

اليوم	التاريخ	المادة	الصف	عدد الحصص
		علم الأرض	٢ ث	
عنوان الفصل	الصخور النارية			
عنوان الدرس	١-٢ ما الصخور النارية. من صفحة ٣٤ إلى ٤٧.			
الفكرة العامة	الصخور النارية هي أول الصخور التي تشكلت عندما بردت الأرض، وتبلورت في القشرة الأرضية الأولية.			
الفكرة الرئيسية	الصخور النارية هي الصخور التي تتكون عندما تبرد المواد المنصهرة الموجودة في باطن الأرض وتتبلور.			
الأهداف	١- تلخص تكون الصخور النارية. ٢- تصف مكونات الماجما. ٣- تتعرف العوامل التي تؤثر في كيفية انصهار الصخور وتبلورها.			
المفردات الرئيسية	اللابة - الصخور النارية - الانصهار الجزئي - سلاسل تفاعلات بارون - التبلور الجزئي.			
تجربة استهلاكية	صفحة ٣٥. كيف تتعرف المعادن؟			
دورة التعلم	العناوين الرئيسية	إجراءات التدريس	الزمن	
<b>التركيز</b>	الأرض المنصهرة	اعرض على الطلاب لوحة فنيّة تبين ما كانت عليه الأرض في بدايتها، وناقشهم في أن الأرض كانت في البداية كتلة من مادة منصهرة، وأسألهم: ماذا حدث لهذه المادة عندما بردت الأرض؟ بردت المادة وتبلورت وكوّنت أو الصخور وهي الصخور النارية.		
	إثراء	إنتاج الزجاج. اطلب إلى الطلاب أن يبحثوا في كيفية صنع الزجاج، وأن يجيبوا عن الأسئلة الآتية: ما المعادن أو المواد المستخدمة في صناعة الزجاج؟ يصنع الزجاج غالباً من الرمل الكوارتزي ومركبات الصوديوم. ومنها معدن الفلسبار الصودي لأنه يُخفّض درجة انصهار الزجاج. ما أوجه التشابه بين عملية تكوّن الزجاج وعملية تكوّن الصخور النارية؟ ينصهر الكوارتز في أثناء إنتاج الزجاج، ويُسكب في قوالب ويبرد بسرعة، أي أن الزجاج والصخور النارية يتشابهان في أنهما يتكوّنان نتيجة تصلب مادة منصهرة.		
	دعم المحتوى	<b>مخاطر الضغط العالي.</b> يؤدي كلّ من الضغط ودرجة الحرارة دوراً مهماً في عملية التعدين. فكلما ازداد عمق المناجم ازداد كلّ منهما. ويشكل كل من الضغط والحرارة العاليتين خطراً كبيراً؛ إذ يسبب الضغط المرتفع انهيار المناجم. لذا تثبت الصفائح الفولاذية في سقف المناجم وجوانبها.		
	استخدام التشابه	<b>الضغط والمياه العميقة.</b> اربط بين زيادة الضغط في أعماق الأرض وزيادته في أعماق المحيط، ثم أخبر الطلاب بأنّ الضغط في شخص يغطس في مياه المحيط؛ إذا يؤدي وزن الماء فوقه إلي إحداث ضغط على طبلة الأذن والأغشية الداخلية. إن وزن الصخور العلوية يؤثر بضغط كبير في الصخور السفليّة بالطريقة نفسها.		<b>التدريس</b>
	المناقشة	<b>الصخور الرطبة.</b> ناقش العوامل التي تؤثر في درجة انصهار الصخور وخصوصاً المحتوى المائي، واطلب إليهم أن يستنتجوا درجة الحرارة العالية اللازمة لانصهار الصخور من خلال معرفة أشكال الماء الموجود فيها. <b>فقد يكون الماء محتسباً ضمن البناء البلوري للمعادن، أو يكون في الحالة الغازية على شكل بخار ماء بدلاً من الحالة السائلة.</b>		
		<b>ماذا قرأت؟ ص ٣٧ . العوامل الأربعة هي درجة الحرارة والضغط والمحتوى المائي والمحتوى المعدني.</b>		
	الربط مع المباحث الأخرى	<b>الكيمياء.</b> راجع ما يحدث للذرات والجزيئات عندما تتغير حالة المادة من الصلبة إلى السائلة، وأسأل الطلاب: لماذا يؤدي ارتفاع الضغط الواقع على الصخور إلى رفع درجة انصهارها؟ عندما تتغير حالة المادة من الصلبة إلى السائلة تضعف الروابط بين الذرات والجزيئات فتتحرك مبتعدة بعضها عن بعض، لكن الضغط العالي يجعل حدوث ذلك صعباً، لذا نحتاج إلى المزيد من الطاقة الحرارية أو إلى درجة انصهار أعلى لتغيير حالة المادة ( من صلبة إلى سائلة).		
		<b>المفاهيم الشائعة غير الصحيحة</b> قد يعتقد الطلاب أن الصخر ينصهر كإنصهار مكعب الثلج عند درجة انصهار واحدة. <b>استكشاف المفاهيم الشائعة غير الصحيحة</b> اطلب إلى الطلاب أن يصفوا ما يمكن أن يحدث لعينة الجرانيت في التجربة الاستهلاكية لو سُخّنت ببطء حتى ١٢٠٠ م .		

