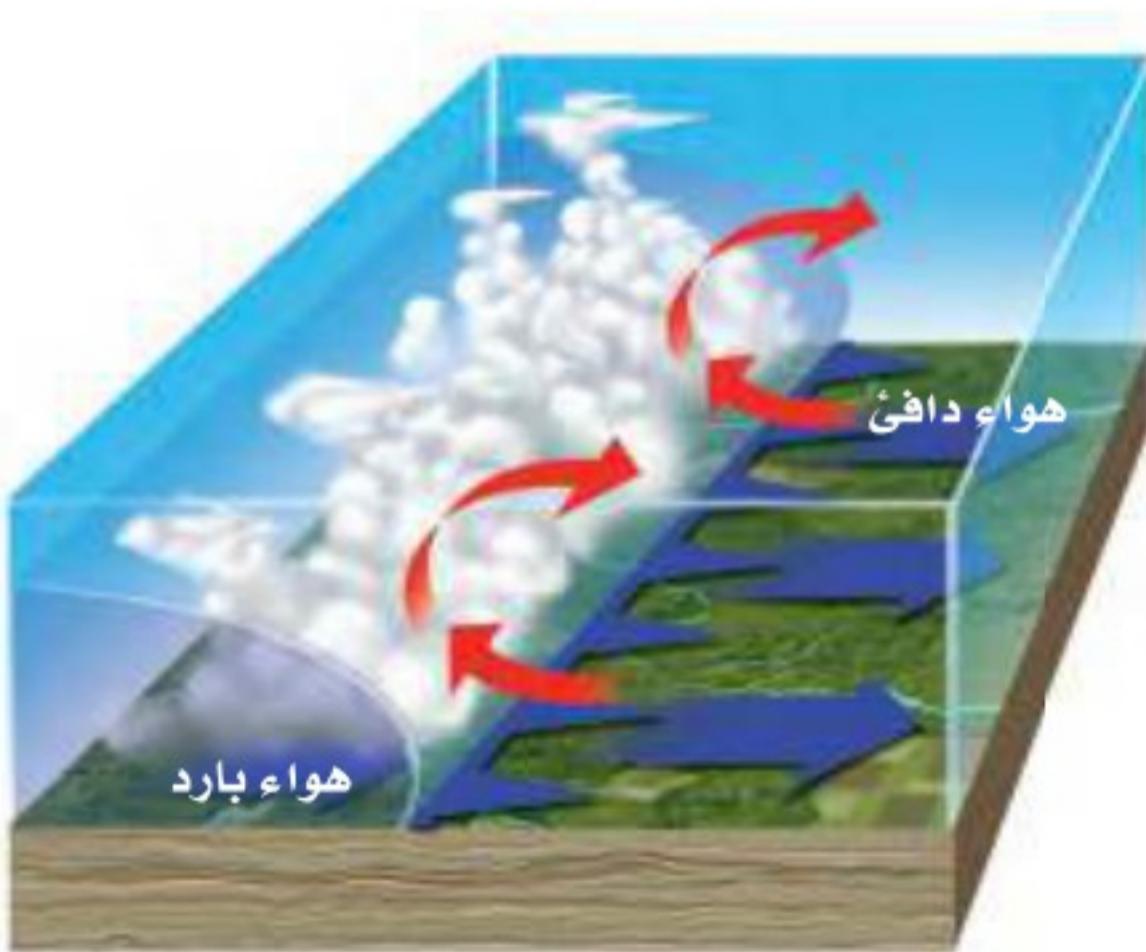
اقرأُ الشكلَ

ما أولُ خطوةٍ في تشكُّلِ كلِّ نوعٍ منْ أنواعِ الهطولِ؟
إرشادُ. انظرُ إلى ما يحدثُ أولاً في الغيمةِ.





جبهة دافئة تقترب من كتلة هوائية باردة



جبهة باردة تقترب من كتلة هوائية دافئة

أختبر نفسك



استنتاج. ماذا يحدث عندما تتحرك كتلة هوائية باردة وجافة نحو منطقة فوقها كتلة هوائية دافئة ورطبة؟

التفكير الناقد. ما البيانات التي يلزم معرفتها لتقدير المدة الزمنية التي تستغرقها جبهة هوائية لعبور الجزيرة الغربية؟

ما الكتل الهوائية؟ وما الجبهات الهوائية؟

يتأثر طقس أي منطقة بكتلة الهواء التي تمر فوقها؛ فالكتلة الهوائية منطقة واسعة من الهواء تمتاز بدرجة حرارة ورطوبة مشابهة في كل أجزائها. وقد تغطي مساحات واسعة تصل إلى آلاف الكيلومترات المربعة من اليابسة والمياه.

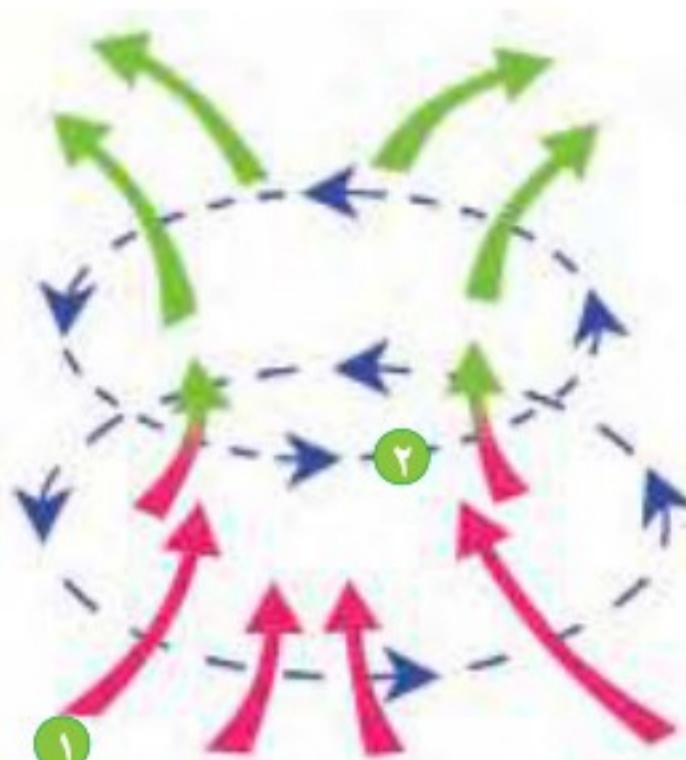
وتعتمد خصائص الكتلة الهوائية على مكان تكوينها؛ فقد تكون دافئة أو باردة، وقد تكون جافة أو رطبة. فالكتلة الهوائية التي تتكون فوق منطقة مياه دافئة تكون دافئة ورطبة. أمّا التي تتكون فوق منطقة باردة من اليابسة فتكون درجة حرارتها منخفضة وجافة.

تسمى منطقة التقاء الكتل الهوائية المختلفة **الجهات الهوائية**. فعند اقتراب الكتلة الهوائية الباردة من المناطق التي تكونت فيها إلى مناطق دافئة، يغوص هواها الكثيف تحت الهواء الساخن الخفيف، فيرفعه إلى أعلى، فيبرد ويكتشف بخار الماء، وتشكل الغيوم، وربما تسقط الأمطار والثلوج.

عندما تتشابه الكتل الهوائية في درجات الحرارة والرطوبة لا تحرّك هذه الكتل، وتكون الجهات الهوائية المستقرة، وهي حد يفصل بين كتلتين من الهواء لهما الصفات نفسها، بحيث لا تستطيع إداهما أن تحل محل الأخرى.

يمكن توقع حالة الطقس بمعرفة أنواع الكتل والجهات الهوائية، وسرعة الرياح واتجاهها.

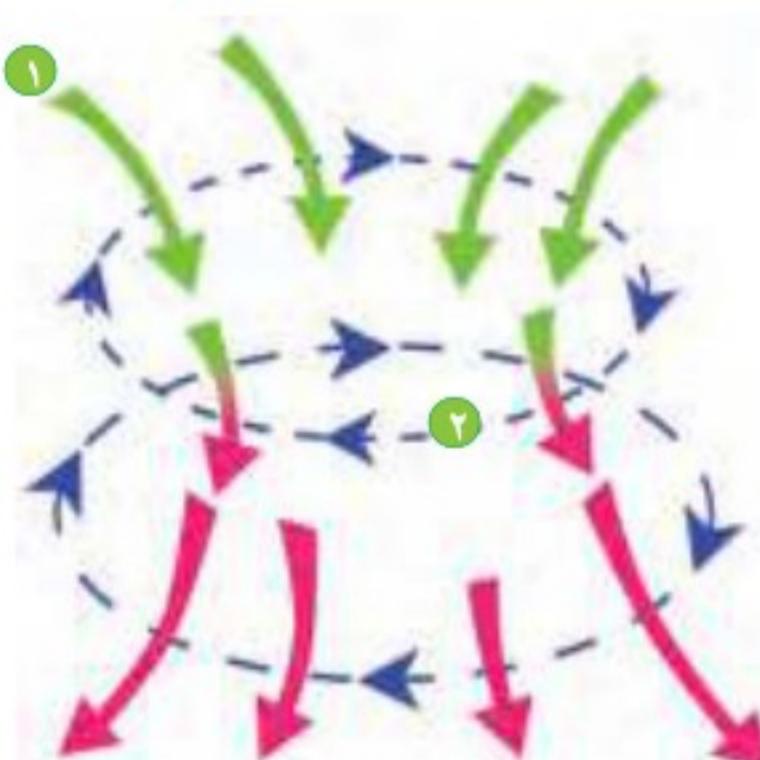
المنخفض الجوي



الهواء الدافئ الرطب

- ١ يتحرك الهواء إلى الداخل في اتجاه مركز الضغط المنخفض من جميع الجهات.
- ٢ تتحرك الرياح في عكس اتجاه عقارب الساعة.

المرتفع الجوي



الهواء البارد الجاف

- ١ يتحرك الهواء إلى الخارج من مركز الضغط المرتفع إلى جميع الجهات.
- ٢ تتحرك الرياح في اتجاه عقارب الساعة.

ما أنظمة الضغط الجوي؟

إنَّ معرفة موقع أنظمة الضغط المرتفع والضغط المنخفض يمكنُ أن تدلُّ على حالة الطقس في منطقة ما. فالمنخفض الجوي كتلةٌ من الهواء يكونُ الضغطُ في مركزها منخفضاً، أمَّا المرتفع الجوي فهو كتلةٌ من الهواء يكونُ الضغطُ في مركزها مرتفعاً.

ولأنَّ الهواء الدافئ الرطب يمتازُ بضغطٍ منخفضٍ فعادةً ما يصاحبه طقسٌ دافئٌ وعواصفٌ. والرطوبة الجوية التي تصاحبُ الكتل الهوائية ذات الضغط المنخفض تنخفضُ درجة حرارتها عندما ترتفع إلى أعلى وتتكثُّف مكونةً الغيوم والأمطار وأنواعاً مختلفةً من الهطول.

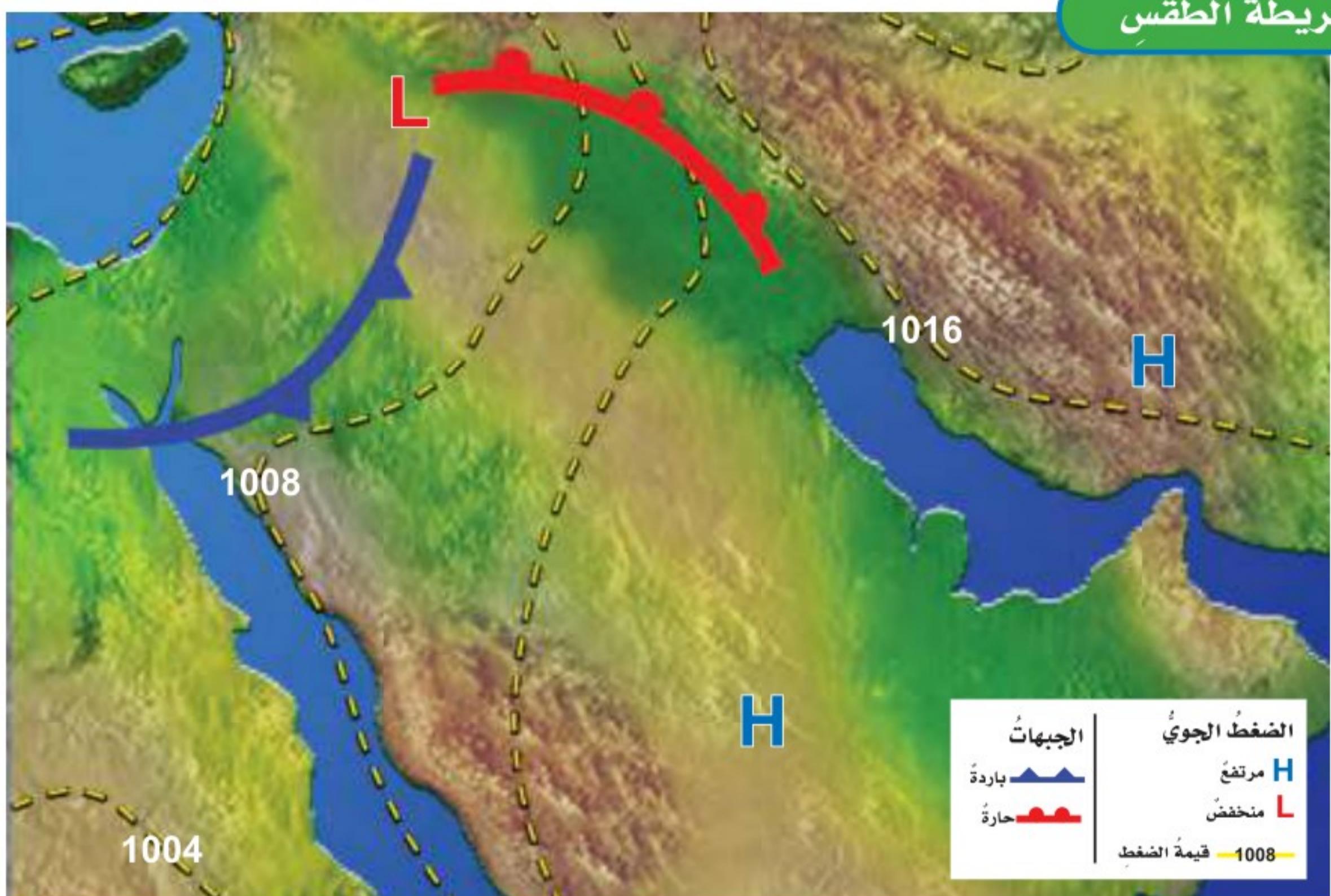
ولأنَّ الهواء البارد الجاف يمتازُ بضغطٍ مرتفعٍ فعادةً ما يصاحبه طقسٌ جافٌ وصافي. وإذا كان هناك رطوبة فإنَّها تتبخُّر، ويخلُّ الجو من الغيوم.

يقومُ علماء الأرصاد الجوية بوضع قيم الضغط لمناطق مختلفةٍ في أماكنها على الخريطة لمعرفةِ أين يوجدُ المرتفع الجوي أو المنخفض الجوي في وقتٍ ما، ثم يقومون بتوصيل القيم المتساوية للضغط بخطوطٍ تسمى خطوطاً تساوي الضغط.

أختبر نفسك

استنتاج. ما الذي يسبِّبُ حركة الرياح على نحو دوراني في اتجاهات مختلفة في مناطق الضغط المرتفع والمنخفض؟

التفكير الناقد. كيف يمكن الاستفادة من معرفة موقع أنظمة الضغط المرتفع والضغط المنخفض لتوقع حالة الطقس؟



علامٌ تدلُّ خرائطُ الطقسِ؟

الجويَّ للأرضِ والطقسِ؛ حيثُ يقومونَ بحسابِ المتغيراتِ التي قد تؤثُّرُ في الطقسِ؛ لتوقعِ حالةِ جوٍّ اليومِ أو الأيامِ التاليةِ.

يقيسُ العلماءُ المتغيراتِ بصورةٍ ثابتةٍ؛ لأنَّ التغييرَ في قيمِ أحدِ هذهِ المتغيراتِ يغيِّرُ منْ حالةِ الطقسِ.

أختبرُ نفسيًّا

استنتاجٌ. إذا تحركَ نظامُ ضغطٍ مرتفعٍ نحو منطقتكَ، فماذا تتوقعُ أنْ تكونَ حالةُ الطقسِ في اليومِ التالي؟

كيفَ نعرفُ أماكنَ تساقطِ الأمطارِ؟ تشيرُ خريطةُ الطقسِ إلى حالةِ الطقسِ لمنطقةٍ ما في وقتٍ محددٍ. وتبيَّنُ خرائطُ الطقسِ الضغطَ الجويَّ ومتغيراتٍ أخرىٍ مختلفةٍ. يستعملُ العلماءُ رمزاً لكلَّ واحدٍ منْ هذهِ المتغيراتِ. فالجبهاتُ الهوائيةُ الباردةُ مثلاً تظهرُ في صورةٍ قوسٍ تبرُّزُ منهُ مثلثٌ صغيرةٌ باللونِ الأزرقِ، وهذهِ المثلثاتُ تشيرُ إلى اتجاهِ حركةِ الهواءِ الباردِ. وتظهرُ الجبهاتُ الحارمةُ في صورةٍ قوسٍ باللونِ الأحمرِ تبرُّزُ منهُ أنصافُ دوائرٍ تشيرُ إلى اتجاهِ حركةِ الهواءِ الساخنِ.

علماءُ الأرصادِ الجويةِ هُمُ الذينَ يدرسونَ الغلافَ

التَّفَكِيرُ النَّاقِدُ. ما المتغيراتُ التي تزيدُ معرفتها قبلَ خروجِكَ منَ المنزلِ؟ ولماذا؟

مراجعة الدرس

أفكُرْ، وأتحدُثْ، وأكتبْ

١ **المفردات.** تسمى الغيوم التي تتكون بالقرب من سطح الأرض الغيوم

٢ **استنتاج.** ما نوع الغيمة التي تكون على شكل طبقات وتكثر على ارتفاعات منخفضة؟

استنتاجات	إرشادات النص

٣ **التفكير الناقد.** إذا أردت بناء محطة للرصد الجوي، فما الأدوات التي تحتاج إليها؟

٤ **اختيار الإجابة الصحيحة.** أي المتغيرات التالية يقيسها علماء الأرصاد لتوقع حالة الطقس؟
أ. حركة المرور
ب. ضغط الهواء
ج. البارومتر
د. عدد السكان

٥ **اختيار الإجابة الصحيحة.** أي مما يلي ليس شكلًا من أشكال الهطول الصلب؟
أ. المطر
ب. الثلوج
ج. البرد
د. المطر المتجمد

٦ **السؤال الأساسي.** كيف تؤثر الكتل والجبهات الهوائية وبخار الماء في حالة الطقس؟

ملخص مصور

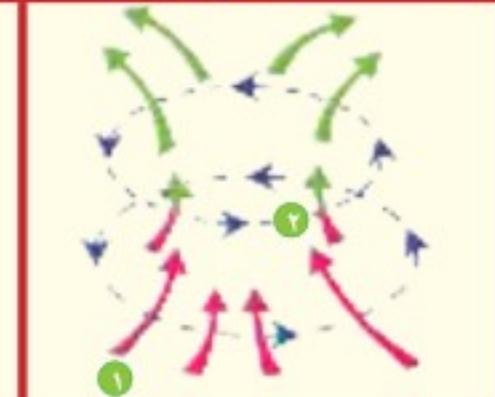
الغيوم والهطول يتشكلان بفعل وجود بخار الماء في الهواء.



تؤثر الكتل الهوائية والجبهات الهوائية في الطقس في مناطق واسعة.



يمكن أن تساعد معرفة أماكن أنظمة الضغط الجوي المرتفع والضغط الجوي المنخفض على معرفة حالة الطقس.



المطويات أنظم أفكاري



أعمل مطوية الخص فيها ما تعلمته عن الغيوم والهطول.

العلوم والفن

خريطة طقس محلية

أرسم خريطة طقس لمنطقتي من خلال توقعى لحالة الطقس ليوم غدٍ، ثم أضع مقاييسًا ورموزًا للخريطة.



العلوم والرياضيات

توقع كمية الأمطار

أشار تقرير النشرة الجوية الذي أذيع الساعة السادسة صباحاً إلى أن معدل سقوط الأمطار ٢ سم مكعب في الساعة. ما كمية الأمطار التي يمكن أن تكون سقطت عند إذاعة التقرير التالي الساعة ٨ صباحاً.

أعمل كالعلماء

استقصاء مبنيٌّ

كيف أثبتُ أنَّ بخار الماء موجودٌ في الهواء؟

أكونُ فرضيةً

كلوريد الكوبالت مادة كيميائية تُستخدم للكشف عن وجود بخار الماء، يكون لون ورق الكلوريد الكوبالت أزرق في الهواء الجوي الجاف، ويتحول إلى اللون الزهري في الهواء الجوي الذي يوجد فيه بخار الماء. أكتب فرضية على النحو التالي: "إذا تبخر الماء فإنَّ ورق الكلوريد الكوبالت القريب من الماء أو الموجود فوق الماء سوف.....".



الخطوة ١



الخطوة ٢



الخطوة ٣



الخطوة ٤

أحتاج إلى:



قارورتين بلاستيكيتين



مقصٌ



شريطٌ لاصقٌ



أوراقِ كلوريدِ الكوبالت



كأسين بلاستيكيتين



وراقٌ

أختبر فرضيتي

١ **احذر.** أقصِّ الجزء العلويَّ من القارورتين.

٢ ألصُّ ورقةَ الكلوريدِ الكوبالتِ في قاعِ القارورتين.

٣ أقلبْ قارورةً رأساً على عقبٍ فوقَ كأس بلاستيكيٍّ فارغٍ. وأملأُ كأساً آخرٍ بالماء حتى متصلفها، وأضعُ القارورةَ الثانيةَ فوقَها.

٤ ألصُّ ورقةَ ثالثةً منْ الكلوريدِ الكوبالت على ورقٍ، وأتركُها معرَّضةً للهواء الجوي.

٥ **الاحظ.** اتفحَّصْ لونَ أوراقِ الكلوريدِ الكوبالت.

٦ **اسجل البيانات.** أكتبْ أيَّ تغييرٍ في لونِ ورقِ الكلوريدِ الكوبالت.

نشاط استقصائيٌّ

استخلاصُ النتائج

هل تدعمُ نتائجي فرضيتي؟ لماذا؟ أعرضُ ما توصلتُ إليه من نتائج على زملائي.

استقصاءً مفتوحٍ

ما تأثيرُ الرياحِ في معدلِ تبخرِ الماءِ؟ أفَكُرُ في سؤالٍ آخرَ للاستقصاءِ. أصممُ تجربةً للإجابةِ عن سؤالي. يجبُ أنْ أنظمَ تجربتي لاختبارِ متغيرٍ واحدٍ فقطً أو العاملِ الذي تمَّ تغييرُه. يجبُ أنْ أكتبَ خطواتِ تجربتي حتى يتمكّنَ الآخرونَ من إعادةِ التجربةِ.



استخلاصُ النتائج

٧. استخدمُ المتغيرات. أحددُ المتغيرات في هذه التجربة. ما الغايةُ من الصاقِ ورقةِ كلوريدِ الكوبالتِ على ورقةِ؟

٨. استنتاج. هل الأدلةُ التي جمعتها من ملاحظاتِي دعمَتْ فرضيتي؟

استقصاءً موجّهٍ

هل تؤثّرُ مساحةُ السطحِ في معدلِ تبخرِ الماءِ؟
أكونُ فرضيةً

تعلمتُ أنَّ بخارَ الماءِ يمكنُ الكشفُ عنه في الهواءِ. هل يتبخّرُ الماءُ بسرعةٍ من المسطحاتِ المائيةِ مع زيادةِ مساحةِ سطحِها؟ أكتبُ إجابةً على شكلِ فرضيةٍ على النحوِ التالي: "إذا زادت مساحةُ سطحِ الماءِ فإنَّ معدلَ تبخرِه سوف.....".

أختبرُ فرضيتي

أصممُ خطةً أختبرُ فيها فرضيتي، ثمَّ أكتبُ الموادَ والأدواتِ التي أحتاجُ إليها، وكذلكَ مصادرُ المعلوماتِ والخطواتِ التي سأتابعُها. أسجلُ نتائجي وملاحظاتِي عندَ اتّباعِ خطتي.



أكمل كلاً من الجمل التالية بالمفردة المناسبة:

الجبهة الهوائية

الرطوبة

الضغط الجوي

الطقس

الكتلة الهوائية

البارومتر

خريطة الطقس

١ تمثل حالة الطقس لمنطقة ما في وقت محدد على .

٢ كمية بخار الماء في الغلاف الجوي تسمى

٣ تلتقي الكتل الهوائية في منطقة تسمى

٤ حالة الجو في وقت محدد في منطقة معينة تسمى

٥ تعرف القوة الواقعه على مساحة محددة بفعل وزن عمود الهواء بـ

٦ تعرف المنطقة الواسعة من الغلاف الجوي للهواء والتي لها خصائص متشابهة بـ

٧ يقاس الضغط الجوي باستعمال

ملخص مصور

الدرس الأول

تغير طاقة الشمس الحرارية قيم الضغط الجوي وتسبب الرياح.



الدرس الثاني

يسبب بخار الماء في الهواء تكون الغيوم والضباب والهطول. تغير حالة الطقس عندما تتحرك الكتل والجبهات الهوائية.



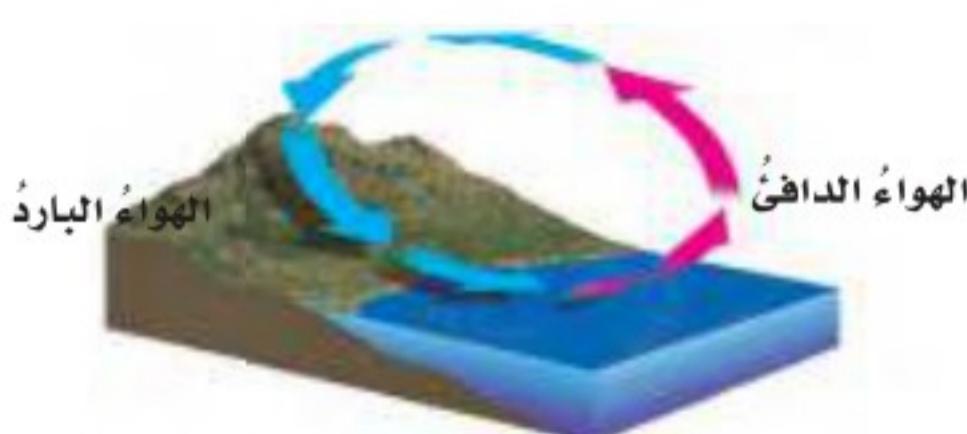
المطويات أنظم أفکاري

الصق المطويات التي عملتها في كل درس على ورقة كبيرة مقواة. أستعين بهذه المطويات على مراجعة ما تعلمته في هذا الفصل.



١٤ اختيار الإجابة الصحيحة: مانوع الرياح

المحلية التي تظهر في الشكل؟



- أ. نسيم الجبل.
- ب. نسيم البرّ.
- ج. نسيم البحر.
- د. نسيم الوادي.

١٥ كيف يتوقع العلماء حالة الطقس؟

التقويم الأدائي

ألوان راصدًا جوياً

ماذا أفعل؟

١. أسجل درجات الحرارة وكمية المطر وأنواع الغيوم كل يوم في الوقت نفسه مدة أسبوع.
٢. أكتب على ورقة درجتي الحرارة العظمى والصغرى في كل يوم بالإضافة إلى كمية المطر ونوع الغيوم.

٣. أمثل بالأعمدة درجات الحرارة التي سجلتها.

أحلل نتائجي

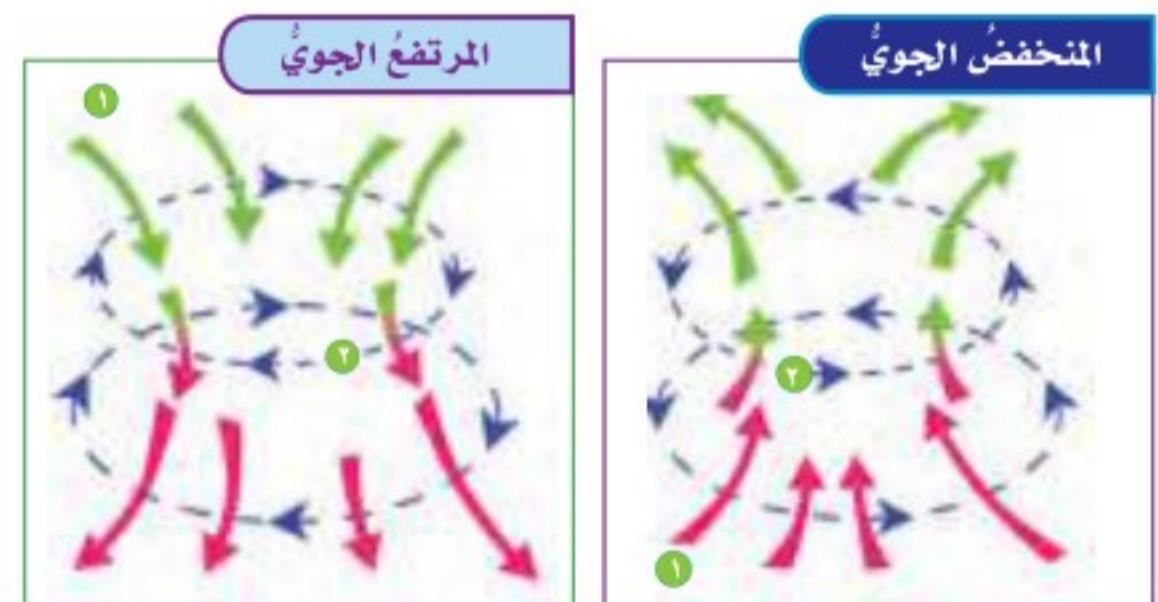
استعمل التمثيل البياني لاستخلاص النتائج حول الطقس السائد في المنطقة خلال الأسبوع.

أجيب عن الأسئلة التالية إجابة تامة:

٨ **الفكرة الرئيسية والتفاصيل.** كيف تؤثر

الشمس في طقس الأرض؟

٩ **اقارن** بين اتجاه حركة الرياح في المنخفض الجوي والمرتفع الجوي.



١٠ **التواصل.** أكتب فقرةً أوضح فيها ما كيس الرياح؟ وكيف يعمل؟ وماذا يقيس؟

١١ **التفكير الناقد.** لماذا يهتم الناس بمعرفة حالة الطقس كل يوم؟

١٢ **قصة شخصية.** أكتب قصة حول إجراءات السلامة التي أقوم بها أنا وأسرتي عند اقتراب فصل الشتاء، وماذا يحدث إذا لم أستعد لقدومه؟

١٣ **صواب أم خطأ.** يكون التنبؤ بحالة الطقس دقيقاً في جميع الأوقات. هل هذه العبارة صحيحة أم خاطئة؟ أفسر إجابتي.

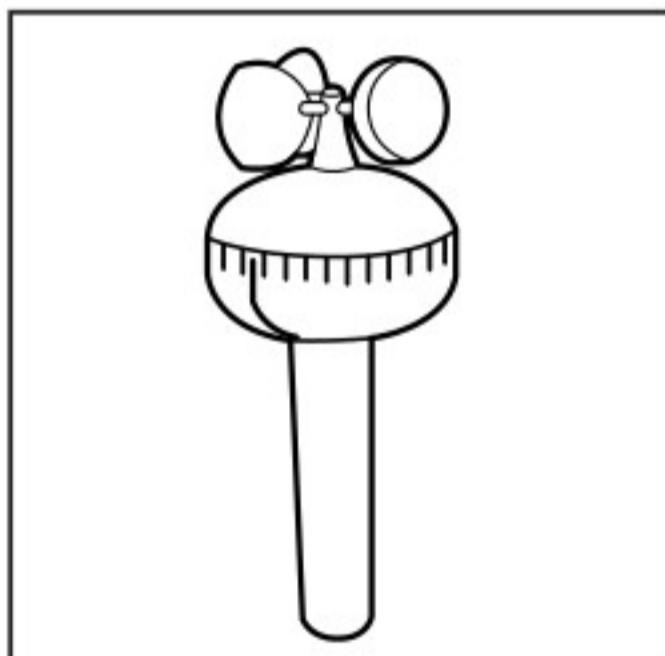
نموذج اختبار

٣ ما نوع الغيوم المبينة في الشكل أدناه؟



- أ. ريشية
- ب. طبقية
- ج. ركامية
- د. ضباب

٤ تكون الأداة المبينة في الشكل أدناه من مجموعه من الأكواب تدور حول محور عند هبوب الريح، ماذا يمكن أن تقيس هذه الأداة؟

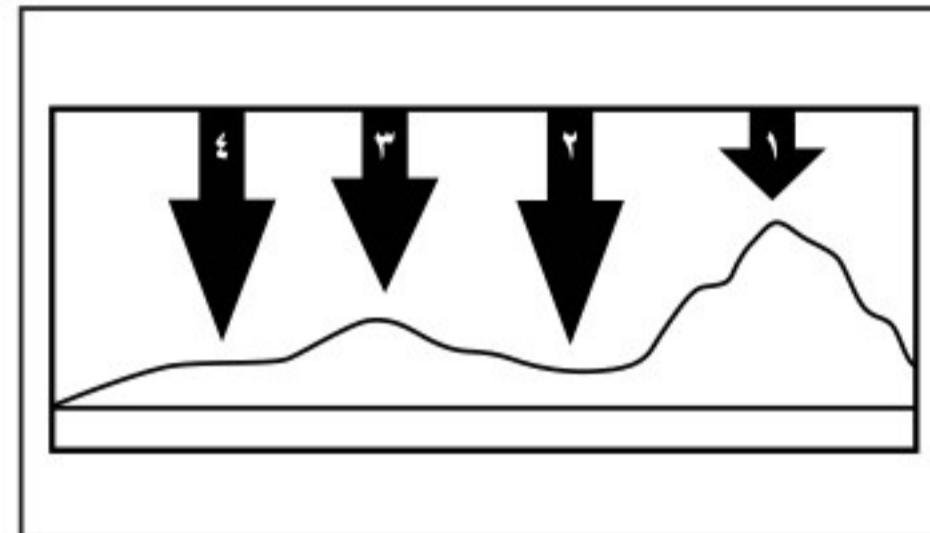


- أ. اتجاه الريح
- ب. سرعة الريح
- ج. كمية الهطول
- د. الضغط الجوي



اختار الإجابة الصحيحة:

١ في الشكل أدناه يمثل السهم عمود الهواء فوق كل منطقة.



