

الدليل الإرشادي أدوات دعم نواتج التعلم منطقة جازان 1447هـ



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

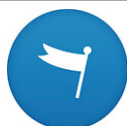
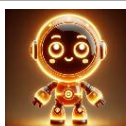
موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثالث المتوسط ← علوم ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-03-01 12:50:05

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

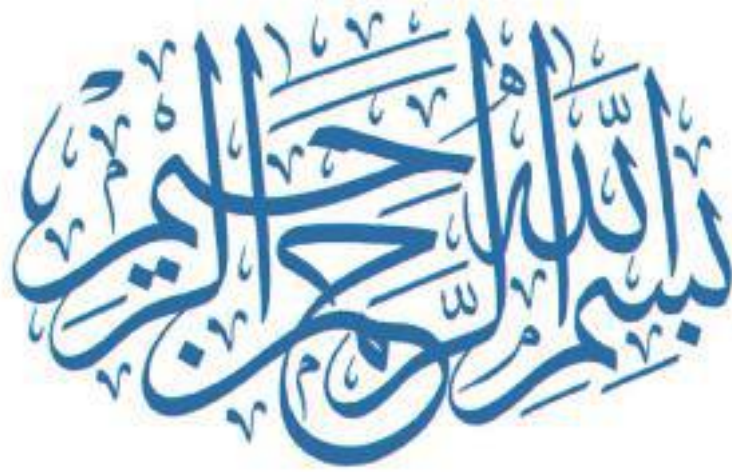
المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني

إجابة ورقة عمل تفاعلية عن الصيغ والمعادلات الكيميائية تركز على مفاهيم الصيغ والمعادلات الكيميائية والتفاعلات الطاردة والماصة للحرارة 1447هـ	1
إجابة ورقة عمل تفاعلية عن ارتباط العناصر والروابط الكيميائية تركز على مفاهيم ارتباط العناصر وتكوين الروابط الكيميائية بين الذرات 1447هـ	2
ورقة عمل تفاعلية عن ارتباط العناصر والروابط الكيميائية تركز على مفاهيم ارتباط العناصر وتكوين الروابط الكيميائية بين الذرات 1447هـ غير محلول	3
ملف مواءمة نواتج التعلم حزمة متكاملة تشمل مصفوفة توافق نواتج التعلم مع المحتوى وأمثلة تدريبية واختبارات الكترونية 1447هـ	4
ملخص التوزيع الإلكتروني والتمثيل النقطي لعناصر الجدول الدوري العناصر ورموزها	5



أدوات دعم نواتج التعلم مجال العلوم

الصف الثالث متوسط





المقدمة

التركيز على نواتج التعلم عبارات تصف ما ينبغي أن يعرفه الطالب ويكون قادراً على أدائه، ويتوقع من الطالب إنجازه في نهاية دراسته لمقرر دراسي. ويعد قياس نواتج التعلم جزءاً أصيلاً من العملية التعليمية.

وقد تم إعداد هذا الدليل ليكون بمثابة خطة إجرائية مقترحة يستفيد منها الميدان التربوي بما يتسق مع المؤشرات المستهدفة في كل مجال ومستوى من مستويات الإدراك المعرفية بما يتماشى مع معايير بناء الاختبارات الوطنية نافس، يطبقها المعلم / ة طوال العام الدراسي بما يتناسب مع تدريس المقرر الدراسي من خبرات سابقة وحالية ولاحقة بأساليب وأدوات متعددة.

أهداف الدليل

- الدعم والمساندة في تحقيق مستويات متقدمة في الاختبارات الوطنية (نافس).
- توحيد الأهداف التعليمية بين المعلمين في جميع المقررات الدراسية.
- تجويد الممارسات التدريسية الفاعلة والمتنوعة في الميدان التعليمي بما يحقق أهداف المقرر.
- إعداد نماذج داعمة لنواتج التعلم ورقية وإلكترونية.

فريق الأعداد والمراجعة



أحلام محمد شيعاني

ليلى يحيى طالبي

فاطمة أحمد بكري

هدى حسن مصلوف

غلة إبراهيم عسيري

تغريد علي شبعاني

هدى يحيى مدخلي



مصفوفة نواتج التعلم

مادة: العلوم

في الاختبارات الوطنية (نافس) الصف

الثالث متوسط

	ناتج التعلم	المؤشر	الصف الدراسي		
			الأول متوسط	الثاني متوسط	الثالث متوسط
١- علوم الحياة					
١-١ التركيب والوظيفة في المخلوقات الحية					
١	استيعاب أن الخلية هي وحدة البناء الأساسية في المخلوقات الحية. ومعرفة بعض التقنيات التي ساعدت في دراستها. والمقارنة بين المخلوقات وحيدة الخلية ومتعددة الخلايا.	يتعرف وحدة بناء أجسام المخلوقات الحية، ويتتبع مراحل تطور النظرية الخلوية، ويذكر بنودها ودور العلماء في اكتشافها.	٣ ف عالم الخلايا		
		يقدر أهمية الأدوات التقنية (أجهزة التكبير، المجاهر) ويوضح دورها في التعرف على الخلايا ومكوناتها.	٣ ف عالم الخلايا	١ ف أنشطة الخلية	
		يربط بين التراكيب الخلوية ووظائفها المحددة.	٣ ف عالم الخلايا		
		يقارن بين المخلوقات الحية وحيدة الخلية والمخلوقات الحية متعددة الخلايا، ويذكر أمثلة عليها.	٣ ف عالم الخلايا		
		يصف أنشطة وعمليات الخلية الحيوية اللازمة لاستمرار المخلوقات الحية في الحياة.	٣ ف عالم الخلايا		
٢	وصف الأحداث الرئيسية لمراحل دورة الخلية والمقارنة بين الانقسام المنصف والانقسام المتساوي.	يوضح المرحلتين الرئيسيتين لدورة الخلية(المرحلة البينية، ومرحلة الانقسام الخلوي) ويشرح التغيرات والأحداث المصاحبة لهما، ويحدد زمنها، ويذكر أمثلة على ذلك.			١ ف ٢-٧-٤ انقسام الخلية وتكاثرها
		يبين أهمية الطور البيني، والانقسام الخلوي، ويصف وضع الخلايا فيه ويميز بينها وبين الخلايا النشطة.			
		يعرف الانقسام المتساوي، ويعدد أدواره المتتالية والتغيرات التي تحدث للخلية في كل دور منها.			
		يعرف الانقسام المنصف، ويصف أطواره، ويقارن مع الرسم بين ما يحدث في الطور الانفصالي الأول والطور الانفصالي الثاني في عمليات الانقسام ويميز أشكالها المختلفة.	مراجعة الكتب		
		يقارن بين الانقسام المتساوي والمنصف من حيث الأهمية والأطوار، والنواتج، وأنواع الخلايا التي يحدث فيها الانقسام			
٣	استيعاب أهمية تكامل تركيب أعضاء أجهزة جسم الإنسان ووظائفها، ودور ذلك في الاتزان الداخلي للجسم والحفاظ على صحته .	يحدد الأعضاء المكونة للأجهزة الأساسية في جسم الإنسان(الدوري، المناعي، الهضمي، التنفسي، الإخراجي، العضلي، الهيكلي، العصبي، الهرموني).	٢ ف أجهزة جسم الإنسان ١ -أجهزة جسم الإنسان ٢		
		يوضح كيف تتفاعل وتتكامل الأجهزة معا في المحافظة على صحة وسلامة اتزان الجسم.	٢ ف أجهزة جسم الإنسان ١ -أجهزة جسم الإنسان ٢		
		يتنبأ بالأمراض الناتجة عن خلل في عمل الأعضاء والأجهزة في جسم الإنسان ويقترح سبل الوقاية.	٢ ف أجهزة جسم الإنسان ١ -أجهزة جسم الإنسان ٢		

٢-١ تنظيم المخلوقات الحية وتنوعها					
٤	تصنيف المخلوقات الحية وفق نظام لينينوس اعتماداً على سماتها وخصائصها.	يقارن بين طرق التصنيف القديمة والحديثة ويحدد الممالك ومستويات السلم التصنيفي للينينوس.	١ ف١ مصادر تعليمية للطالب		
		يقارن بين الخصائص الرئيسية للمخلوقات الحية.	٣ ف٣ الحيوانات اللافقارية -الحيوانات الفقارية		
		يصنف مخلوقات حية من البيئة المحلية باستخدام المستويات التصنيفية المتدرجة اعتماداً على سمات وخصائص تركيبية داخلية وخارجية.	٣ ف٣ الحيوانات اللافقارية -الحيوانات الفقارية		
٤-١ الوراثة					
٥	وصف تطور علم الوراثة، واستخدام قوانين مندل لتفسير توارث الصفات الوراثية، واحتمالات ظهورها في الأجيال المختلفة.	يشرح تطور علم الوراثة، ويوضح دور مندل فيها.		١ ف١ علم الوراثة	
		يطبق قانون مندل الأول والثاني لانتقال الصفات الوراثية، ويتوقع ظهور الصفات الوراثية بين الأفراد في الأجيال ونسبها.		١ ف١ علم الوراثة	
		يوضح مفهوم الوراثة ومبادئ علم الوراثة، ويفسر كيفية توارث الصفات ودور الجينات المتقابلة (الأليل) فيها.		١ ف١ علم الوراثة	
		يفرق بين الجينات المتماثلة والجينات غير المتماثلة، ويميز بين المخلوقات الحية المتماثلة وغير المتماثلة، ويذكر مثالاً على كلا منها.		١ ف١ علم الوراثة	
		يحسب احتمال ظهور الصفات الوراثية للمخلوقات الحية باستعمال مربع بانيت.		١ ف١ علم الوراثة	
٦	وصف تركيب الكروموسوم والعلاقة بين مكوناته، وتوقع نتائج الخلل الذي يطرأ على السلسلة الجينية عند حدوث الطفرات الجينية.	يميز مكونات تركيب الكروموسوم، والعلاقة بينها. ويوضح مفهوم الجين ويحدد مكوناته وموقعه على الكروموسوم، ويفسر حدوث الطفرة الجينية وتأثيراتها على صنع البروتين في الخلية.		١ ف١ انقسام الخلية	
		يصف ناتج الانحراف والخلل في الانقسام المنصف، ويذكر أمثلة على ذلك.		١ ف١ انقسام الخلية	
		يقارن بين الأحماض النووية DNA و RNA ويصف أشكالها وتركيبها، وأهميتها ووظائف كل نوع منها.		١ ف١ انقسام الخلية	
		يوضح عدد الكروموسومات في خلايا جسم الإنسان وأنواعها، ويذكر أمثلة لذلك. ويفرق بين الخلايا أحادية المجموعة الكروموسومية والخلايا ثنائية المجموعة الكروموسومية ويذكر أمثلة لكل منهما.		١ ف١ انقسام الخلية	

م	ناتج التعلم	المؤشر	الصف الدراسي		
			الأول متوسط	الثاني متوسط	الثالث متوسط
٢- العلوم الفيزيائية ١-٢ المادة وتفاعلاتها					
١	إيضاح تطور النموذج الذري عبر التاريخ، وفهم تركيب الذرة.	يوضح النماذج الذرية وتطورها عبر التاريخ وقيمها ويصف نتائجها، ويربط ذلك بجوانب طبيعة العام وتطور المعرفة العلمية.	١ ف٢ تركيب المادة		٢ ف٢ نماذج الذرة
		يذكر مكونات نواة الذرة (بروتونات والنيوترونات) وخصائصها، ويصف حركة الإلكترونات (السحابة الإلكترونية) حول النواة، ويحدد عدد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات في ذرات العناصر في ضوء أعدادها الذرية.	١ ف٢ تركيب المادة		٢ ف٢ النواة
		يحدد المقصود بالنظائر، ويذكر مثلاً عليهما، ويقارن بين نظائر العنصر الواحد من خلال العدد الكتلي والعدد الذري، ويشرح المقصود بالتحلل الإشعاعي وكيفية حدوثه، ويفرق بينه وبين التحول الإشعاعي.	١ ف٢ العناصر المركبات والمخاليط		٢ ف٢ النواة
		يقارن بين جسيمات ألفا وجسيمات بيتا، ويوضح التغيرات التي تطرأ على النواة عند انبعاث كل منهما، واستخداماتها في واقع الحياة، ويوضح مفهوم معدل التحلل (عمر النصف)، ويحسب عمر النصف لبعض النظائر.			٢ ف٢ النواة
٢	المقارنة بين المركبات والمخاليط، وتصنيف المخاليط، واقتراح الطرق المناسبة لفصل مكوناتها، والتمييز بين أنواع المحاليل ومكوناتها.	يقارن بين المركبات والمخاليط من خلال خصائصها الكيميائية والفيزيائية.	١ ف٢ العناصر والمركبات والمخاليط		
		يصنف المخاليط المتجانسة والمخاليط غير المتجانسة من خلال طبيعة مكوناتها	١ ف٢ العناصر والمركبات والمخاليط		
		يقترح الطرق المناسبة لفصل المخاليط المختلفة وفق نوعها وطبيعة مكوناتها.	١ ف٢ العناصر والمركبات والمخاليط		
		يصف أنواعاً مختلفة من المحاليل من واقع حياته. ويعرف المقصود بالمحاليل المائية، ويفسر سبب كون الماء مذيب عام.	١ ف٢ المحاليل الذاتية		
		يحدد مكونات المحلول والعوامل المؤثرة في كمية المذاب التي تذوب في مذيب.	١ ف٢ المحاليل الذاتية		
٣	تحديد مفهوم الذاتية، ومعدل الذوبان في المحلول، واستنتاج العوامل المؤثرة على معدل ذوبان المذاب في المذيب.	يحدد مفهوم الذاتية ومعدل الذوبان في المحلول بيانياً، ويصف العلاقة بين المذاب والمذيب في ضوء مفهوم الذاتية.	١ ف٢ المحاليل الذاتية		
		يستنتج تأثير درجة الحرارة وتركيب المركب في ذائبية المحلول، ويسفرها.	١ ف٢ المحاليل الذاتية		
		يستنتج العوامل المؤثرة في معدل ذوبان المذاب في المذيب حول أنواع مختلفة من المحاليل.	١ ف٢ المحاليل الذاتية		

٤	تفسير خصائص السوائل، والمقارنة بين المواد الصلبة البلورية وغير البلورية، ووصف النمط الذي تترتب عليه بلورات المواد الصلبة.	يفسر خصائص السوائل (اللزوجة، التوتر السطحي) في ضوء تركيب المادة وترتيب جزيئاتها والقوى بينها.	١ ف١ المادة
		يقارن بين المواد الصلبة البلورية وغير البلورية في ضوء تنظيم وترتيب جزيئاتها.	١ ف١ المادة
		يصف تنظيم الجزيئات في المواد الصلبة البلورية من خلال بناء النماذج التي تصف تركيبها.	١ ف١ المادة
٥	وصف تاريخ الجدول الدوري، وإيضاح كيفية تنظيم العناصر في الجدول الدوري، وخصائص العناصر واستخداماتها الشائعة.	يشرح إسهامات العلماء في ترتيب العناصر المكتشفة في الجدول الدوري وتاريخ تطوره وصولاً إلى الجدول الدوري.	١ ف١ العناصر والمركبات والمخاليط
		يوضح خصائص العناصر في قطاعات الجدول الدوري ضمن الدورة والمجموعة، ويعدد استخدامات العناصر الشائعة من حوله.	
		يشرح المقصود بمفتاح العنصر، ويسمى بعض العناصر الكيميائية ويعرف كيفية كتابة رموزها الكيميائية. ويميز بين الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات، ويذكر أمثلة عليها.	١ ف١ العناصر والمركبات والمخاليط
		يتعرف على موقع العناصر المثلثة، والعناصر المثلثة، والعناصر الانتقالية، والانتقالية الداخلية (اللانثانيدات والأكتنيدات) في الجدول الدوري، مسنداً إلى تركيبها الإلكتروني، ويتنبأ بخصائصها الفيزيائية والكيميائية، ويحدد بعض استخداماتها.	
		ويوضح المقصود بالعناصر المصنعة والعامل المحفز، ويقدم أمثلة لكل منهما	
٦	المقارنة بين الأحماض والقواعد في خصائصها واستخداماتها، وأثرها على الكواشف	يقارن بين الأحماض والقواعد في ضوء خصائصها واستخداماتها التطبيقية من واقع حياته.	١ ف١ المحاليل الحمضية والقاعدية
		يقارن بين الأحماض والقواعد مستخدماً الرقم الهيدروجيني hp، ويوضح تأثير الأحماض والقواعد على بعض الكواشف. ويوضح المقصود بتفاعل التعادل، ويقدم أمثلة على ذلك.	١ ف١ المحاليل الحمضية والقاعدية
		يستنتج أن الملح ناتج عن تفاعل الحمض مع القاعدة ويحدد خصائصه، ويسمي بعض أنواع الأملاح واستخداماتها.	١ ف١ المحاليل الحمضية والقاعدية
٧	إيضاح كيفية ارتباط الذرات ببعضها والتعرف على ماهية الرابطة الكيميائية وكيفية تكوينها، والتميز بين أنواعها.	يصف كيفية ترتيب الإلكترونات داخل الذرة، وعلاقته بموقعها في الجدول الدوري. ويقارن بين أعداد الإلكترونات التي تستوعبها مستويات الطاقة، ويحدد المستويات الأقل والأعلى طاقة لعنصر ما.	٢ ف٢ اتحاد الذرات
		يصف كيفية عكس دورية الخصائص الكيميائية لعناصر العائلة الواحدة في الجدول الدوري لأنماط حالات المستوى الخارجي للإلكترونات (الإلكترونات التكافؤ).	٢ ف٢ اتحاد الذرات
		يوضح التوزيع الإلكتروني لعدد من مجموعات الجدول الدوري ويوضح طريقة التمثيل النقطي للإلكترونات، ويرسمها لعدد من العناصر.	٢ ف٢ اتحاد الذرات
		يوضح مفهوم الرابطة الكيميائية، ويقارن أنواعها المختلفة (الأيونية، التساهمية، الفلزية، القطبية) ويصف كيفية ارتباط الذرات معاً بالروابط الكيميائية المختلفة لتكوين المركبات، مستعيناً بالأمثلة والنماذج التوضيحية.	٢ ف٢ ارتباط العناصر
		يميز بين الأيون والجزيء والمركب، ويعطى أمثلة لكل منها، ويوضح المقصود بالصيغة الكيميائية، وعلام تدل من خلال الأمثلة المتنوعة.	٢ ف٢ ارتباط العناصر

٢ الروابط والتفاعلات الكيميائية			يفسر البيانات المتعلقة بخصائص المواد قبل وبعد التفاعل، ويحدد ما إذا كان التفاعل سيحدث أم لا، ويصف دلالات حدوثه.	فهم كيفية حدوث التفاعل الكيميائي، والتعبير عنه بمعادلة كيميائية موزونة مستنداً إلى قانون حفظ الكتلة، وتمييز التفاعلات الكيميائية حسب الطاقة المصاحبة لها.	٨
٢ الروابط والتفاعلات الكيميائية			يصف التفاعل الكيميائي مستخدماً المعادلة الكيميائية اللفظية والرمزية الموزونة، ويطبق قانون حفظ الكتلة على التفاعلات الكيميائية المختلفة.		
٢ الروابط والتفاعلات الكيميائية			يعدد الأشكال المختلفة للطاقة المصاحبة للتفاعلات الكيميائية (ممتصة، متحررة)، ويعطي أمثلة عليها.		
٢ الروابط والتفاعلات الكيميائية			يميز بين التفاعل الماص للحرارة والتفاعل الطارد للحرارة، ويذكر أمثلة على كل منهما وكيفية التعبير عنهما في المعادلة الكيميائية.		
٢ سرعة التفاعلات الكيميائية			يعرف سرعة التفاعل الكيميائي ويحدد كيفية قياسها والعوامل أو الظروف المؤثرة فيها، ويميز التلقائي منها وغير التلقائي ويذكر أمثلة عليها.	وصف سرعة التفاعلات الكيميائية وتحديد العوامل المؤثرة فيها.	٩
٢ سرعة التفاعلات الكيميائية			يحدد العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي (تركيز المواد المتفاعلة، تركيز المتفاعلات، الضغط، درجة الحرارة، المادة الحافزة).		
٢ سرعة التفاعلات الكيميائية			يوضح مفهوم طاقة التنشيط ويبين دورها في سرعة التفاعل ويذكر مثالاً عليها.		
٢ سرعة التفاعلات الكيميائية			يعرف كلاً من المثبطات، والمحفزات، والإنزيمات، ويبين أهمية استخدامها في إبطاء أو تسريع التفاعلات الكيميائية، ويذكر أمثلة عليها.		