## عرض المفهوم

وضّح أن للمعادن درجات انصهار متفاوتة؛ فالمعادن التي درجات انصهارها منخفضة تنصهر قبل المعادن التي درجات انصهارها مرتفعة. ولذلك ينصهر الصخر جزئياً؛ لأنه مخلوط يتكون من معادن مختلفة تنصهر عند درجات مختلفة، كما في الشكل ٢-٣.

## تقويم المعرفة الجديدة

اطلب إلى الطلاب بعد الانتهاء من هذا الجزء إعداد قائمة بالمعادن المكونة للجرانيت مرتبة تنازلياً وفق درجات انصهارها.

درجات انصهار مختلفة. اطلب إلى مجموعات الطلاب إجراء عصف ذهني حول مخاليط أخرى غير مخلوط الشمع والتلج يمثل نموذجاً لعمليات الانصهار الجزئي للصخور. أحد هذه الأمثلة الأيس كريم مع رقائق الشيكولاته.

التعليم  
التعاوني

نموذج

الانصهار الجزئي. اطلب إلى الطلاب أن يقوموا بتنفيذ نموذج الانصهار الجزئي الذي ورد في كتاب الطالب عن الشمع والجليد. وعليهم أن يجمدوا قطعاً من الشمع الملون والماء في صينية مكعبات الثلج، ثم تُصهر هذه المكعبات في دورق على النار. سينصهر الشمع والجليد بسرعات مختلفة، وبذلك نكون قد عملنا نموذجاً للانصهار الجزئي.

ماذا قرأت؟ ص ٣٨ . تتكون هذه الماجما إذا كانت درجات الحرارة غير كافية لصهر الصخر كله، وفي هذه الحالة فإن الماجما لن تحتوى على العناصر نفسها التي يحتويها الصخر الذي نشأت منه، لذا لن نحصل على المعادن نفسها ولا على الصخر نفسه عند تبلورها.

التدريس

صخر البجماتيت. أحد الصخور النارية الجوفية، يتميز بكبير حجم بلوراته التي تكون غالباً أكبر من ٢,٥ سم، وقد تصل إلى عدة أمتار. ويتكون صخر البجماتيت حسب سلاسل تفاعلات بارون ومفهوم التبلور الجزئي في نهاية مراحل تبلور الماجما؛ حيث تكون الماجما غنية بالسوائل المتبقية. ولها تتكون معظم صخور البجماتيت من معادن الكوارتز والفلسبار والمسكوفيت. ويحتاج تكون صخر البجماتيت إلى توافر بعض الظروف الخاصة، ومنها انخفاض معدل تكون أموية بلورات جديدة وارتفاع ضغط بخار الماء. وللبجماتيت أهمية اقتصادية كبيرة؛ فهو يحتوي على الكثير من العناصر الأرضية النادرة (REE) والليثيوم والذهب. كذلك يحتوى هذا الصخر على الكثير من الأحجار الكريمة، منها؛ الزبرجد والياقوت.

دعم المحتوى

الشكل ٢-٣ ص ٣٨ . ينصهر الكوارتز عند درجة حرارة أقل من سائر المعادن.  
الشكل ٢-٤ ص ٣٨ . يتغير الفلسبار بالتدرج.

إجابة أسئلة  
الأشكال

الانصهار والتبلور. كلف الطلاب أن يكتبوا تفسيراً يوضح: لماذا تكون المعادن التي تبلورت أولاً هي آخر المعادن التي تنصهر عند تسخين الصخر؟ المعادن التي تبلورت أولاً درجات انصهارها مرتفعة، وهذا يتطلب كمية كبيرة من الطاقة الحرارية للإبقاء عليها منصهرة. لذا عندما تنخفض درجات الحرارة؛ فإن هذه المعادن تكون أول ما يتبلور. وعلى العكس من ذلك، يجب أن تكون درجات الحرارة عالية للمعادن حتى تنصهر.

دفتر علم  
الأرض

الشكل ٢-٦ ص ٤٠ .  
الهدف. يكتشف الطلاب مثلاً من واقع الحياة على عملية التبلور الجزئي وترسب البلورات.  
الإثراء

التبلور الجزئي  
وترسب  
البلورات

عرض للانصهار الجزئي. اطلب إلى الطلاب أن يطوروا طرائق لتوضيح مفهوم الانصهار الجزئي، لاستخدامه لي فصل مكونات المخلوط. ستتتوع التصاميم. يمكن أن يقترح الطلاب تسخين المخلوط بعناية فائقة إلي ان ينصهر أحد مكوناته ثم ترشيح الجزء الصلب المتبقي.

