

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الممل توزيع خطة المنهج

موقع المناهج  $\leftrightarrow$  المناهج الكويتية  $\leftrightarrow$  الصف الثامن  $\leftrightarrow$  علوم  $\leftrightarrow$  الفصل الأول

روابط موقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



روابط مواد الصف الثامن على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

<a href="#">مسودة كتاب الطالب لعام 2018</a>	1
<a href="#">النسخة المعتمدة لكتاب العلوم لعام 2018</a>	2
<a href="#">تلخيص الوحدة الأولى في مادة العلوم منهج جديد</a>	3
<a href="#">بنك أسئلة الوحدة الأولى في مادة العلوم</a>	4
<a href="#">نموذج اجابة بنك أسئلة الوحدة الأولى في مادة العلوم</a>	5



<b>الأول 2023-2022م</b>	<b>الفصل الدراسي:</b>	<b>العلوم</b>	<b>توزيع منهج مادة:</b>
<b>الأول</b>	<b>الجزء:</b>	<b>الثامن</b>	<b>الصف:</b>

الاسبوع	المجال	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملحوظات
		<b>مارسات وتطبيقات</b>	1	
	<b>وحدة المادة والطاقة:</b>	<b>الدرس 1: طبيعة المادة.</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> - تتكون المادة من وحدات صغيرة جداً لا يمكن رؤيتها بالعين المجردة تسمى جزيئات. - تتحول المادة من حالة إلى أخرى عند اكتسابها أو فقدانها طاقة كافية. - تتميز المواد بخواص طبيعية مثل اللون والطعم والرائحة، وتوصيل الحرارة والكهرباء وقابلة للطرق والسحب والتشكل. - تختلف المواد في كثافتها وقدرتها على الطفو على سطح الماء.	1	
٢٣-٢٤	<b>المادة</b>	<b>الدرس 2: تركيب المادة</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> - الجزيء هو أصغر وحدة من المادة يمكن أن تتوارد في حالة انفراد ويحتفظ بخواص المادة. - الذرة هي أصغر وحدة بنائية للعنصر. - الإلكترونات هي جسيمات سالبة الشحنة تدور حول النواة في مستويات. - البروتونات هي جسيمات موجبة الشحنة تشكل جزءاً من نواة الذرة. - النيوترونات هي جسيمات عديمة الشحنة تشكل جزءاً من نواة الذرة. - العدد الذري هو عدد البروتونات في نواة الذرة. - العدد الكتلي هو مجموع أعداد البروتونات والنيوترونات المكونة لنواة ذرة العنصر.	1	
		<b>الدرس 3: الجدول الدوري الحديث.</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> - يضم الجدول الدوري مجموعات يرمز لها بالرمز A وهي مرتبة من 1 إلى 8 ومجموعات يُشار إليها بالرمز B وتتكون من 10 أعمدة. - رتبة عناصر الجدول الدوري حسب تزايد العدد الذري للعنصر من اليسار إلى اليمين بحيث تزيد كل ذرة بروتوناً واحداً عن الذرة التي تسبقها في الترتيب.	1	

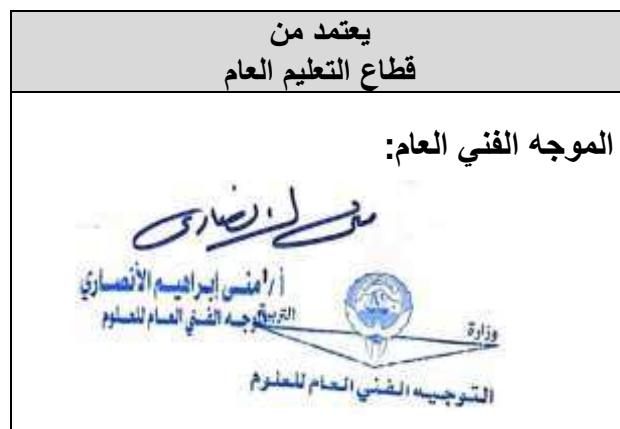




وزارة التربية  
التوجيه الفني العام للعلوم

<b>الأول 2023-2022م</b>	<b>الفصل الدراسي:</b>	<b>العلوم</b>	<b>توزيع منهج مادة:</b>
<b>الأول</b>	<b>الجزء:</b>	<b>الثامن</b>	<b>الصف:</b>