في أي موقع يكون الضغط الجوي أقل مما يمكن عند درجة الحرارة نفسها؟

- أ. ١
- ب. ٢
- ج. ٣
- د. ٤

٢ ماذا يحدث عند ارتفاع درجة حرارة الهواء؟

أ. تزداد المسافة بين جزيئات الهواء، وتقل كثافتها.

ب. تقل المسافة بين جزيئات الهواء، وتزداد كثافتها.

ج. يزداد الضغط الجوي.

د. تقل حركة جزيئات الهواء.

أجِيبُ عنِ الأسئلةِ التاليةِ :

٨ في أثناءِ اللعبِ بالطائرةِ الورقيةِ على شاطئِ البحرِ كانَتِ الريحُ تُحرّكُ الطائرةَ في الاتجاهِ المبيّنِ في الشكلِ أدناهُ.



أتوقعُ كيفَ تكوّنتِ الريحُ التي سبّبتْ حركةَ الطائرةِ.

٩ أقارن بينَ أنظمةِ الضغطِ الجويِ المرتفعِ والضغطِ الجويِ المنخفضِ، وأبيّنُ في مقارنتي اتجاهَ حركةِ الهواءِ، ودرجةَ حرارةِ الهواءِ، ورطوبةِ الهواءِ في كُلِّ نظامٍ.

٥ ما نوعُ الهطولِ الذي يتشكّلُ عندَ تراكمِ قطراتِ الماءِ فوقَ بلوراتِ الجليدِ، في أثناءِ العواصفِ الرعديةِ؟

- أ. قطراتُ مطرٍ
- ب. بَرَدٌ
- ج. مطرٌ متجمّدٌ
- د. ثلجٌ

٦ في أيِّ طبقاتِ الغلافِ الجويِ تَحدُثُ معظمُ تغييراتِ الطقسِ؟

- أ. التروبوسفير
- ب. الستراتوسفير
- ج. الميزوسفير
- د. الثيرموسفير

٧ أيُّ أنواعِ الغيومِ التاليةِ أكثرُ ارتفاعاً عنْ سطحِ الأرضِ؟

- أ. الضبابُ
- ب. الطبقيةُ
- ج. الركاميةُ
- د. الريشيةُ

اتحقّق منْ همّي			
المرجع	السؤال	المرجع	السؤال
١٦	٢	١٧	١
٢٠	٤	٢٧-٢٦	٣
١٥-١٤	٦	٢٩-٢٨	٥
١٩-١٨	٨	٢٧-٢٦	٧
وزارة التعليم		٣١	٩

الفصل الثامن

العواصف والمناخ

الغدراة
العاصفة
ما علاقه مناخ منطقة
ما بنوع العواصف المتشكله
فيها؟

الأسئلة الأساسية

الدرس الأول

ما الذي يسبب ظروف الطقس
القاسية؟

الدرس الثاني

ما العوامل التي تؤثر في مناخ منطقة
ما؟



مفردات الفكرة العامة



العاصفة الرعدية عاصفة ممطرة، فيها برق ورعد.



العاصفة الرملية عاصفة تحدث فوق المناطق التي لا يغطيها غطاء نباتي حيث تهب الرياح فتحمل معها الغبار والرمال المفتككة.



إعصار حلزوني عاصفة كبيرة دوارة ذات ضغط منخفض في مركزها.



المناخ متوسط الحالة الجوية في مكان ما خلال فترة زمنية طويلة.



ظل المطر منطقة من الجبل تقع في الجانب غير المواجه للريح.



التغيير المناخي هو أي تغير مؤثر وطويل المدى في معدل حالة الطقس يحدث لمنطقة معينة.

العواصفُ

انظر واتسأْلُ

يهدُ أكثرُ من ٤٠٠٠ عاصفةً رعديةً يومياً على الأرضِ. ما الذي يسبُبُ هذه العواصفَ؟



تشاھد استقصائی

أحتاج إلى:



- مقص
- لوح كرتون
- صندوق بلاستيكي شفاف
- رقائق الألومنيوم
- ماء بارد
- وعاءين
- ماء ساخن
- صبغات طعام حمراء وزرقاء



الخطوة ٣



استكشف أكثر

هل زيادة الفرق بين درجتي حرارة كتلتي الماء البارد والساخن تزيد من ملاحظة الآخر؟ **أكون فرضية** وأختبرها.

استكشف

ماذا يحدث عند التقى كتلتين من الهواء مختلفتين في درجة الحرارة؟

أكون فرضية

ماذا يحدث لكتلة هواء عندما تلاقي كتلة هواء أخرى أبْرَد منها؟ أكتب إجابتي على شكل فرضية. على النحو الآتي: "إذا قابلت كتلة من الهواء كتلة أخرى أبْرَد منها فإن---".

إن استخدامي للماء بوصفه نموذجاً للهواء يساعدني على اختبار فرضيتي؛ لأن الماء يتَدَفَّقُ ويحمل حرارة مثل الهواء.

أختبر فرضيتي

١ أحذر. أستعمل المقص لأقطع الكرتون ليتناسب بدقة عرض الصندوق، وأغلقه برقائق الألومنيوم.

٢ أصب أربع كؤوس من الماء البارد في الوعاء الأول، وأربع كؤوس من الماء الحار في الوعاء الثاني. ثم أضع بضع قطرات من صبغة الطعام الزرقاء في وعاء الماء البارد، وأخرى حمراء في وعاء الماء الساخن.

٣ أثبت الكرتون يا حكام في منتصف قاعدة الصندوق بشكل رأسى، وأصب الماء البارد على أحد جانبيه، والماء الساخن على الجانب الآخر.

٤ لاحظ. انظر إلى الوعاء البلاستيكي من أحد جانبيه بحيث أرى الماء على جانبي قطعة الكرتون، وأراقب ما يحدث في أثناء رفع الكرتون رأسياً برفق من الصندوق.

٥ أعيد التجربة مستعملاً الماء الساخن في الحوضين وصبغة الطعام في حوض واحد فقط.

استخلص النتائج

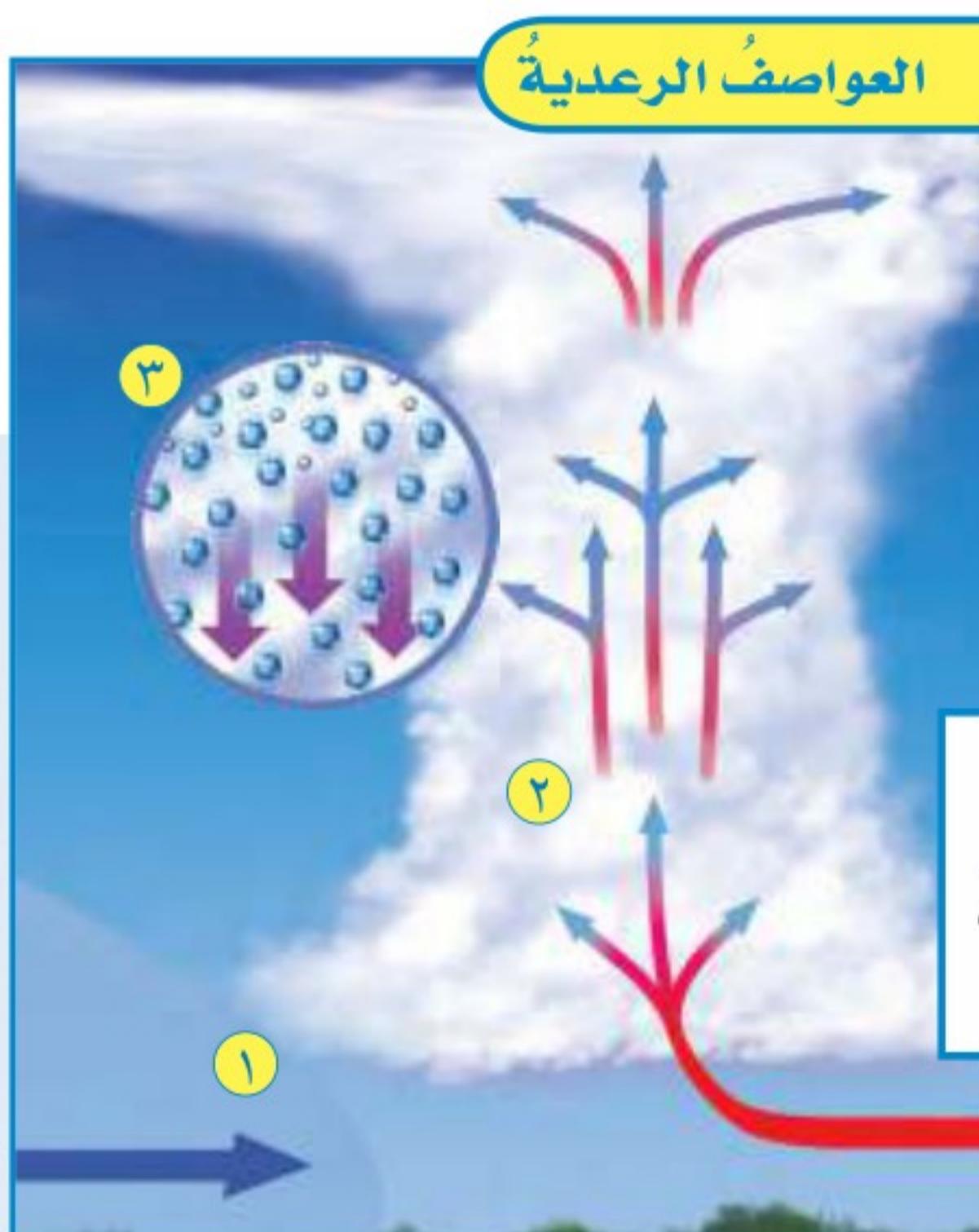
٦ ما المتغيرات في هذه التجربة؟

٧ أستنتج. ما الاختبار الذي يشابه تكون العاصفة؟ لماذا؟

ما العواصفُ الرعديةُ؟

عندما تهبُ العواصفُ الرعديةُ يومضُ البرقُ في السماءِ، ويدوي صوتُ الرعدِ، وتهطلُ الأمطارُ بغزارهِ في أثناء العاصفةِ، فيزدادُ منسوبُ المياهِ في الشوارعِ. فالعواصفُ الرعديةُ عاصفةٌ ممطرةٌ فيها برقٌ ورعدٌ.

تهبُ العاصفةُ الرعديةُ بسببِ ارتفاعِ الهواءِ الدافئِ الرطب إلى أعلى من خلالِ التياراتِ الصاعدةِ التي تسببُ ارتفاعَ الغيوم إلى أعلى مكونةً غيمةً طويلةً تسمى قمةَ العاصفةِ. أمّا عندما تسقطُ الأمطارُ فإنَّ الهواءَ الباردَ يندفعُ بسرعةٍ إلى أسفلٍ، وتحدُثُ في هذهِ الحالةِ التياراتُ الهابطةُ.



وتسبُبُ رفعهِ، فتتكونُ قمةُ العاصفةِ، ويبدأُ في التمددِ



عندما تصلُّ الرياحُ إلى ارتفاعاتٍ عاليَّةٍ.

الهطولُ : تساقطُ الأمطارِ.

أقرأ وأتعلم

السؤالُ الأساسيُّ

ما الذي يسبِّبُ ظروفَ الطقسِ القاسية؟

المفرداتُ

عواصفُ رعديةٌ

عواصفُ ثلجيةٌ

عواصفُ رمليةٌ

إعصارٌ قمعيٌّ

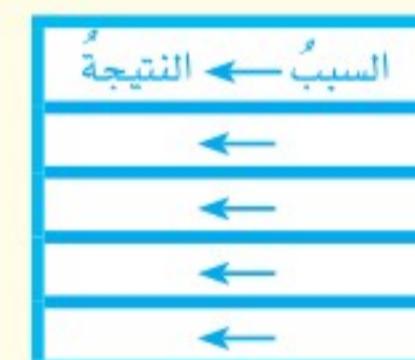
إعصارٌ حلزونيٌّ

أمواجٌ عاتيةٌ

إعصارٌ دوارٌ

مهارةُ القراءةِ

السببُ والنتيجةُ



أقرأ الشكل

ماذا يحدثُ لدرجةِ حرارةِ الهواءِ في قمةِ العاصفةِ؟
إرشادٌ: اللونُ الأحمرُ يمثلُ الهواءَ الساخنَ، والأزرقُ يمثلُ
الهواءَ الباردَ.

الجبهاتُ: الهواءُ الباردُ يدفعُ الهواءَ
الدافئِ الرطبَ إلى أعلى، فيبرُدُ ويتكتُفُ
بخارُ الماءِ.

قمةُ العاصفةِ: تُطلقُ الطاقةُ الناتجةُ
عنْ تكتُفِ بخارِ الماءِ التي تدفُقُ الهواءَ

إلى شحن الجسيمات بالكهرباء الساكنة. وهذا الأمر يشبه ما يحدث عند جر القدمين على السجاد، حيث يُشحن الجسم بالكهرباء الساكنة. وعندما يلمس إصبع الشخص أي جسم معدني، تتولد شرارة بين الإصبع والجسم المعدني ويشعر الشخص بارتعاش. وهذه الشرارة هي تفريغ للكهرباء الساكنة.

ويؤدي البرق إلى رفع درجة حرارة الهواء المحيط به إلى خمسة أمثال درجة حرارة سطح الشمس، مما يجعل الهواء يتمدد كثيراً. أما الرعد فهو صوت التمدد الفجائي العنيف الذي يحدث للهواء.

أختبر نفسك



السبب والنتيجة. ماذا يحدث عندما تتشكل العواصف الرعدية؟

التفكير الناقد. ما الشبه بين صوت الرعد والصوت الذي ينبع عن انفجار البالون المملوء بالهواء؟



البرق والرعد

البرق والرعد من الظواهر الكونية العظيمة التي يتبيّن لنا من خلالها عظمة الخالق سبحانه وتعالى وحكمته. وقد أشار القرآن الكريم إلى هاتين الظاهرتين، وما يصاحبهما من مشاعر الخوف والرجاء في تصوير بليل. قال تعالى:

﴿هُوَ الَّذِي يُرِيكُمُ الْبَرْقَ حَوْفًا وَطَمَعًا وَيُنَشِّئُ السَّحَابَ الْثَقَالَ﴾ [الرعد]. والبرق وميضه يحدث عندما تفرّغ قمة العاصفة شحناتها الكهربائية. وقد تنتقل الشحنات بين الغيمة نفسها، أو بين الغيوم المختلفة، أو بين الغيمة والأرض.

وتوضّح إحدى النظريات أن سبب تكون البرق هو احتكاك جسيمات الثلج و قطرات المطر الموجودة في التيارات الهاابطة مع الجسيمات الموجودة في التيارات الصاعدة في أثناء حركة الهواء، مما يؤدي

بعيداً. وقد ترك وراءها طبقة رقيقة من الهواء البارد في المناطق المنخفضة، ومنها الوديان. فإذا حدث هطل للمطر بسبب تبريد كتلة الهواء الساخنة فإن ماء المطر يتجمد عندما يلامس الهواء البارد بالقرب من سطح الأرض. فإذا كان سطح الأرض بارداً أيضاً فإن الجليد أو المطر المتجمد سوف يغطي سطح الأرض على شكل طبقة رقيقة من الجليد. فالعواصف الجليدية عاصفة يشكل فيها المطر المتجمد طبقة من الجليد على سطح الأرض.

وقد يؤدي وزن الجليد والثلج المتراكم على أسلاك الكهرباء وأغصان الأشجار إلى تقطيعها. وقد يسبب الجليد كذلك صعوبة في السير وقيادة السيارات؛ وذلك لأنّه يجعل الطرق زلقة. ومن الأضرار الأخرى للعواصف نزلات البرد. لذلك يجب أن نبقى داخل المنزل، ونلبس ثياباً دافئة في أثناء حدوث العواصف لنبقى آمنين.

اقرأ الصورة

أي صورة تمثل عاصفة جليدية؟
إرشاد. انظر إلى الجليد في الصورة.



ما العواصف الثلجية؟ وما العواصف الرملية؟

العواصف الثلجية

تنشأ العواصف الثلجية عندما تلتقي كتلتان من الهواء مختلفتان في درجة الحرارة ونسبة الرطوبة. فالعواصف الثلجية في المملكة العربية السعودية مثلاً قد تنشأ عندما تلتقي كتلة هوائية محملة بالهواء البارد،قادمة من شرق أوروبا فوق جزيرة قبرص، وجبهة هوائية دافئة قادمة من الهند مارة فوق بحر العرب. وبعض هذه العواصف قد تسبب تساقط الثلوج أو البرد، وانخفاضاً في درجة حرارة الجو. وبعضها الآخر قد يسبب انخفاضاً كبيراً في درجة حرارة الأرض، مما يؤدي إلى تكون الثلوج على سطح الأرض.

العواصف الجليدية

عندما تقترب كتلة هوائية ساخنة من كتلة هوائية باردة فإن الكتلة الساخنة عادةً ما تدفع الكتلة الباردة

العواصف الثلجية والجليدية



تبدأ العواصفُ الرمليةُ الصيفية عادةً في العشرين الأول من شهر يونيو من كلّ عام تقريباً حتى العشرين الأخير من شهر يوليو، وتوثّر هذه العواصفُ في المنطقة الشرقية أكثرَ من تأثيرها في باقي المناطق؛ لأنَّ تضاريسها مستويةٌ عموماً، ويسمُّ هذا في سرعةِ الرياح السائدة، ومن ثمَّ في تحريكِ الكثبانِ الرمليةِ وإثارةِ الغبارِ.

يُنصحُ في أثناءِ العاصفةِ الرمليةِ المكوثِ في البيتِ معَ إغلاقِ النوافذ والأبوابِ بشكلٍ مُحكم، ووضعِ فوطٍ مبللةٍ على الفتحاتِ الصغيرةِ في النوافذ، وفي حالِ الخروجِ لأمرِ طارئٍ تُوضعُ الكماماتُ على الأنفِ والفمِ.



انظر كتاب جرعة وعي
(الوقاية من الغبار)

أختبرُ نفسي



السببُ والنتيجةُ. ما الظروفُ التي تنشأ عنْها العواصفُ الرملية؟

التفكيرُ الناقدُ. لماذا تحدث العواصف الرملية عادةً في المناطق التي لا يغطيها غطاءً نباتيًّا؟

العواصفُ الرمليةُ

العواصفُ الرمليةُ منَ الظواهرِ الجويةِ التي تحدثُ في المناطقِ الجافةِ وشبَّهِ الجافة. وتحدُث العواصفُ الرمليةُ في العادةِ عندما تهبُ الرياحُ فوقَ المناطقِ التي لا يغطيها غطاءً نباتيًّا، فتحملُ معَها الغبارَ والرمَالَ المفككةَ.

تصنَّفُ العواصفُ الرمليةُ المؤثرةُ في المملكةِ إلى نوعين؛ اعتماداً على مواسمِ حدوثِها:

العواصفُ الرمليةُ الشتويةُ - الريعيةُ. وهذه العواصفُ تحدثُ نتيجةً الرياحِ المصاحبةِ لتقدمِ المنخفضاتِ الجويةِ القادمةِ منَ البحرِ الأبيضِ المتوسطِ في اتجاهِ المملكة. تبدأ هذه العواصف عادةً في أواخرِ فصلِ الشتاءِ، وتمتدُ طوالَ فصلِ الربعِ ويكونُ تركيزُها في شهرِيْ أبريلَ ومايو.

العواصفُ الرمليةُ الصيفيةُ. تبدأ هذه العواصفُ مع هبوبِ الرياحِ المعروفةِ باسمِ البوارِحِ والتي تهبُ على الجزيرةِ العربيةِ منْ جهةِ بلادِ الشامِ، متوجهةً نحوَ الجنوبِ الشرقيِّ. ويشملُ تأثيرُ هذهِ الرياحِ المنطقةَ الشرقيةَ وأجزاءً منَ المنطقةِ الوسطىِ، ومنها منطقةُ الرياضِ والمنطقةُ الشماليةُ الشرقيةُ منَ المملكةِ.

عواصفُ رمليةٌ تهبُ على المنطقةِ الوسطىِ منَ المملكةِ



نشاط

إعصار قمعي داخل قنينة

- ١ أملأ ثلث قنينة بلاستيكية سعتها لتران بالماء.
- ٢ أضع قنينة بلاستيكية فارغة سعتها لتران مقلوبة فوق فوهة القرنينة الأولى.
- ٣ أستخدم لاصقا شفافاً لتثبيت القرنينتين معاً.
- ٤ **أعمل نموذجاً.** أحمل القرنينتين من عنقيهما وأقلبهما بحيث تصبح القرنينة التي تحوي الماء في الأعلى، وأثبتهما فوق الطاولة.
- ٥ **لاحظ.** ماذا أشاهد؟
كيف يشبه هذا النموذج حركة الريح في الإعصار القمعي؟



ما الإعصار القمعي؟

في الظروف الطبيعية قد تتحول العاصفة الرعدية إلى إعصار قمعي.

الإعصار القمعي هو دوران سحابة على شكل قمعي يصاحب رياح شديدة تزيد سرعتها على ٥٠٠ كم في الساعة.

يبدأ تشكيل الإعصار القمعي عندما يتحرك هواء ساخن في العاصفة الرعدية إلى أعلى مسبيبا وجود منطقة ذات ضغط جوي منخفض. ويؤدي الضغط المنخفض إلى تدفق الهواء إلى الداخل وإلى أعلى، وحينما يتدفق الهواء إلى مركز منطقة الضغط المنخفض يبدأ في الدوران بسرعة.

وتبدو الغيوم من الأرض على شكل قمع. ويتضاعف الهواء الساخن في مركز الغيمة الدوارة ذات الشكل القمعي، فيهطل المطر من الغيمة إلى الخارج. وعندما يلامس طرف الغيمة ذات الشكل القمعي الأرض تصبح إعصاراً قمعياً.

ولأن جزءاً يسيراً نسبياً من الإعصار القمعي يلامس الأرض فإن هذا الإعصار قد يدمّر المنازل الواقعة

مراحل تشكيل الإعصار القمعي

- ٣ تصبح الغيمة ذات الشكل القمعي إعصاراً قمعياً عند ملامستها سطح الأرض.



- ٢ تتكون غيمة ذات شكل قمعي عندما يبدأ الهواء في الدوران.



- ١ يتحرك الهواء الساخن إلى أعلى في قمة العاصفة الرعدية.



إعصار حلزوني

ما الأعاصير الحلزونية؟

قد تتحول العاصفة الرعدية إلى عاصفة مدارية. والعاصفة المدارية رياح دوارة مع ضغط جوي منخفض في مركزها. وتنشأ بالقرب من خط الاستواء؛ حيث يكون المحيط ساخناً، فتصاعد بخار الماء من الماء الساخن إلى أعلى، وتزداد رطوبة الجو، ويتدفق الهواء البارد إلى المنطقة ليحل محل البخار الساخن. ويستمر الماء في التبخر فيقل الضغط الجوي أكثر، ويتحرك الهواء من مناطق الضغط الجوي المرتفع المحيطة بالمنطقة في اتجاه منطقة الضغط المنخفض، مما يسبب دوراناً للرياح.

وتتحول العاصفة المدارية إلى إعصار حلزوني عندما تزيد سرعة الرياح فيها على 119 كم في الساعة. ويبدو الإعصار الحلزوني من الفضاء على شكل غيوم حلزونية مع تجويف في الوسط. وهذا التجويف هو مركز منطقة الضغط الجوي المنخفض، ويسمى عين الإعصار الحلزوني. وتشكل الغيوم حافة حول العين وتنشر بعيداً خارجها.

على جانب الشارع، ولا يلامس المنازل الواقعة على الجانب المقابل.

ويكمن الخطر في أثناء حدوث الإعصار القمعي في الأجسام المتطايرة والرياح القوية الشديدة. وعند سماع التحذير من الإعصار القمعي يلجم الناس إلى مكان آمن في الطوابق السفلية من المنازل. وإذا كانوا داخل السيارات فإنهم يخرجون منها ويبحثون عن مكان آمن.

أختبر نفسك

السؤال والنتيجة. ما الذي يسبب دوران الرياح في الإعصار القمعي؟

التفكير الناقد. قد يؤدي الاختلاف في ضغط الهواء إلى انفجار المباني المغلقة في أثناء مرور الإعصار القمعي. لماذا؟

الأعاصير الدوارة

تسمى أي عاصفة ذات ضغط منخفض في مركزها وتسبب نمطاً دورانياً للرياح **الإعصار الدوار**.

ولهذا يطلق على كل من العاصف المدارية والأعاصير الحلوانية والأعاصير القمعية اسم **الأعاصير الدوارة**؛ حيث تتميز جميعها بضغط منخفض في مركزها وحركة دورانية للرياح فيها.

أختبر نفسك



السبب والنتيجة. عند أي نقطة يمكن أن تتحول العاصفة المدارية إلى إعصار حلزوني؟

التفكير الناقد. هل العاصفة الرعدية إعصار دوار؟

قد تدمر الأمواج العاتية الشواطئ والمباني القريبة من الماء وتقتل الأشجار.

تصل سرعة الرياح القريبة من عين الإعصار إلى 300 كم في الساعة، وتكون المنطقة ذات الضغط المنخفض داخل العين هادئة مع عدم حدوث هطول للأمطار أو رياح.

يستطيع الإعصار الحلزوني سحب العاصف الرعدية القريبة إليه. وقد يصل قطر الإعصار الحلزوني الكبير إلى 2000 كم، وقد يغطي عدة دول. تسبب الأعاصير الحلزونية أمواجاً كبيرة في المحيطات. وهذه الأمواج تسبب ارتفاعاً للماء فيها يسمى **الأمواج العاتية**. وعندما تتحرك العاصفة على الشواطئ قد تسبب ارتفاعاً مفاجئاً لمستوى الماء، أو موجة قد يصل ارتفاعها إلى عدة أمتار.

أسرتي العزيزة



نورة تنظر للسماء وتقول: كيف يمكن تفادي أضرار العاصف قبل وقوعها؟

فواز: يقوم الدفاع المدني بإرسال رسائل تحذيرية لكافة السكان بقصد توخي الحذر.

نورة: وكيف عرفت ذلك؟

فواز: لقد قرأت إحدى رسائلهم في الهاتف المحمول لوالدي.





بالون الطقس



طائرة



تُجمع البيانات من عين الإعصار
باستخدام هذه الطائرة.

كيف يتم تتبع العاصفة؟

يستخدم خبراء الأرصاد الجوية أجهزة متنوعة لجمع المعلومات حول المتغيرات التي قد تؤثر في الأعاصير. وتستخدم محطات الرصد الجوية المنتشرة في بقاع الأرض معدات - منها كيس الرياح، والبارومتر ومقاييس المطر - لجمع معلومات عن الأحوال الجوية المحلية.

يستعمل عدد من محطات الرصد الجوي رادار دوبلر الذي يتبع سرعة واتجاه الرياح وكميات الأمطار؛ وذلك بقياس التغير في حركة أي جسم، كأن يكون الجسم مقرباً أو متبعاً عن محطة الرصد.

ويستخدم العلماء كذلك بالونات لجمع معلومات عن أحوال الطقس في طبقات الجو العليا. وهذه البالونات تحمل معدات ترسل معلومات عن الضغط الجوي ودرجة الحرارة والرطوبة للمحطات الأرضية، ويعمل خبراء الأرصاد الجوية على جمع البيانات حول ارتفاع الرياح، برصد حركة البالون.

وتلتقط أقمار الرصد الجوي الصناعية صوراً للغلاف الجوي من الفضاء. ويلتقط أحد أنواع الكاميرات صوراً للحرارة اليابسة والمحيطات، بينما تلتقط أنواع أخرى من الكاميرات صوراً للغيوم، وتستطيع تعقب حجم وموقع الأعاصير، ولكن الصور التي تبثها الأقمار الصناعية لا تستطيع تحديد سرعة الرياح في الأعاصير، لذلك يسافر خبراء الأرصاد الجوية بالطائرات إلى أماكن الأعاصير، ويستخدمون الأجهزة لجمع المعلومات. وباستخدام المعلومات الدقيقة التي تم جمعها حول سرعة الرياح والضغط يستطيع خبراء الطقس التنبؤ بمسار الإعصار.

أختبر نفسك



السؤال والنتيجة. ما الأجهزة التي تستخدم لقياس سرعة الرياح في العاصفة؟



التفكير الناقد. ماذا يستفيد الراصد الجوي من تتبع درجة حرارة ماء المحيط طوال السنة؟

مراجعة الدرس

أفكُرْ، وأتحدُثْ، وأكتبْ

١ **المفردات.** الأعاصيرُ القمعيةُ والأعاصيرُ الحلوانيةُ أمثلةُ على



٢ **السببُ والنتيجة.** ما سببُ تكونِ الأعاصيرِ الحلوانية؟

٣ **التفكيرُ الناقدُ.** ما سببُ عدم تحولِ معظمِ العواصفِ الرعديةِ إلى عواصفِ دوارة؟

٤ **اختارُ الإجابةَ الصحيحة.** ما الأمواجُ العاتية؟
أ. النمطُ الدورانيُ للرياح
ب. ارتفاعُ الماءِ في المحيطِ
ج. عاصفةُ شتويةٌ مع أمطارٍ متجمدةٍ
د. منطقةٌ واسعةٌ من الهواءِ الباردِ

٥ **اختارُ الإجابةَ الصحيحة.** أيٌ مما يأتي عاصفةٌ ذاتُ ضغطٍ منخفضٍ في مركزِها؟
أ. العاصفةُ الرعديةُ ب. العاصفةُ الجليديةُ
ج. الإعصارُ القمعيُ د. العاصفةُ الثلجيةُ

٦ **السؤالُ الأساسيُّ.** ما الذي يسبِّبُ ظروفَ الطقسِ القاسية؟

ملخصُ مصوَّرٌ

تنشأُ العواصفُ الرعديةُ والعواصفُ الثلجيةُ عندما تلتقي كتلتانِ من الهواءِ مختلفتانِ في درجتي الحرارةِ والرطوبةِ.



الأعاصيرُ الدوارةُ - ومنها الأعاصيرُ الحلوانيةُ والأعاصيرُ القمعيةُ - أعاصيرُ ذاتُ ضغطٍ جويٍ منخفضٍ في مركزِها ورياحٌ دائِريةٌ.



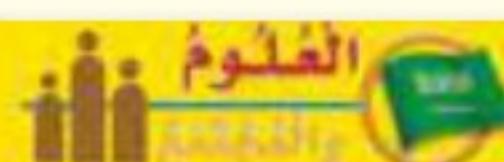
يستخدمُ خبراءُ الأرصادِ الجويةِ أنواعاً مختلفةً من المعداتِ لجمع البياناتِ حولِ متغيراتِ الطقسِ.



المَطْوِيَاتُ أَنْظُمْ أَفْكاري

أعملُ مطويةً كالتالي في الشكل، أستخدمُ العناوينَ الواردةَ فيها، ثم أناقشُ المواضيعَ التي تعلمتُها فيها.

الفكرة الرئيسية	هذا تعلمته	أمثلة ورسوم
نحو العواصف الرعدية والثلجية عندهما		
الأعاصير الدوارة - ومنها الأعاصير الحلوانية والأعاصير القمعية		
كيف الأرصاد الجوية هي		



السلامةُ عندَ حدوثِ الأعاصير
أكتبُ تقريراً يصفُ إجراءاتِ السلامةِ التي يجبُ التقيدُ بها حالَ حدوثِ عواصفٍ وأضمنُه دورَ الدفاعِ المدنيِّ في تقديمِ العونِ والمساعدةِ للمواطنين.



قصةٌ خياليةٌ
أكتبُ حولَ الأعمالِ التي أحبُ أنْ أعملَها إذا أصبحتُ خبيراً أرصادَ جوية. وأناقشُ المهامَ اليوميةَ التي يجبُ أنْ أعملَها.

كم يبعد البرق؟

ضرب الكسور الاعتيادية

لضرب عدد في كسرٍ اعْتِياديٌّ:

- أكتب العدد في صورة كسرٍ بسطه العدد، ومقامه 1.
- أضرب البسط في البسط، والمقام في المقام.
- أجُد الناتج وأختصر.

$$\frac{1}{5} \times \frac{1}{20} = \frac{1}{100}$$

عندما نرى وميض البرق تمر بضع ثوانٍ قبل سماعنا صوت الرعد؛ فصوت الرعد ينتقل بسرعة $\frac{1}{3}$ كم في الثانية تقريباً. أحسب كم ثانيةً تحتاج لسماع صوت الرعد منذ رؤيتي وميض البرق. يمكنني استخدام هذه المعلومات لإيجاد بُعد وميض البرق.