م	ناتج التعلم	المؤشر	الصف الدراسي		
			الأول متوسط	الثاني متوسط	الثالث متوسط
٢- العلوم الفيزيائية ٢-٢ الحركة والقوى					
١	وصف حركة جسم اعتماداً على مفاهيم عناصر الحركة الرئيسية، والتمييز بينها.	يميز بين أنواع السرعة نظرياً وبيانياً بحساب قيمة السرعة لجسم متحرك.	١ ف الحركة		
		يشرح مفهوم التسارع لجسم متحرك، ويوضح وقت حدوثه.	١ ف التسارع		٣ ف التسارع
		يوضح العلاقة بين التسارع والسرعة والإزاحة والزمن واتجاه الحركة نظرياً ورياضياً.	١ ف التسارع		٣ ف التسارع
		يحسب قيمة التسارع الموجب والسالب رياضياً لجسم متحرك في بيئته.	١ ف التسارع		٣ ف التسارع
		يتعرف الحركة الدائرية، ويبين أثر القوة المركزية فيها، ويذكر مثالاً عليها.			٣ ف التسارع
٢	استيعاب مفهوم الزخم وقانون حفظ الزخم.	يوضح مفهوم الزخم، ويعطي أمثلة عليه من الحياة اليومية، ويحدد العوامل المؤثرة فيه، ويصفها بيانياً ورياضياً.			٣ ف الزخم والتصادمات
		يحسب قيمة الزخم رياضياً لجسم متحرك. يشرح قانون حفظ الزخم نظرياً ورياضياً.			٣ ف الزخم والتصادمات
		يتنبأ بحركة الأجسام بناءً على مبدأ حفظ الزخم، ويُعطي أمثلة عليه.			٣ ف الزخم والتصادمات
٣	استيعاب مفهوم قوة الاحتكاك، وأنواعه، وتأثيره في حركة الأجسام.	يذكر نص قانون نيوتن الأول في الحركة ويذكر أمثلة عليه.	١ ف قوانين نيوتن للحركة		٣ ف القانون الأول والثاني لنيوتن
		يعرف قوة الاحتكاك، ويذكر أمثلة عليها، ويفسر كيفية تأثير الاحتكاك في الحركة.	١ ف قوانين نيوتن للحركة		٣ ف القانون الأول والثاني لنيوتن
		يعدد أنواع الاحتكاك (السكوني، والانزلاقي، والتدحرجي)، ويميز كل نوع منها، ويذكر أمثلة عليه.			٣ ف القانون الأول والثاني لنيوتن
٤	فهم القصور الذاتي، وإعادة صياغة قانون نيوتن الأول استناداً إليه.	يوضح مفهوم القصور الذاتي.	١ ف قوانين نيوتن للحركة		٣ ف القانون الأول والثاني لنيوتن
		يضرب أمثلة على العوامل المؤثرة في القصور الذاتي في الحياة اليومية.	١ ف قوانين نيوتن للحركة		٣ ف القانون الأول والثاني لنيوتن
		يصوغ قانون نيوتن الأول اعتماداً على القصور الذاتي للأجسام.	١ ف قوانين نيوتن للحركة		٣ ف القانون الأول والثاني لنيوتن

٣ ف القانون الأول والثاني لنيوتن		١ ف قوانين نيوتن للحركة	يوضح قانون نيوتن الثاني نظريًا وبيانيًا. ويعطي أمثلة عليه من واقع الحياة اليومية.	٥	فهم قانون نيوتن الثاني نظريًا وبيانيًا، وتحديد العلاقة بين تسارع الجسم والعوامل المؤثرة فيها.
٣ ف القانون الأول والثاني لنيوتن		١ ف قوانين نيوتن للحركة	يحدد العلاقة بين تسارع الجسم والعوامل المؤثرة فيها اعتمادًا على قانون نيوتن الثاني نظريًا وبيانيًا.		
٣ ف القانون الأول والثاني لنيوتن		١ ف قوانين نيوتن للحركة	يحسب قيمة تسارع الجسم المتأثرة بمحصلة قوى رياضيًا.		
٣ ف القانون الأول والثاني لنيوتن			يعرف قوة الجاذبية وتأثيرها على الأجسام، ويذكر أمثلة عليها.		
٣ ف القانون الثالث لنيوتن			يعرف مفهوم الوزن، ويفرق بينه وبين الكتلة، ويحسب وزن الجسم رياضيًا.		
٣ ف القانون الثالث لنيوتن			يحدد مقدار واتجاه القوى المتبادلة بين جسمين نظريًا وبيانيًا ويحسبها رياضيًا.	٦	فهم قانون نيوتن الثالث وحساب قيمة القوى المتبادلة رياضيًا استنادًا إليه.
٣ ف القانون الثالث لنيوتن		١ ف قوانين نيوتن للحركة	يصوغ قانون نيوتن الثالث، ويعطي أمثلة تطبيقية عليه من واقع الحياة اليومية.		
٣ ف القانون الثالث لنيوتن			يفسر بعض الظواهر المرتبطة بقانون نيوتن الثالث مثل انعدام الوزن والسقوط الحر نظريًا وبيانيًا.		
٣ ف القانون الثالث لنيوتن			التجاذب بين جسمين والعوامل المؤثرة عليه اعتمادًا على قانون الجذب الكوني.		

م	نتائج التعلم	المؤشر	الصف الدراسي		
			الأول متوسط	الثاني متوسط	الثالث متوسط
٢- العلوم الفيزيائية ٣-٢ الكهرومغناطيسية					
١	شرح مفهوم التيار الكهربائي وطرق توليده في الدوائر الكهربائية وعلاقته بالجهد والمقاومة الكهربائية، والتميز بين التيار المستمر والمتعدد.	يشرح مفهوم التيار الكهربائي نظريًا وبالرسم.			٣ف التيار الكهربائي
		يصف طرق توليد الكهرباء في الدوائر الكهربائية.			٣ف الدوائر الكهربائية
		يفسر سريان التيار الكهربائي في الدائرة وعلاقته بالجهد الكهربائي والمقاومة الكهربائية.			٣ف الدوائر الكهربائية
		يميز بين التيار المستمر والتيار المتردد ومصادرها.			٣ف الكهرومغناطيسية
٢	فهم العلاقة بين المجال الكهربائي والقوة الكهربائية ودور الدوائر الكهربائية في نقل الطاقة بطرق مختلفة، والعلاقة بين المجال المغناطيسي والمجال الكهربائي نظريًا وبالرسم.	يشرح نشأة القوة الكهربائية بين الشحنات نظريًا وبالرسم، ويصف علاقتها بالمجال الكهربائي.			٣ف الكهرومغناطيسية
		يقارن بين المجال المغناطيسي والمجال الكهربائي نظريًا وبالرسم.			٣ف الخصائص العامة للمغناطيس
		يوضح تركيب ودور الدوائر الكهربائية في نقل الطاقة.			٣ف الكهرومغناطيسية
		يقارن بين الربط على التوالي والربط على التوازي في الدوائر الكهربائية نظريًا وبالرسم.			٣ف الدوائر الكهربائية
		يحسب قيمة الجهد والتيار والمقاومة في الدائرة الكهربائية من قانون أو رياضيًا.			٣ف الدوائر الكهربائية
٣	المقارنة بين أنواع المواد من حيث قدرتها على التوصيل الكهربائي.	يقارن بين أنواع المواد من حيث قدرتها على التوصيل الكهربائي.			٢ف مقدمة في الجدول الدوري
		يوضح المقصود بالموصلات فائقة التوصيل، وبين صفاتها، ويذكر مثالًا عليها، ويعدد استخداماتها.			٢ف مقدمة في الجدول الدوري
		يعطي أمثلة على المواد الموصلة والعازلة واستخداماتها في الحياة اليومية.			٢ف مقدمة في الجدول الدوري
٤	وصف العلاقة بين المغناطيس والتيار الكهربائي ودورها في تصميم أجهزة تحول الطاقة الكهربائية إلى ميكانيكية والعكس.	يصف المغناط وكيف تنشأ، واستخداماتها والفرق بينها وبين المغناط التياراتية..			٣ف الكهرومغناطيسية
		يوضح المقصود بالمغناطيس الكهربائي، ويعدد استخداماته التطبيقية، ويبين كيفية توليد التيار الكهربائي مجالًا مغناطيسيًا.			٣ف الكهرومغناطيسية
		يعرف المنطقة المغناطيسية ويبين كيفية نشأة وتولد المغناطيس، ويذكر مثالًا على ذلك.			٣ف الكهرومغناطيسية
		يقترح أجهزة تحول الطاقة الكهربائية إلى ميكانيكية والعكس باستخدام المجالات المغناطيسية التياراتية.			٣ف الكهرومغناطيسية

م	ناتج التعلم	المؤشر	الصف الدراسي		
			الأول متوسط	الثاني متوسط	الثالث متوسط
٢- العلوم الفيزيائية ٤-٢ الطاقة					
١	توضيح مفهوم الطاقة الحرارية وأثرها وعلاقتها بدرجة الحرارة.	يشرح مفهوم الطاقة الحرارية.		١ ف الحرارة وتحولات المادة. ٣ ف درجة الحرارة	
		يعطي أمثلة على الطاقة الحرارية و أثارها على حياته اليومية.			
		يصف العلاقة بين الطاقة الحرارية ودرجة الحرارة.			
٢	فهم آلية انتقال وتوصيل الحرارة بين الأجسام، وقياس درجة الحرارة.	يفسر انتقال وتوصيل الحرارة بين الأجسام.		٣ ف انتقال الحرارة	
		يقارن بين طرق انتقال وتوصيل الطاقة الحرارية بين الأجسام .		٣ ف انتقال الحرارة	
		يميز بين المواد بناءً على درجة توصيلها للحرارة.		٣ ف انتقال الحرارة	
		يشرح طريقة تصميم مقياس درجة الحرارة.		٣ ف درجة الحرارة	
		يقارن بين خصائص مقياس درجة الحرارة (السلسيوس، الفهرنهايتي، الكالفن) ويحول بينها رياضياً.		٣ ف درجة الحرارة	
٣	فهم الحرارة النوعية، والعوامل المؤثرة فيها.	يوضح مفهوم الحرارة النوعية.		٣ ف درجة الحرارة	
		يصف العلاقة بين الموصلات الحرارية والحرارة النوعية.		٣ ف انتقال الحرارة	
		يحدد العوامل المؤثرة على امتصاص أو فقد الجسم للطاقة الحرارية.		١ ف الحرارة وتحولات المادة. ٣ ف انتقال الحرارة.	
٤	التمييز بين الطاقة الحركية للجسم والطاقة الكامنة والعوامل المؤثرة فيها.	يقارن بين خصائص الطاقة الحركية للجسم والطاقة الكامنة والعوامل المؤثرة في كل نوع.		١ ف تحولات الطاقة	
		يعطي أمثلة من واقع حياته اليومية على التحول من طاقة حركية إلى كامنة والعكس.			
		يستنتج العلاقة الخطية وغير الخطية بين الطاقة الحركية وكتلة الجسم المتحرك وسرعته، والتعبير عنها رياضياً.			
		يحسب الطاقة الحركية والكامنة للأجسام، ويستنتج العلاقة بينهما.			
		يتنبأ بالعلاقة بين طاقة الوضع وارتفاع الجسم عن سطح الأرض.			
٥	فهم قانون حفظ الطاقة أثناء تحولاتها واقتراح طرق توليد الطاقة.	يضرب أمثلة من بيئته توضح مفهوم تحول الطاقة من شكل إلى آخر.			
		يتتبع سلسلة لأحد تطبيقات تحولات الطاقة التقنية أو الطبيعية ويطبق قانون حفظ الطاقة فيها.			
		يقترح طرقاً لتوليد الطاقة من الموارد الطبيعية المتجددة وغير المتجددة اعتماداً على آلية توليد الطاقة.			

٥-٢ الموجات والاهتزازات

	الموجات الصوتية ف٣		يشرح مفهوم الموجة الصوتية نظرياً وبالرسم.	١	فهم سلوك موجات الصوت والخصائص المميزة لها.
	الموجات الصوتية ف٣		يحدد نوع الموجة الصوتية (طولية، أم مستعرضة).		
	الموجات الصوتية ف٣		يصف خصائص الموجات الصوتية (الطول الموجي، التردد، السعة) رياضياً.		
	الموجات الصوتية ف٣		يميز بين حدة الصوت وشدته وعلوه.		
	الموجات الصوتية ف٣		يفسر حدوث الصدى وتطبيقاته في الحياة اليومية.		
	الضوء ف٣		يشرح مفهوم الموجة الضوئية نظرياً وبالرسم، ويحدد نوعها (طولية أم مستعرضة). ويصف خصائص موجات الضوء (الطول الموجي، التردد، والسعة) رياضياً وبيانياً.	٢	فهم سلوك موجات الضوء، والخصائص المميزة لها، والتطبيقات المصاحبة لها.
	الضوء ف٣		يفسر رؤية الألوان اعتماداً على خصائص الموجات الضوئية عند انتقالها عبر الأوساط المادية.		
	الضوء ف٣		يشرح بالأمثلة تطبيقات الطيف الكهرومغناطيسي للضوء في الحياة اليومية.		
	الضوء ف٣		يشرح انعكاس، و انكسار، وامتصاص الضوء من خلال انتقاله عبر الأوساط المختلفة.		

م	ناتج التعلم	المؤشر	الصف الدراسي		
			الأول متوسط	الثاني متوسط	الثالث متوسط
٣- علوم الأرض والفضاء ٥-٢ الكون والنظام الشمسي					
١	وصف بعض الأساليب والتقنيات والأدوات المستخدمة في استكشاف الكون وتقويم المعلومات المستكشفة عنه.	يوضح الوسائل والتقنيات والأدوات المستخدمة في استكشاف الفضاء ويذكر أبرز الرحلات الفضائية.	٢ ف الفضاء والنجوم والمجرات		
		يشرح إحدى وسائل استكشاف الكون ويوضح خصائصها الأساسية وأبرز مميزاتها.	٢ ف الفضاء والنجوم والمجرات		
		ينظم ويحلل البيانات والمعلومات المتوافرة عن اتساع الكون وضخامتها وعلى أعداد المجرات ومسافتها الكونية ومساراتها لتوفير شواهد وأدلة عليها.	٢ ف الفضاء والنجوم والمجرات		
٢	تحليل المعلومات المرتبطة بحركة الأجرام السماوية والمواقع الظاهرية والنسبية لها. واستنتاج الظروف السائدة.	يوضح بعض أدوات ووسائل استكشاف المجموعة الشمسية.	٢ ف الأرض والنظام الشمسي		
		يصف الظروف المناخية السائدة ببعض كواكب المجموعة الشمسية.	٢ ف الأرض والنظام الشمسي		
		يحلل المعلومات المرتبطة بحركة الأجرام السماوية عبر السماء لمعرفة المواقع الظاهرية والنسبية لها.	٢ ف الأرض والنظام الشمسي		
		يقوم المعلومات الداعمة أو النافية لوجود الحياة خارج كوكب الأرض.	٢ ف الأرض والنظام الشمسي		
٣-٢ النظام الأرضي					
١	شرح أسباب التغيرات المناخية وتأثيراتها والظواهر المرتبطة بها	يصف التغيرات الناتجة عن ظاهرة انتقال الحرارة واحتباسها وتأثيراتها.		٣ ف التلوث وحماية البيئة	
		يحلل البيانات لتحديد أوجه الشبه والاختلاف في درجات الحرارة في منطقته.	٢ ف الغلاف الجوي والطقس		
		يقدم أدلة على أسباب التغيرات المناخية في بعض أجزاء العالم وتبعاتها المستقبلية.	٢ ف الكتل والجبهات الهوائية	٣ ف التلوث وحماية البيئة	
٢	يوضح أهمية دورة الكربون وفائدتها جيولوجيًا ووصف الظواهر المرتبطة بها	يحدد معدلات مواقع الكربون في أغلفة الأرض، ويوضح العمليات التي تنتقل بها دوريًا.		٢ ف النواة التاريخ الكربوني	
		يصف الظواهر المرتبطة بعمليات انتقال الكربون عبر أغلفة الأرض والمواد المختلفة.		٢ ف النواة التاريخ الكربوني	
		يبين دور الكربون العضوي في حياة المخلوقات الحية بعد موتها وأهميته وفائدته.		٢ ف النواة التاريخ الكربوني	
٣	وصف الدورات الطبيعية، وتحديد مسبباتها وفوائدها	يشرح كيفية حدوث الدورات الطبيعية في البيئة المحلية ويحدد فائدتها.	٢ ف الغلاف الجوي والطقس		
		يحلل المعلومات والبيانات المتعلقة بالدورات الطبيعية وتأثيراتها في البيئة.	٢ ف الغلاف الجوي والطقس		
٤	وصف أنواع الصخور والمعادن وصفاتها واستخداماتها	يحدد الصفات العامة والخاصة للصخور والمعادن، ويبين استخداماتها في منطقته.	٢ ف المعادن جواهر الأرض		
		يصنف المعادن، ويقدم أمثلة للمقارنة لتحديد أوجه التشابه والاختلاف بينها.	٢ ف المعادن جواهر الأرض		
		يشرح الخصائص المشتركة لأنواع مختلفة من الصخور تفيد في عملية تصنيفها والتمييز بينها.	٢ ف أنواع الصخور		

٥	توضيح خصائص الصخور المختلفة وطرق تصنيفها ودورة تغيرها من نوع لآخر.	يصفن الصخور النارية اعتماداً على خصائصها ومواقع نشأتها.	١ ف أنواع الصخور	
		يقارن بين الصخور المتحولة لتحديد أوجه الشبه والاختلاف في خصائصها.	١ ف أنواع الصخور	
		يوضح مميزات الصخور الرسوبية وطريقة نشأتها والطريقة المثلى لتصنيفها.	١ ف أنواع الصخور	
		يبين أهمية الكربون العضوي وفائدته، ودوره في حياة المخلوقات الحية.	١ ف أنواع الصخور	
٦	توضيح أسباب الإجهادات المؤثرة في الصخور المكونة لباطن الأرض، ووصف الآثار الناتجة عنها.	يحدد مفهوم الصدع، ويعدد أنواع الصدوع(العادي والعكسي والجاني والانزلاقي) ويميز بالرسم كل نوع منها.	٢ ف تغيرات الأرض	
		يعرف الزلازل، والموجات الزلزالية و أنواعها، ويعرف بؤرة الزلزال والمركز السطحي للزلزال، ويميز من خلال الرسم كلا منها.	٢ ف الزلازل	
		يوضح الظواهر الناتجة عن الزلزال، ويفسر أسباب حدوثها، ويبين أثارها التدميرية ويشرح طرق السلامة منها.	٢ ف الزلازل	
		يعدد أشكال البراكين (الدرعية والمخروطية والمركبة وثوران الشقوق) ويعرف كلا منها، ويميزها ويذكر مثالاً عليها.	٢ ف البراكين	
٧	تحليل المعلومات والبيانات المرتبطة بحركة الصفائح وانجراف القارات لتوقع نتائجها وفوائدها.	يعرف نظرية الصفائح الأرضية، ويبين تركيب ومكونات الصفائح الأرضية، ويعدد أقسامها (محيطية وقارية) ويعرف الغلاف الصخري والصفائح والغلاف المانع، ويميز شكل كل منها.	٢ ف صفائح الأرض المتحركة	١ ف الصفائح الأرضية
		يوضح المقصود بحدود الصفائح المتحركة، ويعدد أنواعها (حدود تقارب وحدود تباعد وحدود جانبية أو تحويلية) ويميز كل نوع.	٢ ف صفائح الأرض المتحركة	١ ف الصفائح الأرضية
		يوضح علاقة مواقع البراكين ومراكز الزلازل بحدود الصفائح، ويبين أثر حدود الصفائح المتباعدة، ويعرف حفرة الانهدام، ويذكر مثالاً عليها.	٢ ف صفائح الأرض المتحركة	١ ف الصفائح الأرضية
		يوضح علاقة حدود الصفائح المتقاربة والمتباعدة بالزلازل والبراكين.	٢ ف صفائح الأرض المتحركة	١ ف الصفائح الأرضية
		يفسر النتائج المتعلقة بأسباب حركة الصفائح وفوائدها والجانب الإيجابي منها.	٢ ف صفائح الأرض المتحركة	١ ف الصفائح الأرضية
٣-٣ الأرض والنشاط البشري				
١	تتبع بعض التغيرات التي حدثت للأرض نتيجة للنشاط البشري واستكشاف المخاطر الطبيعية التي يمكن حدوثها على الأرض وكيفية التنبؤ بها.	يصف تأثير النشاط البشري على مستقبل الأرض ويتوقع التغيرات المختلفة والعكسية على حياة البشر.	٣ ف الإنسان والبيئة	٣ ف التلوث وحماية البيئة
		يشرح التأثير السلبي في النظام الأرضي ، ويقدم الأدلة حول ذلك.	٣ ف الإنسان والبيئة	٣ ف التلوث وحماية البيئة
		يحلل البيانات والمعلومات حول الأحداث الطبيعية على الأرض للمقارنة بينها من حيث أثارها، ومعرفة دور العلم في التنبؤ بها والحد من أضرارها.		٣ ف التلوث وحماية البيئة
		يقترح حلولاً ووسائل للوقاية من الأخطار الطبيعية والبشرية وإثبات فعاليتها.	٣ ف الإنسان والبيئة	
٢	تحديد مصادر الموارد الطبيعية، وسبب إدارتها، وأهمية المحافظة عليها، وتنميتها.	يصف التغيرات البيئية و أثارها السلبية على الموارد الطبيعية، ويتتبع حدوثها زمنياً.	٣ ف استخدام الموارد الطبيعية	٣ ف موارد البيئة
		يتوقع الآثار والمتغيرات عند الاعتماد الكلي على مصادر الطاقة غير المتجددة.	٣ ف استخدام الموارد الطبيعية	٣ ف موارد البيئة
		يقترح الحلول والوسائل للمحافظة على الموارد الطبيعية وحمايتها من التلوث والاستنزاف.	٣ ف استخدام الموارد الطبيعية	٣ ف موارد البيئة