الاسبوع	المادة	المجال	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملحوظات
٢	وحدة المادة والطاقة: المادة	٣	<b>الدرس 3: تابع/ الجدول الدوري الحديث المفاهيم الأساسية:</b> - كل عنصر له مربع منفصل عن بقية العناصر يحوي بيانات مهمة مثل العدد الذري واسم العنصر ورمزه والكتلة الذرية. - الأكتينيدات واللانثانيدات توضع بصورة منفصلة لحفظ على الجدول من الاتساع الزائد. - عدد إلكترونات المستوى الخارجي لذرة العنصر يدل على رقم المجموعة وعدد مستويات الطاقة يدل على رقم الدورة التي يقع فيها العنصر.	2	
٢	٣		<b>الدرس 4: الروابط الكيميائية.</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> - الرابطة الكيميائية هي قوة التماسك التي تربط الذرات أو الأيونات مع بعضها البعض. - الرابطة الأيونية هي قوة التجاذب الكهربائي الساكن بين الأيونات المختلفة في نوع الشحنات. - الأيون هو ذرة فقيرة أو اكتسبت إلكترون أو أكثر من مستوىها الخارجي للوصول إلى حالة الاستقرار.	2	

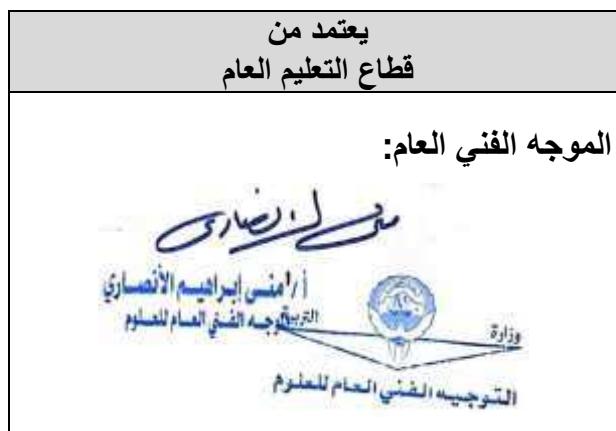




وزارة التربية  
التوجيه الفني العام للعلوم

<b>الأول 2022-2023م</b>	<b>الفصل الدراسي:</b> <b>الجزء:</b>	<b>العلوم</b> <b>الثامن</b>	<b>توزيع منهج مادة:</b> <b>الصف:</b>
-------------------------	--	--------------------------------	---

الاسبوع	المجال	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملحوظات
وحدة المادة والطاقة: المادة	الدرس 5: التفاعلات الكيميائية. المفاهيم الأساسية: - التغير الكيميائي هو حدوث بعض التغيرات للمادة تؤدي إلى تكون مادة جديدة تختلف عن المادة الأصلية في خواصها الكيميائية. - التفاعل الكيميائي هو تكسير الروابط الكيميائية بين الذرات أو الأيونات وتكوين روابط جديدة بين الذرات أو الأيونات المختلفة. - عند حدوث التفاعلات الكيميائية تحدث تغيرات في الطاقة. - أدلة حدوث التفاعل الكيميائي (تكون راسب، تغير اللون، انطلاق طاقة، ظهور فقاعات غازية).	2		
الاسبوع ٢	الدرس 6: المعادلة الكيميائية المفاهيم الأساسية: - ينص قانون بقاء الكتلة على أن مجموع كتل المواد الداخلة في التفاعل يساوي مجموع كتل المواد الناتجة عنه. - المعادلة الكيميائية هي تعبير موجز يمثل التفاعل الكيميائي وصفاً وكماً. - صياغة المعادلات الكيميائية لفظياً ورمزاً. - وزن المعادلات الكيميائية.	2		



3

ملاحظة:

- تم إعداد ومراجعة واعتماد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني العام للعلوم.