أحل:



المُنَاخُ

انظر واتسأ

يعيش الناس حول العالم في مناطق مختلفة في درجات حرارتها. بعض هذه المناطق ذات درجات حرارة باردة طوال العام، بينما تكون مناطق أخرى حارة. ما الذي يسبب هذا الاختلاف؟



نَشَاطٌ استقصائِيٌّ

استكشف

كيف يؤثرُ البعدُ عن البحرِ في درجة الحرارة؟

أتوقع

تقعُ مدينة الدمام على ساحل الخليج العربي، بينما تقعُ مدينة الرياض بعيداً عن الساحل. أتوقع كيف يؤثرُ البعدُ عن البحر في درجة حرارة المدينة؟

أختبرُ توقعِي

- استخدم بيانات درجة الحرارة في الجدول المجاور للمقارنة بين درجة الحرارة العظمى الشهرية في مدينة الرياض والدمام.
- استخدم بيانات درجة الحرارة في الجدول المجاور للمقارنة بين درجة الحرارة الصغرى الشهرية في كلٍ من الرياض والدمام.

استخلص النتائج

أفسّرُ البيانات. ما المدينة التي يحدثُ فيها أكبرُ تغيرٍ في درجة الحرارة خلال السنة؟ ما المدينة التي يحدثُ فيها أقلُ تغيرٍ في درجة الحرارة خلال السنة؟

استنتاج. كيف يمكن أن يؤثرُ البحرُ في تغيير درجة حرارة المدينتين؟

اتواصلُ. اكتب تقريراً أوضحُ فيه كيف تدعمُ بيانات درجة الحرارة للمدينتين - أو لا تدعمُ - توقعِي. وأفحص بيانات مدن أخرى لتحسين دقة توقعِي.

استكشف أكثر

أكتب تواقيعاً أوضحُ فيه كيف أنَّ القربَ من البحرِ يؤثرُ في متغيرات الطقس الأخرى؟ أجمع بيانات كلتا المدينتين وأقارنها. ثم اكتب تقريراً أوضح فيه كيف تدعمُ البيانات - أو لا تدعمُ - توقعِي؟

متوسط درجة الحرارة العظمى (س)		
الشهر	مدينة الرياض	المدينة الدمام
يناير	٢٠,٢	٢٩
فبراير	٢٣	٢٩
مارس	٢٧,٣	٢٩
أبريل	٣٣,٣	٣٣
مايو	٣٩,١	٣٥
يونيو	٤٢,٤	٣٦
يوليو	٤٣,٥	٣٧
أغسطس	٤٣,٢	٣٧
سبتمبر	٤٠,٣	٣٦
أكتوبر	٣٥	٣٥
نوفمبر	٢٧,٧	٣٣
ديسمبر	٢٢	٣٠

متوسط درجة الحرارة الصغرى (س)		
الشهر	مدينة الرياض	المدينة الدمام
يناير	٩	١٨
فبراير	١١	١٨
مارس	١٥	١٩
أبريل	٢٠,٣	٢١
مايو	٢٥,٧	٢٣
يونيو	٢٧,٦	٢٤
يوليو	٢٩,١	٢٦
أغسطس	٢٨,٨	٢٧
سبتمبر	٢٥,٧	٢٥
أكتوبر	٢٠,٩	٢٣
نوفمبر	١٥,٤	٢٢
ديسمبر	١٠,٦	١٩



ما المناخ؟

يتغير الطقس من يوم إلى آخر، ومع هذا فإن الطقس في أي منطقة يميل إلى اتباع نمط معين. تتميز مدينة الرياض مثلاً بقلة الأمطار، وطقس شديد الحرارة صيفاً. كذلك تتميز بانخفاض الرطوبة طوال العام، وخصوصاً في فصل الصيف. لذلك فإن المناخ السائد في مدينة الرياض مناخ جاف وحار.

يعرف المناخ بأنه متوسط الحالة الجوية في مكان ما خلال فترة زمنية محددة. ويعد كل من متوسط درجة الحرارة ومتوسط هطول الأمطار أكثر المتغيرات أهمية في تحديد المناخ.

تعدد دوائر العرض أكبر مؤثر في المناخ بسبب اعتماد المناخ على درجة حرارة الشعاع الشمسي. وتقع معظم المملكة العربية السعودية - بحسب مقياس درجة الحرارة العالمي - في نطاق المناخ المداري، ومع ذلك يمكن تقسيم مناخ المملكة إلى نطاقات مناخية محلية محددة.

أقرأ واتعلم

السؤال الأساسي

ما العوامل التي تؤثر في مناخ منطقة ما؟

المفردات

المناخ

التيار المائي

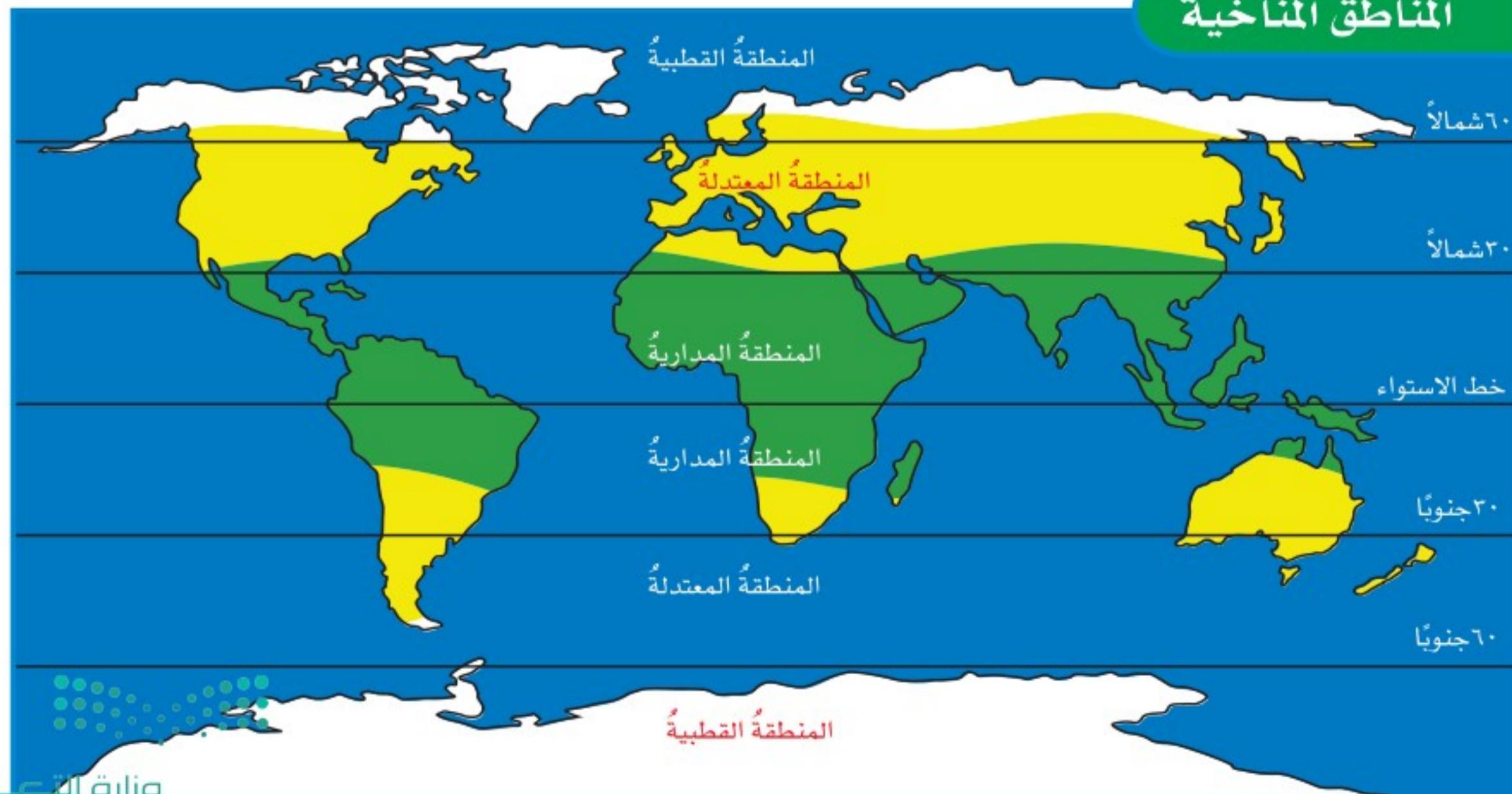
ظل المطر

تغير المناخ

مهارة القراءة

التصنيف

المناطق المناخية





أقرأ الشكل

ما نوع المناخ الذي يميز الغابات الصنوبرية؟
إرشاد: استخدم المقياس الموجود على جانبي الشكل لإيجاد المناخ الذي يقابل الغابات الصنوبرية.

وتسمى الغازات التي تجحب الحرارة بالغازات الدفيئة. وعند حرق الوقود الأحفوري تباعث الغازات الدفيئة. وكذلك تزداد كمية ثاني أكسيد الكربون في الغلاف الجوي نتيجة حرق الأشجار.

وكلما زادت كمية غازات الدفيئة في الغلاف الجوي انبعثت حرارة أكثر في اتجاه الأرض. وقد يؤدي هذا إلى الزيادة العالمية البطيئة في درجة الحرارة.

أختبر نفسك

أصنف. ما المناخ السائد في شبه الجزيرة العربية؟

التفكير الناقد. ما المناخ السائد في المنطقة التي تعيش فيها؟

والطريقة الأخرى لتصنيف المناطق المناخية تكون بوصف أنواع المخلوقات الحية التي تعيش فيها، وبخاصية النباتات؛ فكل نوع من أنواع النبات يحتاج إلى ظروف خاصة لكي ينمو. ومن هذه الظروف الهطول وأشعة الشمس ودرجة الحرارة. ولذلك يمكن أن تستخدم النباتات لتحديد أنواع المناطق المناخية. وسيرد تفصيل هذه المناطق في صفحات لاحقة بإذن الله تعالى.

ويؤكد العديد من العلماء أن المناخ العالمي يزداد سخونة؛ حيث يشع سطح الأرض الطاقة الحرارية المنبعثة من الأشعة الشمسية التي امتصها في النهار إلى الغلاف الجوي، ويدلل على ذلك بروادة سطح الأرض في الليل. وتعمل بعض الغازات الموجودة في طبقات الغلاف الجوي، - ومنها بخار الماء وثاني أكسيد الكربون والأوزون - على امتصاص الكثير من الأشعة الصادرة من الأرض، ثم يعاد إشعاع بعضها إلى سطح الأرض مرة أخرى، مما يؤدي إلى تسخينه.

التيارات المائية

يعرف **التيار المائي** بأنه حركة مياه المحيط المستمرة. فالتيار الذي يمتد على طول الساحل الشرقي للولايات المتحدة ويقطع المحيط الأطلسي يحمل معه المياه الدافئة القرية من خط الاستواء، ويتوجه نحو الأقطاب. بينما تحمل التيارات الأخرى المياه الباردة من الأقطاب وتتجه نحو خط الاستواء. وتأثر درجة حرارة التيارات في مناخ اليابسة القرية منها.

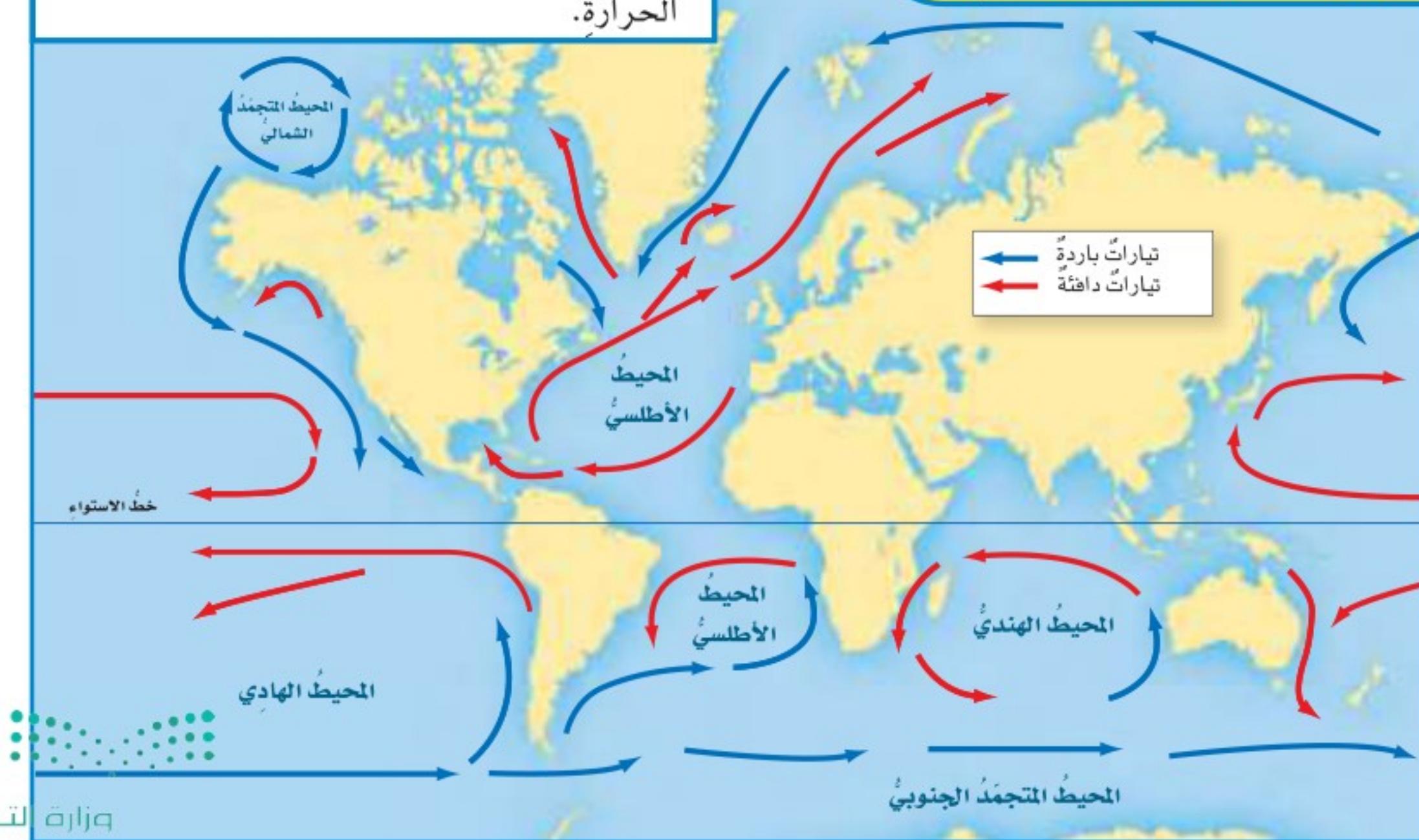
ما الذي يؤثر في المناخ؟

هناك عوامل مختلفة تؤثر في المناخ بالإضافة إلى دوائر العرض، منها: **البعد عن المسطحات المائية**، و**تيارات المحيط**، والرياح، والارتفاع، والسلالات الجبلية.

البعد عن المسطحات المائية

معظم سطح الأرض مغطى بالمياه. ومع ذلك فإن هناك بعض المناطق تقع بعيداً عن المسطحات المائية الكبرى ومنها المحيطات. لذلك فإن درجة حرارة أي مدينة بعيدة عن شواطئ المسطحات المائية تكون عادةً أدفأ صيفاً وأبرد شتاءً من المدينة التي تقع بالقرب منها.

التيارات المائية في المحيطات



نشاط

المناخ وظل المطر

١ أعمل نموذجا. تقع مدینتا أبها والخمسين في اتجاهين متعاكسين على سلسلة جبال عسیر. ولتعرف موقعی هاتین المدینتين مقارنة بالسلسلة الجبلية تحتاج إلى معلومات عن الطقس. فما المعلومات التي تحتاج إليها؟

المططل السنوي (مم)	متوسط درجة الحرارة صيفاً (س)	المدينة
٤٩٥	٢٧	أبها
٥٤	٣٥	الخمسين

- ٢ ما الموقع الذي يستقبل أمطاراً أكثر؟**
- ٣ ما الموقع الأكثر دفئاً؟**
- ٤ أستنتج ما المدينة التي تقع على السلسلة الجبلية في الجانب المواجه لهبوب الرياح؟**
- ٥ أستنتاج ما المدينة التي تقع في منطقة ظل المطر؟**

أختبر نفسك

أصنف. إذا كان أحد جوانب سلسلة جبلية حاراً وجافاً فهل هو الجانب المواجه لا تجاه الرياح أم الجانب الآخر؟

التفكير الناقد. كم تتوقع أن تكون كمية الأمطار في المناطق الساحلية القريبة من تيار دافئ؟



السلسل الجبلية

تؤثر السلسل الجبلية في نمط الهطول. فالهواء الرطب الدافئ يتحرك إلى أعلى الجبال فيبرد، ويتكثّف بخار الماء، وتهطل الأمطار على الجبل في الجانب المواجه لمehler الرياح. بينما الهواء المتحرك إلى أسفل في الجانب الآخر يكون حاراً وجافاً. وتسمى المنطقة من الجبل التي تقع في الجانب غير المواجه للرياح **ظل المطر**.

الرياح

عندما يتبخّر الماء من تيارات المحيط الدافئة الواقعة عند خط الاستواء، تحمل الرياح البخار بعيداً في اتجاه المناطق الباردة. وهناك يتكتّف البخار، وتتبّع منه حرارة نحو الغلاف الجوي. كذلك فإنَّ الرياح العالمية أيضاً تحرُك الكتل والجبهات الهوائية.

الارتفاع

يزداد مناخ منطقة ما ببرودة كلما زاد ارتفاعها عن مستوى سطح البحر. لذلك تنمو النباتات الاستوائية على طول سفوح الجبال القريبة من خط الاستواء. بينما نجد ثلوجاً دائمةً وجليداً على قمم الجبال.

السلبية لـ**تغير المناخ** ينبغي أن تتضاد مع الجهد للحد من ارتفاع الحرارة الشامل؛ ليقي دون درجتين سليوس. ويتم ذلك لأن نقص من اعتمادنا على النفط بوصفه المصدر الأساسي للطاقة، والتوجه نحو مصادر الطاقة المتجددة، وترشيد استخدام الطاقة.

أختبر نفسك

أصنف. ما العوامل الطبيعية التي تؤدي إلى تغير المناخ؟

التفكير الناقد. ما أثر تغير المناخ في المناطق القطبية؟

أطلقت المملكة العربية السعودية في المنطقة الواقعة على ساحل البحر الأحمر وخليج العقبة، "مشروع نيوم" الأضخم من نوعه عالمياً لبناء مدينة ذكية تعتمد على طاقة النظيفة (طاقة الرياح، الطاقة الشمسية).



ما التغير المناخي؟

التغير المناخي هو أي تغير مؤثر وطويل المدى في معدل حالة الطقس يحدث لمنطقة معينة. يشمل تغير المناخ التغيرات في معدل درجات الحرارة، ومعدل الهطول، وحالات الرياح هذه التغيرات قد تحدث بسبب عمليات طبيعية، منها البراكين، أو شدة الأشعة الشمسية، أو سقوط النيازك الكبيرة، أو بسبب نشاطات الإنسان العمرانية والصناعية.

لقد أدى التوجه نحو تطوير الصناعة في الأعوام الـ ١٥٠ الماضية إلى استخراج وحرق مiliارات الأطنان من الوقود الأحفوري لتوليد الطاقة. هذه الأنواع من الموارد الأحفورية تطلق غازات دفيئة تحبس الحرارة، ومنها ثاني أكسيد الكربون، وهي من أهم أسباب تغير المناخ.

وقد أدت كميات هذه الغازات إلى رفع حرارة الكوكب ١,٢ درجة سليوس، مقارنة بمستويات ما قبل ذلك. ويعتقد العلماء أنه لتجنب الآثار



مراجعة الدرس

أفكُرْ، وأتحدُثْ، وأكتبْ

- ١ **المفردات.** متوسطُ الطقسِ لأيِّ مكانٍ هوَ .
- ٢ **أصنف.** إذاً أظهرتِ البياناتُ أنَّ تياراً يحملُ مياهاً منَ القطبينِ في اتجاهِ خطِّ الاستواءِ فما نوعُ هذا التيار؟

- ٣ **التفكير الناقد.** لماذا يكونُ مناخُ المدنِ الواقعة على شواطئِ المحيطاتِ أدقَّاً شتاً منْ مناخِ المدنِ الواقعة بعيداً عنها عندَ خطِّ العرضِ نفسه؟

- ٤ **اختار الإجابة الصحيحة.** ماذا تسمى الحركةُ المستمرةُ لماءِ المحيطِ؟

أ. هطولاً
ب. إعصاراً

- ٥ **اختار الإجابة الصحيحة.** أيُّ المتغيرات الآتية ليست منَ المتغيراتِ التي تؤثرُ في مناخِ منطقةٍ ما؟

أ. المنطقةُ المعتدلة
ب. الارتفاعُ

ج. دوائرُ العرضِ
د. التياراتُ المائية

- ٦ **السؤالُ الأساسيُّ.** ما العواملُ التي تؤثرُ في مناخِ منطقةٍ ما؟

ملخصُ مصوَّرٌ

يمكنُ تقسيمُ المناخِ وفقاً لأنواعِ النباتات



عادةً ما تكونُ مناطقُ ظلِّ المطرِ في السلسلةِ الجبليةِ جافةً.



يحدثُ تغييرُ المناخِ بسببِ عواملٍ طبيعيةٍ وعواملٍ بشريةٍ.



المَطْوِيَاتُ أنظِمُ أفكارِي

أعملُ مطويةً أخْصُ فيها ما تعلمتُه عنِ المناخِ.



العلومُ والرياضياتُ

متوسطُ درجةِ الحرارة

أبحثُ عنْ درجةِ حرارةِ منطقتي خلالَ السنةِ الماضيةِ. وأحسبُ المتوسطَ الشهريَّ لدرجةِ الحرارةِ، ثمَّ أرسمُ جدولًا أو رسمًا بيانيًّا لمقارنةِ البياناتِ

تغييرُ المناخ

أبحثُ وأكتبُ تقريرًا عنْ كيفيةِ تأثيرِ السكانِ الذينَ يعيشونَ في المناطقِ الصحراويةِ والقطبيةِ بتغييرِ المناخِ.



الطائف

مِصِيفٌ جَمِيلٌ



السبب والنتيجة

أبحث عما يجعل شيئاً ما يحدث لأعرف الأسباب.

النتيجة هو ما حدث بفعل السبب.

أكتب عن

السبب والنتيجة

١. ما الذي يجعل مناخ الطائف لطيفاً صيفاً مقارنة بالمدن الأخرى القريبة منها؟

٢. لماذا يتخذ المواطنون الطائف مِصِيفاً؟

تقع مدينة "الطائف" على منحدرات جبال "السرورات"، وهي تتوسّط قمة جبل غزوان، على ارتفاع يتجاوز ١٨٠٠ متر فوق سطح البحر. وتبعد عن شاطئ البحر الأحمر حوالي ١٥٠ كم.

الارتفاع عن سطح البحر ونسمات البحر الأحمر يلطّفان مناخ الطائف؛ حيث يبلغ متوسّط درجة الحرارة العظمى في الطائف حوالي ٣٥ درجة سلسليوس في شهر يونيو. أمّا الصغرى فيبلغ متوسّطها حوالي درجة سلسليوس في شهر يناير. أمّا الأمطار فأقل معدّل للأمطار في أبريل بمعدل ١ مم فقط، وأكثرها في مايو بمعدل ٣٠ مم.

اشتهرت الطائف زراعياً منذ القدم لمناخها المعتدل وخصوبتها تربتها؛ حيث ينمو فيها الكثير من المحاصيل، وبخاصة المحاصيل الموسمية، ومنها العنب والرمان والتين والمشمش والخوخ

أكمل كلاماً من الجمل التالية بالمفردة المناسبة:

تغير المناخ

المناخ

ظل المطر

التيار المائي

العواصف الرعدية

العواصف الرملية

الإعصار القمعي

١ متوسط الطقس في مكان ما يسمى

٢ الحركة المستمرة لمياه المحيط هي

٣ أيّ تغير مؤثر وطويل المدى في معدل حالة الطقس في منطقة معينة يسبب

٤ من أنواع العواصف المطيرة التي تتميز بحدوث البرق والرعد فيها

٥ تسمى السحابة المتكونة على شكل قمع دوراني والتي تتحرك بسرعة تصل إلى ٥٠٠ كم في الساعة

٦ جانب الجبل غير المواجه لمehler الرياح يسمى

٧ عندما تهب الرياح فوق المناطق التي لا يغطيها غطاء نباتي، فتحمل معها الغبار والرمال المفكرة تحدث ظاهرة تسمى



ملخص مصور

الدرس الأول:

تشاً العواصف بسبب تصادم الكتل الهوائية.



الدرس الثاني:

يتحدد مناخ أي منطقة بتحديد متوسط نماذج الطقس فيها.



المطويات أنظم أفكري

الصق المطويات التي عملتها في كل درس على ورقة كبيرة مقواة. أستعين بهذه المطويات على مراجعة ما تعلمته في هذا الفصل.



١٤ أختار الإجابة الصحيحة: ما نوع الظاهرة التي تظهر في الشكل؟



- أ. ظل المطر. ب. عاصفة رعدية.
ج. إعصار حلزوني. د. إعصار قمعي.

١٥ ما علاقتك مناخ منطقة ما في نوع العاصف المتشكل فيها؟

النحوين الآدابي

العواصف والأعاصير

١. استخدم المراجع العلمية والإنترنت وزيارات المؤسسات المسئولة والمهتمة بالطقس - ومنها المؤسسة العامة للأرصاد وحماية البيئة - للبحث في أنواع العواصف والأعاصير في العالم، وأنواع العواصف التي تتأثر بها المملكة العربية السعودية.

٢. أسجل خصائص كلّ نوع، مستعيناً برسوم وصور تمثل كلّ نوع من هذه الأنواع.

٣. أقارن بين جميع الأنواع، من حيث طريقة تكوّنها، وأماكن وأوقات حدوثها.

٤. أعمل مجلة حائط، وأدون فيها جميع المعلومات التي حصلت عليها.

أجيب عن الأسئلة التالية إجابة تامة:
٨ الفكرة الرئيسية والتفاصيل. كيف تكون العواصف؟

٩ أصنف. ما نوع العاصفة التي تظهر في الشكل؟
أوضح إجابتي.



١٠ أتواصل. أراد أحد أصدقائي زيارة شمال أوروبا. أكتب فقرةً أوضح فيها مفهوم العواصف الثلجية وأثرها في حياة سكان شمال أوروبا.

١١ التفكير الناقد. لماذا يشعر الناس بالقلق من الأمواج العاتية؟

١٢ قصة شخصية. أكتب قصة حول رحلتي إلى إحدى المدن التي يختلف منها عنها عن مناخ مدينتي، وأضمن قصتي مقارنة للعوامل التي جعلت المناخ مختلفاً في المدينتين.

١٣ صواب أم خطأ. لا يشكل البرق خطراً على سلامتنا؛ لأنَّه يحدث في طبقات الجو البعيدة عن سطح الأرض. هل هذه العبارة صحيحة أم خاطئة؟ أفسِّر إجابتي.

نموذج اختبار

أيُّ المناطق التالية أكثرُ عرضةً للعواصفِ الرملية؟

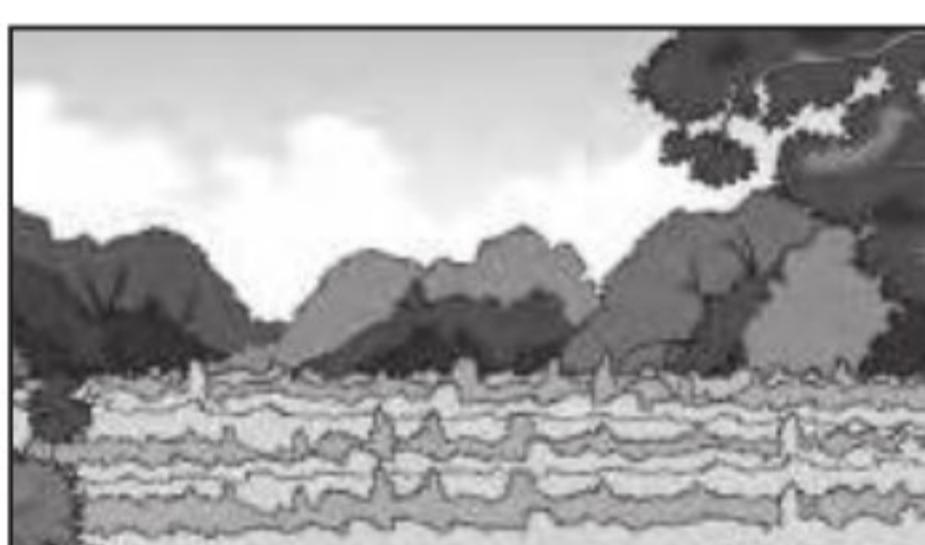


٤

أ.



ب.



ج.



د.



اختار الإجابة الصحيحة:

١ أيُّ مما يلي يؤدي إلى حدوث البرق؟

- أ. سقوط قطرات الماء من الغيمة بسرعة.
- ب. انتقال الشحنات الكهربائية بين طرفي الغيمة أو بين غيمتين متجاورتين.
- ج. اختلاف درجات الحرارة بين قمة الغيمة وقاعتها.
- د. مرور أشعة الشمس من خلال قطرات الماء في الغيمة.

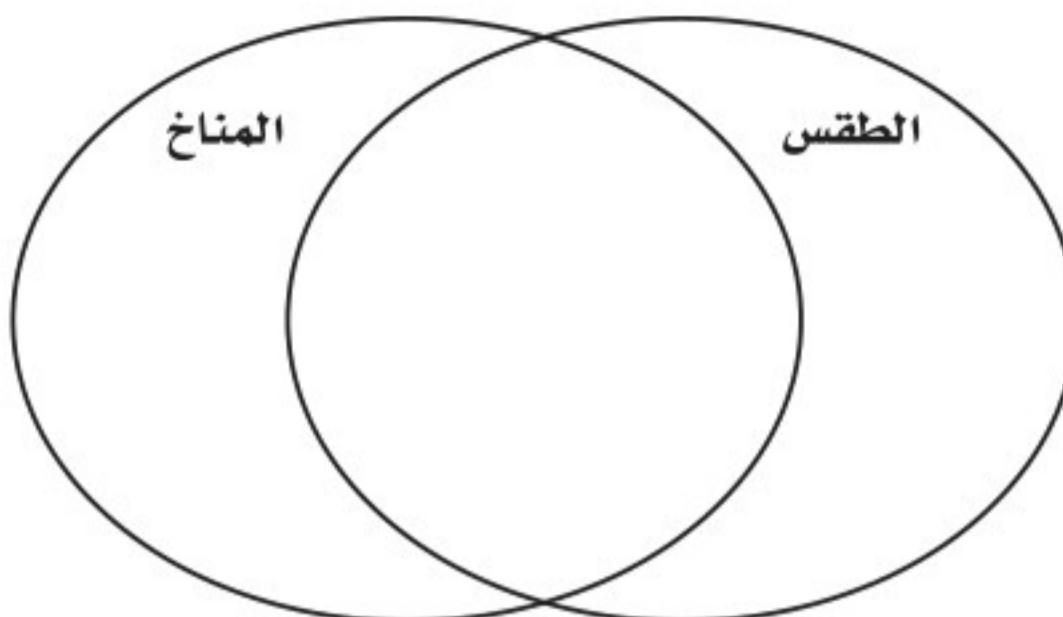
٢ فيمَ تشتَركُ الأعاصيرُ الدوّارةُ والأعاصيرُ الحلزونيةُ؟

- أ. الرياحُ المسببةُ لهما رياحُ جافة.
- ب. الضغطُ الجويُّ في مركزيهما منخفض، والرياحُ تتحركُ فيهما حركةً دائيرية.
- ج. الضغطُ الجويُّ في مركزيهما مرتفع، والرياحُ تتحركُ حركةً أفقيّة.
- د. الضغطُ الجويُّ على أطرافِ الإعصار مساوٍ للضغطِ الجويِّ في مركزه.

٣ أيُّ العباراتِ التالية تصِفُ المناخَ في منطقةٍ ما؟

- أ. تعرضت مدتيتي لعواصفٍ رعديةٍ ليلةً أمسٍ.
- ب. درجة الحرارة العظمى لهذا اليوم 18° سلسيلوس.
- ج. يتوقعُ سقوطُ الأمطارِ يومَ غدٍ.
- د. يكونُ فصلُ الشتاءِ في مدتيتي بارداً وجافاً.

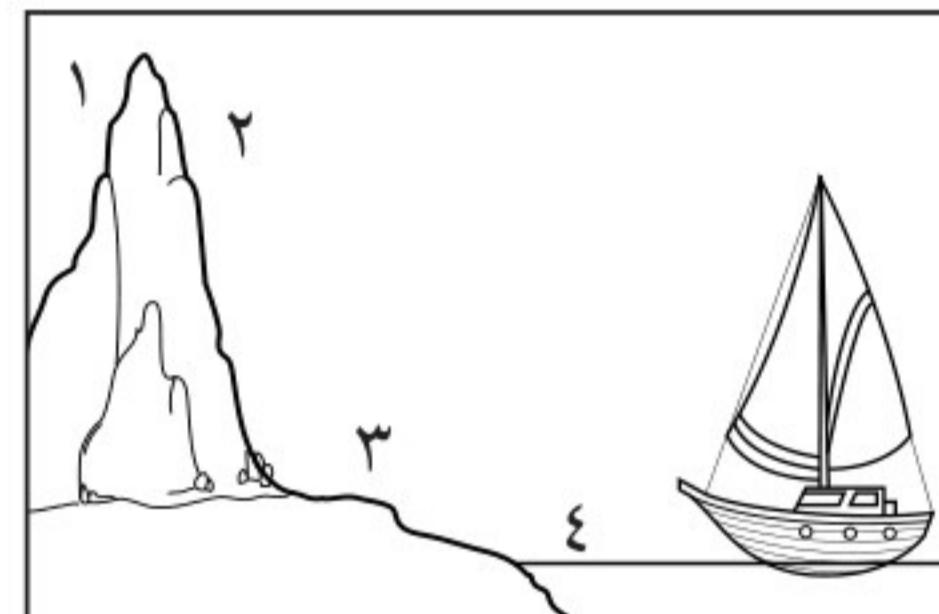
٨ فيَمْ يُخْلِفُ الطَّقْسُ عَنِ الْمَنَاخِ، وَفِيمَا يَتَشَابَهُانِ؟
أَكْتُبْ إِجَابِيَّ فِي المُخْطَطِ أَدَنَاهُ.