مصفوفة توافق المحتوى التعليمي مع

مؤشرات نواتج التعلم

لمادة: العلوم الطبيعية

الصف الثالث متوسط

م	الفصل	الدرس	نتائج التعلم	المؤشر
١	الفصل ١ طبيعة العلم	١-١ أسلوب العلم.		
		١-٢ عمل العلم.		
		١-٣ العلم والتقنية والمجتمع.		
٢	الفصل ٢ تغيرات الأرض	٢-١ الزلازل	نتائج التعلم (٦)	يعرف الزلازل، والموجات الزلزالية وأنواعها، ويعرف بؤرة الزلازل والمركز السطحي للزلازل، ويميز من خلال الرسم كلاً منهما يوضح الظواهر الناتجة عن الزلازل، ويفسر أسباب حدوثها، ويبين آثارها التدميرية ويشرح طرق السلامة منها
		٢-٢ البراكين	نتائج التعلم (٦)	يعدد أشكال البراكين (الدرعية والمخروطية والمركبة وثوران الشقوق)، ويعرف كلاً منها، ويميزها، ويذكر مثالاً عليه
		٢-٣ الصفائح الأرضية وعلاقتها بالزلازل والبراكين	نتائج التعلم (٧)	يعرف نظرية الصفائح الأرضية، ويبين تركيب ومكونات الصفائح الأرضية، ويعدد أقسامها (محيطية وقارية)، ويتعرف الغلاف الصخري والصفائح والغلاف المائع، ويميز شكل كل منها
				يوضح المقصود بحدود الصفائح المتحركة، ويعدد أنواعها (حدود تقارب وحدود تباعد وحدود جانبية أو تحويلية)، ويميز كل نوع منها
				يوضح علاقة مواقع البراكين ومراكز الزلازل بحدود الصفائح، ويبين أثر حدود الصفائح المتباعدة، ويعرف حفر الانهدام، ويذكر مثالاً عليها
				يوضح علاقة حدود الصفائح المتقاربة والمتباعدة بالزلازل والبراكين
				يفسر النتائج المتعلقة بأسباب حركة الصفائح وفوائدها والجانب الإيجابي منها
				يتعرف وحدة بناء أجسام المخلوقات الحية، ويتتبع مراحل تطور النظرية الخلوية، ويذكر بنودها ودور العلماء في اكتشافها.
٣	الفصل ٣ أنشطة وعمليات في الخلية	٣-١ أنشطة في الخلية.	نتائج التعلم (١)	يقدر أهمية الأدوات التقنية (أجهزة التكبير، المجاهر) ويوضح دورها في التعرف على الخلايا ومكوناتها.
		٣-٢ انقسام الخلية وتكاثرها.	نتائج التعلم (٢)	يقارن بين المخلوقات الحية وحيدة الخلية والمخلوقات الحية متعددة الخلايا، ويذكر أمثلة عليها.
				يصف أنشطة وعمليات الخلية الحيوية اللازمة لاستمرار المخلوقات الحية في الحياة.
				يوضح المرحلتين الرئيسيتين لدورة الخلية (المرحلة البينية ومرحلة الانقسام الخلوي) ويشرح التغيرات والأحداث المصاحبة لهما، ويحدد زمنها، ويذكر أمثلة على ذلك.
				يبين أهمية الطور البيني، والانقسام الخلوي، ويصف وضع الخلايا فيه، ويميز بينها وبين الخلايا النشطة.
				يعرف الانقسام المتساوي، ويعدد أدواره المتتالية والتغيرات التي تحدث للخلية في كل دور منها.
				يعرف الانقسام المنصف، ويصف أطواره، ويقارن مع الرسم بين ما يحدث في الطور الانقسامي الأول والطور الانقسامي الثاني في عمليات الانقسام، ويميز أشكالها المختلفة.

م	الفصل	الدرس	نتائج التعلم	المؤشر
٤		٤-١ مادة الوراثة DNA	نتائج التعلم (٢)	مكونات تركيب الكروموسوم، والعلاقة بينها. ويوضح مفهوم الجين ويحدد مكوناته وموقعه على الكروموسوم، ويفسر حدوث الطفرة الجينية وتأثيراتها على صنع البروتين في الخلية.
				يصف نتائج الانحراف والخلل في الانقسام المنصف، ويذكر أمثلة على ذلك.
				يقارن بين الأحماض النووية DNA و RNA ويصف أشكالها وتراكيبها، وأهميتها ووظائف كل نوع منها.
				يوضح عدد الكروموسومات في خلايا جسم الإنسان وأنواعها، ويذكر أمثلة لذلك. ويفرق بين الخلايا ثنائية المجموعة الكروموسومية والخلايا أحادية المجموعة الكروموسومية، ويذكر أمثلة لكل منهما.
		٤-٢ علم الوراثة	نتائج التعلم (١)	يشرح تطور علم الوراثة، ويوضح دور مندل فيه.
				يطبق قانون مندل الأول والثاني لانتقال الصفات الوراثية، ويتوقع ظهور الصفات الوراثية بين الأفراد في الأجيال ونسبها.
				يوضح مفهوم الوراثة ومبادئ علم الوراثة، ويفسر كيفية توارث الصفات ودور الجينات المتقابلة (الأليل) فيها
				يفرق بين الجينات المتماثلة والجينات غير المتماثلة، ويميز بين المخلوقات الحية المتماثلة وغير المتماثلة، ويذكر مثالا على كل منها.
		٥-١ نماذج الذرة	نتائج التعلم (١)	يحسب احتمال ظهور الصفات الوراثية للمخلوقات الحية باستعمال مربع بانيت.
				يوضح النماذج الذرية وتطورها عبر التاريخ وقيمها ويصف نتائجها، ويربط ذلك بجوانب طبيعة العلم وتطور المعرفة العلمية.
				يذكر مكونات نواة الذرة (البروتونات والنيوترونات) وخصائصها، ويصف حركة الإلكترونات (السحابة الإلكترونية) حول النواة، ويحدد عدد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات في ذرات العناصر في ضوء أعدادها الذرية
				يحدد المقصود بالنظائر، ويذكر مثلا عليها، ويقارن بين نظائر العنصر الواحد من خلال العدد الكتلي والعدد الذري، ويشرح المقصود بالتحلل الإشعاعي وكيفية حدوثه، ويفرق بينه وبين التحول الإشعاعي.
٥	الفصله تركيب الذرة	٥-٢ النواة	نتائج التعلم (١)	يقارن بين جسيمات ألفا وجسيمات بيتا، ويوضح التغيرات التي تطرأ على النواة عند انبعاث كل منهما استخداماتها في واقع الحياة، ويوضح مفهوم معدل التحلل (عمر النصف)، ويحسب عمر النصف لبعض النظائر.
				يشرح إسهامات العلماء في ترتيب العناصر المكتشفة في الجدول الدوري وتاريخ تطوره وصولا إلى الجدول الدوري الحديث
				يوضح خصائص العناصر في قطاعات الجدول الدوري ضمن الدورة والمجموعة، ويحدد استخدامات العناصر الشائعة من حوله.
				يشرح المقصود بمفتاح العنصر، ويسمي بعض العناصر الكيميائية ويعرف كيفية كتابة رموزها الكيميائية. ويميز بين الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات، ويذكر أمثلة عليها
٦	الفصل ٦ الجدول الدوري	٦-١ مقدمة في الجدول الدوري.	نتائج تعلم (٥)	يتعرف على موقع العناصر الممتلئة، والعناصر الانتقالية، والانتقالية الداخلية (اللانثانيدات والأكتينيدات) في الجدول الدوري، مستندا إلى تركيبها الإلكتروني، ويتنبأ بخصائصها الفيزيائية والكيميائية، ويحدد بعض استخداماتها.
				يوضح المقصود بالعناصر المصنعة والعامل المحفز، ويقدم أمثلة لكل منهما.

م	الفصل	الدرس	ناتج التعلم	المؤشر
٧	الفصل ٧ البناء الذري والروابط الكيميائية	٧-١ اتحاد الذرات	ناتج التعلم (٧)	– يصف كيفية ترتيب الإلكترونات داخل الذرة، وعلاقته بموقعها في الجدول الدوري. ويقارن بين أعداد الإلكترونات التي تستوعبها مستويات الطاقة، ويحدد المستويات الأقل والأعلى طاقة لعنصر ما. يصف كيفية عكس دورية الخصائص الكيميائية لعناصر العائلة الواحدة في الجدول الدوري لأنماط حالات المستوى الخارجي للإلكترونات (الكترونات التكافؤ). يوضح التوزيع الإلكتروني لعدد من مجموعات الجدول الدوري، ويوضح طريقة التمثيل النقطي للإلكترونات، ويرسمها لعدد من العناصر. يوضح مفهوم الرابطة الكيميائية، ويقارن أنواعها المختلفة (الأيونية، التساهمية، الفلزية، القطبية)، ويصف كيفية ارتباط الذرات معا بالروابط الكيميائية المختلفة لتكوين المركبات، مستعينا بالأمثلة والنماذج التوضيحية
		٧-٢ ارتباط العناصر.	ناتج التعلم (٧)	
		٨-١ الصيغ والمعادلات الكيميائية	ناتج التعلم (٧)	يميز بين الأيون والجزء، والمركب، ويعطي أمثلة لكل منهم، ويوضح المقصود بالصيغة الكيميائية، وعلام تدل من خلال الأمثلة المتوقعة. يفسر البيانات المتعلقة بخصائص المواد قبل وبعد التفاعل، ويحدد ما إذا كان التفاعل سيحدث أم لا، ويصف دلالات حدوثه يصف التفاعل الكيميائي مستخدما المعادلة الكيميائية اللفظية والرمزية الموزونة، ويطبق قانون حفظ الكتلة على التفاعلات الكيميائية المختلفة. يعدد الأشكال المختلفة للطاقة للمصاحبة للتفاعلات الكيميائية (ممتصة، متحررة)، ويعطي أمثلة عليها. يميز بين التفاعل الماص للحرارة والتفاعل الطارد للحرارة، ويذكر أمثلة على كل منهما وكيفية التعبير عنهم في المعادلة الكيميائية. يفسر البيانات المتعلقة بخصائص المواد قبل وبعد التفاعل، ويحدد ما إذا كان التفاعل سيحدث أم لا، ويصف دلالات حدوثه يعرف سرعة التفاعل الكيميائي ويحدد كيفية قياسها والعوامل أو الظروف المؤثرة فيها، ويميز التلقائي منها وغير التلقائي ويذكر أمثلة عليها يحدد العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي (تركيز المواد المتفاعلة، تركيز المتفاعلات، الضغط، درجة حرارة، المادة الحافزة). يوضح مفهوم طاقة التنشيط ويبين دورها في سرعة التفاعل ويذكر مثالا عليها يعرف كلا من المثبطات، والمحفزات، والإنزيمات ويبين أهمية استخدامها في إبطاء أو تسريع التفاعلات الكيميائية، ويذكر أمثلة
		٨-٢ سرعة التفاعلات الكيميائية.	ناتج التعلم (٨)	
٨	الفصل ٨ التفاعلات الكيميائية	٨-١ اتحاد الذرات	ناتج التعلم (٧)	
		٨-٢ ارتباط العناصر.	ناتج التعلم (٧)	
		٨-٣ سرعة التفاعلات الكيميائية.	ناتج التعلم (٧)	
		٨-٤ سرعة التفاعلات الكيميائية.	ناتج التعلم (٧)	
٩	الفصل ٩ الحركة والزخم	٩-١ الحركة .	ناتج التعلم (١) ناتج التعلم (٣)	يميز بين أنواع السرعة نظريا وبيانيا بحساب قيمة السرعة لجسم متحرك. يعرف قوة الاحتكاك، ويذكر أمثلة عليها، ويفسر كيفية تأثير الاحتكاك في الحركة. يعدد أنواع الاحتكاك (السكوني والانزلاقي والتدحرجي)، ويميز كل نوع منها، ويذكر أمثلة عليه. يعرف قوة الاحتكاك، ويذكر أمثلة عليها، ويفسر كيفية تأثير الاحتكاك في الحركة. يتعرف على الحركة الدائرية، ويبين أثر القوة المركزية فيها، ويذكر مثالا عليها.
		٩-٢ التسارع.	ناتج التعلم (١)	يشرح مفهوم التسارع لجسم متحرك، ويوضح وقت حدوثه يوضح العلاقة بين التسارع والسرعة والإزاحة والزمن واتجاه الحركة نظريا ورياضيا يحسب قيمة التسارع الموجب والسالب رياضيا لجسم متحرك في بيئته
		٩-٣ الزخم والتصادمات.	ناتج التعلم (٢)	يوضح مفهوم الزخم، ويعطي أمثلة عليه من الحياة اليومية، ويحدد العوامل المؤثرة فيه، ويصفها بيانيا ورياضيا. يحسب قيمة الزخم رياضيا لجسم متحرك. يشرح قانون حفظ الزخم نظريا ورياضيا. يتنبأ بحركة الأجسام بناء على مبدأ حفظ الزخم، ويعطي أمثلة عليه
		٩-٤ الزخم والتصادمات.	ناتج التعلم (٢)	

م	الفصل	الدرس	نتائج التعلم	المؤشر
١٠	الفصل ١٠ القوة وقوانين نيوتن	١٠-١ لقانون الأول والثاني لنيوتن في الحركة	نتائج التعلم (٣) نتائج التعلم (٤) نتائج التعلم (٥)	يذكر نص القانون الأول لنيوتن في الحركة ويذكر أمثلة عليه.
				يوضح مفهوم القصور الذاتي للأجسام.
				يضرب أمثلة على العوامل المؤثرة في القصور الذاتي في الحياة اليومية.
				يصيغ قانون نيوتن الأول اعتماداً على القصور الذاتي للأجسام.
				يوضح مفهوم القصور الذاتي للأجسام
				يوضح قانون نيوتن الثاني نظرياً وبيانياً. ويعطي أمثلة عليه من واقع الحياة اليومية.
				يحدد العلاقة بين تسارع الجسم والعوامل المؤثرة فيها اعتماداً على قانون نيوتن الثاني نظرياً ورياضياً.
		١٠-٢ القانون الثالث لنيوتن.	نتائج التعلم (٦)	يحسب قيمة تسارع الجسم المتأثر بمحصلة قوى رياضية
				يعرف قوة الجاذبية وتأثيراتها على الأجسام، ويذكر أمثلة عليها
				يحدد مقدار واتجاه القوى المتبادلة بين جسمين نظرياً وبيانياً ويحسبها رياضياً.
١١	الفصل ١١ الكهرباء	١١-١ التيار الكهربائي	نتائج التعلم (١)	يشرح مفهوم التيار الكهربائي نظرياً وبالرسم.
				يصف طرق توليد التيار الكهربائي في الدوائر الكهربائية.
				يفسر سريان التيار الكهربائي في الدائرة وعلاقته بالجهد الكهربائي والمقاومة الكهربائية.
				يميز بين التيار المستمر والتيار المتردد ومصادرها..
		١١-٢ الدوائر الكهربائية	نتائج التعلم (٢)	يشرح نشأة القوة الكهربائية بين الشحنات نظرياً وبالرسم، ويصف علاقتها بالمجال الكهربائي.
				يقارن بين المجال المغناطيسي والمجال الكهربائي نظرياً وبالرسم.
				يوضح تركيب ودور الدوائر الكهربائية في نقل الطاقة.
				يقارن بين الربط على التوالي والربط على التوازي في الدوائر الكهربائية نظرياً وبالرسم.
				يحسب قيمة الجهد والتيار والمقاومة في الدائرة الكهربائية من قانون أوم رياضياً.
				يصف المغناطيس وكيف تنشأ واستخداماتها والفرق بينها وبين المغناطيس التيارية.
١٢	الفصل ١٢ المغناطيسية	١٢-١ الخصائص العامة للمغناطيس	نتائج التعلم (٢)	يفسر العلاقة بين التيار الكهربائي والمجال المغناطيسي. ويستنتج العوامل المتحكم فيها
				يوضح المقصود بالمغناطيس الكهربائي، ويعدد استخداماته التطبيقية، ويبين كيفية توليد التيار الكهربائي مجالاً مغناطيسياً.
				يعرف المنطقة المغناطيسية ويبين كيفية نشأة وتولد المغناطيس، ويذكر مثالا على ذلك
				يقترح أجهزة تحول الطاقة الكهربائية إلى ميكانيكية والعكس باستخدام المجالات المغناطيسية التيارية.

نواتج التعلم في مجال العلوم
للصف الثالث متوسط

علوم الحياة



التركيب والوظيفة في المخلوقات الحية

المؤشرات		نتائج التعلم ١
١	يتعرف على وحدة بناء أجسام المخلوقات الحية، ويتتبع مراحل تطور النظرية الخلوية، ويذكر بنودها ودور العلماء في اكتشافها.	استيعاب أن الخلية هي وحدة البناء الأساسية في المخلوقات الحية، ومعرفة بعض التقنيات التي ساعدت في دراستها، والمقارنة بين المخلوقات وحيدة الخلية ومتعددة الخلايا
٢	يقدر أهمية الأدوات التقنية (أجهزة التكبير، المجاهر) ويوضح دورها في التعرف على الخلايا ومكوناتها.	
٣	يقارن بين المخلوقات الحية وحيدة الخلية والمخلوقات الحية متعددة الخلايا، ويذكر أمثلة عليها.	
٤	يصف أنشطة وعمليات الخلية الحيوية اللازمة لاستمرار المخلوقات الحية في الحياة.	
المؤشرات		نتائج التعلم ٢
١	يوضح المرحلتين الرئيسيتين لدورة الخلية (المرحلة البينية ومرحلة الانقسام الخلوي) ويشرح التغيرات والأحداث المصاحبة لهما، ويحدد زمنها، ويذكر أمثلة على ذلك.	وصف الأحداث الرئيسية لمرحلة دورة الخلية والمقارنة بين الانقسام المتساوي والمنصف.
٢	يبين أهمية الطور البيني والانقسام الخلوي، ويصف وضع الخلايا فيه، ويميز بينها وبين الخلايا النشطة.	
٣	يعرف الانقسام المتساوي ويعدد أدواره المتتالية والتغيرات التي تحدث للخلية في كل دور منها.	
٤	يعرف الانقسام المنصف، ويصف أطواره، ويقارن مع الرسم بين ما يحدث في الطور الانفصالي الأول والطور الانفصالي الثاني في عمليات الانقسام ويميز أشكالها المختلفة.	
٥	يقارن بين الانقسام المتساوي والمنصف من حيث الأهمية والأطوار والنواتج وأنواع الخلايا التي يحدث فيها الانقسام.	
المؤشرات		نتائج التعلم ٣
١	تحديد الأعضاء المكونة للأجهزة الأساسية في جسم الإنسان (الدوري، المناعي، الهضمي، التنفسي، الإخراجي، العضلي، الهيكلي، العصبي، الهرموني، التكاثر) ووظيفتها المحددة التي تدعم عمل الجسم.	استيعاب أهمية تكامل تركيب أعضاء أجهزة جسم الإنسان ووظائفها، ودور ذلك بالارتزان الداخلي للجسم والحفاظ على صحته.
٢	يوضح كيف تتفاعل وتتكامل الأجهزة معاً في المحافظة على صحة وسلامة ارتزان الجسم.	
٣	يتنبأ بالأمراض الناتجة عن خلل عمل الأعضاء والأجهزة في جسم الإنسان ويقترح سبل الوقاية.	