وزارة التربية  
التوجيه الفني العام للعلوم

<b>الأول 2022-2023م</b>	<b>الفصل الدراسي:</b>	<b>العلوم</b>	<b>توزيع منهج مادة:</b>
<b>الأول</b>	<b>الجزء:</b>	<b>الثامن</b>	<b>الصف:</b>

الاسبوع	المجال	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملحوظات
٢	وحدة المادة والطاقة: المادة	<b>الدرس 7: سرعة التفاعلات الكيميائية.</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> - يختلف الوقت اللازم لحدوث التفاعلات الكيميائية. - سرعة التفاعلات الكيميائية هو معدل تغير تركيز المواد المتفاعلة أو المواد الناتجة خلال وحدة الزمن. - العوامل التي تؤثر في التفاعل الكيميائي: مساحة السطح المعرض للتفاعل - تركيز المتفاعلات - درجة الحرارة - المادة المحفزة). - المادة المحفزة هي مواد تزيد سرعة التفاعل الكيميائي من دون استهلاكها.	2	
٣	وحدة المادة والطاقة: الماء	<b>ملحق</b>		الدروس المعلقة الدرس 8: تكنولوجيا النانو ص 50 - 55
٤	وحدة المادة والطاقة: الماء	<b>الدرس 1: أهمية جودة الماء.</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> - خصائص الماء الصالحة للشرب: لا طعم له ولا رائحة، وخل من الشوائب والملوثات مثل البكتيريا والرصاص، ويحتوي على نسبة من الأملاح.	1	
		<b>ممارسات وتطبيقات</b>	1	

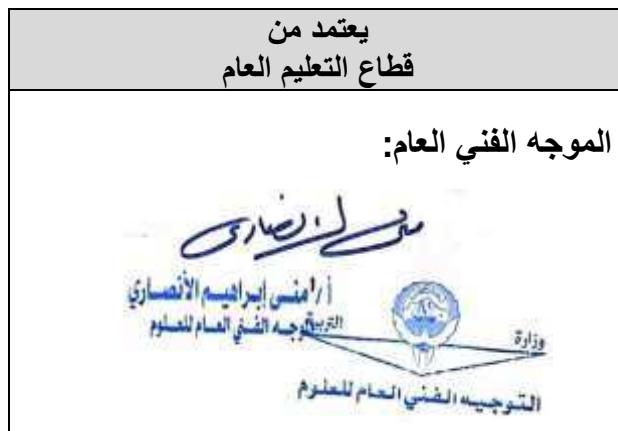




وزارة التربية  
التوجيه الفني العام للعلوم

<b>الأول 2022-2023م</b>	<b>الفصل الدراسي:</b>	<b>العلوم</b>	<b>توزيع منهج مادة:</b>
<b>الأول</b>	<b>الجزء:</b>	<b>الثامن</b>	<b>الصف:</b>

الاسبوع	المجال	الدرس / المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملحوظات
وحدة المادة والطاقة: الماء	وحدة المادة والطاقة: الماء	<b>الدرس 2: أثر الأملاح على الماء.</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> - مصادر الماء العذب هي الأمطار والأنهار والينابيع والأبار والبحيرات العذبة. <b>الدرس 3: تقيية الماء باستخدام التكنولوجيا.</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> - يجب الاهتمام بتقية الماء، وخاصة الماء الذي يستخدمه الإنسان في حياته. - تُستخدم منقيات الماء لتقية الماء من الشوائب العالقة.	1	موقع التأهيل الكويتية <a href="http://almana1.j.com.kw">almana1.j.com.kw</a>
وحدة المادة والطاقة: انعكاس الصورة	وحدة المادة والطاقة: انعكاس الصورة	<b>الدرس 1: انعكاس الضوء.</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> - يسير الضوء في خطوط مستقيمة عبر الفراغ والاواسط الشفافة. - يتكون ظل للأجسام المعتمة. - انعكاس الضوء هو ارتداد الأشعة الضوئية نتيجة سقوطها على سطح جسم ما. - قانون الانعكاس الأول: ينص على أن زاوية السقوط تساوي زاوية الانعكاس. - قانون الانعكاس الثاني: ينص على أن الشعاع الساقط والشعاع المنعكس والعمود المقام من نقطة السقوط على السطح العاكس جميعها تقع في مستوى افقي واحد. - أنواع الانعكاس منتظم وغير منتظم.	2	





وزارة التربية  
التوجيه الفني العام للعلوم

<b>الأول 2022-2023م</b>	<b>الفصل الدراسي:</b>	<b>العلوم</b>	<b>توزيع منهج مادة:</b>
<b>الأول</b>	<b>الجزء:</b>	<b>الثامن</b>	<b>الصف:</b>