٥ أَيُّ الْعَبَارَاتِ التَّالِيَّةِ تُصِّفُ التَّغْيِيرَ فِي درجة الحرارةِ فِي أَثْنَاءِ اِنْتِقالِي صَبَاحًا مِنْ مَدِينَةِ مَكَّةَ نَحْوَ جَبَلِ الطَّائِفِ؟

- أ. تَبْقَى درجةُ الحرارةِ ثَابِتَةً.
- ب. تَزْدَادُ درجةُ الحرارةِ.
- ج. تَقْلُّدُ درجةُ الحرارةِ.
- د. تَغْيِيرُ درجةُ الحرارةِ عَشْوَائِيًّا.

٦ تُشِيرُ الأَرْقَامُ ١ - ٤ فِي الشَّكْلِ أَدَنَاهُ إِلَى مناطقٍ مُخْتَلِفَةٍ بِالْقَرْبِ مِنْ شَاطِئِ الْبَحْرِ. أَيُّ الْمَنَاطِقِ الْأَرْبَعُ مَنْطَقَةً ظَلَّ المَطَرِ؟



- أ. ١
- ب. ٢
- ج. ٣
- د. ٤

أَجِيبُ عَنِ الْأَسْلَةِ التَّالِيَّةِ :

٧ أَصِفُّ الْعَوَاصِفَ الرَّمْلِيَّةَ الَّتِي تَتَعرَّضُ لَهَا الْمُمْلَكَةُ الْعَرَبِيَّةُ السُّعُودِيَّةُ صِيفًا، مِنْ بَيْنِ الْمَنَاطِقِ الَّتِي تَتَأْثِرُ بِهَا، وَجِهَةُ قَدْوِمِ الْرِّيَاحِ الْمُسَبِّبِ لَهَا.

اتَّحَدْتُ مِنْ هَهُبِي			
المرجع	السؤال	المرجع	السؤال
٥٠	٢	٤٥-٤٤	١
٤٧	٤	٥٧	٣
٥٩	٦	٥٩	٥
٥٦	٨	٤٧	٧

الوحدة الخامسة

المادة

كل ما أراه في هذه الصورة يعد مادة



الفصل التاسع

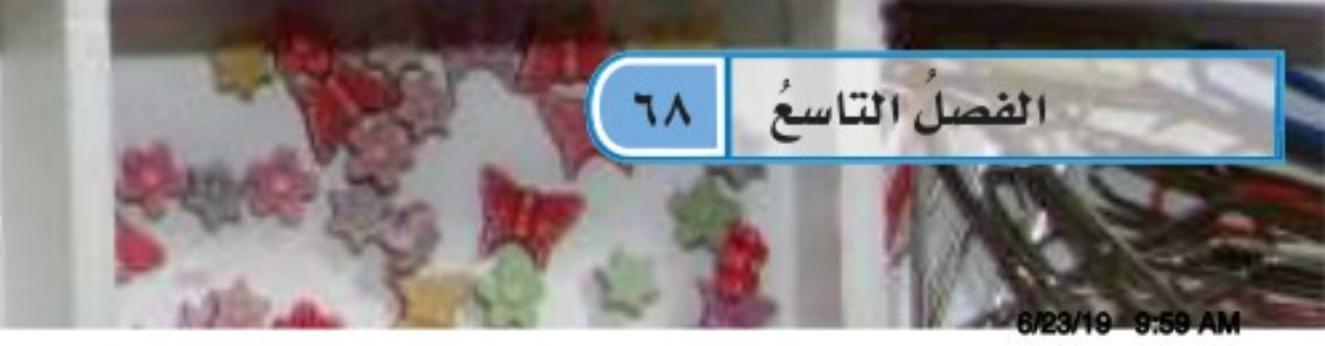
المقارنة بين أنواع المادة

كيف أصنف المواد؟



الدرس الأول
ما وحدة البناء في المادة؟

الدرس الثاني
ما خصائص الفلزات وأشباه الفلزات واللافلزات؟



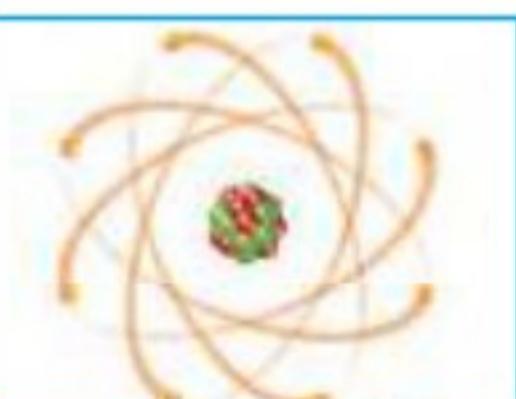
مفردات الفكرة العامة



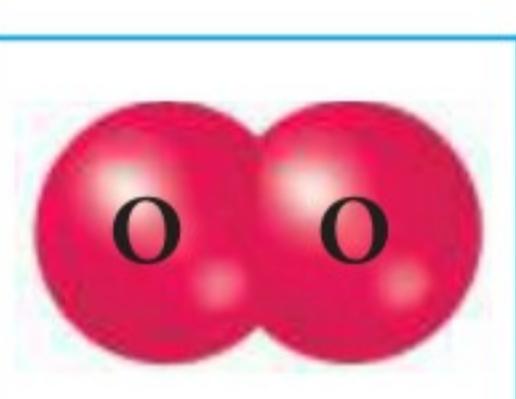
العنصر مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى أجزاء أبسط خلال التفاعلات الكيميائية.



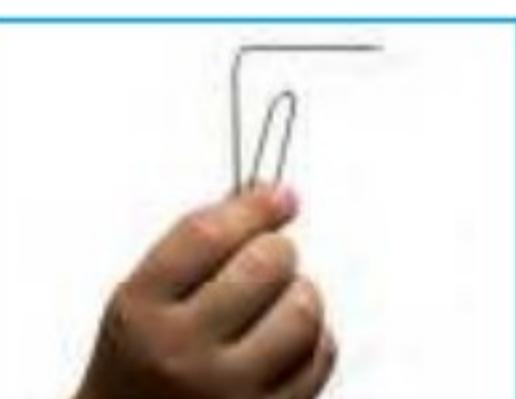
الذرة أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته.



الجزيء جسيم يتكون من ارتباط ذرتين أو أكثر.



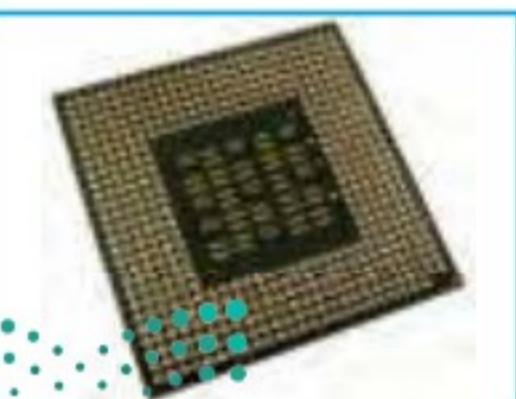
القابلية للطرق والسحب قابلية المادة للتشكيل بأشكال مختلفة دون تكسر مكوناتها.



التآكل تلف جزئي أو كلي للمواد المصنوعة من الفلزات؛ بسبب تفاعلها مع اللافلزات.



شبه موصل مادة أقل كفاءة من الفلزات في نقل التيار الكهربائي والحرارة.



العناصر

انظر واتسأله

يمكن الحصول على الأضواء الملونة بتمرير تيار كهربائي خلال غازات معينة. وهذه الغازات أمثلة على العناصر. كيف أحده العنصر في كل أنبوب؟



استكشف

نشاطٌ استقصائِيٌّ

أحتاج إلى:



- أربعة صناديق مغلقة، لها أحجام وأشكال وألوان مختلفة.
- مغناطيس.
- ميزان ذي كفتين متساويتين ومجموعة كتل.

كيف أتعرفُ مكوناتِ المادة؟

الهدف

أتفحصُ أربعة صناديق مغلقة لتحديد محتوياتها.

الخطوات

١ ألاحظُ. أتفحصُ الصناديق الأربع دون فتحها، وأهُزُّها برفق، وأستمع إلى الأصوات التي تصدر عن محتوياتها، وأستعمل المغناطيس، والميزان ذات الكفتين، لجمع معلومات عما بداخليها. وأسجل ملاحظاتي.

٢ أستنتجُ. أحاول أن أحدد محتويات كل صندوق.

استخلص النتائج

٣ أتوصلُ. أصف الأشياء التي أعتقد أنها موجودة داخل كل صندوق.

٤ ما الأدلة التي اعتمدت عليها في التوصل إلى نتائجي؟

٥ عندما ينتهي الجميع أفتح الصناديق، واتعرف محتوياتها. أيُ الصناديق كانت توقعاتي صحيحة بشأنه، وأيها كانت خاطئة؟ أفسر التوقع الخاطئ.

استكشف أكثر

افتراضُ أنني سأقوم بتبني الصناديق قبل التجربة، فما المواد التي أضعُها في الصناديق لجعل التجربة أكثر سهولة؟ وما المواد التي اختيارُها لجعلها أكثر صعوبة؟ أكتب الإجراءات التي يمكن القيام بها لتعريف محتويات الصناديق في الحالتين.





ممّ تتكوّن المادة؟

نموذج اللعبة في الصورة أعلاه يساعدني على تصوّر وفهم أشياء مختلفة في هذا الدرس. فلو تفحصت أحد أجزاء النموذج فسأجد أنه يتكون من مجموعة من القطع المتشابهة، جمع بعضها مع بعض لتكون الشكل الذي أراه. ولو فككت اللعبة وخلطت القطع فلن أستطيع تمييز بعضها من بعض. بالطريقة نفسها يمكن فهم مكونات المادة.

تتكوّن جميع المواد من وحدات بنائية تسمى العناصر الكيميائية. **العنصر** مادة نقيّة لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر عن طريق التفاعلات الكيميائية. ويعرف العلماء حتى الآن حوالي 118 عنصراً. كل عنصر له اسم ورمز. يتكون رمز العنصر من حرف أو حرفين. ورموز بعض العناصر مأخوذة من اللغة الإنجليزية، أو لغات أخرى قديمة (مثل اللاتينية). وعند دراسة العناصر يهتم العلماء بالصفات الثلاث التالية: حالة العنصر عند درجة حرارة الغرفة، وطريقة ارتباط العناصر بعضها مع بعض، وتصنيف العنصر من الفلزات أو اللافلزات أو أشباه الفلزات. توجد معظم العناصر عند درجة حرارة الغرفة في الحالة الصلبة، وبعضها الآخر في الحالة الغازية، والقليل منها في الحالة السائلة.

بعض العناصر تميّل إلى الارتباط مع عناصر أخرى لتكوين مواد جديدة. هذه العناصر أكثر نشاطاً كيميائياً من غيرها،

اقرأ وأتعلم

السؤال الأساسي

ما وحدة البناء في المادة؟

المفردات

العنصر

الفلز

الذرّة

النواة

البروتون

النيوترون

الإلكترون

الجزيء

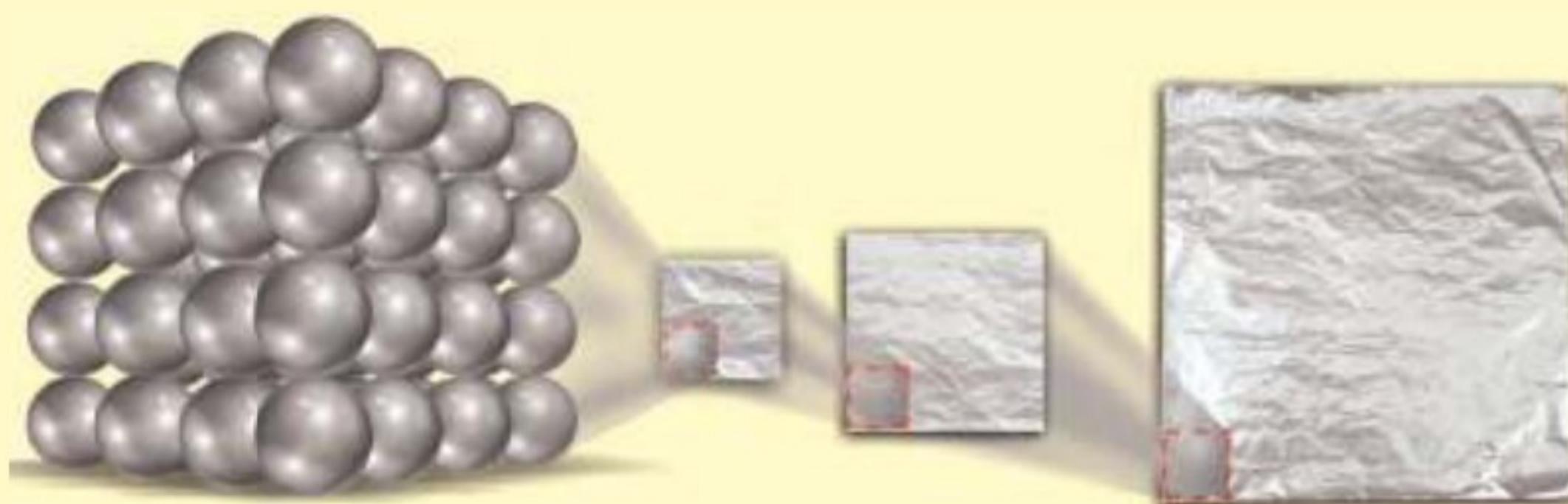
مهارة القراءة

الفكرة الرئيسية والتفاصيل

التفاصيل	الفكرة الرئيسية

تتكوّن المادة من وحدات بنائية متشابهة. كما يتكون هذا النموذج من قطع متشابهة.





إذا توافرت لنا تقنيات حديثة تمكّنا من الاستمرار في تجزئة قطعة من الألومنيوم وتقسيمها فسنجد أنها مكونة من ذرات.



يعطي الماغنسيوم للسبة فلاش الكاميرا لونها الأبيض البراق.

أختبرُ نفسي



- الفكرة الرئيسية والتفاصيل.** ماذا يعني أن المواد تتكون من وحدات بنائية؟
- التفكير الناقد.** إذا اتحد عنصران وكوّنا مادة جديدة، فهل هذه المادة الجديدة عنصر؟ أوضح إجابتي.



ومنها الماغنسيوم (Mg)؛ فهو نشط جدًا، ويستعمل في صناعة هياكل الطائرات مع الألومنيوم (Al).

للفلزات صفاتٌ تميّزُها من غيرها من العناصر، منها اللمعان، وتوصيل الحرارة والكهرباء، وقابليتها للتشكيل.

أمّا اللافلزات فهي هشة، وردية التوصيل للحرارة والكهرباء. وأمّا العناصر التي تشارك في بعض صفاتِها مع الفلزات واللافلزات فتسمى أشباه الفلزات.

إذا جزأت قطعة من أحد العناصر إلى نصفين، فهل يبقى عنصراً؟ نعم، نصفاً القطعة لهما خصائص العنصر نفسه. ماذا يحدث لو استمررت في تجزئة العنصر إلى أجزاءٍ أصغر فأصغر؟ عند تجزئة قطعة من عنصر ما إلى أجزاءٍ أصغر فأصغر نصل إلى وحداتٍ صغيرةٍ جدًا لا نستطيع تجزئتها بالطرق العاديّة، تسمى هذه الوحدات الذرات. فالذرة أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاتِه.

ممّ تتكوّن الذرّات والجزيئات؟

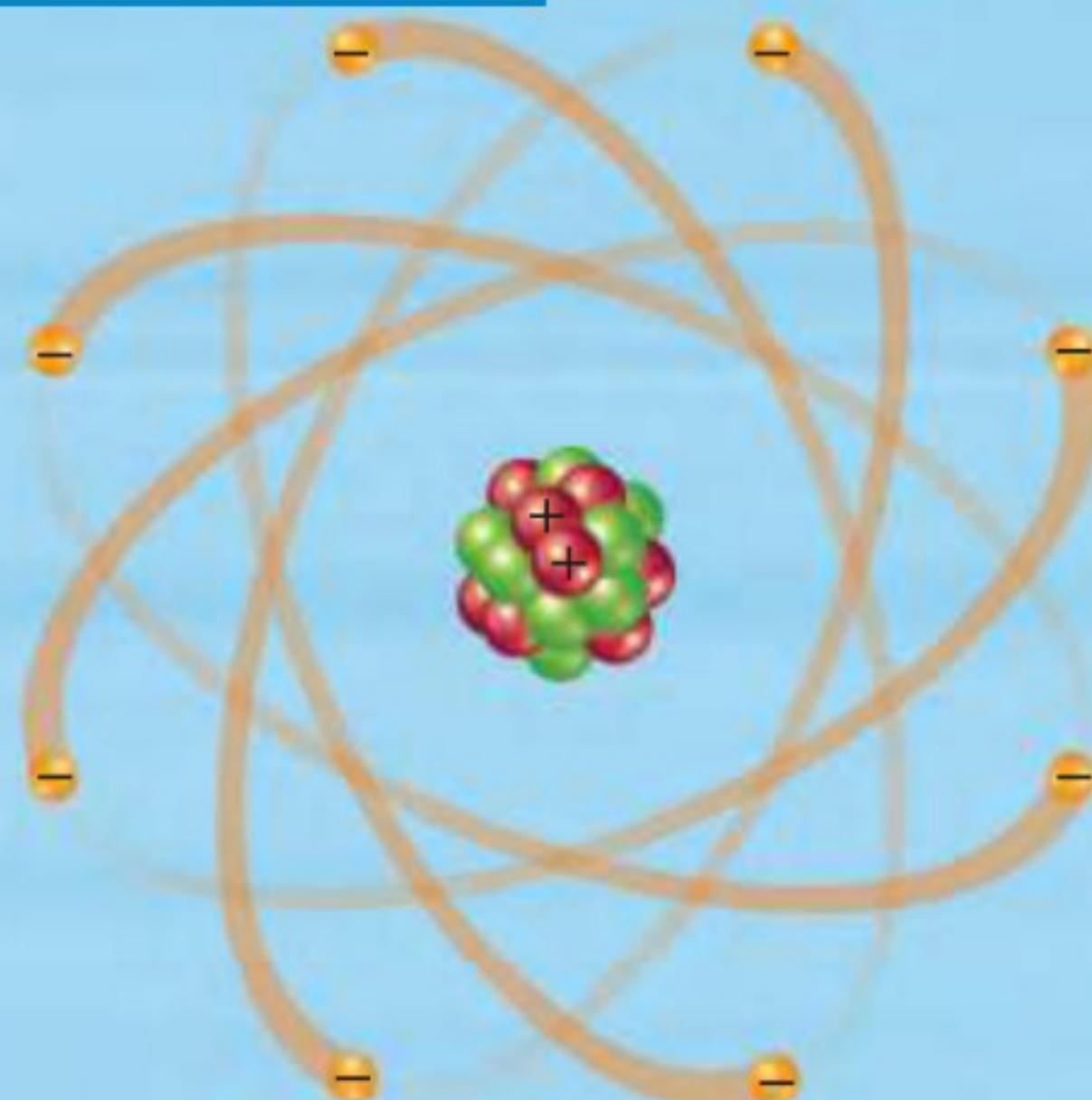
وتحتوي الذرّة على إلكترونات أيضًا، وهي جسيمات شحنتها سالبة، وهي تدور حول النواة في فراغ يحتل معظم حجم الذرّة.

والذرّات متعادلة كهربائيًا؛ لأنّ عدد البروتونات الموجبة يساوي عدد إلكترونات السالبة. فذرّة عنصر الأكسجين مثلاً تحتوي على 8 بروتونات موجبة، و8 نيوترونات متعادلة في النواة. ويدور حول النواة 8 إلكترونات سالبة الشحنة.

اقرأ الشكل

أي عنصر يمثله النموذج الذي في الشكل؟
إرشاد: لذرّة هذا العنصر 8 بروتونات و8 نيوترونات، و8 إلكترونات.

نموذج الذرّة



المفتاح

- إلكترون
- بروتون
- نيوترون

معظم حجم الذرّة فراغ، ونواة ذرّة العنصر تشبه حصاة صغيرة داخل ملعب رياضي فسيح

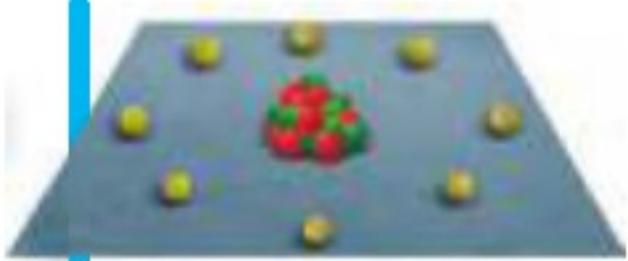
وزارة التعليم
Ministry of Education
2021 - 1443

نشاط

ما زاد داخل الذرات والجزئيات؟

١ أعمل نموذجاً. أضع ٨ كراتٍ من الصالصال الأحمر بحجم حبة العنب لتمثيل البروتونات، ٨ كراتٍ من الصالصال الأخضر بالحجم نفسه لتمثيل النيوترونات، ثم أجمع الكرات معاً وأضعها في وسط الورقة المقواة لتمثيل نواة ذرة الأكسجين، وأضع ٨ كراتٍ أصفر من الصالصال الأصفر لتمثيل الإلكترونات وأضعها حول نموذج النواة على الورقة المقواة.

٢ أعمل نموذجاً آخر لذرة أكسجين، وأشتراك



مع زميلي في الصف لربط ذرتي الأكسجين بوساطة

عودي شواء خشبيين، وذلك بربط الإلكترونين من كل ذرة، وهذا يمثل جزء الأكسجين (O_2).

٣ أقارنُ شكل النموذج الذي عملته بصورةِ الشكل في هذا الكتاب.

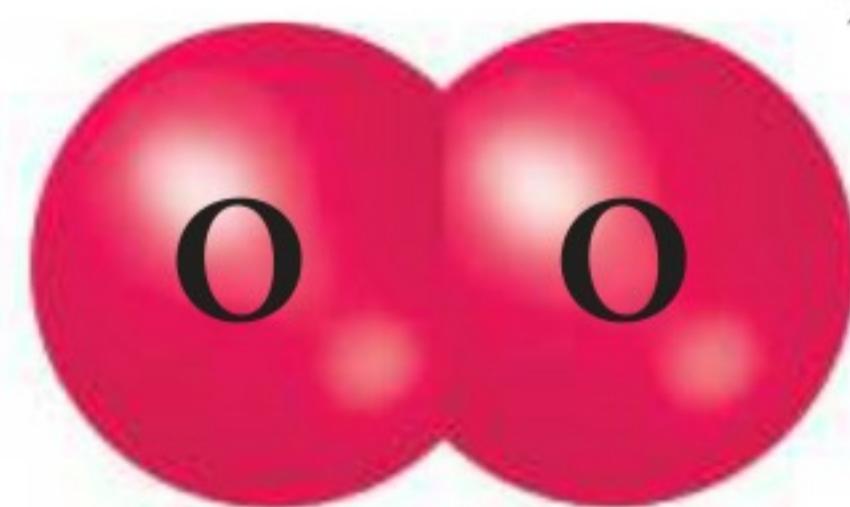
٤ أتوصل. أرسمُ على ورقة منفصلة صوراً للذرات والجزيء بحيث تبين أشكالها الحقيقية بصورة أفضل.

٥ تتحرك الإلكترونات في الجزيء، وأحياناً تنتقل بين الذرات. كيف يمكنني تمثيل ذلك في النموذج؟



الجزئيات

عندما ترتبط الذرات معاً تشكل ما يسمى **الجزئيات**، وهي جسيمات تتكون من اتحاد ذرتين أو أكثر معاً. ويستعمل العلماء الرموز للتعبير عن ارتباط ذرات العناصر. فالأكسجين الذي تنفسه مثلاً عبارة عن جزيء يتوج عن ارتباط ذرتين أكسجين معًا. يصف العلماء تركيب الجزيء باستخدام رموز تسمى الصيغة الكيميائية. تتكون الصيغة الكيميائية من حروف تدل على نوع العنصر وأرقام تدل على عدد الذرات. ويعبر عن جزء الأكسجين مثلاً بالصيغة الكيميائية (O_2)، وهو حرف مأخوذ من الكلمة الأكسجين باللغة الإنجليزية، ويدل على نوع العنصر، والرقم الصغير المكتوب في أسفل الحرف من الجهة اليمنى يدل على عدد الذرات في جزء العنصر.



يتكون جزء الأكسجين من ذرتين أكسجين متراقبتين معاً.

أختبر نفسك



الفكرة الرئيسية والتفاصيل. فيمَ تختلف الذرات عن الجزيئات؟

التفكير الناقد. هل معظم حجم الجزيئات فراغ؟ أفسر إجابتي.

كيف تصنف العناصر؟

تمكّنَ العلماءُ منْ تعرُّفِ خصائصَ جديدةً للعناصرِ المعروفةِ، كما تمكّنُوا منَ اكتشافِ عناصرَ جديدةً؛ مما دفعَهم إلى إعادةِ ترتيبِ العناصرِ في الجدولِ الدوريِّ مراتٍ عديدةً، إلى أنَّ ظهرَ على النحوِ المبيَّنِ أدناهُ.

كلُّ عنصرٌ كيميائيٌّ لهُ اسمٌ ورمزٌ. في عام 1896 م قامَ العالمُ مندليفُ بكتابَةِ أسماءِ العناصرِ على بطاقاتٍ ورتبَها منَ الأخفَّ إلى الأثقلِ. وقادَهُ ذلكَ إلى اكتشافِ أنَّ خصائصَ العناصرِ تتكرَّرُ بشكلٍ دوريٍّ. رتبَ مندليفُ العناصرَ في جدولٍ سُمِّيَّ الجدولَ الدوريَّ.

الجدولُ الدوريُّ للعناصرِ

كربون 6 C	الكربون (C) صلبٌ في درجة حرارة الغرفة لافلز	هيدروجين 1 H	الهيدروجين (H) غازٌ في درجة حرارة الغرفة						
حديد 26 Fe	الحديد (Fe) صلبٌ في درجة حرارة الغرفة فلز	سلikon 14 Si	السلikon (Si) صلبٌ في درجة حرارة الغرفة شبَّة فلز						
13 14 15 16 17									
10 11 12									
Nickel 28 Ni 58.693	Copper 29 Cu 63.546	Zinc 30 Zn 65.409	Boron 5 B 10.811	Carbon 6 C 12.011	Nitrogen 7 N 14.007	Oxygen 8 O 15.999	Fluorine 9 F 18.998	Neon 10 Ne 20.180	
Palladium 46 Pd 106.42	Silver 47 Ag 107.868	Cadmium 48 Cd 112.411	Gallium 31 Ga 69.723	Aluminum 13 Al 26.982	Silicon 14 Si 28.086	Phosphorus 15 P 30.974	Sulfur 16 S 32.065	Chlorine 17 Cl 35.453	Argon 18 Ar 39.948
Platinum 78 Pt 195.078	Gold 79 Au 196.967	Mercury 80 Hg 200.59	Thallium 81 Tl 204.383	Tin 50 Sn 118.710	Arsenic 33 As 74.922	Selenium 34 Se 78.96	Bromine 35 Br 79.904	Iodine 53 I 126.904	Krypton 36 Kr 83.798
Darmotadtium 110 Ds (269)	Roentgenium 111 Rg (272)	Copernicium 112 Cn 285.177	Nihonium 113 Nh 286.183	Flerovium 114 Fl 289.191	Moscovium 115 Mc 290.196	Livermorium 116 Lv 293.205	Tennessee 117 Ts 294.211	Oganesson 118 Og 294.214	Helium 2 He 4.003

Europium 63 Eu 151.964	Gadolinium 64 Gd 157.25	Terbium 65 Tb 158.925	Dysprosium 66 Dy 162.500	Holmium 67 Ho 164.930	Erbium 68 Er 167.259	Thulium 69 Tm 168.934	Ytterbium 70 Yb 173.04	Lutetium 71 Lu 174.967
Americium 95 Am (243)	Curium 96 Cm (247)	Berkelium 97 Bk (247)	Californium 98 Cf (251)	Einsteinium 99 Es (252)	Fermium 100 Fm (257)	Mendelevium 101 Md (258)	Nobelium 102 No (259)	Lawrencium 103 Lr (262)

أختبر نفسك

الفكرة الرئيسية والتفاصيل. علام يدل رمز العنصر؟

التفكير الناقد. لماذا تقع العناصر ٥٨-٧١ والعناصر ١٠٣-٩٠ في أسفل الجدول الدوري؟



تصطف العناصر في الجدول الدوري بعضها بجانب بعض في صفوف تسمى الدورات. وكل عمود في الجدول الدوري يحتوي على عناصر تتشابه في خصائصها الكيميائية وتسمى مجموعات. ويمكن تصنيف العناصر في الجدول الدوري بأكثر من طريقة. ومن هذه الطرق تصنيف العناصر إلى فلزات ولا فلزات وأشباه فلزات.

المفتاح

- اسم العنصر
صوديوم
- العدد الذري
11
- رمز العنصر
Na
- فلز
- شبه فلز
- لا فلز

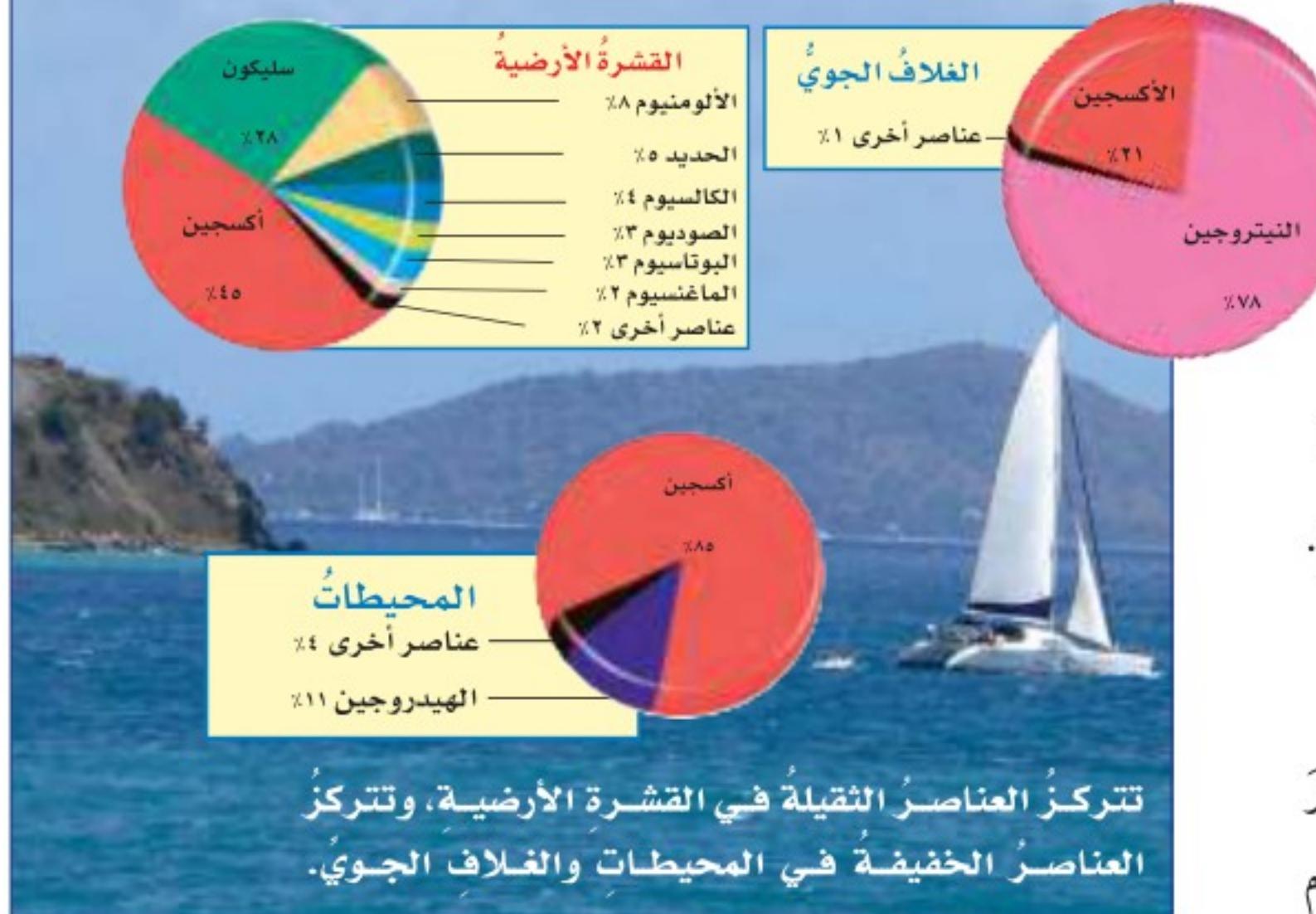
اقرأ الشكل

هل الزئبق فلز أو لا فلز؟ وهل يكون صلباً أو سائلاً أو غازاً في درجة حرارة الغرفة (٢٠°س)؟
إرشاد. استعمل مفتاح الشكل، ولتعرف علام يدل لون الصندوق ولون الرمز لكل عنصر.