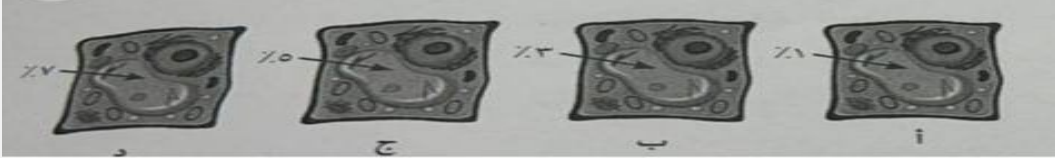
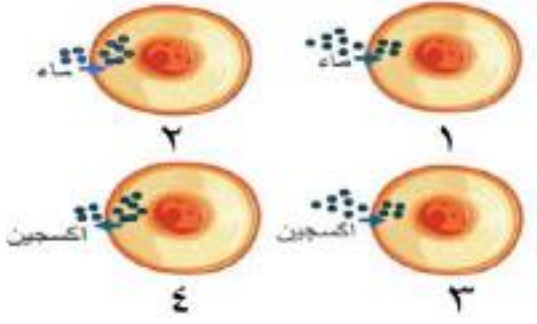
إثراء واختبار

الاختبارات	الاثراءات	م	نواتج التعلم
		١	<u>(الأول)</u> التركيب والوظيفة في المخلوقات الحية
		٢	<u>(الثاني)</u> التركيب والوظيفة في المخلوقات الحية
		٣	<u>(الثالث)</u> التركيب والوظيفة في المخلوقات الحية
		٤	<u>(الرابع)</u> تنظيم المخلوقات الحية وتنوعها
		٥	<u>(الخامس)</u> الوراثة

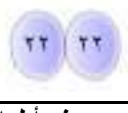
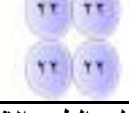
المجال: ١ علوم الحياة المجال الفرعي: التركيب والوظيفة في المخلوقات الحية			
نواتج التعلم (١): استيعاب أن الخلية هي وحدة البناء الأساسية في المخلوقات الحية، ومعرفة بعض التقنيات التي ساعدت في دراستها، والمقارنة بين المخلوقات وحيدة الخلية ومتعددة الخلايا.			
المؤشر ١	يتعرف وحدة بناء أجسام المخلوقات الحية، ويتتبع مراحل تطور النظرية الخلوية، ويذكر بنودها ودور العلماء في اكتشافها.	الصف الأول متوسط - - 5 - 9 - 1 عالم الخلايا	
س١	أي من العبارات الآتية جزء من نظرية الخلية ؟		
أ	تحتوي جميع الخلايا على المركبات نفسه	ب	الخلايا تنتج من خلايا موجودة
ج	مجموعة المخلوقات الحية عديدة الخلايا	د	الخلايا مكونة للأنسجة والأنسجة تكون الأعضاء
س٢	في الكائنات الحية يكون مستوى التنظيم من الأقل تعقيداً إلى الأكثر تعقيداً على النحو الآتي:		
أ	خلية نسيج عضو كائن حي	ب	خلية عضو نسيج كائن حي
ج	نسيج خلية عضو كائن حي	د	نسيج عضو خلية كائن حي
المؤشر ٢	يقدر أهمية الأدوات التقنية (أجهزة التكبير، المجاهر) ويوضح دورها في التعرف على الخلايا ومكوناتها.	الصف الأول متوسط - 5 - 9 - 1 عالم الخلايا - - الثالث متوسط - 1 - 3 - 2	
س٣	يستخدم المجهر بشكل أساسي لدراسة الكائنات الحية الدقيقة وغيرها من الكائنات وحيدة الخلية والنباتات. من هو العالم الذي اخترع المجهر		
أ	روبرت هوك	ب	روبرت براون
ج	ديفيد بروكس	د	يوهان مندل
س٤	من خلال الشكل التالي ما هو الرمز الذي يشير إلى العدسة العينية:		
أ	ب	ب	ج
ج	د	د	أ
س٥	أي مما يلي يمثل نوع المجهر في الشكل المجاور؟		
أ	ضوئي مركب	ب	ضوئي بسيط
ج	إلكتروني ماسح	د	إلكتروني نافذ
المؤشر ٣	يقارن بين المخلوقات الحية وحيدة الخلية والمخلوقات الحية متعددة الخلايا، ويذكر أمثلة عليها.	الصف الأول متوسط - - 5 - 9 - 1 عالم الخلايا	
س٦	من أمثلة الكائنات الحية وحيدة الخلية		
أ	البراميسيوم	ب	الدودة الحمراء
ج	شقانق النعمان	د	الفطريات
س٧	أي مما يلي يعد أحد المكونات الأساسية في إعداد الكعكة الموضحة في الشكل ويصنف من المخلوقات الحية وحيدة الخلية؟		
أ	القمح	ب	البيض
ج	الخميرة	د	الكاكاو

المجال: ١ علوم الحياة

المجال الفرعي: التركيب والوظيفة في المخلوقات الحية

المؤشر ٤	يصف أنشطة وعمليات الخلية الحيوية اللازمة لاستمرار المخلوقات الحية في الحياة الأول متوسط - 5 - 9 عالم الخلايا
س ٨	يبين الشكل أدناه أربعة خلايا نباتية تحتوي فجواتها على تراكيز مختلفة المواد الذائبة. في أي اتجاه ستكون حركة جزيئات الماء تبعاً للخاصية الأسموزية بين الخلايا؟ 
أ	من الخلية (ب) إلى الخلية (أ)
ج	من الخلية (د) إلى الخلية (أ)
س ٩	ما اسم العملية التي تستعمل فيها الخلية الطاقة لنقل المواد:
أ	النقل النشط
ج	الخاصية الأسموزية
س ١٠	أراد عمر دراسة عملية البناء الضوئي في النبات، أي العضيات التالية يجب أن يدرسها لفهم هذه العملية ؟
أ	الميتوكوندريا
ج	البلاستيدات
س ١١	من الشكل المجاور، الصورة التي تمثل الخاصية الأسموزية؟ 
أ	١
ج	٣

المجال: ١ علوم الحياة																		
المجال الفرعي: التركيب والوظيفة في المخلوقات الحية																		
ناتج التعلم (٢): وصف الأحداث الرئيسية لمراحل دورة الخلية والمقارنة بين الانقسام المتساوي والانقسام المنصف																		
المؤشر ١	يوضح المرحلتين الرئيسيتين لدورة الخلية (المرحلة البينية ومرحلة الانقسام الخلوي) ويشرح التغيرات والاحداث المصاحبة لهما، ويحدد زمنها، ويذكر أمثلة على ذلك. الصف - الثالث متوسط ٤-٧-٢ انقسام الخلية وتكاثرها																	
س١	أي مرحلة من دورة الخلية تتضمن النمو والوظيفة؟																	
أ	التمهيدي	ب	الانقسام المتساوي															
ج	البيني	د	انقسام السيتوبلازم															
س٢	يحدث تضاعف للكروموسوم خلال الانقسام المتساوي في الطور:																	
أ	الانفصالي	ب	التمهيدي															
ج	البيني	د	النهائي															
س٣	طلب المعلم من بعض الطلاب كتابة أهم التغيرات التي تحدث أثناء دورة الخلية في أطوارها المختلفة، فكانت إجاباتهم كما في الجدول أدناه. حسب الجدول أي الطلاب استطاع الإجابة بشكل صحيح؟																	
<table><tr><th>الطالب</th><th>الطور البيني</th><th>الانقسام الخلوي</th></tr><tr><td>محمد</td><td>تضاعف العضيات</td><td>تظهر أزواج من الكروماتيد</td></tr><tr><td>إبراهيم</td><td>انقسام الخلية البيني</td><td>تضاعف المادة الوراثية</td></tr><tr><td>خالد</td><td>تضاعف السيتوبلازم</td><td>انقسام الكروموسومات</td></tr><tr><td>سلمان</td><td>تظهر النوية</td><td>تضاعف الكروموسومات</td></tr></table>				الطالب	الطور البيني	الانقسام الخلوي	محمد	تضاعف العضيات	تظهر أزواج من الكروماتيد	إبراهيم	انقسام الخلية البيني	تضاعف المادة الوراثية	خالد	تضاعف السيتوبلازم	انقسام الكروموسومات	سلمان	تظهر النوية	تضاعف الكروموسومات
الطالب	الطور البيني	الانقسام الخلوي																
محمد	تضاعف العضيات	تظهر أزواج من الكروماتيد																
إبراهيم	انقسام الخلية البيني	تضاعف المادة الوراثية																
خالد	تضاعف السيتوبلازم	انقسام الكروموسومات																
سلمان	تظهر النوية	تضاعف الكروموسومات																
أ	محمد وإبراهيم	ب	محمد وخالد															
ج	إبراهيم وخالد	د	خالد وسلمان															
س٤	الشكل أدناه يمثل معدل دورة حياة إحدى الخلايا خلال ١٦ ساعة، كم عدد الخلايا الناتجة بعد ٦٤ ساعة؟																	
أ	٨ خلايا	ب	١٦ خلية															
ج	٣٢ خلية	د	٦٤ خلية															
المؤشر ٢	يبين أهمية الطور البيني والانقسام الخلوي، ويصف وضع الخلايا فيه، ويميز بينها وبين الخلايا النشطة الصف - الثالث متوسط ٤-٧-٢ انقسام الخلية وتكاثرها																	
س٥	في الشكل أدناه، مخطط يمثل دورة حياة الخلية أي مما يلي يحدث في المرحلة الثانية من الطور البيني؟																	
أ	ينسخ DNA وتتضاعف الكروموسومات	ب	ينسخ DNA وتتضاعف العضيات															
ج	تنمو الخلية وتتشكل خطوط المغزل	د	تنمو الخلية وتتهيأ للانقسام															

المؤشر ٣	يعرف الانقسام المتساوي، ويعدد أدواره المتتالية والتغيرات التي تحدث للخلية في كل دور منها. الصف - الثالث متوسط ٤-٧-٢ انقسام الخلية وتكاثرها		
س٦	تحتوي الخلايا الجسدية في الأرنب على ٤٤ كروموسوم، أي الأشكال التالية يمثل النتيجة النهائية لانقسام خلية جسدية واحدة بالانقسام المتساوي؟		
أ		ب	
ج		د	
المؤشر ٤	يعرف الانقسام المنصف، ويصف أطواره، ويقارن مع الرسم بين ما يحدث في الطور الانفصالي الأول والطور الانفصالي الثاني في عمليات الانقسام، ويميز أشكالها المختلفة. الصف - الثالث متوسط ٤-٧-٢ انقسام الخلية وتكاثرها		
س٧	أي مما يلي يمثل عدد الكروموسومات في الخلايا الجنسية للمخلوقات التي تتكاثر جنسياً؟		
أ	٢٣	ب	٣٣
ج	٤٩	د	٦٧
س٨	إذا كانت الخلايا الجسدية لحيوان الكنغر تحوي ١٢ كروموسوماً؛ فكم كروموسوماً تحوي البويضة المخصبة (الزيجوت)؟		
أ	٣	ب	٦
ج	١٢	د	٢٤
س٩	في الشكل أدناه، طور من أطوار الانقسام المنصف، يسمى:		
أ	الاستوائي الأول	ب	الاستوائي الثاني
ج	الانفصالي الأول	د	الانفصالي الثاني
س١٠	في أي الخلايا التالية يحدث الانقسام المنصف؟		
أ	١	ب	٢
ج	٣	د	٤
س١١	يكون الانحراف والخلل في الانقسام المنصف شائعاً في النباتات ومن أمثلتها نباتات ثلاثية المجموعة الكروموسومية مثل:		
أ	الموز	ب	الفراولة
ج	الشعير	د	القمح

المؤشر ٥	يقارن بين الانقسام المتساوي والمنصف من حيث الأهمية والأطوار، والنواتج، وأنواع الخلايا التي يحدث فيها الانقسام الصف - الثالث متوسط ٤-٧-٢ انقسام الخلية وتكاثرها		
س١٢	حدد نوع الانقسام في كل من الشكل ١ و ٢		
أ	١ انقسام منصف و ٢ انقسام متساوي	ب	١ انقسام متساوي و ٢ انقسام متساوي
ج	١ انقسام منصف و ٢ انقسام منصف	د	١ انقسام متساوي و ٢ انقسام منصف
س١٣	يتميز الانقسام المتساوي عن الانقسام المنصف (الاختزالي) بأنه:		
أ	يحدث في الخلية الجنسية والجسدية	ب	ينتج عنه نواتان جديدتان غير متماثلتين
ج	يسمح للخلايا بالنمو وتعويض الخلايا التالفة	د	النواتان الجديدتان تحويان نصف الكروموسومات
س١٤	عند فحصك لخلية تحت مجهر إلكتروني وجدت أن عدد الكروموسومات بداخلها (٢٣) كروموسوما، هذا دلالة على أنها خلية		
أ	جلدية	ب	عصبية
ج	جنسية	د	عضلية

المؤشر ٣	يصنف مخلوقات حية من البيئة المحلية باستخدام المستويات التصنيفية المتدرجة اعتماداً على سمات وخصائص تركيبية داخلية وخارجية الصف-الفصل الأول متوسط - 5-10-1 الحيوانات اللافقارية - 1-11-5 الحيوانات الفقارية		
س٩	استخدم الصورة التالية للإجابة ما نوع الحيوان اللافقاري المبين في الصورة		
أ	مفصليات	ب	رخويات
ج	إسفنجيات	د	جوفمعويات
س١٠	يتميز الحيوان الظاهر في الصورة بأنه؟		
أ	عديم التماثل	ب	متماثل شعاعياً
ج	ذو شكل غير منتظم	د	متماثل جانبي
س١١	الحيوان الموضح في الشكل المجاور يصنف من ضمن :		
أ	الثدييات	ب	الطيور
ج	البرمائيات	د	الزواحف
س١٢	أي مستويات التصنيف التالية يشترك فيها الذئب مع الدلفين؟		
أ	الرتبة	ب	الطائفة
ج	الجنس	د	الفصيلة
س١٣	يصنف المخلوق الحي في الشكل الذي أمامك ضمن:		
أ	اللاسعات	ب	الإسفنجيات
ج	شوكيات الجلد	د	الرخويات
س١٤	أي مستويات التصنيف التالية تأتي في الترتيب بعد الشعبة؟		
أ	الرتبة	ب	الطائفة
ج	الجنس	د	الفصيلة
س١٥	صنف العالم لينبوس المخلوقات الحية إلى ست ممالك وهو ما يسمى حالياً بالتصنيف الحديث، أي الممالك التالية لا تنتمي إليها؟		
أ	النبات	ب	الحيوان
ج	الأنسان	د	الفطريات

الوراثة

المؤشرات		نتائج التعلم ١
١	يوضح يشرح تطور علم الوراثة، ويوضح دور مندل فيه.	١-٥-٩-٤-١ وصف تطور علم الوراثة، واستخدام قوانين مندل لتفسير توارث الصفات الوراثية، واحتمالات ظهورها في الأجيال المختلفة.
٢	يطبق قانون مندل الأول والثاني لانتقال الصفات الوراثية، ويتوقع ظهور الصفات الوراثية بين الأفراد في الأجيال ونسبها.	
٣	يوضح مفهوم الوراثة ومبادئ علم الوراثة، ويفسر كيفية توارث الصفات ودور الجينات المتقابلة (الأليل) فيها.	
٤	يفرق بين الجينات المتماثلة والجينات غير المتماثلة، ويميز بين المخلوقات الحية المتماثلة وغير المتماثلة، ويذكر مثالا على كل منها.	
٥	يحسب احتمال ظهور الصفات الوراثية للمخلوقات الحية باستعمال مربع بانيت.	
المؤشرات		نتائج التعلم ٢
١	يميز مكونات تركيب الكروموسوم، والعلاقة بينها. ويوضح مفهوم الجين ويحدد مكوناته وموقعه على الكروموسوم، ويفسر حدوث الطفرة الجينية وتأثيراتها على صنع البروتين في الخلية.	٢-٥-٩-٤-١ وصف تركيب الكروموسوم والعلاقة بين مكوناته، وتوقع نتائج الخل الذي يطرأ على السلسلة الجينية عند حدوث الطفرات الجينية وتأثيراتها
٢	يصف نتائج الانحراف والخلل في الانقسام المنصف، ويذكر أمثلة على ذلك.	
٣	يقارن بين الأحماض النووية DNA و RNA ويصف أشكالها وتراكيبها، وأهميتها ووظائف كل نوع منها.	
٤	يوضح عدد الكروموسومات في خلايا جسم الإنسان وأنواعها، ويذكر أمثلة لذلك. ويفرق بين الخلايا ثنائية المجموعة الكروموسومية والخلايا أحادية المجموعة الكروموسومية، ويذكر أمثلة لكل منهما.	

المجال: علوم الحياة
المجال الفرعي ٣: الوراثة

ناتج التعلم (١) : وصف تطور علم الوراثة، واستخدام قوانين مندل لتفسير توارث الصفات الوراثية، واحتمالات ظهورها في الأجيال المختلفة.

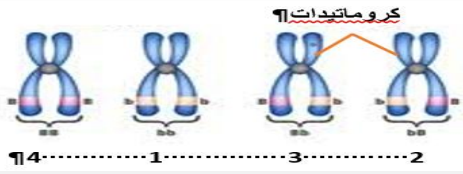
المؤشر ١	يشرح تطور علم الوراثة، ويوضح دور مندل فيه. الصف - الثالث متوسط ٢-٤-٢ علم الوراثة
س١	على أي نوع من النباتات أجرى العالم مندل تجاربه الدراسة الوراثة؟
أ	الفحم
ب	فاصولياء
ج	بازلاء
د	ذرة
س٢	كم عدد الكروموسومات في الخلية البشرية الطبيعية؟
أ	٢٣
ب	٤٦
ج	٩٤
د	٦٤
المؤشر ٢	يطبق قانون مندل الأول والثاني لانتقال الصفات الوراثية، ويتوقع ظهور الصفات الوراثية بين الأفراد في الأجيال ونسبها. الصف - الثالث متوسط ٢-٤-٢ علم الوراثة
س٣	إذا كان لدى شخص جين سائد للون العيون البنية وجين متنحي للون العيون الزرقاء ما اللون المحتمل لعينه؟
أ	بنية
ب	زرقاء
ج	خضراء
د	سوداء
س٤	إذا تم تطبيق تجربة على مجموعة من النباتات وأظهرت أن النبات ذو الأزهار البيضاء دائما يظهر في الجيل الأول من التهجين، فما الاستنتاج حول الوراثة؟
أ	الجين المسؤول عن اللون الأبيض سائد
ب	الجين المسؤول عن اللون الأبيض متنحي
ج	لا يمكن استنتاج نمط الوراثة
د	الجين المسؤول عن اللون الأبيض مرتبط بالجنس
المؤشر ٣	يوضح مفهوم الوراثة ومبادئ علم الوراثة، ويفسر كيفية توارث الصفات ودور الجينات المتقابلة (الأليل) فيها. الصف - الثالث متوسط ٢-٤-٢ علم الوراثة
س٥	ما هو الجينات المتقابلة الأليل؟
أ	جزء من الكروموسوم ينتج البروتين
ب	ازواج من الجينات المسؤولة عن صفة معينة
ج	نوع من الحمض النووي
د	تركيب خلوي
س٦	إذا كان الاب يحمل مرض وراثي والام سليمة ما هو احتمال ان يرث الطفل المرض الوراثي إذا كان المرض متنحيا؟
أ	0 %
ب	١٠٠ %
ج	50 %
د	٢٥ %

يُفرق بين الجينات المتماثلة والجينات غير المتماثلة، ويميز بين المخلوقات الحية المتماثلة، ويذكر مثلاً على كل منها.
الصف - الثالث متوسط ٢-٤-٢ علم الوراثة

المؤشر ٤

حسب الشكل أدناه، أي الأرقام يشير إلى الجينات المتماثلة وغير المتماثلة؟

س٧



١ و ٢ جينات متماثلة، ٣ و ٤ غير متماثلة

٣ و ٤ جينات متماثلة، ١ و ٢ غير متماثلة

من الشكل أدناه أي مما يلي يمثل سبب اختلاف شكل الأجنحة في ذباني الفاكهة؟

اختلاف الجنس بينهم ١

حدوث طفرة جينية

بماذا تمتاز التوائم المتماثلة؟

تنشأ من بويضة واحدة

تنشأ من عدة بويضات

أي مما يلي يمثل تزاوجاً ينتج فقط نباتات طويل (Tt)؟

TT + tt

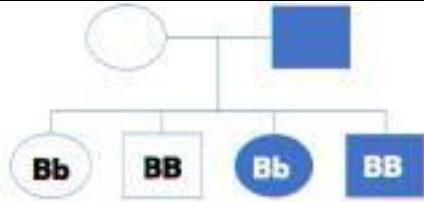
Tt + tt

يحسب احتمال ظهور الصفات الوراثية للمخلوقات الحية باستعمال مربع بانيت.