الملحوظات	عدد الحصص	الدرس/ المفاهيم الأساسية	المجال	الاسبوع
	1	<b>الدرس 2: ما أنواع المرايا؟</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>- المرايا هي الأجسام التي تعكس الضوء الساقط عليها انعكاسا منتظاما.</li> <li>- أنواع المرايا، مستوية وكروية.</li> <li>- المرايا المستوية سطح مستو عاكس غير منفذ للضوء.</li> <li>- صفات الصورة المكونة في المرايا المستوية (معتدلة - معكوسه - طول الجسم يساوي طول الصورة - بعد الجسم عن المرأة يساوي بعد الصورة عن المرأة - تقديرية تتكون داخل المرأة نتيجة تلاقي امتدادات الأشعة المنعكسة).</li> </ul>	وحدة المادة والطاقة: انعكاس وانكسار الضوء	
	2	<b>الدرس 3: المرايا الكروية.</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>- تعكس المرايا الكروية الأشعة الضوئية التي تسقط عليها انعكاسا منتظاما.</li> <li>- المرايا الكروية نوعان محدبة وم-curved.</li> <li>- يختلف انعكاس الأشعة الضوئية في المرايا الكروية.</li> <li>- تختلف صفات الصورة المكونة في المرأة المقرفة والمرأة المحدبة.</li> <li>- أجزاء المرايا الكروية هي: مركز التكبير - قطب المرأة - البؤرة - المحور الأساسي - البعد البؤري للمرأة - نصف قطر التكبير).</li> <li>- تختلف بؤرة المرأة المقرفة عن بؤرة المرأة المحدبة من حيث (نوع الأشعة المتلقية - إمكانية استقبالها على حائل).</li> <li>- للمرايا المحدبة والم-curved استخدامات عديدة في حياتنا.</li> </ul>		
	1	<b>الدرس 4: صفات الصور المكونة في المرايا المقرفة والمحدبة.</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>- تختلف صفات الصورة باختلاف موضع الجسم بالنسبة للمرأة المقرفة أي بعد الجسم عنها.</li> </ul>		

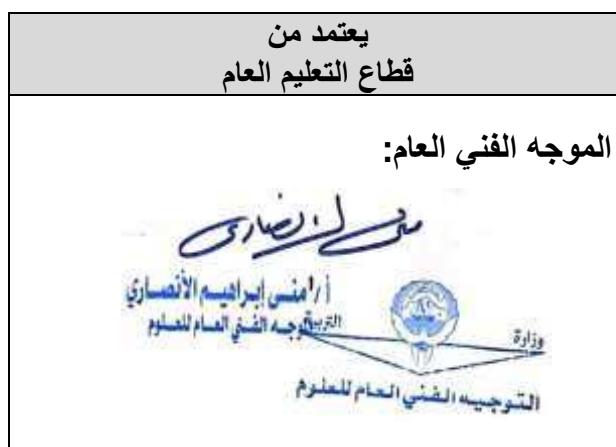




وزارة التربية  
التجييه الفني العام للعلوم

<b>2022-2023م الأول</b>	<b>الفصل الدراسي:</b> <b>الأول</b>	<b>العلوم</b>	<b>توزيع منهج مادة:</b> <b>الصف:</b>
		<b>الجزء:</b> <b>الثامن</b>	

الاسبوع	الملحوظات	عدد الحصص	الدرس / المفاهيم الأساسية	المجال
٢٣-٢٤	1	موقع المناهج التعليمية <a href="http://almanajh.com/kw">almanajh.com/kw</a>	<b>الدرس 4: تابع صفات الصور المتكونة في المرايا المقعرة والمحدبة.</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> - تختلف صفات الصورة باختلاف موضع الجسم بالنسبة للمرآء المقعرة أي بعد الجسم عنها. - صفات الصورة المتكونة في المرآء المحدب تقديرية معتدلة مصغرة تقع داخل المرآء دائماً.	<b>وحدة المادة والطاقة:</b> <b>انكسار الضوء</b>
٢٥-٢٦	2		<b>الدرس 5: انكسار الضوء.</b> <b>المفاهيم الأساسية:</b> - انكسار الضوء هو انحراف الأشعة الضوئية عن مسارها المستقيم نتيجة انتقالها بين وسطين شفافين مختلفين في الكثافة الضوئية. - الكثافة الضوئية قدرة الوسط على كسر الأشعة الضوئية. - سرعة الضوء تختلف باختلاف الكثافة الضوئية للوسط الذي يسير فيه.	
	1		<b>ممارسات وتطبيقات</b>	