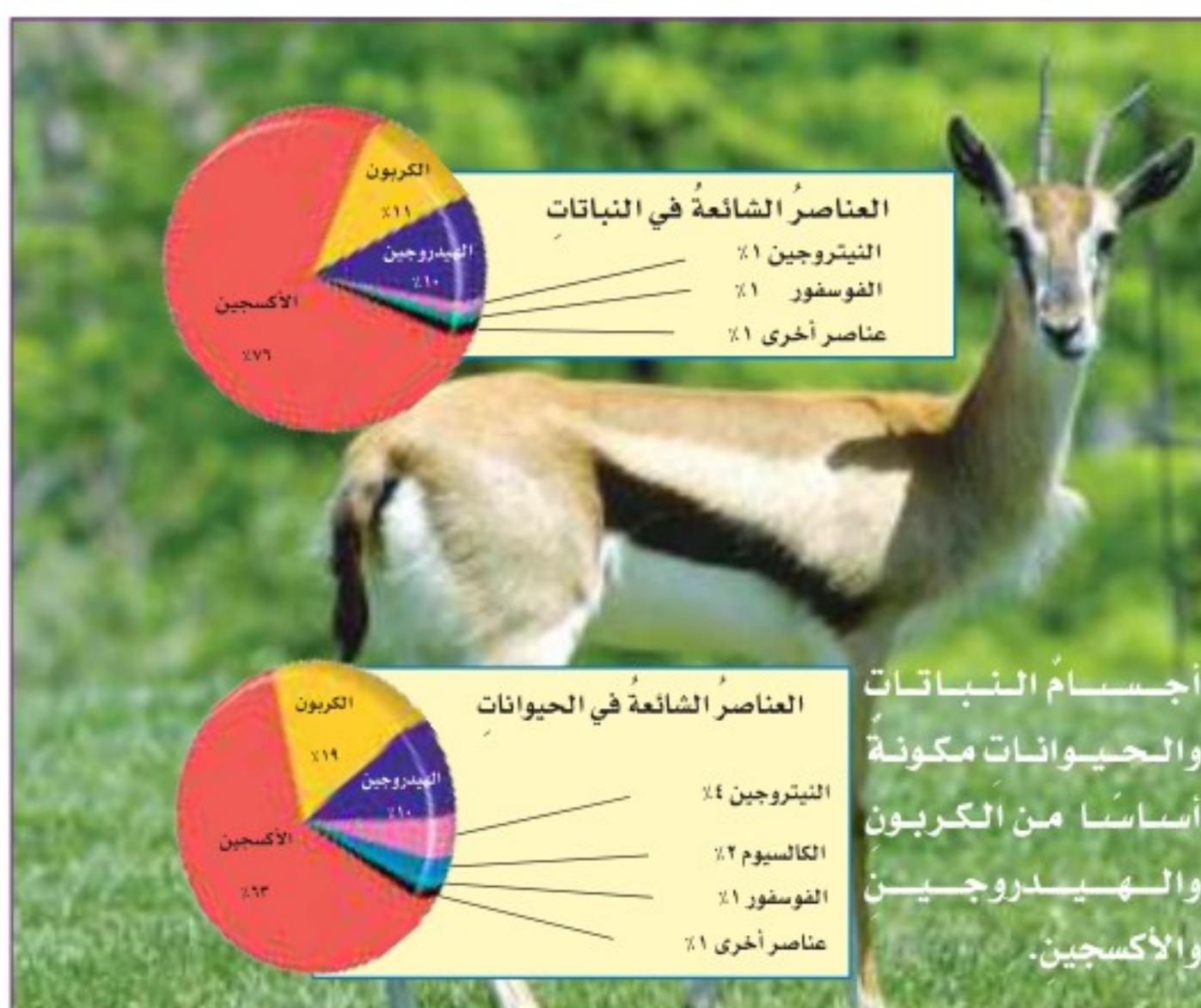
1	Hydrogen 1 H 1.008	2
2	Lithium 3 Li 6.941	Beryllium 4 Be 9.012
3	Sodium 11 Na 22.990	Magnesium 12 Mg 24.305
4	Potassium 19 K 39.098	Calcium 20 Ca 40.078
5	Rubidium 37 Rb 85.468	Scandium 21 Sc 44.956
6	Strontium 38 Sr 87.62	Titanium 22 Ti 47.867
7	Yttrium 39 Y 88.906	Vanadium 23 V 50.942
8	Zirconium 40 Zr 91.224	Chromium 24 Cr 51.996
9	Niobium 41 Nb 92.906	Manganese 25 Mn 54.938
10	Molybdenum 42 Mo 95.94	Technetium 43 Tc (98)
11	Tantalum 73 Ta 180.948	Ruthenium 44 Ru 101.07
12	Tungsten 74 W 183.84	Rhodium 45 Rh 102.906
13	Rhenium 75 Re 186.207	Osmium 76 Os 190.23
14	Osmium 76 Os 190.23	Iridium 77 Ir 192.217
15	Hassium 108 Hs (277)	Meitnerium 109 Mt (268)
16	Francium 87 Fr (223)	Cerium 58 Ce 140.116
17	Radium 88 Ra (226)	Praseodymium 59 Pr 140.908
18	Actinium 89 Ac (227)	Neodymium 60 Nd 144.24
19	Rutherfordium 104 Rf (261)	Promethium 61 Pm (145)
20	Dubnium 105 Db (262)	Samarium 62 Sm 150.36
21	Seaborgium 106 Sg (266)	Thorium 90 Th 232.038
22	Bohrium 107 Bh (264)	Protactinium 91 Pa 231.036
23	Hassium 108 Hs (277)	Uranium 92 U 238.029
24	Meitnerium 109 Mt (268)	Neptunium 93 Np (237)
25	Plutonium 94 Pu (244)	Plutonium 94 Pu (244)

Cerium 58 Ce 140.116	Praseodymium 59 Pr 140.908	Neodymium 60 Nd 144.24	Promethium 61 Pm (145)	Samarium 62 Sm 150.36
Thorium 90 Th 232.038	Protactinium 91 Pa 231.036	Uranium 92 U 238.029	Neptunium 93 Np (237)	Plutonium 94 Pu (244)

نسبة العناصر بالكتلة



تتركز العناصر الثقيلة في القشرة الأرضية، وتتركز العناصر الخفيفة في المحيطات والغلاف الجوي.



أختبر نفسك

الفكرة الرئيسية والتفاصيل. لماذا يكثر الأكسجين والهيدروجين في الحيوانات وعلى الأرض؟



التفكير الناقد. ترى، لماذا يكثر تنوع العناصر على

موقع حلول كتابي

Ministry of Education

2021 - 1442

ما مجموعات العناصر الشائعة؟

أكثر العناصر شيوعاً في الفضاء الخارجي الهيدروجين والهيليوم. ويشكل هذان العنصران نحو 98% من كتلة الكون. أمّا على الأرض فيعد الهيدروجين من العناصر الشائعة، وخصوصاً في الماء، في حين يوجد الهيليوم بكميات قليلة.

عناصر الأرض

بالإضافة إلى الهيدروجين فإن عناصر الأكسجين والسليكون والألومنيوم والنتروجين وال الحديد والكالسيوم من أكثر العناصر شيوعاً على الأرض. وتبين الرسوم كميات هذه العناصر في الغلاف الجوي والمحيطات والقشرة الأرضية. ويعتقد العلماء أن باطن الأرض مكونٌ من الحديد الصلب المحاط بالحديد المنصهر.

وكما هو الحال في جميع المواد، تتكون النباتات والحيوانات من عناصر. ويأتي معظم الأكسجين والهيدروجين من الماء. إن نحو 60% من أوزان أجسام الحيوانات يتكون من الماء! وتتكون معظم أجسام الحيوانات من عناصر الكربون والأكسجين والهيدروجين والنتروجين والفوسفور، وكميات قليلة من الكلور والكبريت. أمّا الكالسيوم فيوجد الكثير منه في العظام والأسنان.

مراجعة الدرس

أفكُرْ، وأتحدُثْ، وأكتبْ

١ **المفردات.** يسمى أصغر جزء في العنصر

٢ **الفكرة الرئيسية والتفاصيل.** فيم تتشابه
الذرات من الداخل؟

التفاصيل	الفكرة الرئيسية

٣ **التفكير الناقد.** يوجد في الطبيعة حوالي ١١٨ عنصراً، بينما يوجد ملايين المواد. هل هذه المواد من العناصر نفسها؟ أفسّر إجابتي.

٤ **اختار الإجابة الصحيحة.** أصغر جزء في المادة يحمل صفاتها يسمى:
ب. العنصر
أ. الجزيء
ج. المركب
د. الذرة

٥ **اختار الإجابة الصحيحة.** أي من العناصر التالية تعد الأكثر في الجدول الدوري؟
ب. الفلزات
أ. الفلزات
ج. أشباه الفلزات
د. العناصر المصنعة

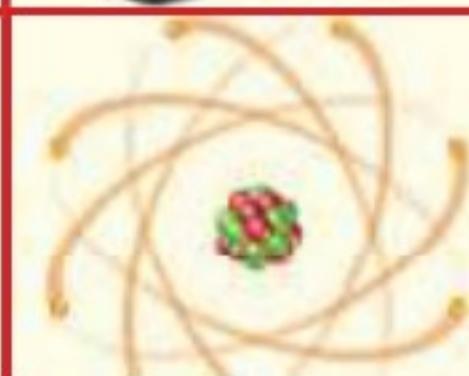
٦ **السؤال الأساسي.** ما وحدة البناء في المادة؟

ملخص مصور

تتكون المادة من عناصر



يتكون كل عنصر من النوع نفسه من الذرات.



تصنف العناصر في الجدول الدوري وفقاً لخصائصها.



المطويات أنظم أفكاري

أعمل مطوية، أخْصُ فيها ما تعلّمته عن العناصر.



العلوم والرياضيات



حساب كتلة الأكسجين
تحتوي كتلة عينة من الهواء على ٢٣٪ كجم أكسجين. كم كيلوجراماً من الهواء يلزم للحصول على ٤٦ كجم من الأكسجين النقى؟

العلوم والكتابة



عالم بلافلزات

أبحث عن الأشياء المصنوعة من الفلزات حولي، ثم أكتب مقالاً أصف فيه تصوري لِوَلَمْ يكن هناك فلزات.

قراءة علمية

استكشاف العناصر

عندما رتب ديمترى مندليف بطاقات العناصر لإنشاء الجدول الدوري عام ١٨٦٩ م، وجد فجوة في ترتيبها، فشك في أن هناك بعض العناصر التي لم تكتشف بعد. توقيع مندليف أن العناصر سوف تكتشف يوماً ما، وأن الفجوات سيتّم ملؤها.

عام ١٧٦٦ م عزل هنري كافينديش عنصراً قابلاً للاشتعال سمّاه "الهواء المشتعل"، ثم أعيدت تسمية العنصر باسم الهيدروجين عندما اكتشف عالم آخر أن هذا العنصر له علاقة بتكون الماء عند اتحاده مع عنصر الأكسجين، لذلك سمّاه هيدروجين، وهو عبارة عن مقطعين هيدرو-جين، ومعناه باليونانية تكون الماء.

الهيدروجين

H

عام ١٧٧٤ - ١٧٧٢ م

الأكسجين

O

اكتشف العالمانِ جوزيف برسلي، وكارل فلهام شيله نوعاً جديداً من الغازات في الهواء، وعند دراسة

خصائصه لاحظوا أنه عند ارتباط هذا الغاز مع عناصر أخرى تكون المركبات الناتجة حمضية عادةً، لذا سُمّوه الأكسجين، وهي كلمة مشتقة من عبارة يونانية معناها "مكون الحمض".

عام ١٨٠٨ م - استطاع العالم همفري ديفي وعلماء آخرون فصل هذا العنصر من حجر البورق، وهو الاسم العربي للصخور التي يُستخرج منها ملح البوركس؛ وهو ملح عُرف قديمًا بأسماء مختلفة، واشتهر استخدامه في التحنيط عند قدماء المصريين، وقد سُمي العنصر البورون نسبةً إلى الاسم العربي للحجارة التي يُستخرج منها.

البورون

B



التصنيف

- ◀ أرتِّب الأفكار أو الأشياء التي تشرك معاً في شيءٍ ما، في مجموعات.
- ◀ أكتب قائمة بخصائص الأشياء في المجموعة الواحدة المشتركة.

عام ١٩٥٢ م اكتشف فريق

أينشتنيوم

Es

من العلماء هذا العنصر بدراسة الحطام الناتج عن انفجار القنبلة الهيدروجينية. وسموه بهذا الاسم تقديرًا للعالم ألبرت أينشتاين. يوجد هذا العنصر لوقت قصير قبل أن يتحول إلى عناصر أخرى.

الجدول الدوري لم يتغير بعد؛ فما زالت عملية إضافة العناصر مستمرة. وفي الخمسة والسبعين عاماً الماضية أضيف أكثر من ٢٥ عنصرًا جديداً إلى الجدول الدوري. وهذا يعني أن كلَّ ثلاث سنوات يكتشف عنصر واحد. لو اكتشفت عنصرًا جديداً فماذا تسميه؟

أكتب عن



١. أي العناصر اكتشفت بوصفها غازات؟
٢. أي العناصر اسمه يصف خصائصه؟
٣. كيف سميت العناصر الأخرى؟



الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات

انظر واتسأ

يسكب مصهور الفلز في قوالب بحيث يتم تبريد وزيادة صلابته، ويشكل في صورة مسامير، وأجزاء سيارات، وأجسام أخرى. ما الخصائص التي تجعل الفلزات موادًّا نافعة؟



نشاط استقصائي

أحتاج إلى:



- قضبان بلاستيكية، فلزية، وزجاجية.
- ورق الألومنيوم.
- أوراق.
- نظارات واقية.
- أسلاك ربط فولاذية مغلفة بالبلاستيك.
- عيدان تنظيف الأسنان.

استكشف

كيف أميّز بين الفلزات واللافلزات؟

الهدف

في هذا النشاط سوف ألاحظ وأصف أجساماً مصنوعة من مواد فلزية وأجساماً أخرى مصنوعة من مواد لافلزية ثم أقارن بينها لأتعرف أوجه التشابه والاختلاف بين كل منها. ثم أصف كل جسم لأحدد الصفات التي تظهر فيه بشكل واضح والصفات التي لا تظهر بشكل واضح.

الخطوات

١ أرسم جدول لتسجيل ملاحظاتي، كما في الجدول أدناه.

أجرب. اختبر التوصيل الحراري: أضع نصف كل جسم تحت الشمس، أو تحت مصباح كهربائي، ثم أمسّ الطرف غير المعرض للضوء، وأسجل أيهما أكثر سخونة؟

٣ اختبر اللمعان: أنظر إلى ورق الألومنيوم، وقطعة من الورق. وأسجل أيهما يعكس الضوء أكثر؟

الخطوة ٤

احذر. ألبس النظارة الواقية. اختبر قابلية التشكيل: أثني الرباط الفوّلادي من منتصفه، وأنثني عود تنظيف الأسنان بالطريقة نفسها. أيهما يتَّحد شكلاً جديداً دون أن ينكسر؟

استخلص النتائج

٥ **أصنف.** أستعمل ملاحظاتي لتقرير الخصائص التي استطعت تمييزها في كل مادة بوضوح، وتلك التي تظهر فيها بصورة أقل وضوحاً.

اتواصل. اعتماداً على ملاحظاتي أخص خصائص الفلزات واللافلزات.

استكشف أكثر

هل تتشابه الفلزات في الخواص جميعها؟ وهل يعد بعضها أمثلة مناسبة لإظهار بعض الخواص التي تميّز الفلزات من غير الفلزات؟ أخطط لتجربة، وأنفذها لمعرفة ذلك.

الخطوة	المaterial أو المعدن	الخاصية المُتعلقة
	البلاستيكية للطارة والمعادن	الإداة المُتعلقة
	البلاستيكية	قضبان بلاستيكية
	معدنية	قضبان معدنية
	زجاجية	قضبان زجاجية
	فوّلادية	أسلاك ربط فوّلادية
	تنظيف الأسنان	عيادان تنظيف الأسنان
	الألومنيوم	رمانق الألومنيوم

الخطوة ٢



ما الفلزات؟

للعناصر الكيميائية صفات متعددة تختلف من عنصر إلى آخر. ويصنف العلماء العناصر في مجموعات ثلاث، اعتماداً على التشابه في صفاتها. وهذه المجموعات هي الفلزات، واللافلزات، وأشباه الفلزات. وتشكل الفلزات نحو $\frac{3}{4}$ العناصر.

تقع الفلزات في الجانب الأيسر والأوسط من الجدول الدوري. ومن أشهر الفلزات شيوعاً الحديد والألومنيوم والنحاس والفضة والذهب.

تشترك الفلزات في مجموعة من الصفات، أهمها اللمعان، والقابلية للتوصيل الحراري والكهربائي، وسهولة تشكيلها بسبب قابليتها للطرق والسحب.



يتميز الذهب بقابليته للطرق والسحب. ويمكن تشكيل قطعة صغيرة من الذهب في صورة جسم له مساحة أكبر.



إن 1 جم من الذهب يمكن ترقيقه

ليكون مساحة مقدارها 1 م². وزارة التعليم

حقيقة

أقرأ واتعلم

الفكرة الرئيسية

ما خصائص الفلزات وأشباه الفلزات واللافلزات؟

المفردات

القابلية للطرق والسحب

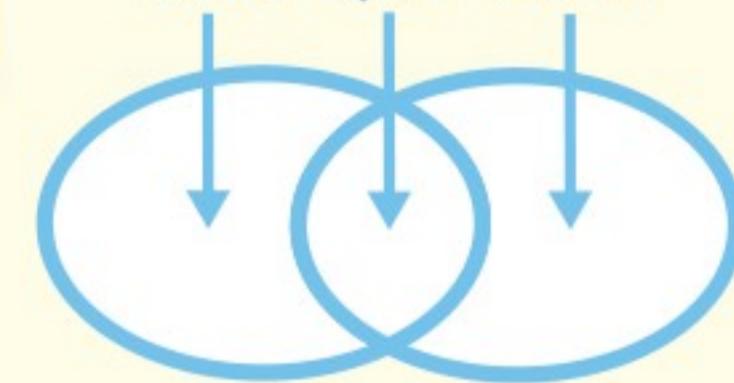
التأكل

شبه الموصل

مهارة القراءة

المقارنة

الاختلاف التشابه الاختلاف



النحاس فلز لامع، موصل جيد للحرارة والكهرباء، ويمكن تشكيله بسهولة.



الزئبق فلزٌ في الحالة السائلة



يُحفظ الصوديوم تحت الكيروسين

تُوجَدُ جمِيعُ الْفَلَزَاتِ فِي الْحَالَةِ الصلبةِ إِلَّا الزَّئْبَقُ الَّذِي يُوجَدُ فِي الْحَالَةِ السَّائِلَةِ. وَيَعُدُّ الْكَرْوُمُ أَكْثَرُ الْفَلَزَاتِ قَسَاؤَهُ فِي حِينٍ يَعُدُّ السِّيزِيُومُ أَكْثَرَهَا لَيْوَنَةً.

بعضُ الْفَلَزَاتِ تَعْرَضُ لِلتَّاكِلِ فِي الْبَيْئَةِ الْخَارِجِيَّةِ؛ نَتْيَاجَةٌ تَفَاعُلِهَا مَعَ الْلَّا-الْفَلَزَاتِ، وَمِنْ ذَلِكَ تَاكِلُ الْحَدِيدُ بِفَعْلِ الصَّدِّا. تَخْتَلِفُ الْفَلَزَاتُ فِي تَأْثِيرِهَا بِالتَّاكِلِ بِحَسْبِ نَشَاطِهَا فِي التَّفَاعُلِ مَعَ الْعَناصِرِ الْأُخْرَى (الْلَّا-الْفَلَزَاتِ) الْمُوْجَودَةِ فِي الْبَيْئَةِ. وَتَكُونُ الْفَلَزَاتُ الْأَكْثَرُ نَشَاطًا هِيَ الْأَسْرَعُ تَاكَلًا.

بعضُ الْفَلَزَاتِ يُمْكِنُ مِنْعَهَا مِنِ التَّفَاعُلِ مَعَ الْأَكْسِجِينِ عَنْ طَرِيقِ حِفْظِهَا تَحْتَ الْكِيَرُوسِينِ مُثْلَ الصُّودِيُومِ وَالْبُوتَاسِيُومِ لِشَدَّةِ نَشَاطِهَا الْكِيمِيَائِيِّ.

أختبر نفسك



أقارن. فِيمَ تَتَشَابَهُ الْفَلَزَاتُ، وَفِيمَ تَخْتَلِفُ؟

التفكير الناقد. تُرَى، هَلَ الْفَلَزَاتُ الْأَكْثَرُ قَسَاءً أَكْثَرُ قَابِلِيَّةً لِلتَّشكِيلِ أَمْ أَقْلَّ مِنَ الْفَلَزَاتِ الْلَّيِّنةِ؟ وَلِمَاذَا؟

تَاكِلُ بَعْضُ الْفَلَزَاتِ
نَتْيَاجَةٌ لِتَفَاعُلِهَا مَعَ
الْلَّا-الْفَلَزَاتِ



نشاط

التساؤل مقابل القابلية للتشكيل

- ١ **احذر.** ألسُنُ النظارةِ الواقيةِ لحمايةِ عيني. أثني أحدَ أطرافِ مشبكِ الورقِ نحوه، ثمّ أعيدهُ ثانيةً إلى وضعِه الأصليّ. أجرّب العملَ نفسهُ مع سلكِ نحاسيّ.
 - ٢ **أتوقع.** كم مرةً يجبُ أن أكررَ الخطوةَ؟ قبلَ أن ينكسرَ مشبكُ الورقِ، وكذلكَ السلكُ النحاسيّ؟ أجدُ عددَ مراتِ الشيءِ المطلوبةِ لكسرِ كلِّ منها.
 - ٣ أيُّهما يخدشُ الآخرَ: مشبكُ الورقِ أم السلكُ النحاسيّ؟ أسجلُ النتائجَ بعدَ محاولةِ خدشِ كلِّ منها للأخرِ.
 - ٤ **استنتاج.** أيُّ الفلزَينِ كانَ أكثرَ قساوةً؟ وأيُّهما كانَ أكثرَ قابليةً للتشكيل؟ أفترُ استنتاجي.
- 

أختبرُ نفسي

أقارن. فيمَ تتشابهُ استخداماتُ النحاسِ والألومينيوم، وفيمَ تختلفُ؟

التفكيرُ الناقدُ. كيفَ يمكنكُ استعمالُ فلزٍ غير نشطٍ كيميائياً، وقابلٍ لِلتشكيلِ، ولكنه موصلٌ جيدٌ للحرارة؟

كيفَ نستفيدُ منَ الفلزَاتِ؟

تستعملُ الفلزاتُ في مختلفِ مجالاتِ الحياةِ؛ فبعضُها قويٌّ، وبعضُ الآخرُ سهلُ التشكيلِ. يستخدمُ الحديدُ مثلاً في أعمالِ البناءِ وصناعةِ هياكلِ السياراتِ لقوّته. ويستعملُ الألومنيومُ في صناعةِ أوانيِ الطبخِ؛ لأنَّه موصلٌ جيدٌ للحرارةِ. ويستعملُ النحاسُ في صناعةِ الأسلاكِ الكهربائيةِ؛ لأنَّه موصلٌ جيدٌ للكهرباءِ ويسهلُ سحبُه وتشكيلُه.

وبعضُ الفلزاتِ غيرُ نشطةٍ (خاملة)، لذلكَ يستعملُها الأطباءُ ويثبتُونَها داخلَ جسمِ المصابينَ، كما في الأسنانِ أو في العظامِ، وحتى في القلبِ، بعدَ التأكيدِ منْ أنها لا تتفاعلُ معَ أعضاءِ الجسمِ، ومنْ هذهِ الفلزاتِ الذهبُ والفضةُ والتitanium.

وتعتمدُ طرقُ استعمالِ الفلزاتِ على خصائصِها الفيزيائيةِ وكميّةِ وجودِها في الطبيعةِ. فالفلزاتُ اللامعةُ والنادرةُ -ومنها الذهبُ والفضةُ- تستعملُ في الزينةِ وصناعةِ الحليِّ والمجوهراتِ.



مفصلُ الوركِ الاصطناعيُّ مصنوعٌ من مادةٍ فلزيةٍ لاستخدامِه في جسمِ المصابِ.

أيُّ العناصر لالفلزات، وأيُّها أشباه فلزات؟

اللافلزات غير قابلة لإعادة التشكيل بالطرق أو السحب، والصلب منها قابل للكسر، وليس لها رنين.

ومن اللافلزات النشطة كيميائياً الها لو جينات وهي الفلور والكلور والبروم واليود. وهناك عناصر غير نشطة كيميائياً تسمى الغازات النبيلة (الخاملة)، ومنها الهيليوم والنيون والأرجون والكريتون.

لماذا تُصنع مقابض أدوات الطبخ من الخشب أو السيراميك أو البلاستيك؟ إنها مواد غير موصلة للحرارة والكهرباء.

اللافلزات

تقع اللافلزات في الجانب الأيمن للجدول الدوري وتوجد اللافلزات في حالات مختلفة، بخلاف الفلزات، فمنها الصلب كالكبريت واليود، ومنها السائل كالبروم، ومنها الغاز كالأكسجين والهيدروجين والكلور.

اللافلزات

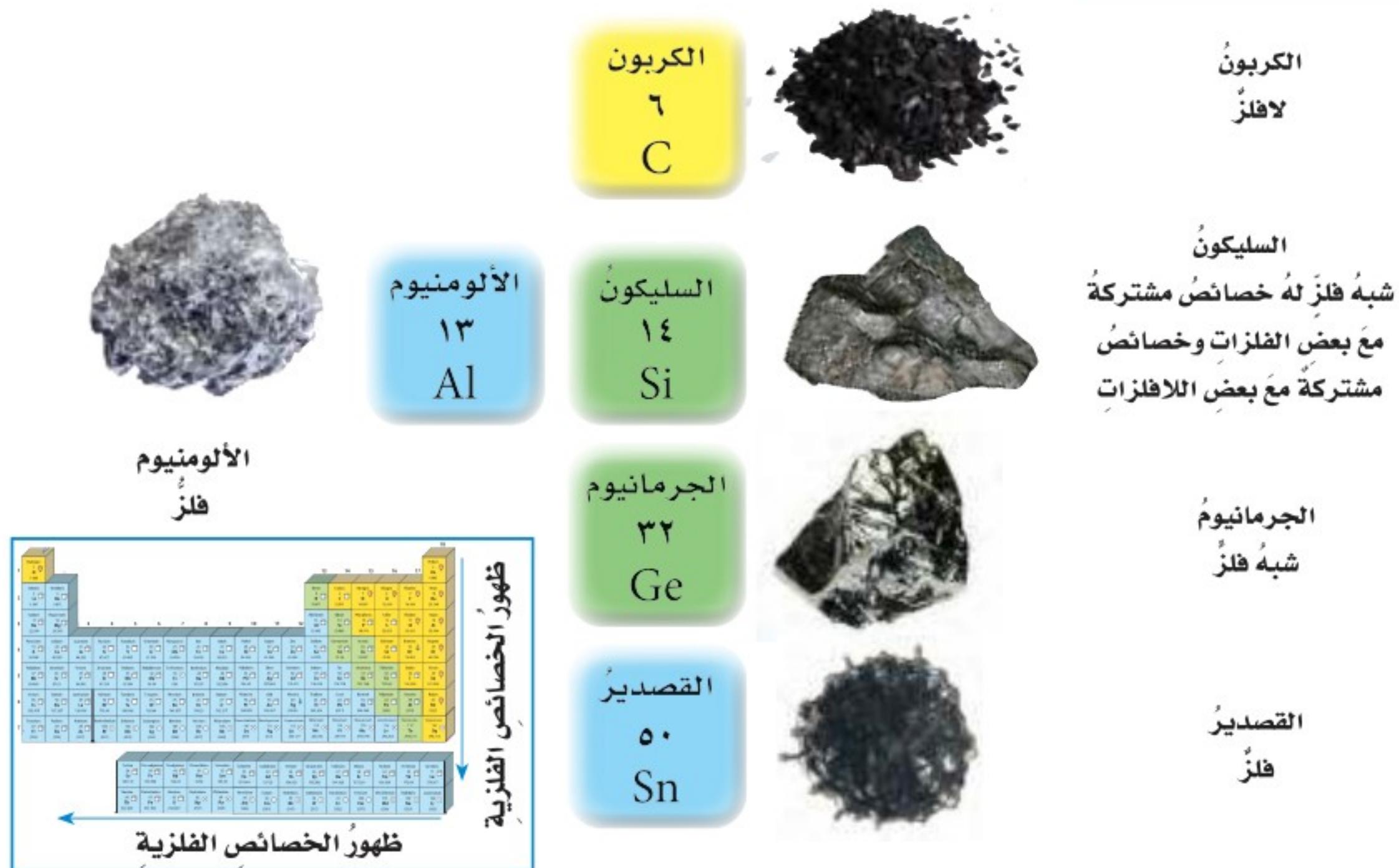


اقرأ الصورة

ما حالات المادة للعناصر اللافلزية؟

إرشاد. انظر إلى الحالة الفيزيائية للعناصر في الصورة.





اللافلزات، وبعضها الآخر على عكس ذلك. وتميّز عموماً بخواص بين الفلزية واللافلزية.

وأكثر أشباه الفلزات شيوعاً في الطبيعة عنصر السليكون الذي يشكل $\frac{26}{100}$ من القشرة الأرضية ومنها أيضاً البورون والجرمانيوم.

أختبر نفسك



أقارن. فيم تتشابه الغازات النبيلة (الخاملة) مع عنصر الفلور، وفيما تختلف عنه؟

التفكير الناقد. كيف أفسر أن **أشباه الفلزات** لها خصائص مشتركة مع الفلزات واللافلزات؟

أشباه الفلزات تسمى العناصر التي لها خصائص بين الفلزات واللافلزات أشباه الفلزات، وتقع بين الفلزات واللافلزات في الجدول الدوري. وهي تشبه الفلزات في بعض الخصائص إلا أنها تختلف عنها في خصائص أخرى؛ فهي غير لامعة، وهي أيضاً أقل كفاءة في نقل التيار الكهربائي والحرارة من الفلزات، لذا تسمى **شبه موصلة** للتيار الكهربائي والحرارة.

وتختلف أشباه الفلزات في تفاعلاتها الكيميائية؛ فبعضها يتفاعل مع الفلزات ولا يتفاعل مع



يُستعمل السليكون وأشباه فلزات أخرى في صناعة شريحة الحاسوب الموضحة في الصورة.

أختبر نفسك



أقارن بين استعمالات كل من أشباه الفلزات واللافلزات؟

التفكير الناقد. كيف يمكنني استعمال غاز لافلزي وغير نشط كيميائياً؟

كيف نستفيد من اللافلزات وأشباه الفلزات؟

اللافلزات مواد عازلة جيدة للحرارة والكهرباء. ومعظم مكونات الهواء لافلزات، ومنها النيتروجين والأكسجين، وهم عازلان جيدان للحرارة.

وتعمل اللافلزات التي تدخل في صناعة البلاستيك على عزل أسلاك التوصيل الكهربائي لحمايتها من الصدمات الكهربائية.

ويستعمل الكلور لتعقيم مياه الشرب، وبرك السباحة؛ لأنَّه نشط كيميائياً، فيتفاعل مع أجسام الكائنات الحية الدقيقة ويقتلها. أمَّا الأرجون فيستعمل في المصابيح الكهربائية بدل الهواء؛ لأنَّه لا يتفاعل مع أسلاك الكهرباء في المصباح.

وستعمل أشباه الفلزات في مجالات تستعمل فيها الفلزات، وأحياناً اللافلزات. فعلى سبيل المثال، يدخل السليكون وأشباه فلزات أخرى في صناعة شرائح أجهزة الحاسوب. وتعد هذه الشرائح

الأساس في تطور صناعة المعدات الإلكترونية بمختلف أنواعها؛ فهي تتيح للحاسوب إجراء العمليات الحسابية، ورسم الصور، والترجمة من لغة إلى أخرى.

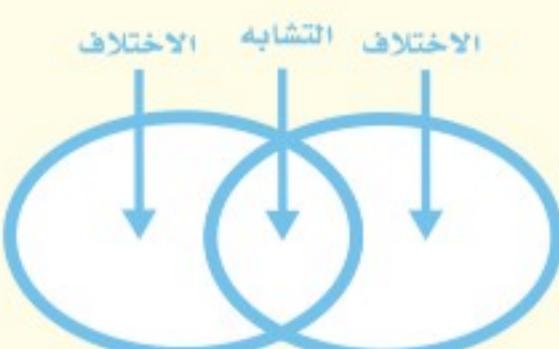
يقضي الكلور على البكتيريا في برك السباحة و يجعله أكثر أماناً.