الصف - الثالث متوسط ٢-٤-٢ علم الوراثة

من خلال مخطط السلالة المجاور، أي مما يلي يمثل الطراز الجيني للأباء؟

س١١



BB, Bb

B b , Bb

ما الطرز الشكلية الظاهرة في الأبناء في مربع بانيت أدناه:

س١٢

f	F	
Ff	FF	F
Ff	FF	F

جميعها متنحية

نصفها سائد ونصفها متنحي

تزوج رجل لون شعره أسود غير متماثل الجينات، Bb باستخدام مربع بانيت،

ما نسبة، bb وامرأة شعرها أشقر احتمال ولادة ابن شعره أسود؟

س١٣

B	b
b	
b	

٢٥%

٧٥%

المجال: علوم الحياة المجال الفرعي: الوراثة			
ناتج التعلم (٢) : وصف تركيب الكروموسوم والعلاقة بين مكوناته، وتوقع نتائج الخلل الذي يطرأ على السلسلة الجينية عند حدوث الطفرات الجينية وتأثيراتها.			
المؤشر ١	يميز مكونات تركيب الكروموسوم، والعلاقة بينها. ويوضح مفهوم الجين ويحدد مكوناته وموقعه على الكروموسوم ويفسر حدوث الطفرة الجينية وتأثيراتها على صنع البروتين في الخلية. الصف- الثالث متوسط 2-3-2 انقسام الخلية		
س١	التغير الدائم في سلسلة DNA المكونة للجين أو الكروموسوم في الخلية، تسمى:		
أ	السيادة	ب	العبور
ج	الطفرة	د	التداخل
المؤشر ٢	يصف ناتج الانحراف والخلل في الانقسام المنصف، وذكر أمثلة على ذلك. الصف- الثالث متوسط 2-3-2 انقسام الخلية		
س٢	كيف يؤدي خلل في الانقسام المنصف إلى ظهور متلازمة داون؟		
أ	نتيجة حدوث طفرة في الجينات	ب	نتيجة وجود نسخة إضافية من كروموسوم 21
ج	نتيجة نقص في العدد	د	نتيجة حدوث اندماج بين الكروموسومات
س٣	المظهر الخارجي للصفة الوراثية يسمى:		
أ	الطرز الشكلية	ب	الصفة السائدة
ج	الصفة المتنحية	د	هجين
المؤشر ٣	يقارن بين الأحماض النووية DNA و RNA ويصف أشكالها وتركيبها، وأهميتها ووظائف كل نوع منها. الصف - الثالث متوسط ٢-٤-١ علم الوراثة		
س٤	سكر خماسي منقوص الأكسجين، ومجموعة فوسفات، وقواعد نيتروجينية، على شكل سلم حلزوني الشكل، تشكل حمضا نوويا يسمى:		
أ	RNA	ب	mRNA
ج	tRNA	د	DNA
س٥	الترتيب الصحيح لأزواج القواعد النيتروجينية في الحمض النووي DNA ؟		
أ	AT	ب	AU
ج	CT	د	AG
س٦	يوضح الجدول أدناه مقارنة بين الحمض النووي DNA و RNA، بالرجوع للجدول أي أوجه المقارنة الواردة تعد صحيحة؟		
س٦	م	وجه المقارنة	
	١	يتكون من	سلسلة واحدة
	٢	موقعه	النواة
	٣	نوع السكر	خماسي الكربون
س٦	٤	قواعده النيتروجينية	خماسي منقوص الأكسجين
	١	ب	٢
	٣	د	٤
	ج		

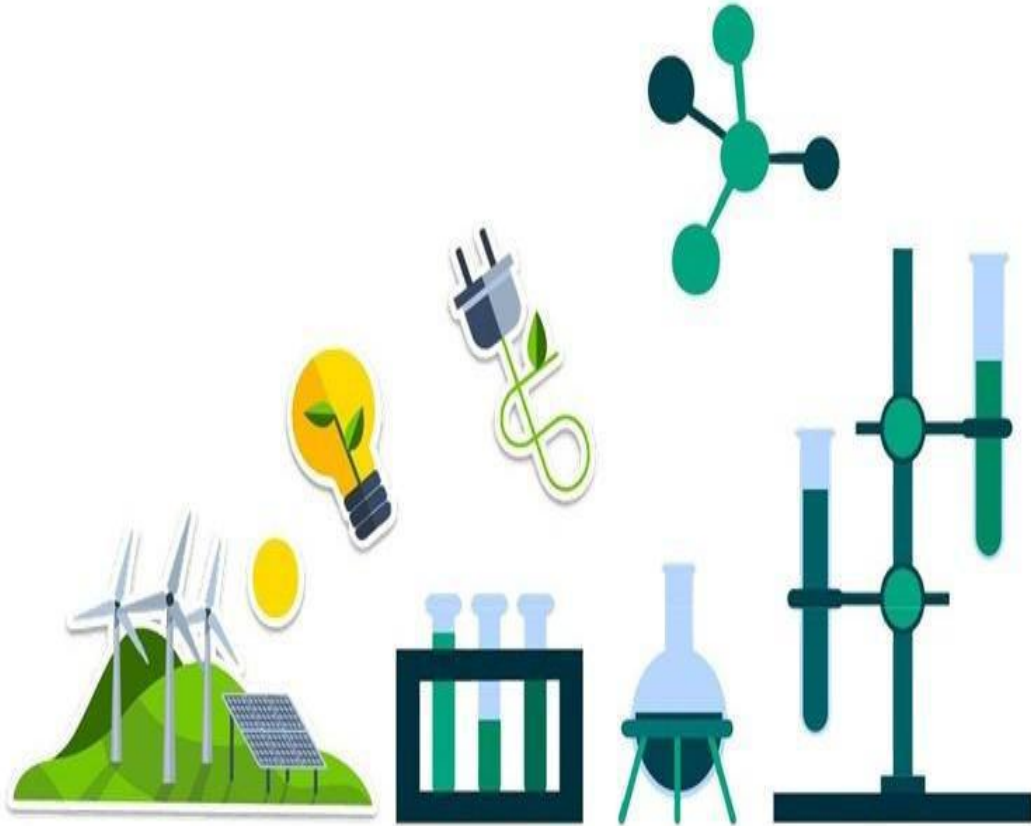
س٧	ما القاعدة التي توجد في RNA ولا توجد في DNA؟		
أ	الثايمين	ب	الأدينين
ج	الجوانين	د	اليوراسيل
س٨	القاعدة النيتروجينية المقابلة للثايمين في DNA هي :		
أ	الأدينين	ب	السايٲوسين
ج	اليوراسيل	د	الجوانين
المؤشر ٤	يوضح عدد الكروموسومات في خلايا جسم الإنسان وأنواعها، ويذكر أمثلة لذلك. ويفرق بين الخلايا ثنائية المجموعة الكروموسومية والخلايا أحادية المجموعة الكروموسومية، وذكر أمثلة لكل منها. الصف - الثالث متوسط - ٢-٣-٢ انقسام الخلية وتكاثرها		
س٩	ما هو نوع الخلايا التي تحتوي على زوجين من كل كروموسوم ؟		
أ	الخلايا أحادية المجموعة الكروموسومية	ب	الخلايا الجنسية
ج	الخلايا الجسدية	د	الخلايا العصبية فقط
س١٠	لديك أعداد مختلفة من الكروموسومات الخاصة بالكاننات الحية أيها يمكن نسبة للإنسان:		
أ	١٢	ب	٤٦
ج	٣٢	د	٦٤



العلوم الفيزيائية



والكيميائية



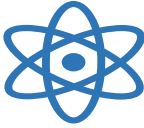
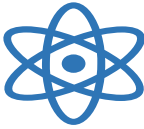
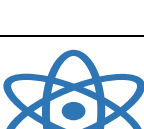
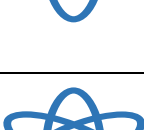
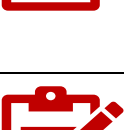
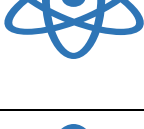
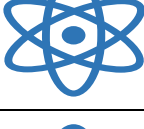
المادة وتفاعلاتها

المؤشرات		نتائج التعلم ١
١	يوضح النماذج الذرية وتطورها عبر التاريخ وقيمها ويصف نتائجها، ويربط ذلك بجوانب طبيعة العلم وتطور المعرفة العلمية.	إيضاح تطور النموذج الذري عبر التاريخ، وفهم تركيب الذرة ومكوناتها.
٢	يذكر مكونات نواة الذرة (البروتونات والنيوترونات) وخصائصها، ويصف حركة الإلكترونات (السحابة الإلكترونية) حول النواة، ويحدد عدد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات في ذرات العناصر في ضوء أعدادها الذرية	
٣	يحدد المقصود بالنظائر، ويذكر مثلاً عليها، ويقارن بين نظائر العنصر الواحد من خلال العدد الكتلي والعدد الذري، ويشرح المقصود بالتحلل الإشعاعي وكيفية حدوثه، ويفرق بينه وبين التحول الإشعاعي.	
٤	يقارن بين جسيمات ألفا وجسيمات بيتا، ويوضح التغيرات التي تطرأ على النواة عند انبعاث كل منهما استخداماتها في واقع الحياة، ويوضح مفهوم معدل التحلل (عمر النصف)، ويحسب عمر النصف لبعض النظائر	
المؤشرات		نتائج التعلم ٢
١	يقارن بين المركبات والمخاليط من خلال خصائصها الكيميائية والفيزيائية.	المقارنة بين المركبات والمخاليط وتصنيف المخاليط، واقتراح الطرق المناسبة لفصل مكوناتها، والتمييز بين أنواع المحاليل ومكوناتها.
٢	يصنف المخاليط المتجانسة والمخاليط غير المتجانسة من خلال طبيعة مكوناتها.	
٣	يقترح الطرق المناسبة لفصل المخاليط المختلفة وفق نوعها وطبيعة مكوناتها	
٤	يصف أنواعاً مختلفة من المحاليل من واقع حياته. ويعرف المقصود بالمحاليل المائية، ويفسر سبب كون الماء مذيب عام.	
٥	يحدد مكونات المحلول والعوامل المؤثرة في كمية المذاب التي تذوب في مذيب.	
المؤشرات		نتائج التعلم ٣
١	يحدد مفهوم الذائبية ومعدل الذوبان في المحلول ببيانياً، ويصف العلاقة بين المذيب والمذاب في ضوء مفهوم الذائبية	تحديد مفهوم الذائبية ومعدل الذوبان في المحلول، واستنتاج العوامل المؤثرة على معدل ذوبان المذاب في المذيب.
٢	يستنتج تأثير درجة الحرارة وتركيب المركب في ذائبية المحلول، ويفسرها.	
٣	يستنتج العوامل المؤثرة في معدل ذوبان المذاب في المذيب حول أنواع مختلف من المحاليل.	
المؤشرات		نتائج التعلم ٤
١	يفسر خصائص السوائل (اللزوجة، التوتر السطحي) في ضوء تركيب المادة وترتيب جزيئاتها والقوى بينها.	تفسير خصائص السوائل، والمقارنة بين المواد الصلبة البلورية وغير البلورية، ووصف النمط الذي تترتب عليه بلورات المواد الصلبة.
٢	يقارن بين المواد الصلبة البلورية وغير البلورية في ضوء تنظيم وترتيب جزيئاتها.	
٣	يصف تنظيم الجزيئات في المواد الصلبة البلورية من خلال بناء النماذج التي تصف تركيبها.	

المادة وتفاعلاتها

المؤشرات		نتائج التعلم ٥
١	يشرح إسهامات العلماء في ترتيب العناصر المكتشفة في الجدول الدوري وتاريخ تطوره وصولاً إلى الجدول الدوري الحديث	وصف تاريخ الجدول الدوري، وإيضاح كيفية تنظيم العناصر في الجدول الدوري، وخصائص العناصر واستخداماتها الشائعة.
٢	يوضح خصائص العناصر في قطاعات الجدول الدوري ضمن الدورة والمجموعة، ويحدد استخدامات العناصر الشائعة من حوله.	
٣	يشرح المقصود بمفتاح العنصر، ويسمي بعض العناصر الكيميائية ويعرف كيفية كتابة رموزها الكيميائية. ويميز بين الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات، ويذكر أمثلة عليها	
٤	يتعرف على موقع العناصر الممثلة، والعناصر الانتقالية، والانتقالية الداخلية (اللانثانيدات والأكتنيدات) في الجدول الدوري، مستنداً إلى تركيبها الإلكتروني، ويتنبأ بخصائصها الفيزيائية والكيميائية، ويحدد بعض استخداماتها.	
٥	يوضح المقصود بالعناصر المصنعة والعامل المحفز، ويقدم أمثلة لكل منهما.	
المؤشرات		نتائج التعلم ٦
١	يقارن بين الأحماض والقواعد في ضوء خصائصها ويحدد استخداماتها التطبيقية من واقع حياته.	المقارنة بين الأحماض والقواعد في ضوء خصائصها واستخداماتها، وأثرها على الكواشف.
٢	يقارن بين قوة الأحماض والقواعد مستخدماً الرقم الهيدروجيني PH. ويوضح تأثير الأحماض والقواعد على بعض الكواشف. ويوضح المقصود بتفاعل التعادل، ويقدم أمثلة على ذلك.	
٣	يستنتج أن الملح ناتج عن تفاعل الحمض مع القاعدة ويحدد خصائصه، ويسمي بعض أنواع الأملاح واستخداماتها.	
المؤشرات		نتائج التعلم ٧
١	يصف كيفية ترتيب الإلكترونات داخل الذرة، وعلاقته بموقعها في الجدول الدوري. ويقارن بين أعداد الإلكترونات التي تستوعبها مستويات الطاقة، ويحدد المستويات الأقل والأعلى طاقة لعنصر ما.	إيضاح كيفية ارتباط الذرات ببعضها والتعرف على ماهية الرابطة الكيميائية وكيفية تكوينها، والتمييز بين أنواعها.
٢	يصف كيفية عكس دورية الخصائص الكيميائية لعناصر العائلة الواحدة في الجدول الدوري لأنماط حالات المستوى الخارجي للإلكترونات (الإلكترونات التكافؤ).	
٣	يوضح التوزيع الإلكتروني لعدد من مجموعات الجدول الدوري، ويوضح طريقة التمثيل النقطي للإلكترونات، ويرسمها لعدد من العناصر.	
٤	يوضح مفهوم الرابطة الكيميائية، ويقارن أنواعها المختلفة (الأيونية، التساهمية، الفلزية، القطبية)، ويصف كيفية ارتباط الذرات معاً بالروابط الكيميائية المختلفة لتكوين المركبات، مستعيناً بالأمثلة والنماذج التوضيحية	
٥	يميز بين الأيون والجزء والمركب، ويعطي أمثلة لكل منهم، ويوضح المقصود بالصيغة الكيميائية، وعلام تدل من خلال الأمثلة المتنوعة.	
المؤشرات		نتائج التعلم ٨
١	يفسر البيانات المتعلقة بخصائص المواد قبل وبعد التفاعل، ويحدد ما إذا كان التفاعل سيحدث أم لا، ويصف دلائل حدوثه	فهم كيفية حدوث التفاعل الكيميائي، والتعبير عنه بمعادلة كيميائية موزونة مستنداً إلى قانون حفظ الكتلة، وتمييز التفاعلات الكيميائية حسب الطاقة المصاحبة لها.
٢	يصف التفاعل الكيميائي مستخدماً المعادلة الكيميائية اللفظية والرمزية الموزونة، ويطبق قانون حفظ الكتلة على التفاعلات الكيميائية المختلفة.	
٣	يحدد الأشكال المختلفة للطاقة المصاحبة للتفاعلات الكيميائية (ممتصة، متحررة)، ويعطي أمثلة عليها.	
٤	يميز بين التفاعل الماص للحرارة والتفاعل الطارد للحرارة، ويذكر أمثلة على كل منهما وكيفية التعبير عنهم في المعادلة الكيميائية.	
المؤشرات		نتائج التعلم ٩
١	يعرف سرعة التفاعل الكيميائي ويحدد كيفية قياسها والعوامل أو الظروف المؤثرة فيها، ويميز التلقائي منها وغير التلقائي ويذكر أمثلة عليها	وصف سرعة التفاعلات الكيميائية وتحديد العوامل المؤثرة فيها.
٢	يحدد العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي (تركيز المواد المتفاعلة، تركيز المتفاعلات، الضغط، درجة حرارة، المادة الحافزة).	
٣	يوضح مفهوم طاقة التنشيط ويبين دورها في سرعة التفاعل ويذكر مثالا عليها	
٤	يعرف كلا من المثبطات، والمحفزات، والإنزيمات ويبين أهمية استخدامها في إبطاء أو تسريع التفاعلات الكيميائية، ويذكر أمثلة	

إثراء واختبار

م	نواتج التعلم	إثراء	اختبار
١	ناتج التعلم ١ ايضاح تطور النموذج الذري عبر التاريخ، وفهم تركيب الذرة ومكوناتها		
٢	ناتج التعلم ٢ المقارنة بين المركبات والمخاليط وتصنيف المخاليط، واقتراح الطرق المناسبة لفصل مكوناتها		
٣	ناتج التعلم ٣ تحديد مفهوم الذائبية ومعدل الذوبان في المحلول، واستنتاج العوامل المؤثرة على معدل ذوبان المذاب في المذيب		
٤	ناتج التعلم ٤ تفسير خصائص السوائل، والمقارنة بين المواد الصلبة البلورية وغير البلورية، ووصف النمط الذي تترتب عليه بلورات المواد الصلبة		
٥	ناتج التعلم ٥ وصف تاريخ الجدول الدوري، و ايضاح كيفية تنظيم العناصر في الجدول الدوري، وخصائص العناصر واستخداماتها الشائعة		
٦	ناتج التعلم ٦ المقارنة بين الأحماض والقواعد في ضوء خصائصها واستخداماتها		
٧	ناتج التعلم ٧ إيضاح كيفية ارتباط الذرات ببعضها والتعرف على ماهية الرابطة الكيميائية وكيفية تكوينها، والتمييز بين أنواعها		
٨	ناتج التعلم ٨ فهم كيفية حدوث التفاعل الكيميائي، والتعبير عنه بمعادلة كيميائية موزونة مستنداً إلى قانون حفظ الكتلة، وتمييز التفاعلات الكيميائية حسب الطاقة المصاحبة لها		
٩	ناتج التعلم ٩ وصف سرعة التفاعلات الكيميائية وتحديد العوامل المؤثرة فيها		

المجال الفرعي: المادة وتفاعلاتها

ناتج التعلم (١) : اوضح تطور النموذج الذري عبر التاريخ، وفهم تركيب الذرة ومكوناتها

يوضح النماذج الذرية وتطورها عبر التاريخ وقيمها ويصف نتائجها، ويربط ذلك بجوانب طبيعة العلم وتطور المعرفة العلمية.
الصف الأول متوسط - الفصل ١ / 2-4-1 تركيب الذرة الصف الثالث متوسط - الفصل ١ / 3-5-1 نماذج الذرة

المؤشر ١

النماذج التي أمامك تصورات العلماء لتركيب الذرة، أي النماذج أدناه يمثل نموذج طومسون؟



س ١

٤

ب

٣

أ

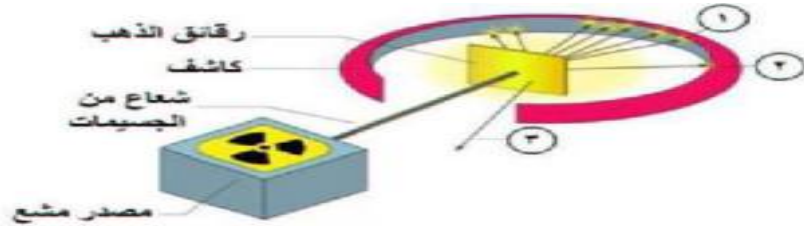
٢

د

١

ج

في تجربة رذرفورد كما في الشكل أدناه؛ يشير الرقم (١) إلى أن معظم الذرة يتكون من



س ٢

نواة

ب

إلكترونات

أ

فراغ

د

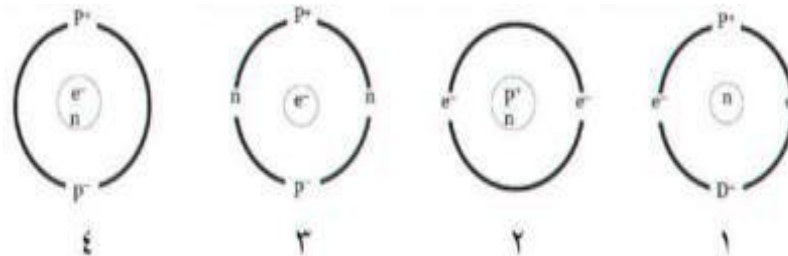
جسيمات

ج

يذكر مكونات نواة الذرة (البروتونات والنيوترونات) وخصائصها، ويصف حركة الإلكترونات (السحابة الإلكترونية) حول النواة، ويحدد عدد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات في ذرات العناصر في ضوء أعدادها الذرية
الصف الأول متوسط - الفصل ١ / 2-4-1 تركيب المادة الصف الثالث متوسط - الفصل ١ / 3-5-2 النواة