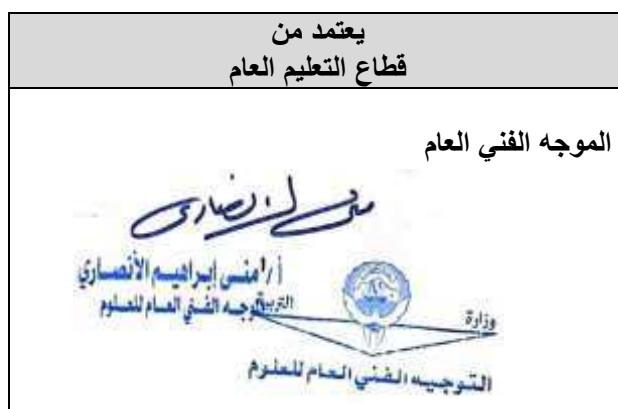




وزارة التربية  
التوجيه الفني العام للعلوم

<b>الأول</b>	<b>الفصل الدراسي:</b>	<b>العلوم</b>	<b>توزيع منهج مادة:</b>
<b>الأول</b>	<b>الجزء:</b>	<b>الثامن</b>	<b>الصف:</b>

الاسبوع	المجال	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملحوظات
وحدة المادة والطاقة: انعكاس وانكسار الضوء	الدرس 6: العدسات وأنواعها. <b>المفاهيم الأساسية:</b> - العدسة جسم زجاجي شفاف يكسر الأشعة الضوئية الساقطة عليه. - العدسات نوعان محدبة ومقررة. - أجزاء العدسات هي: (مركز البصري - مركز التكبير - بؤرتان - المحور الأساسي - البعد البؤري للعدسة - نصف قطر التكبير). - العدسة المحدبة: جسم زجاجي شفاف سميك عند الوسط ورقيق عند الأطراف. - العدسة المقررة: جسم زجاجي شفاف رقيق عند الوسط وسميك عند الأطراف. - تختلف العدسة المقررة عن العدسة المحدبة من حيث مسار الأشعة الساقطة على أحد وجهي العدسة (المحدبة - المقررة) ونوع البؤرة المتكونة.	2	 موقع المناهج التوجيهية <a href="http://almanahij.com/kw">almanahij.com/kw</a>	
الدرس 7: صفات الصور المتكونة في العدسات. <b>المفاهيم الأساسية:</b> - صفات الصورة المتكونة في العدسة المحدبة وموقعها تختلف حسب بعد الجسم عنها. - صفات الصورة المتكونة بواسطة العدسة المقررة تكون تقديرية ومتعدلة ومصغرة بين البؤرة والمركز البصري امام العدسة دائمًا.		2		





<b>الأول</b>	<b>الفصل الدراسي:</b>	<b>العلوم</b>	<b>توزيع منهج مادة:</b>
<b>الأول</b>	<b>الجزء:</b>	<b>الثامن</b>	<b>الصف:</b>