مراجعة الدرس

أفكُرْ، وأتحدُثْ، وأكتبْ

١ **المفردات.** تسمى قابلية المادة للانشأة أو الطي أو التشكيل



٢ **اقارنْ.** ما أوجه التشابه والاختلاف بين الفلزات واللافلزات؟

٣ **التفكير الناقد.** كيف يمكنك استعمال الزئبق لعمل مفتاح كهربائي يعمل على إضاءة الصندوق الخلفي للسيارة عند فتحه؟

٤ **اختار الإجابة الصحيحة.** أيُّ المواد التالية من أشباه الفلزات؟

- ب. الحديد
- أ. النحاس
- د. النيتروجين السائل
- ج. البورون

٥ **اختار الإجابة الصحيحة.** أيُّ المواد التالية تستعمل عادةً للقضاء على البكتيريا؟

- أ. أكسيد الكالسيوم
- ب. الصوديوم
- د. النيتروجين
- ج. الكلور

٦ **السؤال الأساسي.** ما خصائص الفلزات وأشباه الفلزات واللافلزات؟

ملخص مصور

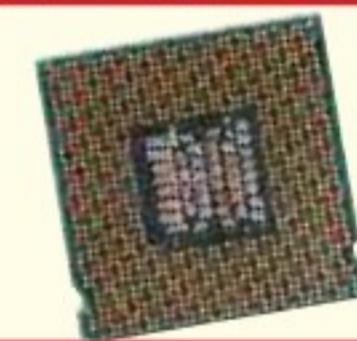
تشكل الفلزات ثلاثة أربع العناصر تقريباً.



خواص الفلزات واللافلزات متعاكسة عموماً.



أشباء الفلزات تجمع بين خواص الفلزات واللافلزات.



المطويات أنظم أفكاري

أعمل مطوية، أخُصُ فيها ما تعلَّمته عنِ الفلزات واللافلزات:



العلوم والرياضيات

كيف تجني ثروة؟

تنتج شركة حاسوب ٤ شرائط حاسوبية من كل ١ جم من عنصر السليكون. فإذا كانت شريحة الحاسوب الواحدة تباع بـ ٥٠٠ ريال سعودي فكم ريالاً تحصل عليه الشركة إذا استعملت ١٠٠ جم من السليكون؟

أعمل كالعلماء

استقصاءً مبنيًّا

أقارن بين الفلزات واللافلزات من حيث قابليتها للتوصيل الكهربائي

أكون فرضية

هل تعدد بعض المواد أفضل توصيلاً للتيار الكهربائي من غيرها؟ ماذا يحدث عند استعمال مادةٍ رديئة التوصيل في دائرة كهربائية؟ وهل يتغير سطوع المصباح؟ أكتب فرضيتي على النحو التالي: "إذا قلت درجة التوصيل للتيار الكهربائي في دائرة كهربائية فإن سطوع المصباح الكهربائي ...".



الخطوة ١



الخطوة ٣

أختبر فرضيتي

١ أثبتت البطارية على ماسك البطارية، وأثبتت المصباح على ماسك المصباح.

٢ أعمل دائرة كهربائية، بوصل سلك بين أحد طرفي ماسك البطارية وأحد طرفي ماسك المصباح، وأصل سلكاً ثانياً بين أحد طرفي الشريحة النحاسية والطرف الآخر لماسك البطارية. ثم أصل سلكاً ثالثاً بالطرف الثاني لماسك المصباح.

٣ **أجرب**.أغلق الدائرة الكهربائية بوصل طرف السلك الثالث بالطرف الآخر للشريحة النحاسية، وألاحظ شدة سطوع المصباح، وهي المتغير التابع.

٤ **الاحظ**. أكرر الخطوات مع المواد الأخرى. وألاحظ النتائج وأسجلها؛ حيث يعد نوع المادة المتغير المستقل.

٥ **أصنف**. أرتّب المواد بحسب درجة توصيلها للتيار الكهربائي من الأكثر إلى الأقل توصيلاً.

استخلص النتائج

٦ **استنتاج**. هل يمكن اعتبار إضاءة المصباح دليلاً على التوصيل الكهربائي للمادة؟ لماذا يستعمل النحاس في صناعة الأسلاك الكهربائية؟

٧ هل تدعم هذه النتائج فرضيتي؟

أحتاج إلى:



بطارية



ماسك بطارية



مشابك أسلاك



أسلاك توصيل



مصباح كهربائي



ماسك المصباح



عينات من النحاس والحديد
والخشب والجرافيت

أكمل كلاً من الجمل التالية بالمفردة

المناسبة :

- الذرّة
- العنصر
- النواة
- الفلزات
- شبه موصل
- القابلية للطرق والسحب**

١ قدرة المادة على إعادة التشكيل تسمى

٢ توجد البروتونات والنيوترونات في

٣ المادة التي لا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط منها بالطرق الكيميائية العادية تسمى

٤ المعان، وسهولة التشكيل، والتوصيل للحرارة والكهرباء، كلها صفات

٥ أصغر وحدة في العنصر، وتحمّل صفات العنصر تسمى

٦ شبه الفلز له خواص بين المواد الموصلة والعزلة، لذا يكون

ملخص مصور

الدرس الأول

جميع المواد تتكون من عناصر.



الدرس الثاني

يمكن تصنيف العناصر اعتماداً على صفاتها إلى فلزات، ولا فلزات، وأشباه فلزات.



المطويات أنظم أفكري

الأصناف المطويات التي عملتُها في كل درس على ورقة كبيرة مقواة. استعين بهذه المطويات على مراجعة ما تعلمتُه في هذا الفصل.

أشباء الفلزات لها ... خصائصه هي ...	خصائصه الفلزات ... والفلزات هي ...	ثلاثة أربع العناصر ... تعدهم ...

العناصر
الذرات
الجدول الدوري



١٧ صواب أم خطأ. يمكننا رؤية الذرات إذا استعملنا مجاهر عادية مثل التي نستعملها في المدرسة. هل هذه العبارة صحيحة أم خاطئة؟ أفسر إجابتي.

١٣ كيف أصنف المواد؟

التقويم الأدائي

أتعرفُ العناصر

أبحث عن عنصر.
ماذا أعمل؟

١. أختار عنصراً.

٢. أبحث عن صفات هذا العنصر. كم بروتونا وإلكترونا تحتوي ذراته؟ وما درجتا غليانه وانصهاره؟ وهل هو فلز، أم لا فلز، أم شبه فلز؟

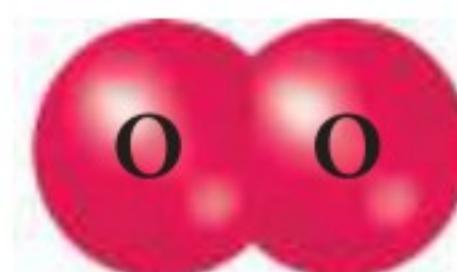
٣. أبحث عن تاريخ هذا العنصر، واستعمل الآتى من حيث زمان اكتشافه، والشخص الذي اكتشفه، ومكان وجوده، وهل هو جزء من تقنية معينة؟

٤. أستعمل نتائج بحثي لعمل مطوية حول العنصر، وأستعمل الصور والرسوم والحدائق والأشكال في بحثي.



أجيب عن الأسئلة التالية بجمل تامة:

٧ أصنف. ما نوع التركيب الذي توضحه الصورة؟ وما مكوناته؟



٨ أستنتج. إذا اختبرت جسمًا مصنوعًا من عنصر غير معلوم. وقد وجدت أنَّ الجسم غير موصل للتيار الكهربائي، وغير لامع، وينكسر بسهولة، فكيف أصنف العنصر المكون منه الجسم؟

٩ التفكير الناقد. لماذا يعد الإمساك بقضيب فلزي سلوكًا خطيرًا عند حدوث عاصفة رعدية؟

١٠ قصة شخصية. أكتب قصة تحكي رغبتي في اختيار إنسان طهي من بين مجموعة أواني، وكيف اختبرت أنها لها بعد تعرفي لصفات كل منها، وتصنيفها؟

١١ اختيار الإجابة الصحيحة: ما الصفة التي تظهر على الفلز في الصورة؟



- أ. القابلية للطرق والسحب
- ب. المرونة
- ج. التوصيل للكهرباء
- د. الصدا

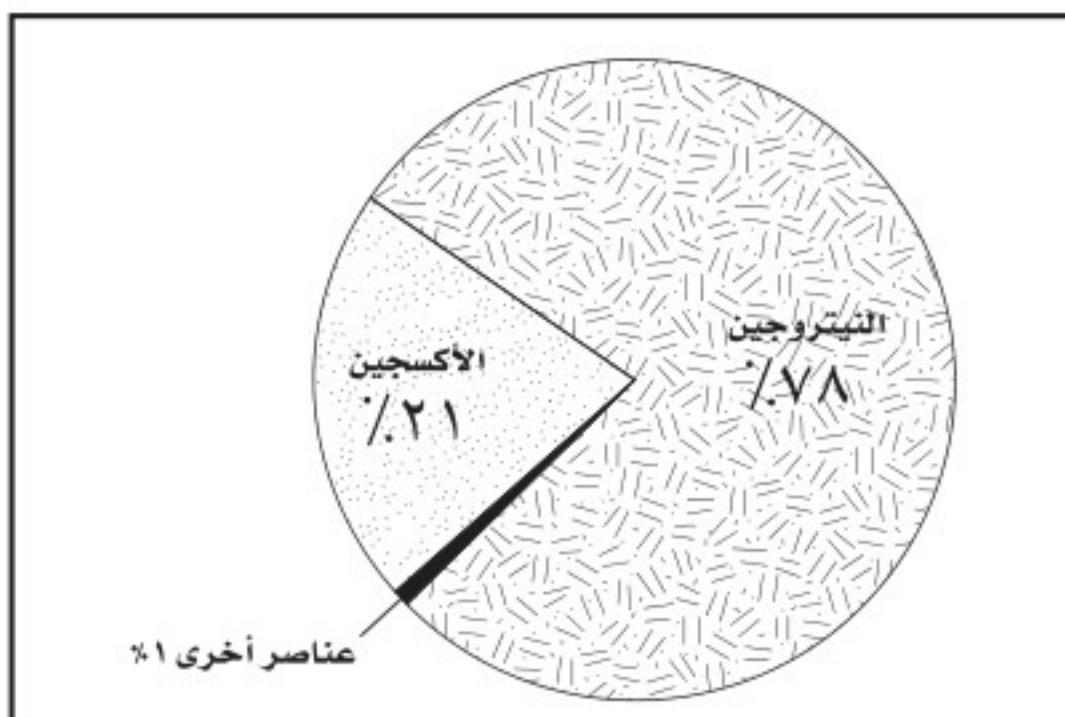
نموذج اختبار

٣ ما التصنيفُ الأفضلُ للمادةِ أو للموادِ التي تكونُ قطعةَ النقدِ الميئنةِ في الشكلِ أدناه؟



- أ. فلزٌ.
- ب. جزيٌّ.
- ج. شبهٌ فلزٌ.
- د. لا فلزٌ.

٤ يمثلُ الشكلُ التالي توزيعَ العناصرِ في:

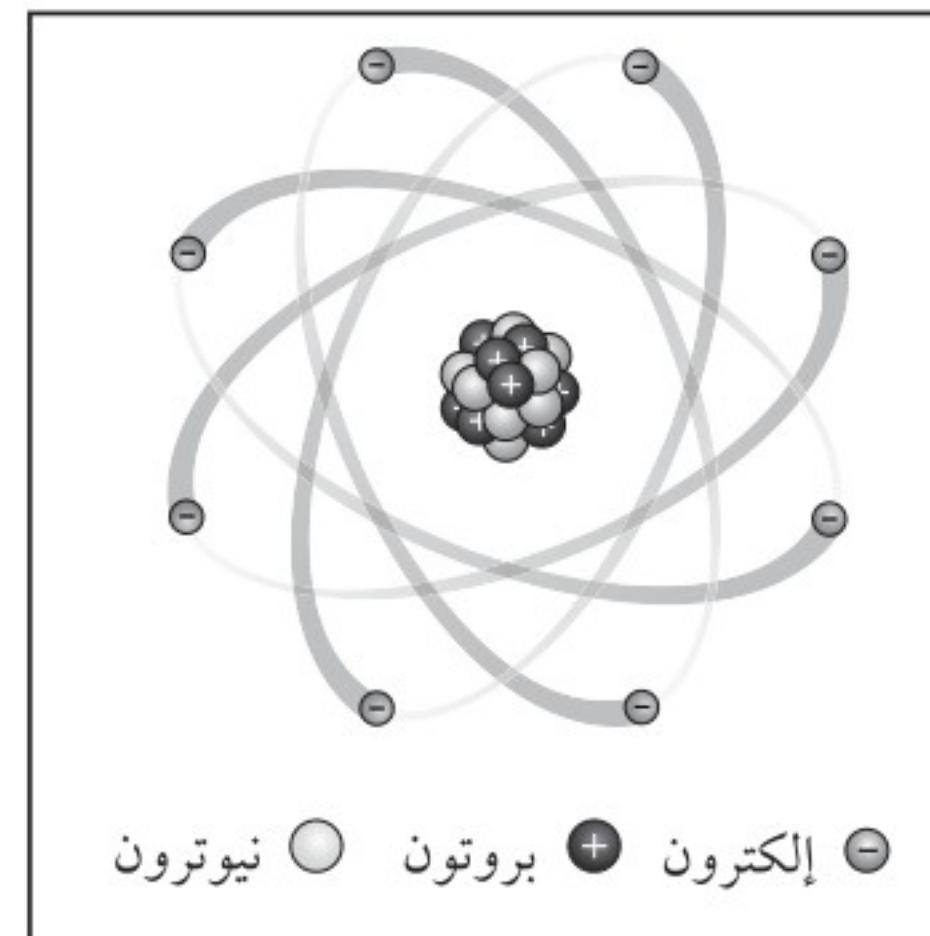


- أ. القشرة الأرضية.
- ب. الغلاف الجوي للأرض.
- ج. أجسام الكائنات الحية.
- د. مياه المحيط.



اختار الإجابة الصحيحة:

يمثلُ الشكلُ التالي أجزاءَ الذرةِ وشحنةَ كلِّ جزءٍ.
أدرسُ الشكلَ، وأجيبُ عنِ السؤالينِ ١ و ٢.



١ أيٌ مما يلي يدور حول نواةِ الذرةِ؟

- أ. الجزيٌّ.
- ب. البروتونُ.
- ج. النيوترونُ.
- د. الإلكترونُ.

٢ أيٌ مما يلي يحملُ شحنةً موجبةً؟

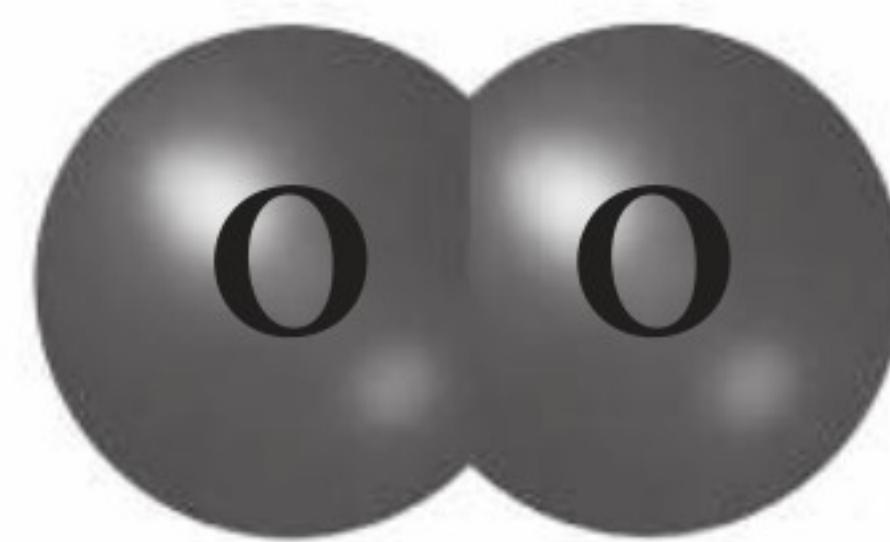
- أ. الجزيٌّ.
- ب. البروتونُ.
- ج. النيوترونُ.
- د. الإلكترونُ.

- ٧ أيُّ العباراتِ الآتيةِ تصفُ اللافزاتِ؟
- جميعُها موصلةٌ للتيارِ الكهربائيًّا.
 - جميعُها موادٌ صلبةٌ.
 - تَوَجُّدُ في الحالةِ الصلبةِ أوِ السائلةِ أوِ الغازيةِ.
 - جميعُها نشطةٌ كيميائياً.

أجيبُ عن السؤال التالي:

٨ تشتَرِكُ الْفَلَزَاتُ فِي مَجْمُوعَةٍ مِنَ الْخَصَائِصِ تَجْعَلُهَا مَوَادٌ مُفَيِّدةٌ لِلنَّاسِ. فَأَيُّ الْخَصَائِصِ تَجْعَلُ النَّحْسَ فَلَزًا مُلَائِمًا لِصَنَاعَةِ الْأَسْلَاكِ الْكَهْرَبَائِيَّةِ، وَأَيُّهَا تَجْعَلُ الْذَّهَبَ فَلَزًا مُنَاسِبًا لِصَنَاعَةِ الْمَجوَهِرَاتِ؟ أَفْسِرُ إِجَابَتِي.

- ٥ أدرسُ الشكلَ التالي:



ما الوصفُ الأفضلُ لِلتَّرْكِيبِ الَّذِي يَمْثُلُهُ الشَّكْلُ؟

- نوأةُ ذرَّةِ الأكسجينِ.
- ذرَّةُ الأكسجينِ.
- عنصرُ الأكسجينِ.
- جزيءُ الأكسجينِ.

- ٦ أيُّ الاختباراتِ الآتيةِ يُمْكِنُ أَنْ تُسَاعِدَنِي لِأَمْيَّزَ ما إِذَا كَانَتِ المَادَّةُ الَّتِي أَخْتَبِرُهَا فَلَزًا أمْ لَا فَلَزًا؟

- طَرْقُ المَادَّةِ بِالْمَطْرَقَةِ لِاخْتَبَارِ قَابِلِيَّتِهَا لِلطرقِ.
- خَدْشُ المَادَّةِ بِقطْعَةِ مِنَ الزَّجاجِ لِاخْتَبَارِ قَابِلِيَّتِهَا لِلخدشِ.
- وضُعُّ المَادَّةِ فِي المَاءِ لِاخْتَبَارِ كِثَافَتِهَا.
- إِضَافَةُ حِمْضِ الْلَّيْمُونِ لِاخْتَبَارِ تِفَاعِلِ الْمَادَّةِ مَعَ الْحِمْضِ.

تحقق من فهمي

السؤال	المراجع	السؤال	المرجع
٧٤	٢	٧٤	١
٧٨	٤	٨٦	٣
٨٤	٦	٧٥-٧٤	٥
٨٦	٨	٨٧	٧

الفصل العاشر

التغييرات الفيزيائية والكيميائية للمادة

القردة
العامة
ما الذي يُسبّب تغيير
المادة؟

الاستلة الأساسية

الدرس الأول

كيف تتغير حالة المادة عند اكتسابها
أو فقدانها الطاقة؟

الدرس الثاني

كيف ترتبط الذرات لتكون الجزيئات
والمركبات؟



مفردات الفكرة العامة



التغيير الفيزيائي تغير في حجم المادة أو شكلها أو حالتها دون التغيير في تركيبها.



التسامي تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية مباشرةً دون المرور بالحالة السائلة.



درجة الغليان درجة الحرارة التي تبدأ عندها المادة في التحول من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية.



المركب مادة تنتج عن اتحاد كيميائي بين عناصر أو أكثر، وتحتفل خصائصه عن خصائص العناصر المكونة له.



التغيير الكيميائي تغير يحدث في تركيب المادة عندما ترتبط الذرات بعضها مع بعض مكونة مواد جديدة.



المادة المتفاعلة المادة الأصلية التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي.



تغيرات حائلة الماء

انظر واقسأ عينيك

إذا انصهرت جميع كميات الجليد الموجودة في العالم فإن مستوى الماء في البحار والمحيطات سيارتفاع بمقدار 65 م تقريباً. مما الذي يحدث للجليد في أثناء انصهاره؟



استكشف

نشاطٌ استقصائِيٌّ

أحتاج إلى:



- كوبٌ ورقيٌ أو بلاستيكيٌ.
- ماء بارد.
- مكعباتٌ جليد.
- ميزانٌ.
- ساعةٌ إيقافٌ.
- مقياسٌ حرارةٌ.
- مصدرٌ حراريٌ (مصباحٌ كهربائيٌ أو أشعةٌ الشمس).

ماذا يحدثُ عندما ينصلُرُ الجليدُ؟

أكونُ فرضيةً

إذا سخنتُ مكعباتِ الجليدِ فإنَّها تنصلُرُ. ما الذي يحدثُ لدرجةٍ حرارةِ كوبٍ يحتوي على مكعباتِ الجليدِ والماء في أثناءِ انصهارِ الجليدِ؟ أكتبُ فرضيةً على النحوِ التالي: "إذا تمَّ تدفئةُ الكوبِ الذي يحتوي على الجليدِ والماء فإنَّ درجةَ حرارةِ الماء الناتج عن انصهارِ الجليدِ سوفَ ...".

أختبرُ فرضيَّتي

١ أقيسُ. أملأُ الكوبَ إلى نصفِه بالماء البارد، ثمَّ أضيفُ إليه أربعةَ مكعباتٍ منَ الجليدِ.

أسجلُ كتلةَ الكوبِ معَ محتوياته. هلْ ستختلفُ كتلةُ الكوبِ بعد التسخينِ؟

٢ لاحظُ. أحرِّكُ الماءَ والجليدَ بلطفٍ لمدةِ ١٥ ثانيةً، وأسجلُ درجةَ حرارةِ محتوياتِ الكوبِ، ثمَّ أضعُه تحتَ مصدرٍ حراريٍّ كضوءِ الشمسِ أو ضوءِ المصباحِ.

٤ أسجلُ خمسَ قراءاتٍ، قراءةً كلَّ ٣ أو ٥ دقائقٍ حتى ينصلُرَ الجليدُ كله.

٥ أسجلُ كتلةَ كوبِ الماءِ مرةً أخرى.

استخلصُ النتائج

٦ أستعملُ البياناتِ لرسمِ العلاقةِ بينَ الزمانِ ودرجةِ الحرارةِ عندِ انصهارِ الجليدِ.

٧ أفسِّرُ البياناتِ. أصفُ كلاً منْ درجةِ الحرارةِ وكتلةِ الكوبِ.

٨ اتوصلُ. هلْ تدعمُ الملاحظاتُ فرضيَّتي؟ أكتبُ تقريراً أصفُ فيه ما إذا كانتُ فرضيَّتي صحيحةً أمْ لا.

استكشفُ أكثرَ

كيفَ تتغيَّرُ درجةُ حرارةِ الماءِ عندما يتجمَّدُ؟ أكتبُ فرضيةً، ثمَّ أصمِّمُ تجربةً لاختبارِها، وأنفَذُ التجربةَ، ثمَّ أكتبُ تقريراً يتضمَّنُ النتائجَ.

كيف تغير حالة المادة؟

ما التغيير الذي أحدثه عندما أمزق قطعة من الورق؟ هل يؤدي ذلك إلى تغيير نوع المادة؟ لا؛ بل يؤدي ذلك إلى تغيير شكل الورقة دون تغيير مادتها أو العناصر الداخلية في تركيبها. ويسمى مثل هذا التغيير الذي يتبع عن تغيير شكل الجسم دون تغيير نوع المادة المكونة له **التغيير الفيزيائي**.

أتذكر أن هناك ثلاثة حالات للمادة، هي: الصلبة، والسائلة، والغازية. وتعد حالة المادة من الصفات الفيزيائية للمادة. إذا وضع قطعة ثلج على الطاولة فسوف تنصهر، وتحوّل إلى الحالة السائلة، وإذا تركتها فترةً أطول فسوف تختفي؛ لأن الماء سيتحوّل إلى بخار.

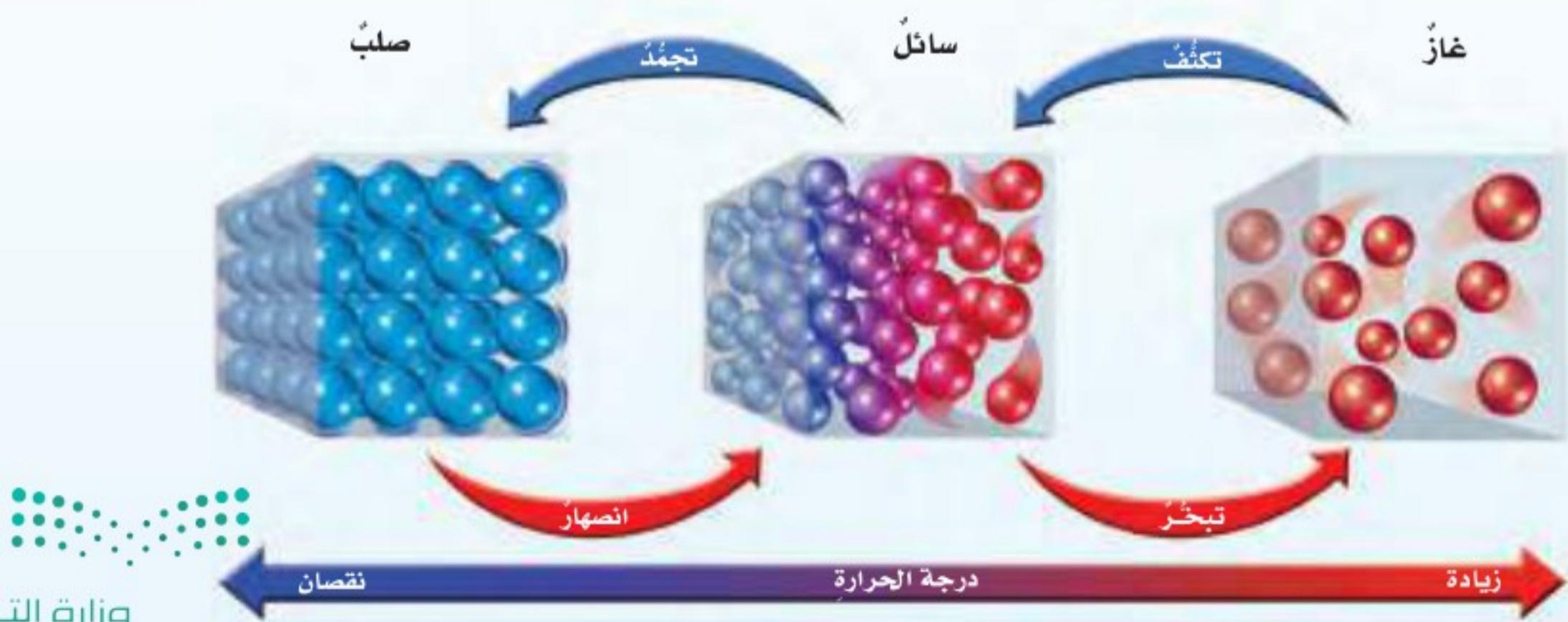
إن التغيرات التي طرأت على قطعة الثلج في الحالتين تغيرات فيزيائية. ما الذي يسبب هذه التغيرات؟ تكون جزيئات المادة

التغيرات في حالة المادة

اقرأ الشكل

هل يكتسب الغاز حرارةً عندما يتকّف؟
إرشاد. انظر إلى حركة الجزيئات.

عند امتصاص الحرارة تزداد سرعة حركة جزيئات المادة، وتصبح أقل انتظاماً.



أقرأ واتعلم

السؤال الأساسي

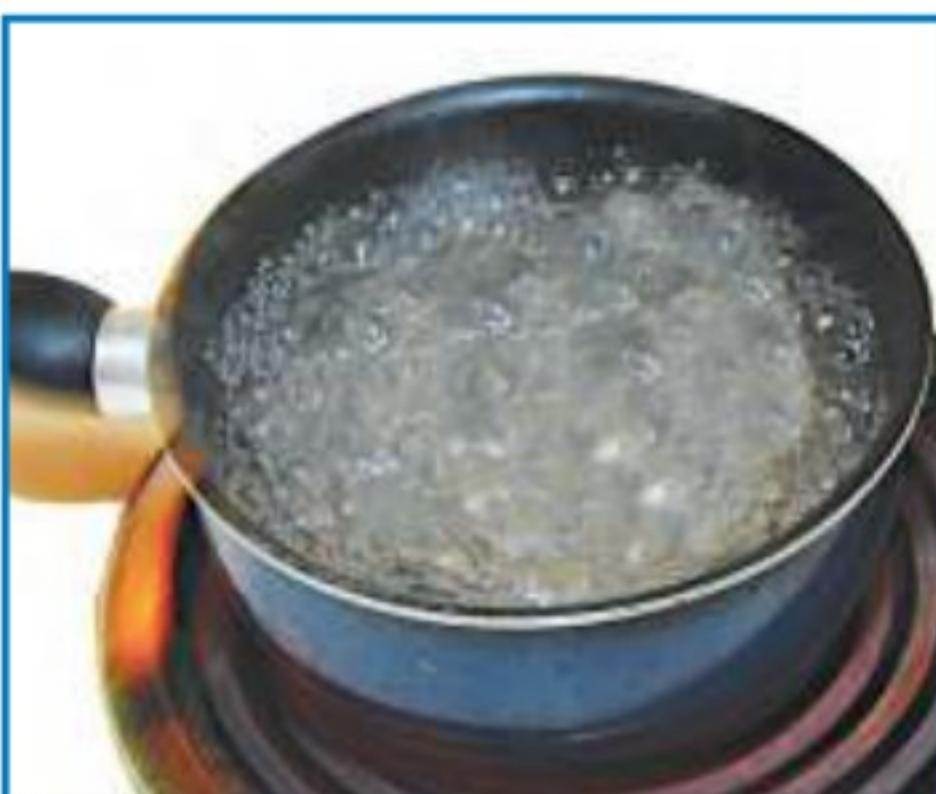
كيف تغير حالة المادة عند اكتسابها أو فقدانها للطاقة؟

المفردات

درجة التجمد	التغيير الفيزيائي
التمدد الحراري	التسامي
درجة الانصهار	الانكماش الحراري
درجة الغليان	درجة القراءة

حقيقة أم رأي

رأي	حقيقة



يزداد التبخر عند درجة الغليان



الثلج الجاف المصنوع من الكربون والأكسجين (CO_2) يتسامى عند درجة حرارة الغرفة.



الماء في حالته السائلة أكبـر كثافة مما في
الحالة الصلبة.

في حالة حركة مستمرة. ففي الحالة الصلبة تحرّك جزيئات المادة حركة اهتزازية في مكانها، وتهتز جزيئات المادة في الحالة السائلة على نحو أسرع، مقارنة بالحالة الصلبة، وتكون حركة الجزيئات في الحالة الغازية هي الأسرع مقارنة بالحالتين السائلة والصلبة. وتتأثر حركة الجزيئات في المادة بدرجة حرارتها. وتحدّث التغيرات عندما تكتسب المادة حرارة أو تفقدّها.

تُعدّ الحرارة شكلاً من أشكال الطاقة التي تنتقل بين الأجسام المتباعدة في درجة حرارتها. عندما تكتسب المادة الصلبة الحرارة تبدأ جزيئاتها في التحرّك أسرع، وتبدأ بعد ذلك في الانصهار والتحول إلى الحالة السائلة. وعند اكتسابها المزيد من الحرارة تبدأ في الغليان والتحول إلى الحالة الغازية عن طريق التبخر. ما الذي يحدث للمادة عندما تفقد الحرارة؟ تقل سرعة حركة الجسيمات، وتبدأ في التجمّع. فالمادة في الحالة الغازية تبدأ في التكثّف والتحول إلى الحالة السائلة، والمادة في الحالة السائلة تبدأ في التجمّد والتحول إلى حالة الصلابة.

يمكن لبعض المواد الصلبة أن تتحول مباشرةً إلى الحالة الغازية دون أن تمر بالحالة السائلة. وتسمى هذه الظاهرة **التَّسَامِي**. ومن الأمثلة عليها تسامي الثلج الجاف عند درجة حرارة الغرفة. والماء أيضاً يتسامي، ومن ذلك تسامي مكعبات الجليد أو الطعام المجمد؛ حيث يتكتّف الغاز المتتصاعد منها على جدران المجمد (الفريزر) البارد ليكون الجليد.

وتزداد كثافة معظم المواد عادةً عند تحولها من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة بسبب تقارب دقائقها عندما

متى تتغير حالة المادة؟

يبدأ التغيير في حالة المادة عند درجات حرارة معينة، فمثلاً تسمى درجة الحرارة التي تبدأ المادة عندها في الانصهار **درجة الانصهار**. أما الدرجة التي تبدأ المادة عندها في الغليان فتسمى **درجة الغليان**.

يحدث التبخر عند أي درجة حرارة، ولكن تزداد كميته عند درجة الغليان. ولا ترتفع درجة حرارة المادة في أثناء تحولها من حالة إلى أخرى. فكيف تكسب المادة الحرارة دون أن ترتفع درجة حرارتها؟ تستهلك

اقرأ الشكل

أيهما يمتلك حرارة أكثر: صهر العينة أم غليانها؟
إرشاد. أقارن بين طول الخط في حالتي الانصهار والغليان.