المؤشر ٢

أي نموذج يبين الوضع الصحيح للبروتونات والإلكترونات في الذرة؟



س ٣

١

ب

٤

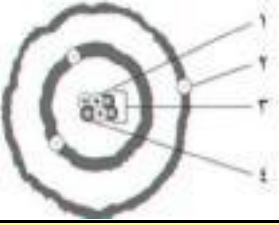
أ

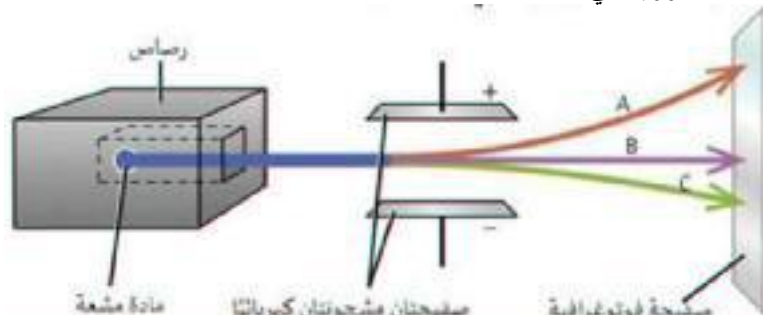
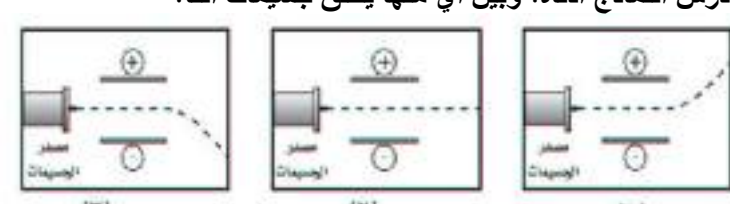
٣

د

٢

ج

٢	المؤشر	يذكر مكونات نواة الذرة (البروتونات والنيوترونات) وخصائصها، ويصف حركة الإلكترونات (السحابة الإلكترونية) حول النواة، ويحدد عدد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات في ذرات العناصر في ضوء أعدادها الذرية الصف الأول متوسط –الفصل ١ / 2-4-1 تركيب المادة الصف الثالث متوسط – الفصل ١ / 3-5-2 النواة																	
	س٤	في الشكل المجاور يشير الرقم ٣ إلى:																	
																			
أ		الإلكترونات	ب	النواة															
ج		البروتونات	د	النيوترونات															
	س٥	حسب الشكل المجاور، عدد البروتونات لعنصر الكلور يساوي:																	
																			
أ		١٤	ب	١٧															
ج		١٨	د	٢٥															
	المؤشر ٣	يحدد المقصود بالنظائر، ويذكر مثالا عليها، ويقارن بين نظائر العنصر الواحد من خلال العدد الكتلي والعدد الذري، ويشرح المقصود بالتحلل الإشعاعي وكيفية حدوثه، ويفرق بينه وبين التحول الإشعاعي الصف الأول متوسط –الفصل ١ / 2-4-2 العناصر والمركبات والمخاليط الصف الثالث متوسط – الفصل ١ / 3-5-2 النواة																	
	س٦	تحتوي نظائر العنصر الواحد على أعداد مختلفة من:																	
أ		الالكترونات	ب	النيوترونات															
ج		البروتونات	د	مستويات الطاقة															
	س٧	استعن بالجدول الآتي وحدد اي نظير من النظائر النيتروجين اقل استقرار؟																	
<table><tr><th>النظير</th><th>العدد الكتلي</th><th>عدد البروتونات</th></tr><tr><td>النيتروجين- ١٢</td><td>١٢</td><td>٧</td></tr><tr><td>النيتروجين- ١٣</td><td>١٣</td><td>٧</td></tr><tr><td>النيتروجين- ١٤</td><td>١٤</td><td>٧</td></tr><tr><td>النيتروجين- ١٥</td><td>١٥</td><td>٧</td></tr></table>					النظير	العدد الكتلي	عدد البروتونات	النيتروجين- ١٢	١٢	٧	النيتروجين- ١٣	١٣	٧	النيتروجين- ١٤	١٤	٧	النيتروجين- ١٥	١٥	٧
النظير	العدد الكتلي	عدد البروتونات																	
النيتروجين- ١٢	١٢	٧																	
النيتروجين- ١٣	١٣	٧																	
النيتروجين- ١٤	١٤	٧																	
النيتروجين- ١٥	١٥	٧																	
أ		النيتروجين- ١٥	ب	النيتروجين- ١٣															
ج		النيتروجين- ١٤	د	النيتروجين- ١٢															
	س٨	تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق التحلل الإشعاعي يسمى																	
أ		التحول	ب	الإشعاع															
ج		عمر النصف	د	التفاعل المتسلسل															

يقارن بين جسيمات ألفا وجسيمات بيتا، ويوضح التغيرات التي تطرأ على النواة عند انبعاث كل منهما، واستخداماتها في واقع الحياة، ويوضع مفهوم معدل التحلل (عمر النصف)، ويحسب عمر النصف لبعض النظائر . الصف الثالث متوسط – الفصل ١ / 3-5-2 النواة	المؤشر ٤		
ما التمثيل الصحيح للانبعاثات النووية في الشكل أدناه؟ 	س ٩		
(A) ألفا - (B) جاما - (C) بيتا	ب	(A) ألفا - (B) بيتا - (C) جاما	أ
(A) جاما - (B) بيتا - (C) ألفا	د	(A) بيتا - (B) جاما - (C) ألفا	ج
أدرس النماذج أدناه؛ وبين أي منها يطلق جسيمات ألفا؟			
			
١	ب	٣	أ
٣ و ١	د	٢	ج
نظير مشع عمر النصف له ١٠٠ سنة، فإذا كانت كتلة عينة من النظير ٤٠ جم، فإن كتلتها بعد ٢٠٠ سنة تصبح:			
٤٠ جم	ب	١٢٠ جم	أ
١٠ جم	د	٢٠ جم	ج
أي الأجهزة المنزلية أدناه؛ يحتوي على عنصر الأميريسيوم ويعد أحد التطبيقات العملية على ظاهرة التحلل الإشعاعي؟			
			
كاشف الدخان	ب	القلالية	أ
سخان المياه	د	المروحة	ج

المجال الفرعي : المادة وتفاعلاتها

ناتج التعلم (٢) : المقارنة بين المركبات والمخاليط وتصنيف المخاليط، واقتراح الطرق المناسبة لفصل مكوناتها، والتمييز بين أنواع المحاليل ومكوناتها .

المؤشر ١

يقارن بين المركبات والمخاليط من خلال خصائصها الكيميائية والفيزيائية..
الصف الأول متوسط - الفصل ١ 2-4-2 العناصر والمركبات والمخاليط

في الجدول التالي أربع عينات لمواد مختلفة، ما التصنيف الصحيح لها على الترتيب؟

١	كلوريد الصوديوم مذاب في الماء
٢	اتحاد الحديد مع الأكسجين
٣	الفولاذ
٤	الالمنيوم

س ١

مركب، محلول، مخلوط، عنصر

ب

مركب، محلول، مخلوط، عنصر

د

أ

ج

ما نوع المادة المتكونة من تفاعل غاز الكلور مع فلز الصوديوم؟

س ٢

مركب

ب

عنصر

أ

محلول

د

مخلوط

ج

يصنف المخاليط المتجانسة والمخاليط غير المتجانسة من خلال طبيعة مكوناتها..
الصف الأول متوسط - الفصل ١ 2-4-2 العناصر والمركبات والمخاليط

المؤشر ٢

تمثل الاشكال التالية ترتيب الجزيئات في المادة، أي هذه الاشكال يمثل المخاليط المتجانسة؟

س ٣



ب



أ



د



ج

ما المحلول غير المتجانس من المحاليل التالية؟

س ٤

السكر في الماء

ب

الأسيتون في الماء

أ

الكحول في الماء

د

الطباشير في الماء

ج

المؤشر ٣	يقترح الطرق المناسبة لفصل المخاليط المختلفة وفق نوعها وطبيعتها مكوناتها .. الصف الأول متوسط –الفصل ١ 2-4-2 العناصر والمركبات والمخاليط												
س٥	لديك مجموعة مخاليط كما في الجدول التالي، أي منهم يمكن فصله بطريقة الترشيح؟												
	<table><tr><th>المخلوط</th><th>مكوناته</th></tr><tr><td>الأول</td><td>السكر وبرادة الحديد</td></tr><tr><td>الثاني</td><td>قمح وعدس</td></tr><tr><td>الثالث</td><td>مسحوق الطباشير والماء</td></tr><tr><td>الرابع</td><td>الماء والخل</td></tr></table>			المخلوط	مكوناته	الأول	السكر وبرادة الحديد	الثاني	قمح وعدس	الثالث	مسحوق الطباشير والماء	الرابع	الماء والخل
	المخلوط	مكوناته											
	الأول	السكر وبرادة الحديد											
	الثاني	قمح وعدس											
الثالث	مسحوق الطباشير والماء												
الرابع	الماء والخل												
أ	الثاني	ب	الأول										
ج	الثالث	د	الرابع										
س٦	مع سارة مزيجاً من برادة الحديد والرمل تريد فصلهما عن بعضهما، كيف يمكنها القيام بذلك؟												
													
أ	خض المزيج لجعل برادة الحديد تطفو على السطح.	ب	إضافة الماء إلى المزيج، ليذوب الرمل في الماء.										
ج	تمرير المزيج في منخل ليبقى الرمل في المنخل.	د	تمرير مغناطيس فوق المزيج لجذب برادة الحديد.										
المؤشر ٤	يصف أنواعاً مختلفة من المحاليل من واقع حياته. ويعرف المقصود بالمحاليل المائية، ويفسر سبب كون الماء مذيب عام.الصف الثاني متوسط –الفصل ١ 2-1-1 المحاليل والذائبية												
س٧	في الشكل أدناه؛ مجموعة من الكؤوس تحتوي على الماء تم مزج كل منهم بمادة مختلفة، أي منها سيكون محلولاً؟												
													
	أ	٣	ب	٢ و ٣									
	ج	٢	د	١									
	س٨	على ماذا نحصل عند مزج الملح في الماء											
أ	عنصر	ب	مركب										
ج	جزيء	د	محلول										

س ٩	أي من المواد التالية يعد محلولاً (صلب، صلب)؟		
أ	السبيكة	ب	الهواء الجوي
ج	المشروبات الغازية	د	ماء المحيط
س ١٠	حسب الجدول أدناه ، أي الخيارات التالية يمكن تصنيفه من المحاليل؟		
	رقم المخلوط	صفاته	
	مخلوط ١	ينتج عنه مواد جديدة	
	مخلوط ٢	يتكون من مادتين لا تذوبان في بعض	
	مخلوط ٣	ذاب أحدهما في الآخر	
	مخلوط ٤	يمكن تمييز المواد المكونة له	
أ	١	ب	٢
ج	٣	د	٤
المؤشر ٥	يحدد مكونات المحلول والعوامل المؤثرة في كمية المذاب التي تذوب في مذيب .		
س ١١	الصف الثاني متوسط - الفصل ١ 2-1-1 المحاليل والذائبية		
	إذا تم تحضير محلول بإضافة ١٠٠ جرام من هيدروكسيد الصوديوم الصلب NaOH إلى ١٠٠٠ مل ماء. فماذا تمثل المادة الصلبة NaOH؟		
أ	محلول	ب	مذيب
ج	مذاب	د	مخلوط
س ١٢	إلى أي المحاليل يصنف الفولاذ المقاوم للصدأ (ستانلس ستيل)؟		
أ			
أ	محلول ممزوج من مواد صلبة	ب	محلول ممزوج من مواد غازية وسائلة
ج	محلول ممزوج من مواد صلبة وسائلة	د	محلول ممزوج من مواد صلبة وغازية

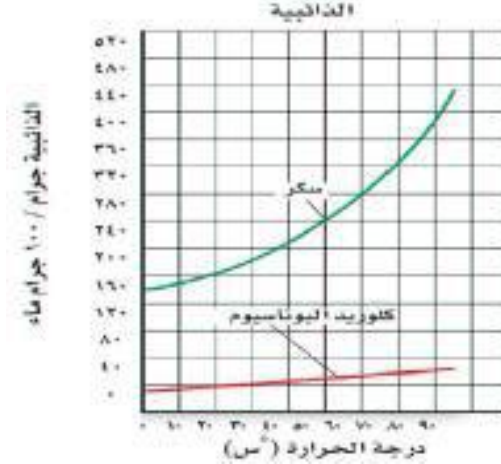
المجال الفرعي: المادة وتفاعلاتها

ناتج التعلم (٣) : تحديد مفهوم الذائبية ومعدل الذوبان في المحلول واستنتاج العوامل المؤثرة على معدل ذوبان المذاب في المذيب

يحدد مفهوم الذائبية ومعدل الذوبان في المحلول ببيانها، ويصف العلاقة بين المذيب والمذاب في ضوء مفهوم الذائبية
الصف الثاني متوسط - الفصل ١ 2-1-1 المحاليل والذائبية

المؤشر ١

مستعينا بالرسم البياني المجاور، ما العبارة الصحيحة مما يأتي؟



س١

بازدياد درجة حرارة الماء تقل ذائبية كلوريد البوتاسيوم

ب

كلوريد البوتاسيوم أكثر ذوبانا في الماء من السكر

أ

لا تؤثر درجة حرارة الماء في ذائبية المادتين

د

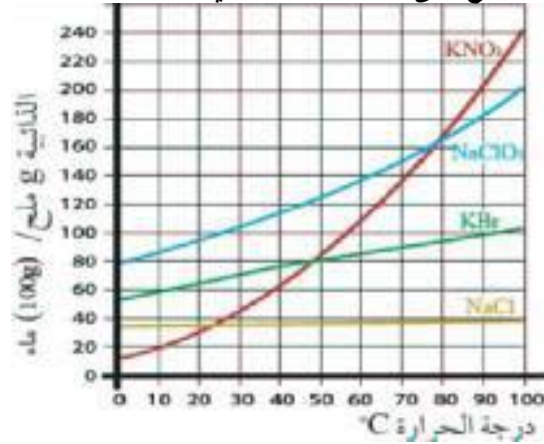
السكر أكثر ذوبانا في الماء من كلوريد البوتاسيوم

ج

يستنتج تأثير درجة الحرارة وتركيب المركب في ذائبية المحلول، ويفسرها
الصف الثاني متوسط - الفصل ١ 2-1-1 المحاليل والذائبية

المؤشر ٢

بالرجوع، إلى الشكل أدناه حدد أي المواد أكثر ذائبية في الماء عند ٤٠ درجة مئوية؟



س٢

نترات البوتاسيوم KNO3

ب

كلورات الصوديوم NaClO3

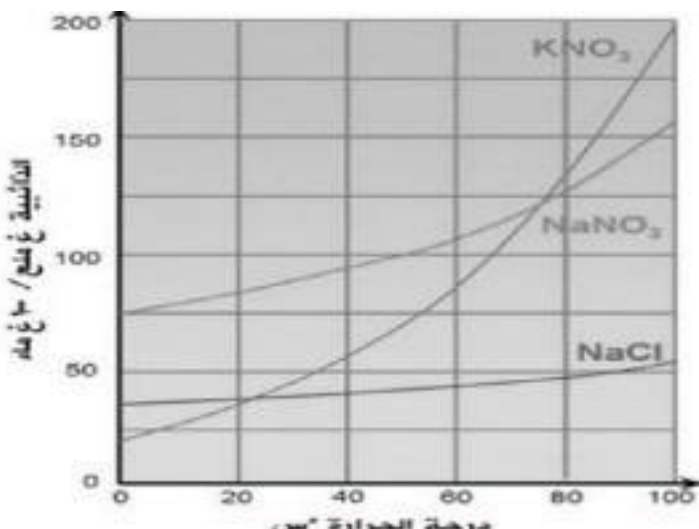
أ

جميع المواد لها نفس الذائبية

د

كلوريد الصوديوم NaCl

ج

المؤشر ٢	يستنتج تأثير درجة الحرارة وتركيب المركب في ذائبية المحلول، ويفسرهما الصف الثاني متوسط - الفصل ١ 2-1-1 المحاليل والذائبية		
س ٣	بالرجوع إلى الشكل المجاور. حدد درجة الحرارة التي تتساوى عندها ذائبية كل من كلوريد الصوديوم (NaCl) ونترات البوتاسيوم (KNO₃)؟ 		
أ	٨٠ درجة مئوية	ب	٢٥ درجة مئوية
ج	صفر درجة مئوية	د	٦٠ درجة مئوية
المؤشر ٣	يستنتج العوامل المؤثرة في معدل ذوبان المذاب في المذيب حول أنواع مختلفة من المحاليل الصف الثاني متوسط - الفصل ١ 2-1-1 المحاليل والذائبية		
س ٤	يستوعب الشاي الساخن سكرًا ذائبًا أكثر من الشاي المثلج؛ فسر السبب؟		
أ	زيادة درجة الحرارة تزيد من ذوبان المواد	ب	تقليل درجة الحرارة تزيد من ذوبان المواد
ج	زيادة درجة الحرارة تقلل من ذوبان المواد	د	لا علاقة لدرجة الحرارة بكمية السكر
س ٥	كيف يؤثر حجم الحبيبات في معدل ذوبان المادة؟  سكر مكعبات سكر حبيبات سكر بودرة		
أ	كلما زاد حجم الحبيبات قل معدل الذوبان	ب	لا يؤثر حجم الحبيبات في ذوبان المادة
ج	كلما قل الحجم قل معدل الذوبان	د	كلما زاد حجم الحبيبات زاد معدل الذوبان

المجال الفرعي : المادة وتفاعلاتها

ناتج التعلم (٤) : تفسير خصائص السوائل، والمقارنة بين المواد الصلبة البلورية وغير البلورية، ووصف النمط الذي تترتب عليه بلورات المواد الصلبة..

المؤشر ١ يفسر خصائص السوائل (اللزوجة، التوتر السطحي) في ضوء تركيب المادة وترتيب جزيئاتها والقوى بينها...
الصف الثاني متوسط - الفصل ١
3-2-1 المادة

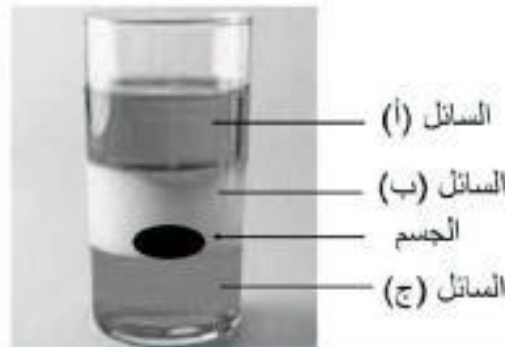
س ١ طفو الإبرة على سطح الماء ناتج عن:

أ	التوتر السطحي	ب	اللزوجة
ج	الميوعة	د	الشدة

س ٢ اعطي طالب في مختبر العلوم أربعة أنابيب لسوائل مختلفة، في أي الأنابيب يكون السائل أكثر لزوجة؟

أ	إذا كانت قوة التماسك صغيرة جداً	ب	إذا كانت قوة التماسك ضعيفة
ج	إذا كانت قوة التماسك متوسطة	د	إذا كانت قوة التماسك كبيرة

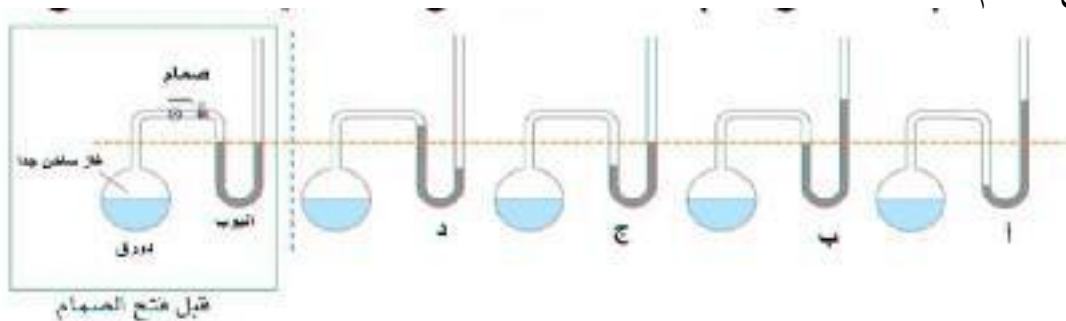
لدى سعاد ثلاثة أنواع من السوائل مختلفة الكثافة (جلسرين - ماء - زيت) أسقط جسم فاستقر على سطح أحد السوائل كما في الشكل، أي العبارات التالية خاطئة؟



س ٣

أ	السائل (أ) أقل كثافة من السائل (ب)	ب	السائل (أ) أقل كثافة من السائل (ج)
ج	كثافة الجسم أقل من كثافة السائل (أ)	د	كثافة الجسم أقل من كثافة السائل (ج)

يوضح الشكل أدناه، دورق به سائل وغاز ساخن، متصل بأنبوب على شكل حرف U وبه سائل. على اليسار مستوى سطح السائل في الأنبوب قبل فتح الصمام، أي من الحالات (أ - ب - ج - د) تمثل مستوى سطح السائل في الأنبوب بعد فتح الصمام؟



س ٤

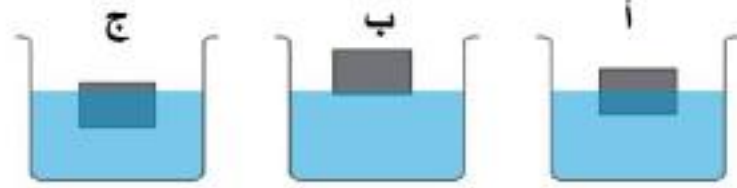
أ	الشكل (أ)	ب	الشكل (ب)
ج	الشكل (ج)	د	الشكل (د)

ناتج التعلم (٤) : تفسير خصائص السوائل، والمقارنة بين المواد الصلبة البلورية وغير البلورية، ووصف النمط الذي تترتب عليه بلورات المواد الصلبة..