الاسبوع	المجال	الدرس/ المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	الملحوظات
وحدة المادة والطاقة: انعكاس وانكسار الضوء	الدرس 8: الظواهر الناتجة عن انعكاس وانكسار الضوء.  المفاهيم الأساسية: - السراب هي ظاهرة تحدث نتيجة الانعكاس الكلي. - عندما تكون زاوية الانكسار القائمة تعرف زاوية السقوط التي تقابلها بالزاوية الحرجية. - الانعكاس الكلي هي زاوية السقوط أكبر من الزاوية الحرجية ينعكس فيها الشعاع ويرتد الى الوسط الأكبر كثافة ضوئية.	2		
وحدة المادة والطاقة: العين والرؤية	الدرس 1: كيف نرى الأشياء من حولنا؟  المفاهيم الأساسية: - تحدث الرؤية نتيجة انعكاس أشعة الضوء عن الأجسام ودخولها إلى العين السليمة. - تمر الأشعة الضوئية على أجزاء العين كالتالي: القرنية: ينحني الضوء عند مروره خاللها بسبب محيطها الدائري. القرنية: تتحكم بكمية الضوء الداخل إلى العين عن طريق التحكم بحجم بؤبؤ العين. العدسة: تقوم بتجميع أشعة الضوء في بورتها لتكون صوراً واضحة على الشبكية. الصلبة: هو الجزء الخارجي للعين ويحمي أجزاء العين الداخلية.	1		
الاسبوع 23	الدرس 2: كيف تتكون الصورة في عين الإنسان؟  المفاهيم الأساسية: - تتكون الصور على شبكيّة العين التي تحتوي على خلايا تقوم بتحويل الصور إلى سيالات عصبية ترسل إلى المخ بواسطة العصب البصري. - تعمل العين وفق المبدأ الذي تعمل به الكاميرا البسيطة. - صفات الصورة المترکونة في العين: مقلوبة، مصغرّة، حقيقة. - عيوب الإبصار نوعان: قصر النظر: وفيه تتكون الصور أمام الشبكيّة وُتستخدم العدسة المقعرة لعلاجه. طول النظر: وفيه تتكون الصور خلف الشبكيّة وُتستخدم العدسة المحدبة لعلاجه. - تسمى عين الحشرة العين المركبة لاحتواها على عدد كبير من العدسات وبالتالي تكون صوراً كثيرة للأجسام.	1		



الأول		الفصل الدراسي:	العلوم	توزيع منهج مادة:
الاول	الجزء:	الثامن	الصف:	
الملاحظات	عدد الحصص	الدرس / المفاهيم الأساسية	المجال	الاسبوع
الدروس المعلقة الدرس 3: الألياف البصرية (الضوئية) ص 154 - 156		<b>معلق</b>	وحدة المادة والطاقة: العين والرؤية	
الدرس 4: كيف تعمل الألياف البصرية؟ ص 157 - 166		<b>معلق</b>	وحدة الأرض والفضاء: التجوية والتعرية	
	2	<b>المفاهيم الأساسية:</b> - يتجمد الماء عند انخفاض درجة الحرارة على عكس بقية السوائل فان الماء يتندد ويزداد حجمه عندما تنخفض درجة الحرارة عن 4°C. - التجوية: هي العملية التي يتم بواسطتها تفتت الصخور وتحللها في مكانها. - التجوية الميكانيكية: هي عملية تفتت الصخور الى اجزاء صغيرة بوسائل فيزيائية من دون احداث تغير. - التجوية الكيميائية: هي العملية التي تتحلل بواسطتها الصخور ويتغير تركيبها الكيميائي كنتيجة لتفاعلاتها الكيميائية. - التجوية البيولوجية: تحويلية تحدث بفعل الكائنات الحية. - التكرير: من عوامل التجوية الكيميائية وهي عملية إذابة الصخور الجيرية وتحللها بسبب تفاعلها مع غاز ثاني أكسيد الكربون المذاب في الماء. - الأكسدة: من عوامل التجوية الكيميائية وهي تفاعل كيميائي يتحدد خلاله الفائز مع الأكسجين مكوناً أكسيد الفلز ومثال عليه صدا الحديد.		
1		<b>المفاهيم الأساسية:</b> - التعرية: تأكل ونقل الفتات الصخري الناتج من عملية التجوية وترسيبها. - عوامل التعرية: الرياح والماء وتأثير الماء قد يكون بفعل الأمطار أو الأمواج أو الماء الجاري. - تنشأ مظاهر جيولوجية بسبب التجوية والتعرية مثل الكثبان الرملية والصواعد والهوابط والكهوف المائية الشواطئ والأعمدة الأرضية.		
1		<b>المفاهيم الأساسية:</b> - رغم حدوث البراكين والزلزال واستمرار عمليات التجوية والتعرية إلا أن القشرة الأرضية تظل في حالة اتزان.		
<b>المجموع الكلي لعدد الحصص في الفصل الدراسي: 40 حصصة</b>				



ملاحظة:  
• تم إعداد ومراجعة واعتماد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني العام للعلوم.