## المشروع

مكونات الماجما. اطلب إلى كل مجموعة تنفيذ ملصق يمثل سلاسل تفاعلات باون، ثم اطلب إليهم أن يختاروا نوعاً من أنواع الماجما الثلاثة؛ لتوضيح تتابع التبلور لجسم ناري

	<p>وفي تكوّن من هذا النوع من الماجما.</p> <p><b>النشاط</b></p> <p><b>تغيرات في المكونات.</b> اكتب الصيغة الكيميائية للمعدنين: الأوليفين والأوجيت (معدن يتبع مجموعة البيروكسين يلي الأوليفين في التبلور) على السبورة، ثم اطلب إلى الطلاب تحديد التغيرات التي تحدث في المكونات الكيميائية لمعدن الأوليفين عندما يتحول إلى معدن الأوجيت. <b>الصيغة الكيميائية لمعدن الأوليفين <math>(Mg,Fe)_2SiO_4</math>، والصيغة الكيميائية للأوجيت <math>(Ca,Na)(Mg,Fe,Al)(Si,Al)_2O_6</math>، ولكي يتحول معدن الأوليفين إلى الأوجيت يجب إضافة العناصر: <math>Ca,Na,Al</math>.</b></p> <p><b>فصل المواد.</b> اختر طريقة أو طريقتين من الطرائق الموصوفة في النشاط الإثراء أعلاه أم الطلاب، واطلب إليهم أن يتوقعوا نجاحها قبل البدء.</p> <p><b>المكونات الأصلية.</b> اطلب إلى الطلاب من خلال العمل في مجموعة ثنائية دراسة الشكل ٦-٢، وملاحظة مكونات الطبقات المختلفة؛ لكي يتخيلوا ما هبة المكونات الأصلية للماجما ويدونوا أفكارهم في دفتر علم الأرض. <b>تمثل مكونات نطاق التبريد السريع الأصلية للماجما. قد يقترح الطلاب معادن غنيّة بالحديد <math>Fe</math> والماغنسيوم <math>Mg</math> مثل الأوليفين والبيروكسين.</b></p> <p><b>ترتيب التبلور.</b> ا طرح على الطلاب السؤال الآتي: أيّ العناصر تنفصل أولاً عن الماجما وتبدأ في التصلب؟ <b>العناصر الموجودة في المعادن الغنيّة بالحديد والماغنسيوم والبلاجيوكليز الغني بالكالسيوم.</b> أيهما يمثل الجزء الغني بالكوارتز في تجربة الانصهار الجزئي: الشمع أم الثلج؟ ولماذا؟ <b>الثلج؛ لأنه آخر ما يتبلور.</b></p>	<p><b>عرض عملي</b></p> <p><b>دفتر علم الأرض</b></p> <p><b>تعزير</b></p>	<p><b>التدريس</b></p>
	<p><b>تعزير.</b> اطلب إلى الطلاب أن يصفوا كيف تتغير كل من درجة الحرارة والضغط مع تحرك كتلة من الماجما إلى أعلى خلال القشرة الأرضية. <b>تنخفض درجة الحرارة والضغط.</b> ما أثر ذلك في عملية التبلور؟ <b>يؤدي انخفاض الضغط إلى انخفاض درجة انصهار المادة المنصهرة، وانخفاض درجة الحرارة يؤدي إلى تبلور الماجما.</b></p>	<p><b>التحقق من الفهم</b></p>	
	<p><b>لخص.</b> اطلب إلى الطلاب استعمال العناوين الرئيسية في كتاب الطالب لتلخيص الأفكار الرئيسية لهذا الدرس.</p>	<p><b>إعادة التدريس</b></p>	<p><b>التقويم</b></p>
	<p><b>مهارة.</b> قوّم مهارة التفكير الناقد لدى الطلاب من خلال إجاباتهم عن السؤال الآتي: تتميز الماجما الريوليتية بمستويات منخفضة من الحديد والماغنسيوم، فأى معادن سلاسل تفاعلات باون لا تتوقع تكونها في هذه الماجما؟ <b>الأوليفين، البيروكسين، الأمفيبول.</b></p>	<p><b>التقويم</b></p>	
<p><b>المشرف التربوي:</b></p>		<p><b>مدير المدرسة:</b></p>	

إهداء من مدرسة الجيولوجيا  
<http://geologyksa.com>

أخوكم محمد الشريف  
[msf000@hotmail.com](mailto:msf000@hotmail.com)