يفسر خصائص السوائل (اللزوجة، التوتر السطحي) في ضوء تركيب المادة وترتيب جزيئاتها والقوى بينها...
الصف الثاني متوسط - الفصل ١
3-2-1 المادة

المؤشر ١

وضع أحمد ثلاث مكعبات بلاستيكية متماثلة الحجم والكتلة في ثلاث أوعية تحتوي سوائل مختلفة، ما العبارة الصحيحة التي تمثل العلاقة بين كثافة السوائل؟



س ٥

كثافة (أ) أكبر من كثافة (ب) ب كثافة (ج) أكبر من كثافة (ب)

كثافة (ب) أكبر من كثافة (أ) د كثافة (أ) أقل من كثافة (ج)

ج

لدى فاطمة أربعة أوعية مختلفة الشكل، تحوي نفس السائل. عند أي النقاط يكون ضغط السوائل أقل ما يمكن؟



س ٦

١ ب ٢

٣ د ٤

أ

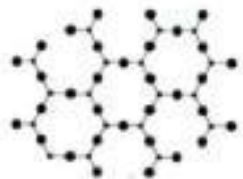
ج

يقارن بين المواد الصلبة البلورية وغير البلورية في ضوء تنظيم وترتيب جزيئاتها
الصف الثاني متوسط - الفصل ١
3-2-1 المادة

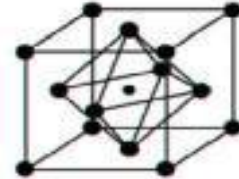
المؤشر ٢

أي مما يلي يمثل مادة صلبة غير بلورية؟

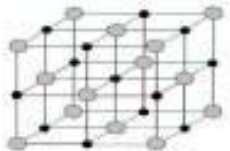
س ٧



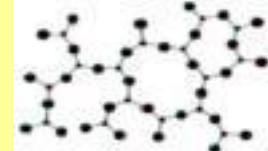
ب



أ



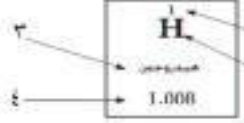
د

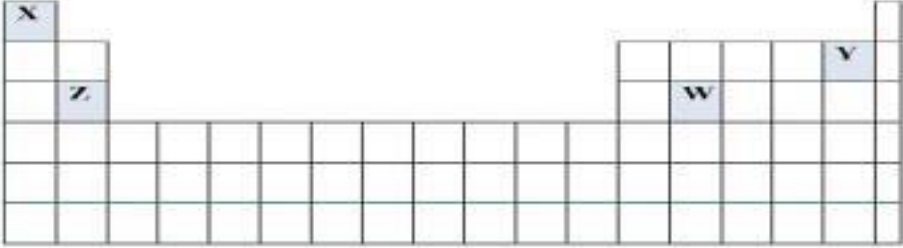
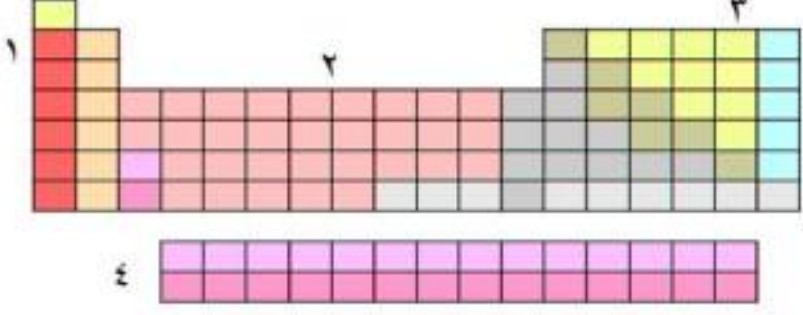


ج

ناتج التعلم (٤) : تفسير خصائص السوائل، والمقارنة بين المواد الصلبة البلورية وغير البلورية، ووصف النمط الذي تترتب عليه بلورات المواد الصلبة..

المؤشر ٣	يصف تنظيم الجزيئات في المواد الصلبة البلورية من خلال بناء النماذج التي تصف تركيبها الصف الثاني متوسط - الفصل ١ 3-2-1 المادة
س ٨	في الشكل أدناه أيًا من التالي تترتب جسيماته في تنظيم بلوري؟ (د)  (ج)  (ب)  (أ) 
أ	الشكل أ
ج	الشكل ج
س ٩	يتكون كلوريد الصوديوم (ملح الطعام) كما في الشكل المجاور؛ ما الشكل البلوري الذي تترتب فيه جسيماته؟ 
أ	دائري
ج	مثلث
معين	ب
مكعب	د

المجال الفرعي : المادة وتفاعلاتها			
نتائج التعلم (٥) : وصف تاريخ الجدول الدوري، وإيضاح كيفية تنظيم العناصر في الجدول الدوري، وخصائص العناصر واستخداماتها الشائعة			
المؤشر ١	يشرح إسهامات العلماء في ترتيب العناصر المكتشفة في الجدول الدوري وتاريخ تطوره وصولاً إلى الجدول الدوري الحديث.. الصف الأول متوسط – الفصل ١ الصف الثالث متوسط – الفصل 1-3-6-3 مقدمة في الجدول الدوري	2-4-2 العناصر والمركبات والمخاليط	الصف الثالث متوسط –
س ١	رتب العالم مندليف العناصر في الجدول الدوري؟	ب	حسب العدد الكتلي
ج	حسب خصائص كل عنصر	د	حسب تزايد عدد البروتونات في النواة
المؤشر ٢	يوضح خصائص العناصر في قطاعات الجدول الدوري ضمن الدورة والمجموعة، ويعدد استخدامات العناصر الشائعة من حوله الصف الثالث متوسط – الفصل ١ 1-3-6-3 مقدمة في الجدول الدوري	يوضح الجدول أدناه خصائص ثلاث مواد مختلفة؛ ما التصنيف الصحيح لها؟	
س ٢	المادة (١) ليس لها لمعان وضعيفة التوصيل للحرارة والكهرباء	المادة (٢) قابلة للطرق، ولها لمعان وموصلة جيدة للحرارة والكهرباء	المادة (٣) موصلة للحرارة والكهرباء، ولكنها ليست أفضل الموصلات
أ	(١) فلز (٢) لا فلز (٣) شبه فلز	ب	(١) فلز (٢) شبه فلز (٣) لا فلز
ج	(١) لا فلز (٢) شبه فلز (٣) فلز	د	(١) لا فلز (٢) فلز (٣) شبه فلز
س ٣	سبب استخدام أسلاك النحاس في التمديدات الكهربائية لأنه		
أ	ترتفع حرارته بسرعة كبيرة	ب	عازل ولا يوصل الشحنات الكهربائية
ج	لا يسخن كثيراً عند مرور تيار كهربائي فيه	د	لا يصدأ بسهولة
المؤشر ٣	يشرح المقصود بمفتاح العنصر، ويسمي بعض العناصر الكيميائية ويعرف كيفية كتابة رموزها الكيميائية. ويميز بين الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات، ويذكر أمثلة عليها... الصف الأول متوسط – الفصل ١ الصف الثالث متوسط – الفصل ١	2-4-2 العناصر والمركبات والمخاليط	3-6-1 مقدمة في الجدول الدوري
س ٤	ألى ماذا يشير الرقم ٤ في الشكل التالي:		
أ	اسم العنصر	ب	العدد الكتلي
ج	رمز العنصر	د	العدد الذري
س ٥	أي مما يلي يمثل التعبير الصحيح لمفتاح العنصر الموضح في الشكل المجاور		
أ	١- كتلة الذرة ، ٢- رمز العنصر، ٣- حالة العنصر سائل ، ٤- العدد الذري	ب	١- العدد الذري، ٢- رمز العنصر، ٣- حالة العنصر مصنع، ٤- الكتلة الذرية
ج	١- الكتلة الذرية ، ٢- رمز العنصر، ٣- حالة العنصر صلب، ٤- العدد الذري	د	١- العدد الذري، ٢- رمز العنصر، ٣- حالة العنصر غاز، ٤- الكتلة الذرية

المؤشر ٣	يشرح المقصود بمفتاح العنصر، ويسمى بعض العناصر الكيميائية ويعرف كيفية كتابة رموزها الكيميائية. ويميز بين الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات، ويذكر أمثلة عليها... الصف الأول متوسط – الفصل ١ 2-4-2 العناصر والمركبات والمخاليط 3-6-1 مقدمة في الجدول الدوري
س٦	لديك المخطط التالي الذي يمثل الجدول الدوري. الرموز X و Y و Z تمثل مواقع هذه العناصر في الجدول الدوري؛ أي من الخيارات التالية غير صحيح: 
أ	العناصر X و Y تعتبر لا فلزات
ج	العنصر W شبه فلز
ب	العناصر W و Y تعتبر فلزات
د	العنصر Z فلز
المؤشر ٤	يتعرف على موقع العناصر الممثلة، والعناصر الانتقالية، والانتقالية الداخلية (اللانثانيدات والأكتينيدات) في الجدول الدوري، مستندا إلى تركيبها الإلكتروني، ويتنبأ بخصائصها الفيزيائية والكيميائية، ويحدد بعض استخداماتها الصف الثالث متوسط – الفصل ١ 3-6-2 العناصر الممثلة
س٧	في الشكل التالي للجدول الدوري، يدل الرقم ٢ على العناصر: 
أ	القلوية
ج	الانتقالية الداخلية
ب	الانتقالية
د	الهالوجينات
س٨	أي مما يلي يمثل تصنيف العناصر التالية: (النحاس، الحديد، الذهب، الرصاص، الزئبق).
أ	فلزات
ج	أشباه فلزات
ب	لافلزات
د	انتقالية

المؤشر ٤	يتعرف على موقع العناصر الممثلة، والعناصر الانتقالية، والانتقالية الداخلية (اللانثانيدات والأكتينيدات) في الجدول الدوري، مستندا إلى تركيبها الإلكتروني، ويتنبأ بخصائصها الفيزيائية والكيميائية، ويحدد بعض استخداماتها الصف الثالث متوسط – الفصل ١ 3-6-2 العناصر الممثلة		
س٩	ما العنصر الذي يستخدم في أجهزة قياس الضغط والحرارة؟		
أ	الزنك	ب	الزئبق
ج	الحديد	د	الكالسيوم
س١٠	يستخدم..... في صناعة بطاريات الهواتف النقالة والكاميرات؟		
أ	الليثيوم	ب	الصوديوم
ج	البوتاسيوم	د	الروديوم
المؤشر ٥	يوضح المقصود بالعناصر المصنعة والعامل المحفز ، ويقدم أمثلة لكل منهما الصف الثالث متوسط – الفصل ١		
س١١	أي العناصر أدناه عنصر مصنع؟ 2 He هيليوم 4.003 80 Hg زئبق 200.59 102 No نوبيليوم 259.101 11 Na صوديوم 22.990 6 C كربون 12.011		
أ	C و Na	ب	No
ج	Hg	د	He
س١٢	تستخدم كعوامل مساعدة (محفزة) في التفاعلات الكيميائية:		
أ	الهالوجينات	ب	مجموعة البلاتين
ج	ثلاثية الحديد	د	الفولاذ

المجال الفرعي : المادة وتفاعلاتها

ناتج التعلم (٦) : المقارنة بين الأحماض والقواعد في ضوء خصائصها واستخداماتها وأثرها على الكواشف

المؤشر ١ يقارن بين الأحماض والقواعد في ضوء خصائصها ويحدد استخداماتها التطبيقية من واقع حياته .. الصف الثاني متوسط
-الفصل ١ 2-2-1 المحاليل الحمضية والقاعدية

في ضوء خصائص المادتين في الجدول أدناه؛ أي مما يلي يعد صحيحاً؟

خصائص المادة (١)	خصائص المادة (٢)
لمسها صابوني	لمسها حارق
طعمها مر	طعمها لاذع
تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء	تحول ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء
تستخدم في صناعة الصابون	تستخدم في صناعة الأسمدة والأصباغ

س ١

أ المادة (١) حمض المادة (٢) قاعدة ب

ج المادة (١) ملح المادة (٢) حمض د المادة (١) قاعدة المادة (٢) متعادلة

المؤشر ٢ يقارن بين قوة الأحماض والقواعد مستخدماً الرقم الهيدروجيني PH. ويوضح تأثير الأحماض والقواعد على بعض الكواشف. ويوضح المقصود بتفاعل التعادل، ويقدم أمثلة على ذلك الصف الثاني متوسط -الفصل ١ 2-2-1
1 المحاليل الحمضية والقاعدية

س ٢

أي المحاليل التالية يغير لون ورقة تباع الشمس من حمراء إلى زرقاء؟



ب



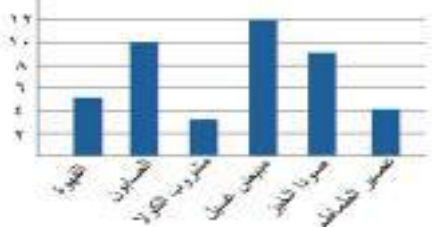
أ



د



ج



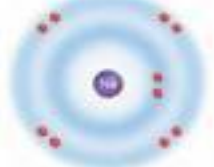
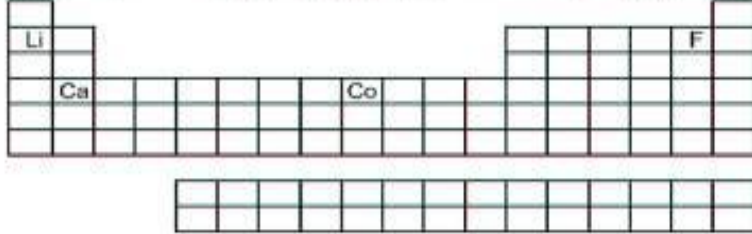
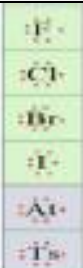
مستخدماً المعلومات في الرسم البياني أدناه؛
أي العبارات التالية صحيحة؟

س ٣

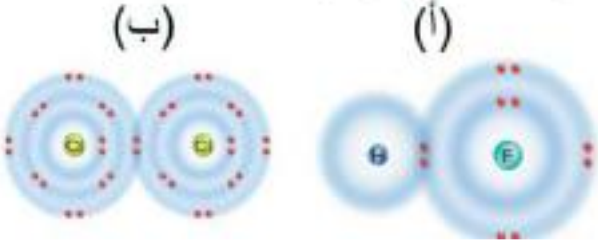
أ مشروب الكولا أقل حامضية من مبيض الغسيل ب صودا الخبز أقل قاعدية من الصابون

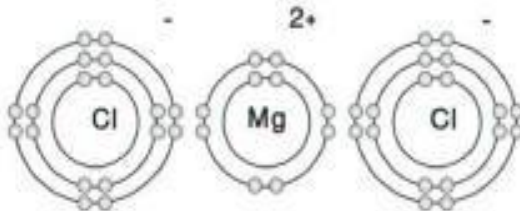
ج الصابون أكثر حامضية من عصير الطماطم د القهوة أكثر قاعدية من مبيض الغسيل

المؤشر ٢	يقارن بين قوة الأحماض والقواعد مستخدماً الرقم الهيدروجيني PH. ويوضح تأثير الأحماض والقواعد على بعض الكواشف. ويوضح المقصود بتفاعل التعادل، ويقدم أمثلة على ذلك الصف الثاني متوسط –الفصل ١ الحمضية والقاعدية		
س ٤	وضع مهند قطرات من مؤشر (كاشف) في الخل فتحول للأحمر ثم أضاف قطرات من الأمونيا فاختلف اللون ماهي العملية التي حدثت؟		
أ	الصدأ	ب	الذوبان
ج	التبخر	د	التعادل
س ٥	ما الذي يحدث لمعدتك عندما تتبلع حبة مضاد للحموضة؟		
أ	يصبح أكثر حمضية	ب	يصبح أكثر قاعدية
ج	يخفف	د	يتعادل
س ٦	حسب مقياس الرقم الهيدروجيني الذي أمامك في أي منطقة تضع الخل والليمون ؟		
			
أ	كلاهما عند أ	ب	كلاهما عند ج
ج	الخل في أ والليمون ب	د	الخل في أ والليمون ج
المؤشر ٣	يستنتج أن الملح ناتج عن تفاعل الحمض مع القاعدة ويحدد خصائصه، ويسمي بعض أنواع الأملاح واستخداماتها الصف الثاني متوسط –الفصل ١ المحاليل الحمضية والقاعدية		
س ٧	ما الذي يحدث عندما يوضع الحمض والقاعدة معاً:		
أ	لا يتفاعلان	ب	ينتجان ملحاً وماء
ج	يصبح الحمض أقوى	د	تصبح القاعدة أقوى
س ٨	يصنع مضاد الحموضة من :		
أ	هيدروكسيد المغنسيوم	ب	كلوريد الصوديوم
ج	هيدروكسيد الصوديوم	د	كلوريد المغنسيوم
س ٩	كبريتات المغنسيوم - كبريتات الباريوم - بروميد الفضة جميعها أمثلة على		
أ	الأملاح	ب	القواعد
ج	الأحماض	د	الهالوجينات

المجال الفرعي : المادة وتفاعلاتها			
نتائج التعلم (٧) : إيضاح كيفية ارتباط الذرات ببعضها والتعرف على ماهية الرابطة الكيميائية وكيفية تكوينها، والتمييز بين أنواعها .			
المؤشر ١	يصف كيفية ترتيب الإلكترونات داخل الذرة، وعلاقته بموقعها في الجدول الدوري. ويقارن بين أعداد الإلكترونات التي تستوعبها مستويات الطاقة، ويحدد المستويات الأقل والأعلى طاقة لعنصر ما. الصف الثالث متوسط – الفصل ٢ 4-7-1 اتحاد الذرات		
س١	 ما رقم الدورة والمجموعة للعنصر الموضح في الشكل المجاور؟		
أ	الدورة الثانية المجموعة ١٨	ب	الدورة الأولى المجموعة ١٦
ج	الدورة الأولى المجموعة ١	د	الدورة الثانية المجموعة ١٧
س٢	من خلال الجدول الدوري الذي أمامك، ما رقم الدورة والمجموعة لعنصر الفلور؟ 		
أ	الدورة الأولى والمجموعة ١٧	ب	الدورة الثانية والمجموعة ١٦
ج	الدورة الثانية والمجموعة ١٧	د	الدورة الأولى والمجموعة ١٦
س٣	ما الحد الأقصى لعدد الإلكترونات في المستوى الرئيسي الثالث.		
أ	١٤	ب	١٦
ج	١٨	د	٢٠
المؤشر ٢	يصف كيفية عكس دورية الخصائص الكيميائية لعناصر العائلة الواحدة في الجدول الدوري لأنماط حالات المستوى الخارجي للإلكترونات (إلكترونات التكافؤ). الصف الثالث متوسط – الفصل ٢ 4-7-1 اتحاد الذرات		
س٤	أي العبارات التالية المتعلقة بترتيب مجموعات العناصر في الجدول الدوري صحيحة: 		
أ	توجد جميعها بشكل طبيعي على الأرض	ب	وضعت حسب رأي مندليف
ج	لتشابهها في الخصائص	د	حسب زمن اكتشافها