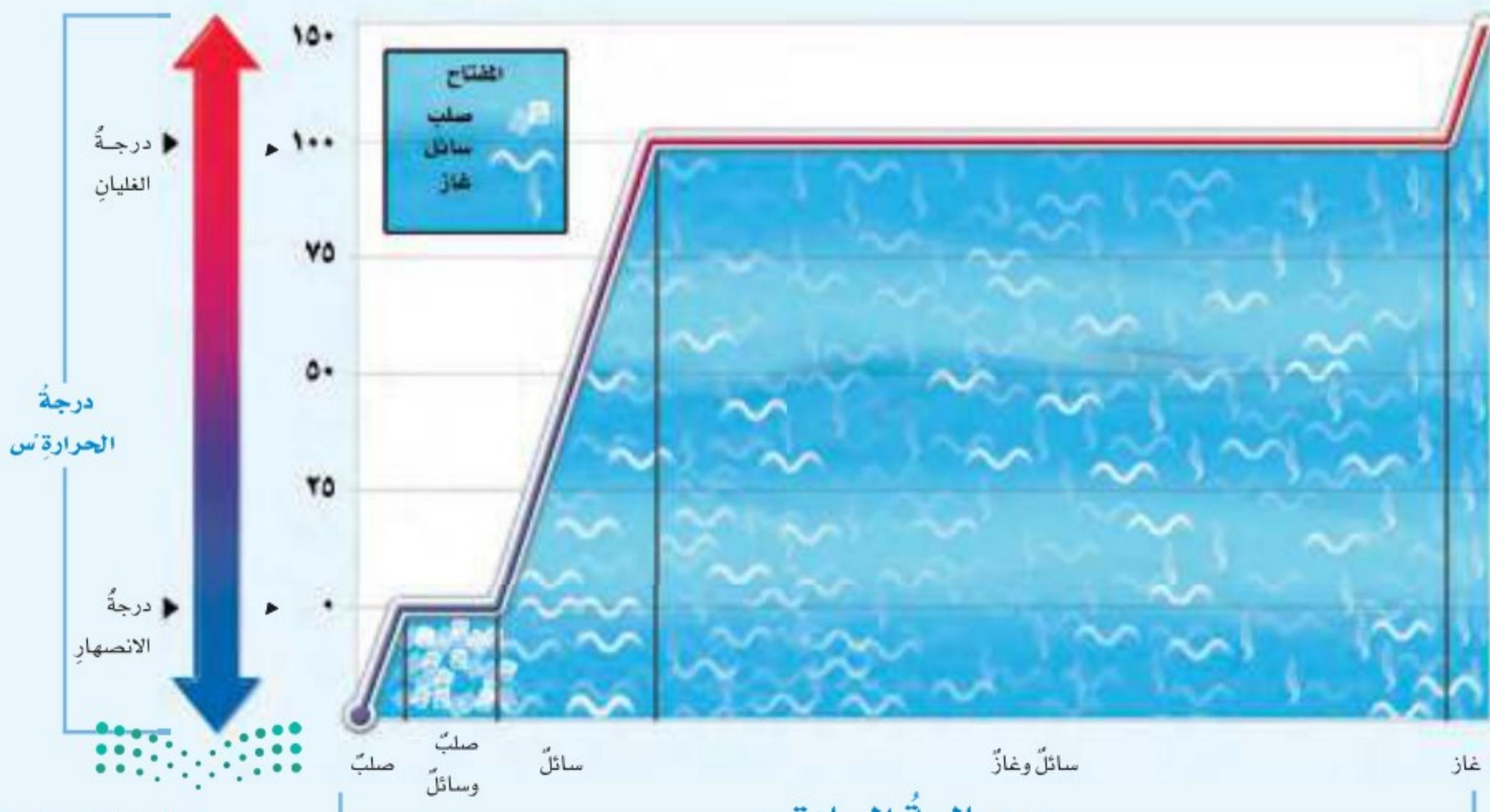
تفقد الحرارة. ويُشذّ عن ذلك الماء؛ إذ يزداد حجمه وتقل كثافته عندما يتجمد بسبب انتظام مكوّناته وتبعاعدها؛ مقارنة بالحالة السائلة. ولذلك فإنَّ كثافة الجليد أقل من كثافة الماء السائل.

أختبر نفسك

حقيقة أم رأي. يتكون الجليد في مجمد الثلاجة، لذلك يفضل شراء ثلاجة لا تكون جليداً. أي جزء من العبارة السابقة حقيقة وأيها رأي؟

التفكير الناقد. كيف يمكن أن تخفي مكعبات الجليد دون أن تترك بقعة ماء؟

تغيير حالة الماء في أثناء التسخين



نشاط

البالوناتُ المتغيرةُ

- ١ **أتوقعُ.** ما يحدثُ لحجمِ البالونِ المملوءِ بهواءٍ دافئٍ عندَ تبريدِه؟ وأسجلُ توقعِي.
- ٢ أنفخُ بالونًا، وأربطُه، وأقيسُ محيطَه بخطٍ.
- ٣ أغمرُ البالونَ في ماءٍ مثليجٍ عدةً دقائق، وأقيسُ محيطَه بالخطِ مرهَةً أخرى، ثم أسجلُ ملاحظاتِي.
- ٤ **استنتاجُ.** كيفَ تفسِّرُ حركةَ الجزيئاتِ ما لاحظته في التجربة؟ أكتبُ أفكارِي.

أختبرُ نفسي

حقيقةُ أمْ رأيٍ. يعتقدُ صديقي أنَّ الثلوجَ يجعلُ المشروباتِ الغازيةَ باردةً، لكنَّ طعمَها غيرُ لذيد. أيُّ أجزاءٍ هذهِ الفكرةِ حقيقةٌ، وأيها رأيٌ؟

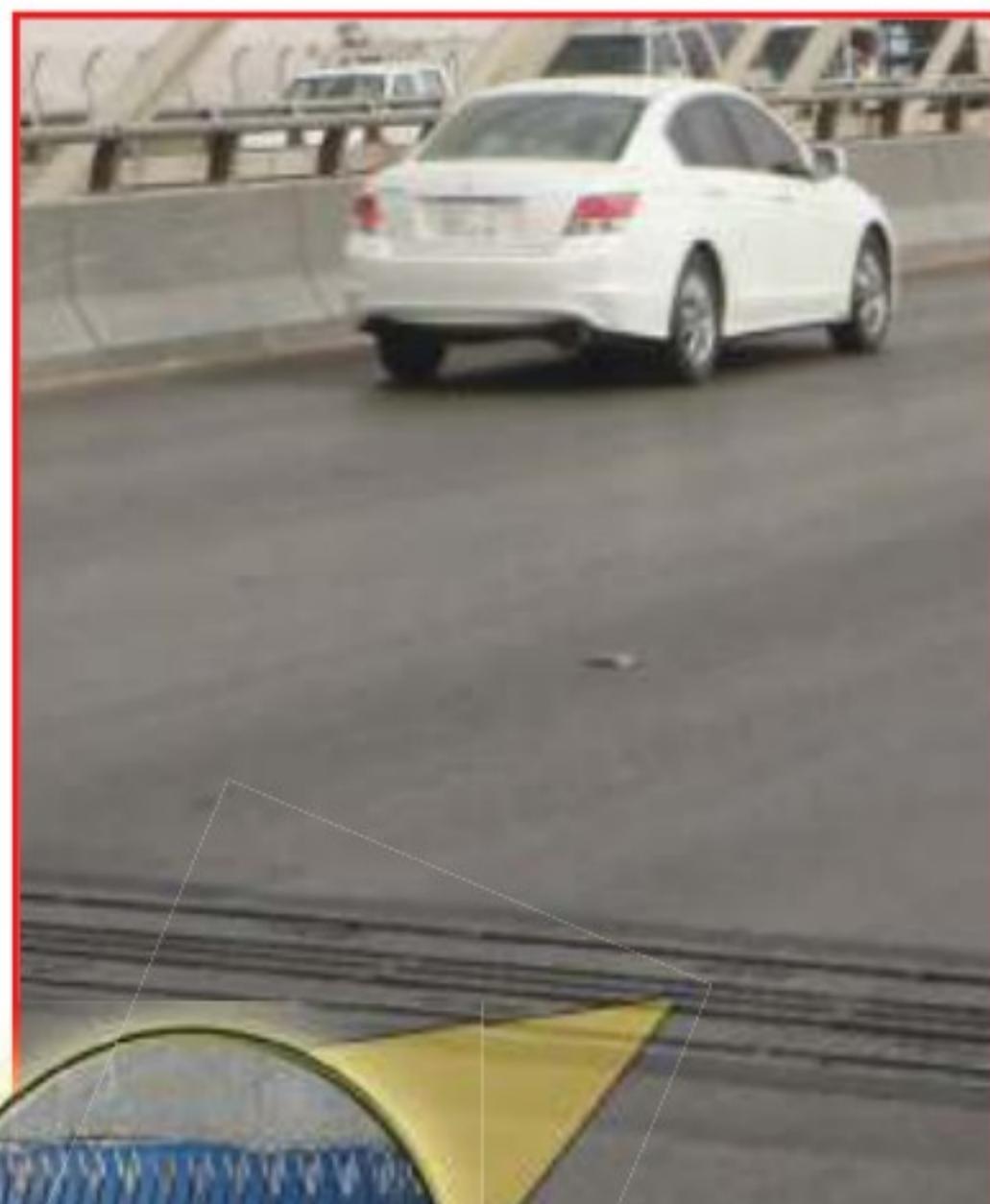
التفكيرُ الناقدُ. يشعرُ بعضُ الناسَ بالحيويةِ عندَ أخذِ حمامِ بخارٍ. لماذا نحسُ بحرارةِ البخارِ عندَ ما يتكتُّفُ على أجسامِنا؟



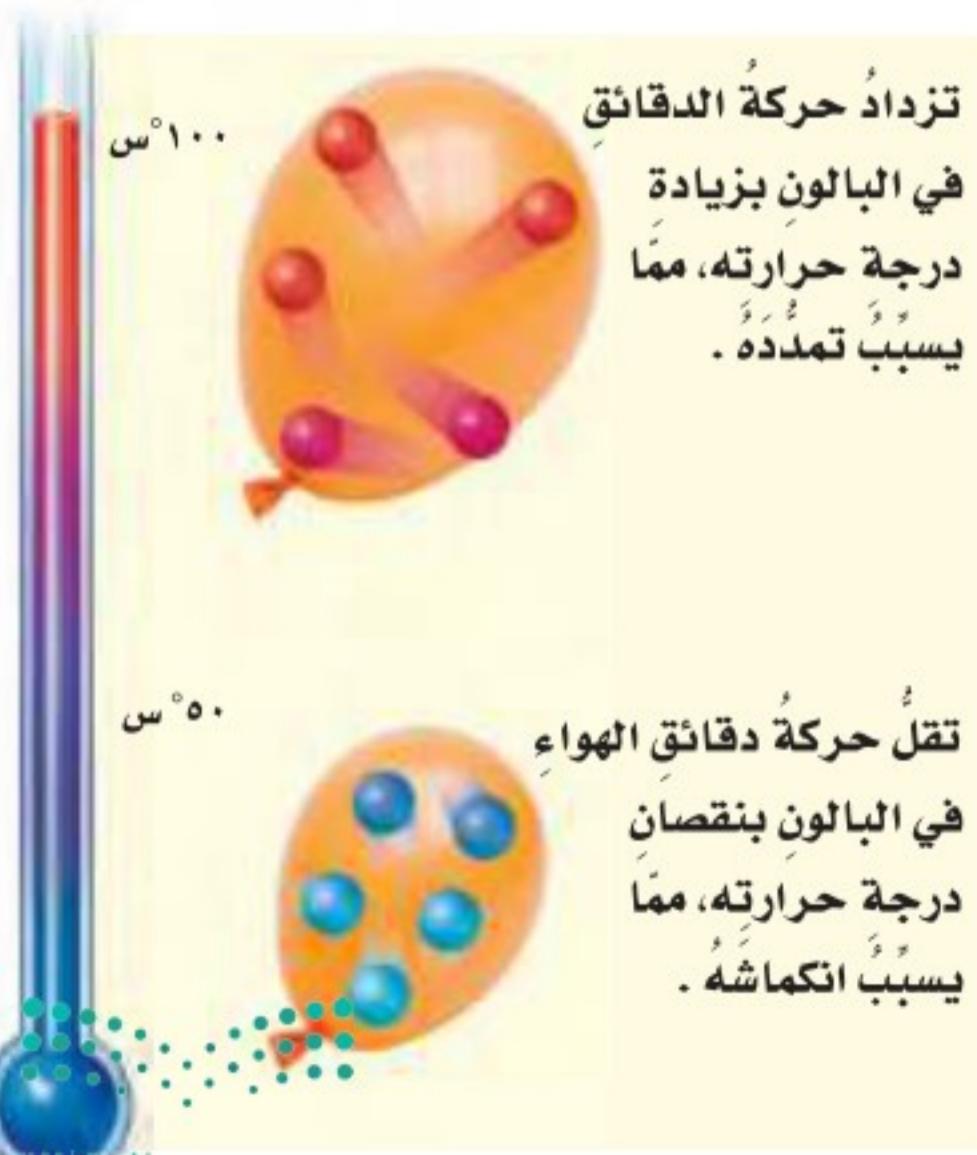
تغيراتُ الحالة لبعضِ الموادِ الشائعة		
اسمُ المادةِ	درجةُ الانصهارِ	درجةُ الغليانِ
النحاسُ	١٠٨٣ ° س	٢٥٦٧ ° س
النيتروجينُ	٢١٠ ° س	١٩٦ ° س تحتَ الصفر
الماءُ	٠ ° س	١٠٠ ° س
ملحُ الطعامِ	٨٠١ ° س	١٤٦٥ ° س
الحديدُ	١٥٣٨ ° س	٢٨٦١ ° س

المادةُ الحرارةَ التي تكتسبُها عادةً في تفككِ الروابطِ بينَ جزيئاتها وبذلك تبقى درجةُ الحرارةِ ثابتةً حتى تتحولُ جميعُ جزيئاتِ المادةِ إلى الحالةِ الجديدةِ. ما الذي يحدثُ للمادةِ عندما تفقدُ الحرارة؟ تقلُّ سرعةُ حركةِ الجزيئاتِ، وتبدأُ في التجمُّع؛ فالمادةُ في الحالةِ الغازيةِ تبدأُ في التكثُفِ والتحولِ إلى الحالةِ السائلةِ، والمادةُ في الحالةِ السائلةِ تبدأُ في التجمُّدِ والتحولِ إلى الحالةِ الصلبةِ. درجةُ الحرارةِ التي تبدأُ عندها المادةُ في التجمُّدِ تسمَّى درجةُ التجمُّدِ. وتكونُ درجتا الانصهارِ والتجمُّدِ متساوينَ للمادةِ نفسها.

كلُّ مادةٍ تعيَّن لها درجةُ حرارةِ انصهارٍ خاصةً بها. والموادُ التي تكونُ درجاتُ انصهارِها أو غليانِها عاليةً تكونُ جزيئاتها متمسكةً معًا بقوَّة، بينماً الموادُ التي تكونُ درجاتُ انصهارِها وغليانِها منخفضةً يكونُ تماسُكُ جزيئاتها ضعيفًا.



هذه الفوائل تمنع تحطم الجسر عند تمدد في الصيف



تزداد حركة الدقائق في البالون بزيادة درجة حرارته، مما يسبب تمدده.

تقل حركة دقائق الهواء في البالون بنقصان درجة حرارته، مما يسبب انكماشه.

ما التمدد؟ وما الانكماش؟

عندما ترتفع درجة حرارة المادة تزداد حركة الجزيئات المكونة لها، ويزداد عدد التصادمات فيما بينها، لذا يزداد حجمها. وتسمى زيادة حجم المادة نتيجة التغير في درجة حرارتها **التمدد الحراري**. أمّا إذا انخفضت درجة حرارة المادة فإن حركة الجزيئات المكونة لها تقل، ويقل عدد التصادمات فيما بينها، لذا يقل حجمها. ويسمى نقصان حجم المادة نتيجة التغير في درجة حرارتها **الانكماش الحراري**.

تمدد الغازات وتنكمش أكثر من السوائل، وتمدد السوائل وتنكمش أكثر من المواد الصلبة. ولكن يُسمح بتمدد وانكماش المواد المستعملة في البناء دون اثنائها أو تحطيمها تُترك فراغات في مناطق محددة في الأبنية يطلق عليها نقاط التمدد.

وتُقاس درجة الحرارة بمقاييس الحرارة، الذي يعتمد مبدأ عمله على ظاهرة التمدد والانكماش. ومن ذلك مقياس الحرارة الكحولي. فعند زيادة درجة الحرارة في الوسط المحيط بالمقياس، يتمدد الكحول داخل المقياس ويرتفع مستوى؛ بحيث يشير مستوى على تدرج الأنبوب المصنوع منه المقياس إلى درجات الحرارة.

أختبر نفسك



حقيقة أم رأي. هل تؤيد أن التمدد والانكماش يؤديان فقط إلى حدوث مشكلات؟ فسر إجابتك.

التفكير الناقد. ما الذي يحدث لو لم تكون هناك فراغات بين أجزاء رصيف المشاة؟

مراجعة الدرس

أفكُرْ، وأتحدُثْ، وأكتبْ

١ **المفردات.** تسمى الدرجة التي تتصهر
عندَها المادة

رأي	حقيقة

٢ **حقيقة أم رأي.**
هل يعد وضع
قارورة ماء مملوءة
تماماً في المجمد سلوكاً خاطئاً؟ ادعُمْ رأيك
بالحقائق العلمية.

٣ **التفكير الناقد.** لماذا لا يؤدي رفع درجة
حرارة الفرن إلى جعل الماء المغلي يطبخ
الطعام أسرع؟

٤ **اختار الإجابة الصحيحة.** ما الحالة التي
تكون لها أعلى طاقة؟
ب . سائلة
أ . صلبة
د . منصهرة
ج . غازية

٥ **اختار الإجابة الصحيحة.** ما الذي
يحدث عند ارتفاع درجة حرارة جسم ما؟
ب . انكماس
أ . تمدد
ج . تكتُف
د . تجمد

٦ **السؤال الأساسي.** كيف تتغير حالة المادة
عند اكتسابها أو فقدانها للطاقة؟

ملخص مصور

تحدث التغييرات في حالات
المادة نتيجة اكتساب الحرارة
أو فقدانها.



لكل مادة نقية درجة انصهار
ودرجة غليان خاصة بها.



تؤدي التغييرات في درجة
الحرارة إلى تمدد الأجسام أو
انكماشها.



المطويات أنظم أفكاري

أعمل مطوية الخص فيها ما تعلمتُ عن التغييرات
في حالة المادة.

التغييرات في حالة المادة

زيادة الحرارة أو خفضها ...
درجات الانصهار والغليان ...
التمدد والانكماش ...

العلوم والرياضيات



الغليان
عند درجة الغليان يتطلب تحويل ١ جرام من الماء السائل
إلى بخار ٢٢٦٠ (جول) من الحرارة. كم (جولاً) يلزم
لتحويل ٥,٥ جم من الماء؟

العلوم والكتابة



كتابة وصفية

أتخيّل أنني أعيش في منطقة متجمدة. أصنف العيش
في هذه المنطقة، وكيف تختلف عن المناطق الأخرى.
وأتذكر أن الماء المتجمد أقل كثافة من الماء السائل.

التركيز على المهارات

مهارة الاستقصاء : استخدام المتغيرات

تحريك جزيئات الماء السائلة أسرع في درجات الحرارة المرتفعة مقارنة بدرجات الحرارة المنخفضة. ولأنَّ الماء الساخن له طاقة أكبر من الماء البارد، فإنَّه يستغرق وقتاً أكبر من الماء البارد لكي يتجمد. وهذا ما يعتقدُه معظم الناس، أمَّا العلماء فلا يأخذون بذلك دون إثبات؛ لذا أجرُوا سلسلة من التجارب، وسجلوا ملاحظاتهم. ففي تجاربهم قاموا بتجريب عامل واحد في التجربة الواحدة؛ لكنَّهم لم يتمكُنوا من تحديد السبب الرئيس للنتائج التي توصلوا إليها، والعامل الذي قاموا بتجريبه يسمى **متغيراً مستقلاً**. لقد اكتشفَ العلماء أنَّ الماء الساخن في بعض الأحيان يتجمد قبل الماء البارد. وتسمى هذه الظاهرة أثراً مميكاً؛ نسبة إلى الطالب التنزاني الذي اكتشفها.

◀ أتعلم

عندما أستخدم **المتغيرات** أقوم بتجريب شيء واحد. كيف يؤثر هذا الشيء في نتائج التجربة؟ ويسمى الشيء الذي أغيّره **متغيراً مستقلاً**، والنتائج هي المتغير التابع. والطريقة التي يتغيّر بها المتغير التابع تعتمد على الطريقة التي يتغيّر بها المتغير المستقل.

في هذه التجربة المتغير المستقل هو درجة الحرارة عند بدء التجربة، والوقت الذي يحتاج إليه الماء ليتجمد هو **المتغير التابع**. لذا سأعمل على تغيير درجة حرارة الماء عند البدء وأسجل كيف يؤثر هذا في الوقت الذي يحتاج إليه الماء ليتجمد.

◀ أجرِّب

المواد والأدوات ماء ساخن، ماء بارد، كفوس بلاستيكية، مقياس حرارة، مخبار مدرج، ملصقات، مجعد للتبريد.

- أعمل لوحة كالموضحة في الصفحة المجاورة لأسجل بياناتي.



بناء المهارة

٤ أطبق

٦ ما الماء الذي تجمد أولاً: البارد أم الشديد البرودة أم الدافئ أم الماء الساخن؟ أعيد التجربة لتأكيد نتائجي.

٧ غير العلماء المتغير المستقل لتعرف أثر ميمبا. ماذا يمكن أن أتعلم من النتائج التي توصلت إليها؟ هل أثر ميمبا حقيقياً فعلاً؟

٨ ماذا أتوقع أن يحدث إذا استخدمني جليداً أو ماء حاراً جداً؟ هل هذا الإجراء يعني الاستمرار في تغيير المتغير المستقل نفسه؟ **استخدم المتغيرات وأسجل البيانات حول الاستقصاء.** أستخدم هذه البيانات لتساعدني على تطوير فكرة حول كيف يتجمد الماء؟

٢ أضع في أحد الأكواب ١٢٠ مل من الماء الساخن، وألصق عليه عبارة (ماء ساخن). وأضع ١٢٠ مل من الماء الشديد البرودة في كوب ثان، وألصق عليه عبارة (ماء شديد البرودة). وأضع في الكوب الثالث ٨٠ مل من الماء الدافئ و٤٠ مل من الماء البارد، وألصق عليه عبارة (ماء دافئ). وأضع في الكوب الرابع ٨٠ مل من الماء الشديد البرودة و٤٠ مل من الماء الدافئ، وألصق عليه (ماء بارد).

٣ أسجل درجة حرارة كل كأس من الماء في الجدول. إن درجة الحرارة هنا متغير مستقل.

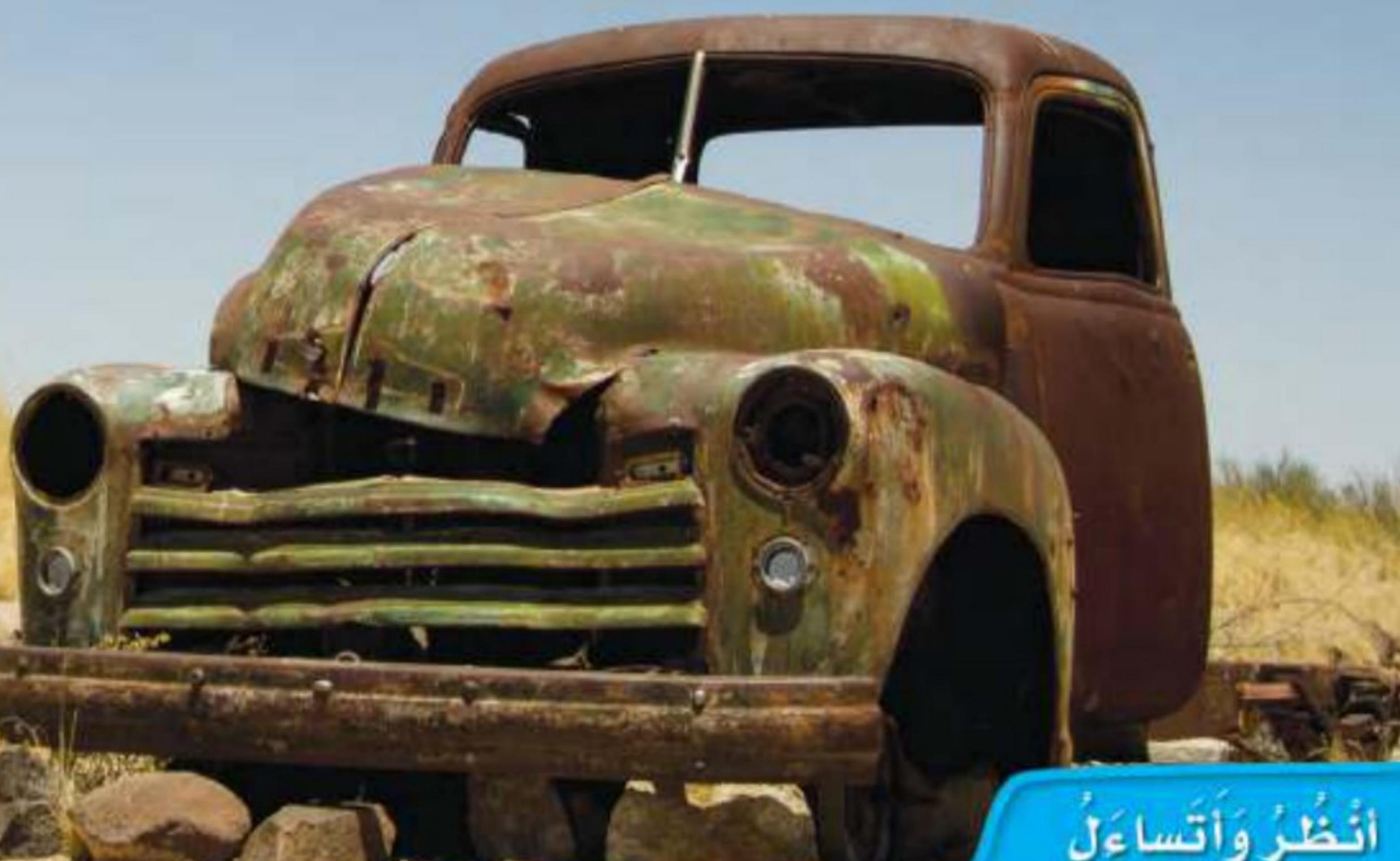
٤ أضع الكؤوس في المجمد في الوقت نفسه، مراعياً أن يكون بعضها قريباً من بعض.

٥ أتفقد المجمد كل ١٠ دقائق، وأسجل بداية التجمد ونهايته في كل كأس من الكؤوس، وهذه كلها تسمى متغيرات تابعة.

الزمن الذي يتطلبته التجمد			
نهاية التجمد	بداية التجمد	درجة الحرارة	وصف الماء
			ماء ساخن
			ماء دافئ
			ماء بارد
			ماء بارد جداً
			ماء حار جداً
			جليد



المركبات والتغيرات الكيميائية



انظر واتسأله

يدمر الصدأ هذه السيارة؛ فالماء والأكسجين في الهواء يؤديان إلى تكون صدأ الحديد. ماذا يحدث للمادة عندما تتغير مكوناتها؟



استكشف

نشاطٌ استقصائِيٌّ

أحتاج إلى:



- نظارات واقية.
- مسحوق غسل (بيكربونات الصوديوم).
- كيس قابل للغلق.
- محلول الملح الفوار (كبريتات الماغنسيوم المائية).
- كأس ورقية صغيرة.
- ميزان ذي كفتين.

هل تتغير كتلة المادة في التغييرات الكيميائية؟

أكون فرضية

هل تتغير الكتلة الكلية للمادة عندما تتحول إلى مادة أخرى؟ أفكُر في التغييرات الكيميائية التي ألاحظها، ومنها قلي البيض أو حرق الخشب في المدفأة. أكتب إجابتي على شكل فرضية بصيغة "عندما يحدث التفاعل الكيميائي فإن كتلة المادة".

أختبر فرضيتي

١ أحذر. أرتدي النظارة الواقية. أسكب ٤٠ مل من محلول مسحوق الغسل في الكيس القابل للغلق. ثم أسكب ٤٠ مل أخرى من محلول الملح الفوار (كبريتات الماغنسيوم المائية) في الكأس الورقية. أضع الكأس داخل الكيس القابل للغلق بشكل عمودي، بحيث تكون فوهه الكأس إلى أعلى، ثم أغلق الكيس.

٢ أقيس. أضع الكيس بما فيه في الميزان دون خلط المحاليل. أسجل الكتلة؛ فهي المتغير التابع في هذه التجربة.

٣ لاحظ. دون فتح الكيس، أفرغ المحلول في الكأس الورقية في الكيس لعمل تفاعل كيميائي بين المحاليل.

٤ أسجل كتلة الكيس ومحطياته.

استخلص النتائج

٥ ما المتغير المستقل في هذه التجربة؟ هل كان هناك متغيرات ضابطة أخرى؟

٦ أفسر البيانات. كيف تغيرت الكتلة خلال التفاعل الكيميائي؟

٧ هل تدعم البيانات فرضيتي؟ إذا لم تدعمنها فكيف أغير فرضيتي؟

استكشف أكثر



هل أتوقع أن الحجم ثابت في أثناء التفاعل الكيميائي؟ أخطط لتجربة تزودني بمعلومات تدعم توقعني.

ما المركبات؟

من الطريف أن نعرف أن الملح الذي نضعه في الطعام يتكون من ارتباط مادتين تُصنفان بالخطورة، هما الصوديوم والكلور؛ فالصوديوم مادة يمكن أن تحدث انفجاراً عندما وضعتها في الماء. والكلور غاز سام. ولكن عندما يتحدا معاً تنتج مادة جديدة تختلف في صفاتِها عن صفاتِ العنصرين. فسبحان الخالق المدبر! ويعد ملح الطعام (كلوريدي الصوديوم) المكون من ذرة صوديوم وذرة كلور مثالاً على المركبات. ويعرف المركب بأنه مادة نقية تتالف من اتحاد عنصرتين أو أكثر. والمركبات لها صفاتٌ تختلف عن صفاتِ العناصر المكونة لها.

تكوين المركب

أقرأ وأتعلم

السؤال الأساسي

كيف ترتبط الذرات لتكون الجزيئات والمركبات؟

المفردات

المركب

التغيير الكيميائي

المواد المتفاعلة

المواد الناتجة

مهارة القراءة

الاستنتاج

ماذا أعرف	ماذا أريد أن أعرف	استنتاج

الكلور غاز سام لونه أصفر مخضر يتفاعل مع الصوديوم بشدة.

ينتج عن التفاعل ملح الطعام (كلوريدي الصوديوم).

الصوديوم فلز لين ونشط كيميائياً ويتفاعل مع الماء بشدة.



الأسماء والرموز الكيميائية

صدأ الحديد مركب ينتج عن تفاعل الأكسجين مع الحديد.

أنظر إلى الصورة أدناه، لقد تركت هذه الدراجة فترةً من الوقت في حديقة المنزل حتى صدأت، وأصبحت كما في الصورة. ما الصدأ؟ وكيف يتكون؟ الصدأ مركب يتكون نتيجة اتحاد الحديد المكون للدراجة مع الأكسجين الموجود في الهواء الجوي.

للمركبات أسماء كيميائية، ولمعظمها أسماء شائعة كذلك. يشير الاسم الكيميائي إلى العناصر التي ارتبطت معاً لتكوين المركب. فالاسم الكيميائي للصدأ هو أكسيد الحديد الذي يتكون في هذه الحالة من ارتباط ذرتين حديد مع ثلاثة ذرات من الأكسجين.

عند تسمية المواد الكيميائية يستخدم العلماء أسماء العناصر التي تدخل في تركيبها. ويحدث تغيير في أسماء بعض العناصر أو كلها عند تسمية المركب. ومن ذلك التغيير في اسمي الأكسجين والكلور في المركبين (أكسيد) الحديد، و(كلوريド) الصوديوم.

تستعمل أحياناً كلماتٌ خاصة لتدلّ على عدد الذرات في المركب. فعلى سبيل المثال تدل كلمة «ثاني» في غاز ثاني أكسيد الكربون على أنَّ هذا المركب يتكون من ذرتين أكسجين ترتبطان مع ذرة كربون.

للمركبات الكيميائية صيغ ورموز كيميائية كما للعناصر، ولكن المركبات الكيميائية تختلف في أنها تحتوي على عنصرين أو أكثر تتحد معاً. فمُركب أكسيد الحديد المسمى الصدأ يتكون من اتحاد عنصرين هما الحديد والأكسجين.



أختبر نفسك

استنتاج. ما أقل عدد من الذرات يمكن أن يشكل مركباً؟ أفسر ذلك.

التفكير الناقد. ما العلاقة بين مكونات المركبات وأسمائها؟

نشاط

النحاس اللامع

١ يتغير لون النحاس بسهولة مع مرور الزمن.
أبحث عن قطعة نحاسية قديمة علاها الصدأ.

٢ **لاحظ.** أضع القطعة النحاسية القديمة في كأس تحتوي على محلول الملح والخل، وأسجل ملاحظاتي.

٣ هل هناك أي مؤشرات تدل على حدوث تفاعل كيميائي؟ أخرج القطعة النحاسية وأجفّها في الهواء. هل حدث تفاعلات كيميائية أخرى؟ كيف أعرف؟

ما التغيرات الكيميائية؟

لو سكب الخل، فكيف يمكن التخلص منه ومن رائحته؟ لو مزج في الماء فلن يتم التخلص من رائحته القوية، ولو تم تبريده إلى درجة التجمد، فإنه يتحول إلى الحالة الصلبة. مما يعني تغير حاليته الفيزيائية، ولكنّه يبقى خالاً كما هو، وتبقى رائحته. للتخلص من الخل يجب أن يتغير كيميائياً.

يحدث التغير الكيميائي عندما ترتبط الذرات معًا لإنتاج مواد جديدة تختلف في صفاتها عن صفات المواد الأصلية المكونة لها. فعند إضافة محلول الخل إلى مسحوق الخبز - وهو مركب كيميائي يسمى صودا الخبز - تتصاعد فقاقع غاز ثاني أكسيد الكربون، ويتكوين راسب أبيض اللون لا يتفاعل مع الخل. فالذي حدث هنا هو أن الذرات في المسحوق ومحلول الخل ارتبطت معًا بطريقة جديدة، وتكونت مواد جديدة هي خلات الصوديوم، والماء، وثاني أكسيد الكربون. وهذه المواد تختلف في صفاتها عن صفات كلٍ من محلول الخل ومسحوق الخبز.

تصاعد فقاقع من غاز ثاني
أكسيد الكربون عند تفاعل
محلول الخل مع مسحوق الخبز.



الاحظ أنَّ عددَ ذراتِ العنصر الواحدِ تكونُ متساويةً في طرفيِ المعادلةِ، أيَّ أنَّ مجموعَ كتلِ الموادِ المتفاعلةِ يساوي دائمًا مجموعَ كتلِ الموادِ الناتجةِ، وهذا ما يسمى قانونَ حفظِ الكتلةِ.

أختبرُ نفسِي

استنتاجُ. ما الموادِ المتفاعلةِ والناتجةُ عن تفاعلِ محلولِ الخلِ مع مسحوقِ الخبزِ؟

التفكيرُ الناقدُ. إذا تفاعلتْ ٣٢ ذرةَ هيدروجين مع ١٦ ذرةَ أكسجين تفاعلاً تاماً، فكمْ جزيءٍ ماءٍ ينتُجُ؟ ولماذا؟

اقرأُ الشكلَ

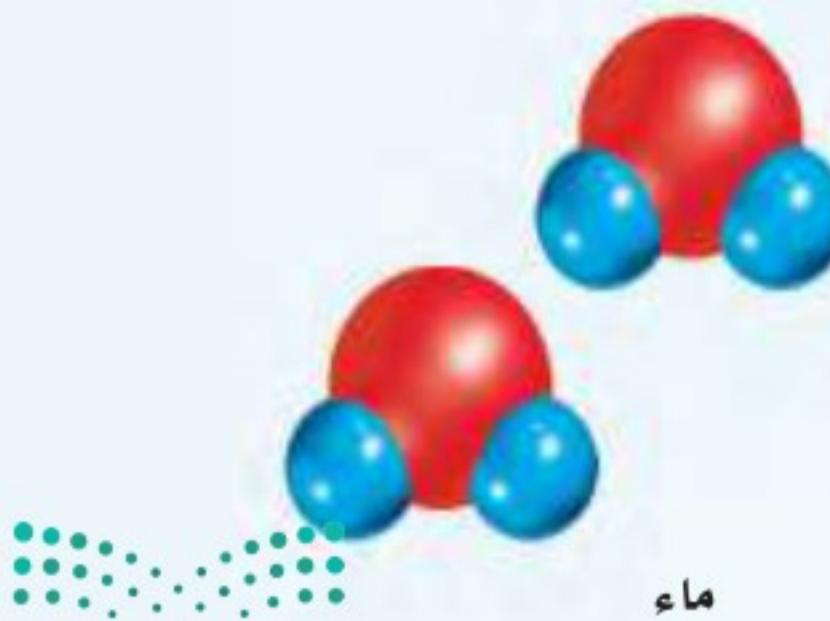
هل يتحققُ تفاعلُ الماءِ في هذهِ المعادلةِ قانونَ حفظِ الكتلةِ؟
إرشادُ. أعدُّ ذراتِ كلِّ نوعٍ منَ العناصرِ على جانبِيِ المعادلةِ.

المعادلاتُ الكيميائيةُ

يتُمُّ في أثناءِ دراسةِ الرياضياتِ - التعاملُ معَ معادلاتِ في الصورةِ: $6+2=8$ ، أو $7+3=10$. وهكذا في الكيمياءِ أيضًا، يتمُّ التعبيرُ عن التغيراتِ الكيميائيةِ بمعادلاتِ تمثلُ التفاعلاتِ الكيميائيةِ، فالمعادلةُ الكيميائيةُ تمثلُ التعبيرَ الرمزيَ **للموادِ المتفاعلةِ** وهي الموادِ الأصليةُ التي توجدُ قبلَ بدءِ التفاعلِ الكيميائيِّ، وتظهرُ عندَ أحدِ طرفيِ المعادلةِ، **والموادِ الناتجةِ** وهي الموادِ التي تكونت نتيجةُ التغييرِ الكيميائيِّ للموادِ المتفاعلةِ وتشيرُ عندَ الطرفِ الآخرِ للمعادلةِ. ويمكنُ أن يتمُّ التعبيرُ عن المعادلةِ بصورةِ لفظيةِ، حيثُ تُقرأُ المعادلةُ اللفظيةُ لتكونِ الماءِ على النحوِ التالي: يتفاعلُ جزيئانِ منَ الهيدروجينِ معَ جزيءٍ واحدٍ منَ الأكسجينِ لتكوينِ جزيئينِ منَ الماءِ.

معادلةُ تكونُ الماءِ

موادِ ناتجةٌ



موادِ متفاعلةٌ



يحدث نتيجة التغيير الكيميائي للصبغات في القطعة، أو تغيير التركيب الكيميائي للقطعة نفسها.

تكون التغيرات الكيميائية طبقات على المعادن ليصبح لونها باهتاً. فالصدأ - على سبيل المثال - محمر اللون، بينما الحديد لامع. وتصدأ المعادن نتيجة التغيرات الكيميائية، فيتغير لونها، وهذا ما يسمى التشويف (إزالة البريق).

وعند وضع قطعة من الأقراص المضادة للحموضة

كيف أكتشف حدوث التفاعل الكيميائي؟

تُنتج التغيرات الكيميائية مواد جديدة تختلف في صفاتِها وخصائصها عن المواد الأصلية قبل التفاعل. لذا يمكن ملاحظة بعض العلامات التي تدل على حدوث التفاعل الكيميائي.

التغيير في اللون دلالة واضحة على التغيير الكيميائي عند تبييض أو إزالة لون قطعة من الملابس، وهو

مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي

تصاعد الغازات



تفاعل الأقراص المضادة للحموضة مع الماء فت تكون فقاعات من غاز ثاني أكسيد الكربون.

التشويف (إزالة البريق)



يتفاعل الحديد في بعض الأدوات مع الأكسجين فتفقد بريقها.

تغير اللون



المبيضات أو قاصرات الألوان تزيل اللون من الملابس بالتغيير الكيميائي لتركيبها.

تستطيع رؤية ترسبات الصابون - وهي تتوج عن محلول الصابون مع الماء - على المغسلة.

بعض التغيرات الكيميائية تتوج الضوء والحرارة؛ فاحتراق الشمعة يتوج شعلة ساخنة.

أختبر نفسك



استنتاج. هل تعدد عملية قلي البيض تغييرًا كيميائيًا؟ ولماذا؟

التفكير الناقد. ما العلامات أو الإشارات التي تدل على أن احتراق جذوع الأشجار بالنار تغيير كيميائي؟

في الماء يحدث التفاعل الكيميائي، ويبدأ تكون فقاعات من ثاني أكسيد الكربون. ظهور الفقاعات دليل على حدوث التغيير الكيميائي. ماذا يحدث عند خلط مسحوق الخبز مع الخل؟ تكون فقاعات من ثاني أكسيد الكربون تدل على حدوث تغيير كيميائي!

قد يتوج التغيير الكيميائي أشياء أكثر من الغازات؛ فالرواسب مثلاً تعدد واحدة من علامات التغيير الكيميائي، وهي مادة صلبة تكون نتيجة التفاعل الكيميائي بين مكونات محلولين مختلفين. فمثلاً

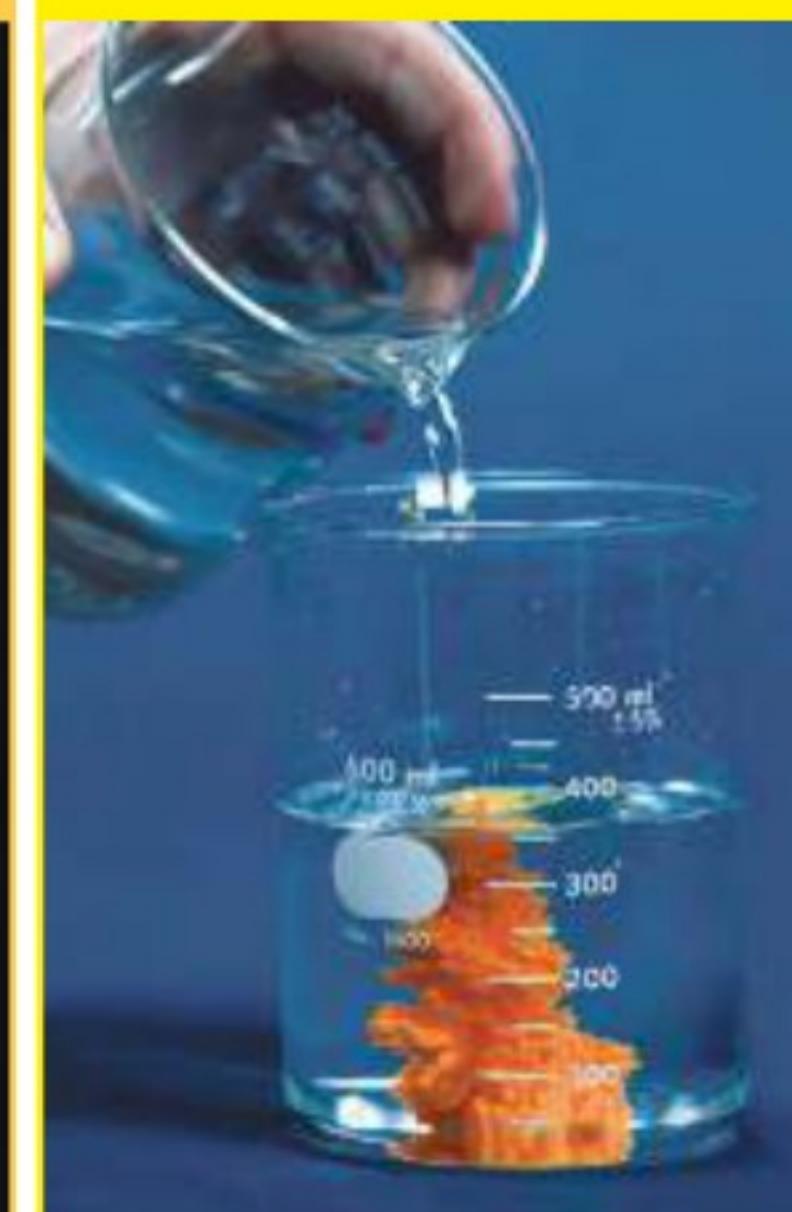
تحرير الطاقة



اقرأ الصورة

أي علامات التفاعلات الكيميائية في الصورة تنتج عن التغيرات في حالة المادة؟
إرشاد. انظر إلى الصورة التي توضح تكوين مادة صلبة أو سائلة أو غازية جديدة.

تكوين الرواسب



عندما ينتج محلولان راسباً، فهذا يدل على حدوث التغيير الكيميائي.

تحرير الطاقة على شكل ضوء أو حرارة قد يدل على حدوث التغيير الكيميائي.



كيف تستفيد من التفاعل الكيميائي؟

تستعمل النباتات والحيوانات تفاعلين كيميائيين مهمين لإنتاج الغذاء والطاقة، وذلك في عملية البناء الضوئي، وعملية التنفس. عملية البناء الضوئي تحتاج إلى الطاقة الشمسية لإنتاج السكر عند النباتات. وعملية التنفس عملية معاكسة لعملية البناء الضوئي، وتستعمل لإنتاج الطاقة؛ حيث يستعمل الجسم الطاقة الناتجة عن التنفس وقوداً للخلايا.

وهذا الحال في الآلات، فهي أيضاً تستعمل التفاعلات الكيميائية، فالمركبة الفضائية تستعمل الطاقة الناتجة عن تفاعل كيميائي بين الأكسجين والهيدروجين في صورة غاز ساخن يستعمل لدفع المركبة إلى أعلى.

والتفاعلات الكيميائية هي الطريقة الوحيدة لتكوين المركبات، وبعض هذه المركبات -ومنها الوقود الأحفوري- تتكون في الطبيعة، وبعضها الآخر يصنع -ومنها البلاستيك-.

أختبر نفسك



استنتج. ما العلاقة بين التفاعلات الكيميائية والمركبات؟

التفكير الناقد. أين تخزن الطاقة خلال عملية البناء الضوئي؟



تستعمل مركبة الفضاء تفاعلاً كيميائياً بين الأكسجين والهيدروجين لتنطلق في الفضاء.



مراجعة الدرس

أفكُرْ، وأتحدُثْ، وأكتبْ

١ **المفردات.** المواد الأصلية التي توجد قبل بدء التفاعل الكيميائي تسمى .

٢ **استنتاج.** ماذا يحدث إذا حذفت إحدى المواد المتفاعلة خلال التفاعل؟

استنتاج	إرشاد النص

٣ **التفكير الناقد.** ماذا يحدث لشمعة مشتعلة بمرور الزمن؟

٤ **اختار الإجابة الصحيحة.** أي التغيرات التالية تغير كيميائي؟

- ب. ذوبان الملح
- أ. انصهار الجليد
- د. هطول المطر
- ج. حرق الخشب

٥ **اختار الإجابة الصحيحة.** ما المركب الذي يشوه الفلز؟

- أ. ثاني أكسيد الكربون
- ب. السكر
- ج. الحمض
- د. أكسيد الفلز

٦ **السؤال الأساسي.** كيف ترتبط الذرات لتكون الجزيئات والمركبات؟

ملخص مصور

للمركبات صفاتٌ تختلف عن صفات العناصر المكونة لها.



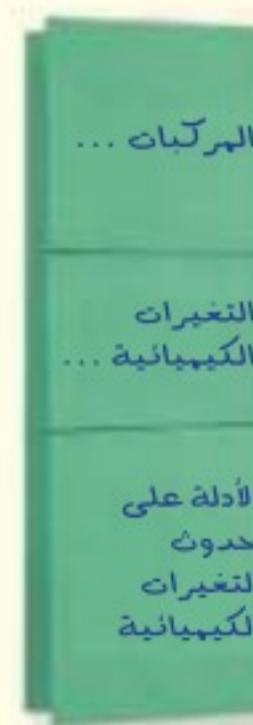
تحدُّ التغيرات الكيميائية عندما ترتبط الذرات معاً بطرائق جديدة.



من الأدلة على حدوث التغير الكيميائي تكون الرواسب أو الفوائض أو الحرارة.

المطويات

أعمل مطوية الخص فيها ما تعلّمته عن المركبات والتغيرات الكيميائية.



العلوم والفن

التغيرات الكيميائية واللوحات

قد تغطى اللوحات الفنية بطبقة شفافة عازلة (الورنيش)، وعندما تتآكل هذه الطبقة يبدأ حدوث التفاعلات الكيميائية بين الهواء ومكونات اللوحة. ما التغيرات التي تسبّبها التفاعلات الكيميائية للوحات؟

العلوم والرياضيات

كم ينتج؟

عند حرق ٤ جرام من الهيدروجين ينتج ٣٦ جرام من الماء. كم جرام من الماء ينتج إذا حرق ١٠٠ جرام من الهيدروجين؟

المجهولة المركبات

يستطيع العلماء اكتشاف مركب مجهولٍ باستخدام التفاعلات الكيميائية؛ إذ يستخدمون مجموعةً من المواد الكيميائية المعلومة الخصائص. يقومون أولاً بإجراء تفاعل كيميائيٍّ للمركب المجهول مع كل مادةٍ من المواد المعلومة على حدةٍ، ثم يلاحظون نتائج التفاعلات بينها. سيتفاعل المركب المجهول مع بعض المواد المعلومة، ولن يتفاعل مع بعضها الآخر.

يقوم العلماء بتسجيل ملاحظاتهم، ثم يقارنون الخصائص الكيميائية للمركب المجهول، مع الخصائص الكيميائية للمركبات المعلومة؛ فإذا وجد مركبان لهما الخصائص الكيميائية نفسها، فمن الطبيعي أن يكونا المركب نفسه.

وبذلك يتم تعرف المركب المجهول. هذه الطريقة للاكتشاف، التي استخدمت لتحديد هوية المركب، تسمى التحليل النوعي.

الكتابه التوضيحية

- حتى يكون عرضي جيداً:
- أطُور الفكرة الرئيسية من خلال دعمها بالحقائق والتفاصيل.
- الخُصُوص المعلمات التي حصلت عليها من مصادر متنوعة.
- استخدم مفردات معينة لجعل الأفكار مترابطة.
- أتوصل إلى النتائج، اعتماداً على الحقائق والمعلمات التي جمعتها.

أكتب عن

أعمل بحثاً، وأكتب تقريراً عن كيفية قيام العلماء بفحص الماء لاكتشاف التلوث، أو البحث عن المركبات الكيميائية الخطيرة. أي التفاعلات الكيميائية يستخدم العلماء في فحوصهم؟ أرتب خطوات العمل التي يقومون بها.



أكمل كلاً من الجمل التالية بالمفردة المناسبة :

تمدد حراري

مادة ناتجة

مادة متفاعلة

تغير كيميائيًا

التسامي

تغير فизيائيًا

١ تغير حالة المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية مباشرةً يسمى

٢ المادة الكيميائية التي تتفاعل مع مادة أخرى لإنتاج مادة جديدة تسمى

٣ التغير الذي يسبب تحول الحديد إلى ماء سائل يسمى

٤ عندما تزداد حركة دقائق جسم ما بفعل الحرارة وتبدأ دقائقه في التباعد يحدث له

٥ التغير الذي ينتج مادة صدأ الحديد يسمى

٦ المادة الكيميائية التي تنتج عن تفاعل كيميائي تسمى

ملخص مصور

الدرس الأول

تتغير حالة المادة عندما تكتسب الحرارة أو تقودها.



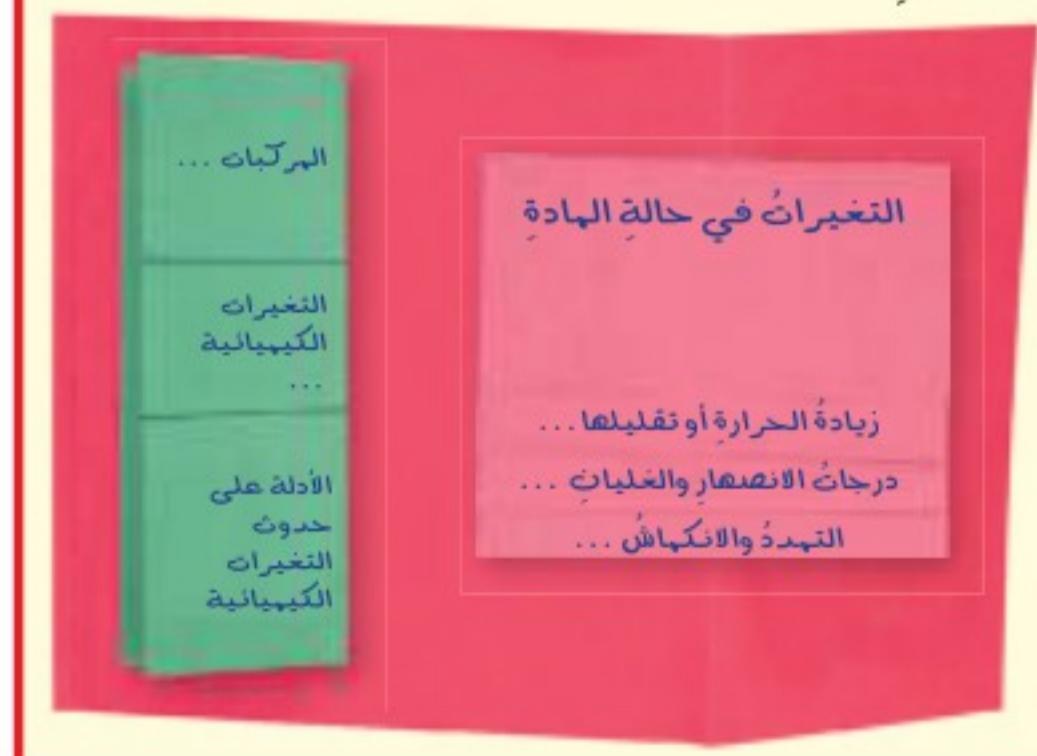
الدرس الثاني

تتكون المركبات عند ارتباط الذرات معًا بطريقة جديدة خلال التفاعل الكيميائي.



المطويات أنظم أفكري

الصق المطويات التي عملتها في كل درس على ورقة كبيرة مقواة. أستعين بهذه المطويات على مراجعة ما تعلمته في هذا الفصل.



١٣ اختيار الإجابة الصحيحة: يبيّن التفاعل

الكيميائي في الشكل تكون:



- ب. مركب.
- أ. مخلوط.
- د. عنصر.
- ج. فلز.

١٤ ما الذي يسبب تغيير المادة؟



التقويم الأدائي

التغيير الكيميائي

الهدف: يستدل على حدوث تغيير كيميائي.
ماذا أعمل؟

١. أحك قطعة حديد بالمبرد للحصول على برادة الحديد.

٢. أحفظ جزءاً من برادة الحديد جافاً في وعاء مغلق والجزء الآخر مكسوفاً في مكان رطب مدة ٣ أيام.

٣. الاحظ التغيرات التي طرأت على الجزأين، ثم أقرب مغناطيساً إلى كل جزء، وأسجل ملاحظاتي.

أحلل نتائجي

أي الأجزاء حدث فيها تغيير كيميائي؟

ما الدليل على حدوث تغيير كيميائي؟

أجيب عن الأسئلة التالية بجمل تامة:

٧ **قارن.** كيف يختلف الجليد الجاف بعد أن يتسامى؟

٨ **استعمل المتغيرات.** إذا أجريت تجربة لاختبار تفاعل الأكسجين مع الفلزات، فما العامل الذي يمكنني تغييره في التجربة؟ وما العوامل التي سأقوم بضبطها أو تشتيتها؟

٩ **استنتج.** ما الدليل على حدوث تغيير كيميائي في الصورة؟ وما الأدلة الأخرى على حدوث التغيرات الكيميائية؟



١٠ **التفكير الناقد.** تطلى الجدران الداخلية للعلب الفلزية التي تعبأ فيها الأطعمة المحفوظة بمادة عازلة تمنع تفاعل الطعام مع الفلزات. لماذا ينصح بعدم شراء علب الطعام المنبعثة؟

١١ **الكتابة التوضيحية.** أوضح كيف تعبّر المعادلات الكيميائية عن قانون حفظ الكتلة؟

١٢ **صواب أم خطأ.** فساد الأطعمة تغيير كيميائي. هل هذه العبارة صحيحة أم خاطئة؟ أفسر إجابتي.

٣ يبيّنُ الجدولُ أدناه درجاتِ الحرارةِ التي تتغيّرُ عندَها حالةُ بعضِ الموادِ.

تغيراتُ الحالة لبعضِ الموادِ الشائعة			
اسمُ المادةِ	درجةُ الانصهارِ	درجةُ الغليانِ	السائلِ
النحاسُ	١٠٨٣ °س	٢٥٦٧ °س	
النيتروجينُ	٢١٠ °س	١٩٦ °س تحت الصفر	
الماءُ	٠ °س	١٠٠ °س	
ملحُ الطعامِ	٨٠١ °س	١٤٦٥ °س	
الحديدُ	١٥٣٨ °س	٢٨٦١ °س	

ماذا يُمكّنُ أنْ تَستنتِجَ مِنَ البياناتِ المُجودةِ في الجدولِ؟

- أ. لا يُمكّنُ للنيتروجين التَّغَيُّرُ إلى الحالةِ السائلةِ.
- ب. معظمُ الموادِ الصلبةِ تَغَيُّرُ إلى الحالةِ السائلةِ عندَ درجاتِ الحرارةِ نفسها.
- ج. يَلْزُمُ درجاتُ حرارةٍ عاليَّةٍ جدًا لِلتَّغَيُّرِ حالتِ الفلزاتِ مِنَ الصلبةِ إلى الغازيةِ.
- د. لا يُمكّنُ تَغَيُّرُ حالتِ الملحِ.

٤ ما الذي يَحدُثُ في أثناءِ التَّفاعلِ الكيميائيِّ؟

- أ. يُعادُ ترتيبُ ذرّاتِ الموادِ لإنتاجِ موادَ جديدةٍ.
- ب. تَنصهرُ ذرّاتُ بعضِ الموادِ ويَتبخرُ بعضُها الآخرُ.
- ج. تُفقدُ بعضُ الموادِ.
- د. تَتَكَوّنُ ذرّاتٌ جديدةٌ.

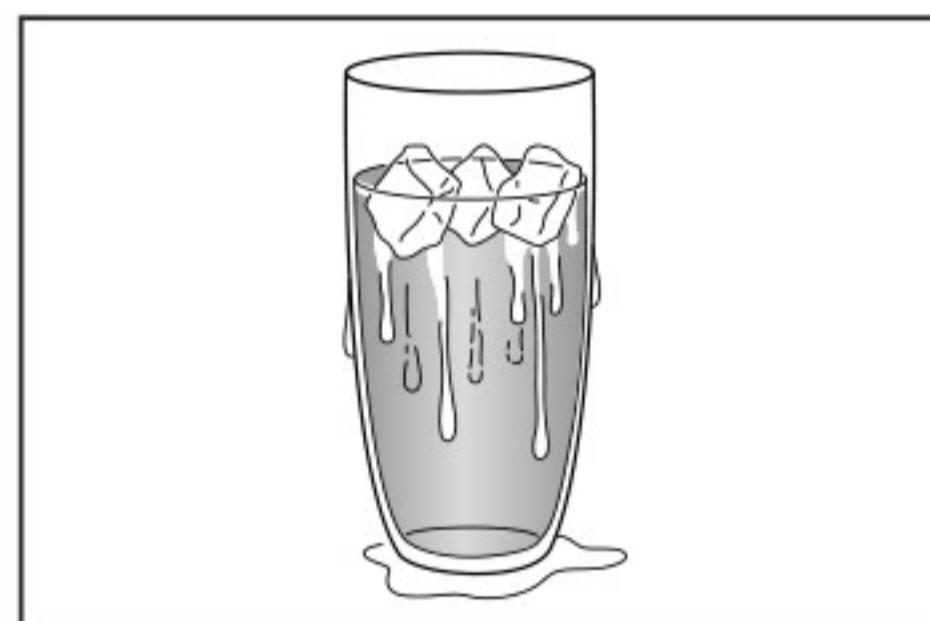


اختارُ الإجابةِ الصحيحةَ:

١ تَمتُصُّ المادةُ الحرارةُ عندَ تَغَيُّرِ حالتها:

- أ. مِنَ السائلِ إلى الصلبِ.
- ب. مِنَ الغازِ إلى السائلِ.
- ج. مِنَ الصلبِ إلى السائلِ.
- د. مِنَ الغازِ إلى الصلبِ.

٢ أدرُسُ الشَّكْلَ التاليَ، وألاَحظُ قطراتِ الماءِ الظاهرةَ على السطحِ الخارجيِّ للكأسِ. كيف تَكَوَّنَتْ هذهِ قطراتِ؟



أ. بخَارُ الماءِ اكتَسَبَ حرارةً وتَجمَدَ على سطحِ الكأسِ.

ب. بخَارُ الماءِ اكتَسَبَ حرارةً وتكاثفَ على سطحِ الكأسِ.

ج. بخَارُ الماءِ فقدَ حرارةً وتكاثفَ على سطحِ الكأسِ.

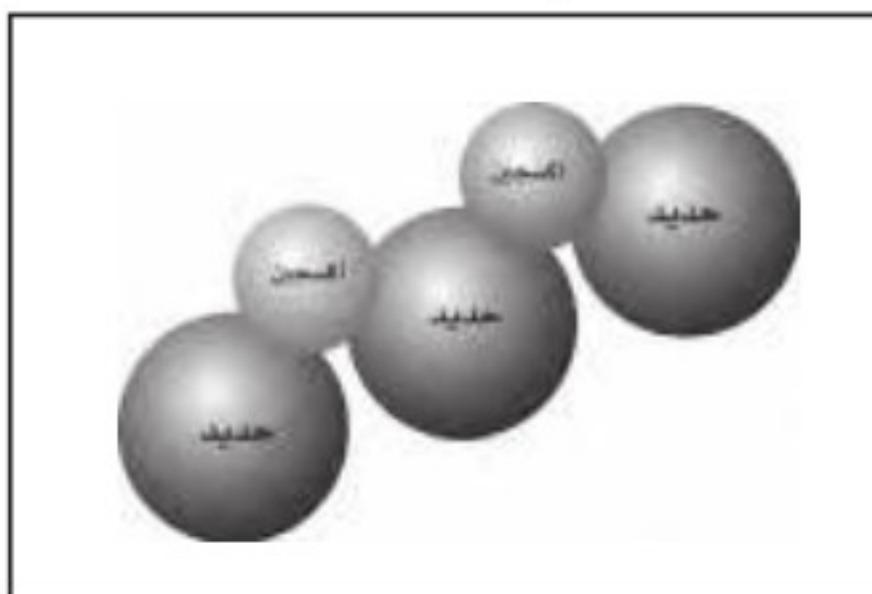
د. تَجمَدَ الماءُ في الكأسِ.

نموذج اختبار

أجيب عن الأسئلة التالية:

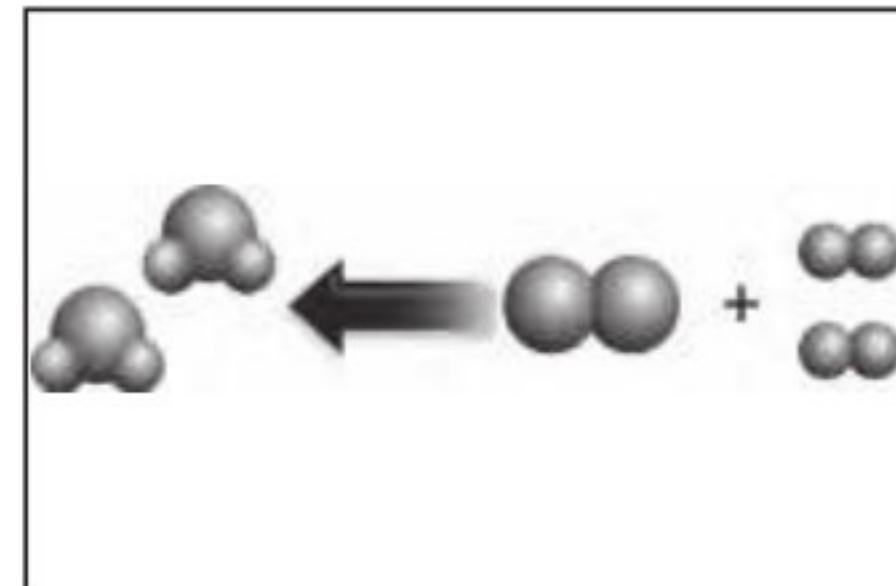
أنظر إلى الشكل أدناه

٧



ما العناصر التي تكوّن هذا المركب، وما عدد ذرات كل عنصر؟ هل يتغيّر المركب إذا تغيّر عدد ذرات أحد العناصر أو جميعها؟ أفسّر إجابتي.

يُبيّن الشكل أدناه معادلة لتفاعل كيميائي بين نوعين من العناصر. أدرس الشكل وأجيب عن السؤالين ٥ و ٦.



ما الذي يمكن أن ينتج عن هذا التفاعل؟
أ. مخلوط.

ب. مركب.

ج. تغيير فيزيائي للعناصر.

د. تغيير حالة المادة للعناصر.

وفقاً لقانون حفظ الكتلة فإنَّ الذرات على جانبي المعادلة تكونُ:

أ. مرتبة بالطريقة نفسها.

ب. متساوية في أعدادها للعنصر الواحد.

ج. حالة المادة لا تتغيّر.

د. عدد المواد الناتجة يساوي عدد المواد المتفاعلة.

تحقق من فهمي

السؤال	المراجع	السؤال	المرجع
١٠١	٢	١٠١	١
١١٢	٤	١٠٣	٣
١١٣	٦	١١٣	٥
١١٤	٨	١١١	٧

الوحدة السادسة

القوى والطاقة

نستفيد من هذه الآلات في رفع الأشياء الثقيلة إلى ارتفاعات عالية جداً.



وزارة التعليم

Ministry of Education

2021 - 1443



الفصل الحادي عشر

الطاقة والآلات البسيطة

كيف تُستعمل الطاقة
لإنجاز الشغل؟

الأمثلة الأساسية

الدرس الأول
ما العلاقة بين الشغل والطاقة؟

الدرس الثاني
كيف تجعل الآلات حياتنا أسهل؟



مفردات الفكرة العامة



الشغل القوة المبذولة لتحريك جسم ما مسافة معينة.



الطاقة المقدرة على إنجاز شغل ما أو إحداث تغيير في الجسم.



طاقة الوضع الطاقة المخزنة في الجسم عند ارتفاع معين.



الآلة البسيطة أداة تعمل على تغيير مقدار القوة اللازمة واتجاهها لإنجاز الشغل.



الفائدة الآلية النسبة بين طول ذراع القوة وطول ذراع المقاومة.



الرافعة قضيب يتحرك حول محور.



الشغل والطاقة

انظر واتسأله

يشعر ركاب هذه اللعبة الأفعوانية بقوة تعادل ضعفي قوة الجاذبية الأرضية.
ما مصدر القوة المحركة لهذه الآلة في مسارها؟