المؤشر ٣	يوضح التوزيع الإلكتروني لعدد من مجموعات الجدول الدوري، ويوضح طريقة التمثيل النقطي للإلكترونات، ويرسمها لعدد من العناصر. الصف الثالث متوسط – الفصل ٢ 4-7-1 اتحاد الذرات		
س ٥	التوزيع الإلكتروني في الشكل المجاور لعنصر:		
أ	19 K	ب	17 Cl
ج	20 Ca	د	1 H
س ٦	يقع الفلور في المجموعة السابعة عشر من الجدول الدوري، التمثيل النقطي الصحيح له هو؟		
أ	٣	ب	٢
ج	٤	د	١
المؤشر ٤	يوضح مفهوم الرابطة الكيميائية، ويقارن أنواعها المختلفة (الأيونية، التساهمية، الفلزية، القطبية)، ويصف كيفية ارتباط الذرات مع الروابط الكيميائية المختلفة لتكوين المركبات، مستعينا بالأمثلة والنماذج التوضيحية الصف الثالث متوسط – الفصل ٢ 4-7-2 ارتباط العناصر		
س ٧	يمثل الشكل أدناه نوع الروابط الكيميائية التي تربط الذرات ببعضها، أي مما يلي يمثل الترتيب الصحيح لهذه الروابط؟		
أ	(١) فلزية، (٢) أيونية، (٣) تساهمية	ب	(١) تساهمية، (٢) قطبية، (٣) أيونية
ج	(١) أيونية، (٢) تساهمية، (٣) فلزية	د	(١) قطبية، (٢) تساهمية، (٣) فلزية
س ٨	ما المركب الصحيح الذي يصف كيفية ارتباط الذرات الموضحة في الشكل المجاور؟		
أ	N3H3	ب	N3H
ج	NH	د	NH3

المؤشر ٤	يوضح مفهوم الرابطة الكيميائية، ويقارن أنواعها المختلفة (الأيونية، التساهمية، الفلزية، القطبية)، ويصف كيفية ارتباط الذرات مع الروابط الكيميائية المختلفة لتكوين المركبات، مستعيناً بالأمثلة والنماذج التوضيحية الصف الثالث متوسط - الفصل ٢ 4-7-2 ارتباط العناصر		
س ٩	في الشكل المقابل، تم تمثيل ذرات الهيدروجين بواسطة دوائر بيضاء، وتمثيل ذرات الأوكسجين بواسطة دوائر سوداء. أي من المخططات تمثل أفضل تمثيل لجزيء الماء؟ 		
أ	٣	ب	٢
ج	٤	د	١
س ١٠	ما نوع الرابطة المتكونة بين العناصر في المعادلة الكيميائية أدناه: $\text{Na} + \cdot\cdot\text{Cl}\cdot\cdot \rightarrow [\text{Na}]^+ [\cdot\cdot\text{Cl}\cdot\cdot]^-$		
أ	التساهمية	ب	أيونية
ج	فلزية	د	قطبية
س ١١	ما نوع الرابطة الكيميائية الموضحة في الرسم؟ 		
أ	(أ) رابطة أيونية (ب) رابطة تساهمية	ب	(أ) رابطة تساهمية غير قطبية (ب) رابطة تساهمية قطبية
ج	(أ) رابطة تساهمية قطبية (ب) رابطة تساهمية غير قطبية	د	(أ) رابطة تساهمية (ب) رابطة أيونية
المؤشر ٥	يميز بين الأيون والجزيء والمركب، ويعطي أمثلة لكل منهم، ويوضح المقصود بالصيغة الكيميائية، وعلام تدل من خلال الأمثلة المتنوعة الصف الثالث متوسط - الفصل ٢ 4-7-2 ارتباط العناصر		
س ١٢	يكتب رمز أيون الصوديوم الموجب الشحنة على صورة:		
أ	Na^-	ب	Na^+
ج	HO	د	H_2O

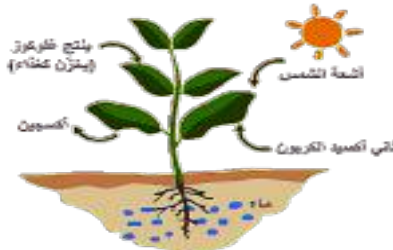
المؤشره			يُميز بين الأيون والجزئيء والمركب، ويعطي أمثلة لكل منهم، ويوضح المقصود بالصيغة الكيميائية، وعلام تدل من خلال الأمثلة المتنوعة
الصف الثالث متوسط – الفصل ٢			4-7-2 ارتباط العناصر
س١٣	ما الصيغة الكيميائية الصحيحة لجزئيء الماء؟		
أ	H2O2	ب	H2O
ج	HO	د	HO2
س١٤	يتكون المركب الذي تشير إليه الصيغة التالية NH3 من:		
أ	ذرة نيتروجين وذرتين هيدروجين	ب	ذرة نيتروجين وذرة هيدروجين
ج	ذرتين نيتروجين وثلاث ذرات هيدروجين	د	ذرة نيتروجين وثلاث ذرات هيدروجين
س١٥	ما المادة التي تمثلها الصيغة NaCl ؟		
أ	كلوريد الصوديوم	ب	كلوريد الكالسيوم
ج	فلوريد الصوديوم	د	يوديد الصوديوم
س١٦	يوضح الرسم اناء؛ التوزيع الالكتروني لكلوريد الماغنسيوم؛ فما الصيغة الكيميائية الصحيحة لهذا المركب؟		
			
أ	MgCl2	ب	Mg2Cl
ج	Mg2Cl2	د	MgCl
س١٧	أي من نسب العناصر التالية تمثل مركب حمض الكبريتيك H2SO4 ؟		
أ	٢:١:٤	ب	٢:٤:١
ج	١:٢:٤	د	٤:٢:١

المجال الفرعي : المادة وتفاعلاتها

ناتج التعلم (٨) : فهم كيفية حدوث التفاعل الكيميائي، والتعبير عنه بمعادلة كيميائية موزونة مستنداً إلى قانون حفظ الكتلة، وتمييز التفاعلات الكيميائية حسب الطاقة المصاحبة لها .

المؤشر ١	يفسر البيانات المتعلقة بخصائص المواد قبل وبعد التفاعل، ويحدد ما إذا كان التفاعل سيحدث أم لا، ويصف دلائل حدوثه . الصف الثالث متوسط – الفصل ٢ 4-8-1 الروابط والتفاعلات الكيميائية																						
س١	أي من الآتي مثلاً للتحويل الفيزيائي؟																						
أ	عود الكبريت المشتعل	ب	الفاكهة المتعفنة																				
ج	الفضة المتأكسدة	د	الثلج المنصهر																				
س٢	عند إضافة محلول من كلوريد الباريوم إلى محلول من كبريتات الصوديوم تحول اللون في المحلول الناتج إلى الأبيض، ما نوع التغير الذي حدث داخل الإناء؟																						
أ	تغير كيميائي	ب	تغير حيوي كيميائي																				
ج	تغير حيوي	د	تغير فيزيائي																				
س٣	نوع التحويل الذي يحدث في عفن الخبز؟																						
أ	تحويل حركي	ب	تحويل كيميائي																				
ج	تحويل ضوئي	د	تحويل كامن																				
س٤	قام محمد بإجراء بعض التجارب العلمية وسجل ملاحظاته كما في الجدول أدناه ، في أي هذه التجارب يحدث تفاعل كيميائي عند خلط المادتين (١) و (٢)																						
<table><tr><th>التجربة</th><th>المادة ١</th><th>المادة ٢</th><th>الملاحظات</th></tr><tr><td>١</td><td>سكر</td><td>ماء</td><td>يذوب السكر</td></tr><tr><td>٢</td><td>الطباشير</td><td>الخل</td><td>تتصاعد فقاعات</td></tr><tr><td>٣</td><td>ماء</td><td>تراب</td><td>يتكون طين</td></tr><tr><td>٤</td><td>الحليب</td><td>ملون طعام</td><td>يتغير اللون</td></tr></table>				التجربة	المادة ١	المادة ٢	الملاحظات	١	سكر	ماء	يذوب السكر	٢	الطباشير	الخل	تتصاعد فقاعات	٣	ماء	تراب	يتكون طين	٤	الحليب	ملون طعام	يتغير اللون
التجربة	المادة ١	المادة ٢	الملاحظات																				
١	سكر	ماء	يذوب السكر																				
٢	الطباشير	الخل	تتصاعد فقاعات																				
٣	ماء	تراب	يتكون طين																				
٤	الحليب	ملون طعام	يتغير اللون																				
أ	١	ب	٢																				
ج	٣	د	٤																				
س٥	امامك عينة من برادة الحديد (أ) وعينة من فلز الحديد(ب)؛ أيا من العبارات التالية صحيح؟ (ب) (أ)																						
أ	كلتا العينتين تحتوي على ذرات الحديد نفسها	ب	تحتوي العينتين على ذرات مختلفة																				
ج	تتحد ذرات الحديد في العينة (ب) مكونة مخلوط	د	تتحد ذرات الحديد في العينة (ب) مكونة مركب																				

المؤشر ٢	يصف التفاعل الكيميائي مستخدماً المعادلة الكيميائية اللفظية والرمزية الموزونة، ويطبق قانون حفظ الكتلة على التفاعلات الكيميائية المختلفة	الفصل ٢ - المتوسط - 4-8-1 الروابط والتفاعلات الكيميائية	
س٦	أجرى باحث تفاعلاً بين ٤ جم من المادة (س)، و ٥ جم من المادة (ص)، فحصل على المادة (س ص). أي مما يلي يمثل كتلة هذه المادة بالجرام؟		
أ	١	ب	٤
ج	٥	د	٩
س٧	في أي المعادلات الكيميائية التالية ينطبق عليها قانون حفظ الكتلة؟		
أ	$Ag + H_2S \rightarrow Ag_2S + H_2$	ب	$2Ag + H_2S \rightarrow Ag_2S + H_2$
ج	$Ag + 2H_2S \rightarrow Ag_2S + H_2$	د	$Ag + H_2 \rightarrow 2Ag_2S + H_2$
المؤشر ٣	يعدد الأشكال المختلفة للطاقة المصاحبة للتفاعلات الكيميائية (ممتصة، متحررة)، ويعطي أمثلة عليها الفصل ٢ - المتوسط - 4-8-1 الروابط والتفاعلات الكيميائية		
س٨	الطاقة التي تظهر في المعادلة الكيميائية مع النواتج فقط توضح حدوث		
أ	تفاعل ماص للحرارة	ب	تفاعل صناعي
ج	تفاعل طارد للحرارة	د	طاقة التنشيط
س٩	تكون الحرارة في التفاعلات الطاردة للحرارة		
أ	ممتصة	ب	منبعثة
ج	متحولة	د	مندثرة
المؤشر ٤	يميز بين التفاعل الماص للحرارة والتفاعل الطارد للحرارة، ويذكر أمثلة على كل منهما وكيفية التعبير عنهما في المعادلة الكيميائية الفصل ٢ - المتوسط - 4-8-1 الروابط والتفاعلات الكيميائية		
س١٠	أي من التالي لا يمثل حدوث تفاعل كيميائي نتج عن انتقال الطاقة؟		
أ	ارتفاع درجة الحرارة	ب	تكون فقاعات
ج	ملاحظة لهب أو شرر	د	سماع صوت انفجار
س١١	أي من التفاعلات التالية لا يعد مثالا على تفاعل طارد للحرارة؟		
أ	تفكك الماء إلى هيدروجين وأكسجين	ب	انفجار الألعاب النارية
ج	اشعاع بعض الأسماك للضوء	د	تحول البروبان والأكسجين إلى ثاني أكسيد الكربون والماء

المؤشر ٤	يُميز بين التفاعل الماص للحرارة والتفاعل الطارد للحرارة، ويذكر أمثلة على كل منهما وكيفية التعبير عنهما في المعادلة الكيميائية الصف الثالث متوسط – الفصل ٢ 1-8-4 الروابط والتفاعلات الكيميائية						
س١٢	ظاهرة البرق قد تسبب حرائق هائلة في الغابات حيث يتفاعل الوقود مع الأكسجين لإنتاج طاقة وضوء، برأيك ما سبب انتشار الحريق؟						
أ	زيادة نسبة ثاني أكسيد الكربون	ب	ثبيت البرق للنيتروجين الجوي في التربة				
ج	امتصاص الأشجار للحرارة	د	تحرر الطاقة الحرارية من التفاعل				
س١٣	ما نوع التفاعلات الحرارية التالية:						
<table><tr><th>التفاعل (١)</th><th>التفاعل (٢)</th></tr><tr><td>$2H_2O + \text{طاقة} \rightarrow 2H_2 + O_2$ أكسجين هيدروجين ماء</td><td>$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O + \text{طاقة}$ ميثان أكسجين ثاني أكسيد الكربون ماء</td></tr></table>				التفاعل (١)	التفاعل (٢)	$2H_2O + \text{طاقة} \rightarrow 2H_2 + O_2$ أكسجين هيدروجين ماء	$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O + \text{طاقة}$ ميثان أكسجين ثاني أكسيد الكربون ماء
التفاعل (١)	التفاعل (٢)						
$2H_2O + \text{طاقة} \rightarrow 2H_2 + O_2$ أكسجين هيدروجين ماء	$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O + \text{طاقة}$ ميثان أكسجين ثاني أكسيد الكربون ماء						
أ	(١) ماص للحرارة (ب) طاردة للحرارة	ب	(١) طاردة للحرارة (ب) ماص للحرارة				
ج	كلاهما ماص للحرارة	د	كلاهما طارد للحرارة				
س١٤	يصنف تفاعل البناء الضوئي في النباتات بأنه:						
							
ثاني أكسيد الكربون+ ضوء الشمس + ماء ← جلوكوز + أكسجين							
أ	طارد للحرارة	ب	ماص للحرارة				
ج	محفز للحرارة	د	مثبط للحرارة				

المجال الفرعي : المادة وتفاعلاتها

ناتج التعلم (٩) : وصف سرعة التفاعلات الكيميائية وتحديد العوامل المؤثرة فيها .

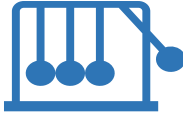
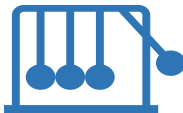
المؤشر ١	يعرف سرعة التفاعل الكيميائي ويحدد كيفية قياسها والعوامل أو الظروف المؤثرة فيها، ويميز التلقائي منها وغير التلقائي ويذكر أمثلة عليها. الصف الثالث متوسط – الفصل ٢ 4-8-2 سرعة التفاعلات الكيميائية		
س ١	يشار لاستهلاك المتفاعلات أو تكون النواتج ب...		
أ	سرعة التفاعل	ب	طاقة التنشيط
ج	تركيز المتفاعلات	د	المركب النشط
س ٢	يمكن قياس سرعة التفاعل، بقياس سرعة تكون:		
أ	المتفاعلات	ب	المنشطات
ج	المنشطات	د	النواتج
س ٣	يمكن أن يؤثر حجم حبيبات المواد المتفاعلة في التفاعل الكيميائي		
أ	درجة الحرارة	ب	نواتج
ج	تركيز	د	سرعة
المؤشر ٢	يحدد العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي (تركيز المواد المتفاعلة، تركيز المتفاعلات، الضغط، درجة الحرارة، المادة الحافزة). الصف الثالث متوسط – الفصل ٢ 4-8-2 سرعة التفاعلات الكيميائية		
س ٤	أجرى طالب استقصاء حول ذوبان الملح الصخري؛ أي التفاعلات يعد أسرع في حدوث التفاعل؟		
أ	مسحوق الملح الصخري والماء	ب	مكعبات الملح الصخري والماء
ج	الملح الصخري الخشن والماء	د	مسحوق الملح والذهب
س ٥	في مجموعة من التجارب، غير أحد الطلاب التركيز ودرجة الحرارة. الظروف الخاصة بكل تجربة موضحة في الشكل أدناه؛ في أي دورق مخروطي على الأرجح يكون أعلى معدل للتفاعل؟		
أ	ب	ب	ج
ج	د	د	أ

المؤشر ٣	يوضح مفهوم طاقة التنشيط ويبين دورها في سرعة التفاعل ويذكر مثالا عليها الصف الثالث متوسط – الفصل ٢ 4-8-2 سرعة التفاعلات الكيميائية	
س٦	ما المصطلح الذي يصف الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل؟	
أ	عامل محفز	ب طاقة التنشيط
ج	سرعة التفاعل	د الإنزيمات
س٧	الجدول ادناه يمثل مادة غذائية وضعت في أربعة أنابيب وسكب في كل أنبوب أنزيم هاضم بكميات غير متساوية وسجل مقدار طاقة تنشيط لكل منها كالآتي:	
	رقم الأنبوب	طاقة تنشيط (كيلو جول/مول)
	١	٢٥
	٢	٢٢
	٣	٢٣
	٤	٢٦
	أي الأنابيب كان الأسرع في التفاعل؟	
أ	١	ب ٢
ج	٣	د ٤
س٨	تعد طاقة التنشيط ضرورية جدا لحدوث التفاعل الكيميائي؛ لأن ...	
أ	كسر الروابط يحتاج إلى طاقة	ب بعض التفاعلات تحدث عند درجات حرارة منخفضة
ج	التفاعلات جميعها تفاعلات ماصة للحرارة	د تكوين الروابط يحتاج إلى طاقة
المؤشر ٤	يعرف كلا من المثبطات، والمحفزات، والإنزيمات ويبين أهمية استخدامها في إبطاء أو تسريع التفاعلات الكيميائية، ويذكر أمثلة عليها الصف الثالث متوسط – الفصل ٢ 4-8-2 سرعة التفاعلات الكيميائية	
س٩	ما أهمية المثبطات في التفاعل الكيميائي؟	
أ	تقلل من فترة صلاحية الطعام	ب تقلل من سرعة التفاعل الكيميائي
ج	تزيد من مساحة السطح	د تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي
س١٠	تعد المادة الكيميائية التي تحفظ الطعام وتمنعه من التلف مثالا على:	
أ	العامل المساعد	ب الأنزيم
ج	المواد المتفاعلة	د المثبطات
س١١	سلمى عدسات في عيناها، ولكنها لا تستطيع الرؤية جيدا كيف تعالج هذه المشكلة؟	
أ	تغسل العدسات في محلول مائي	ب تضعها في محلول تنظيف العدسات لاحتوائه على انزيمات تكسر البروتين
ج	تستبدلها بعدسات أخرى	د لا شيء مما ذكر
س١٢	وجود العامل المساعد...	
أ	يوقف التفاعل	ب يزيد طاقة التنشيط اللازمة للتفاعل
ج	يبطئ من سرعة التفاعل	د يقلل طاقة التنشيط اللازمة للتفاعل

الحركة والقوى

المؤشرات		ناتج التعلم ١:
١	يميز بين أنواع السرعة نظرياً وبيانياً بحساب قيمه السرعة لجسم متحرك.	وصف حركة جسم اعتماداً على مفاهيم عناصر الحركة الرئيسية والتميز بينها
٢	يشرح مفهوم التسارع لجسم متحرك، ويوضح وقت حدوته.	
٣	يوضح العلاقة بين التسارع والسرعة والإزاحة والزمن واتجاه الحركة نظرياً ورياضياً.	
٤	يحسب قيمة التسارع الموجب والسالب رياضياً لجسم متحرك في بيئته	
٥	يتعرف على الحركة الدائرية، ويبين أثر القوة المركزية فيها، ويذكر مثلاً عليها.	
٦	يميز بين أنواع السرعة نظرياً وبيانياً بحساب قيمة السرعة لجسم متحرك.	
المؤشرات		ناتج التعلم ٢:
١	يوضح مفهوم الزخم، ويعطي أمثلة عليه من الحياة اليومية، ويحدد العوامل المؤثرة فيه، ويصفها بيانياً ورياضياً.	استيعاب مفهوم الزخم وقانون حفظ الزخم
٢	يحسب قيمة الزخم رياضياً لجسم متحرك. يشرح قانون حفظ الزخم نظرياً ورياضياً.	
٣	ينتجاً بحركة الأجسام بناء على مبدأ حفظ الزخم، ويعطي أمثلة عليه	
المؤشرات		ناتج التعلم ٣:
١	يذكر نص القانون الأول لنيوتن في الحركة ويذكر أمثلة عليه.	استيعاب مفهوم قوة الاحتكاك وأنواعه، وتأثيره في حركة الأجسام
٢	يعرف قوة الاحتكاك، ويذكر أمثلة عليها، ويفسر كيفية تأثير الاحتكاك في الحركة.	
٣	يعدد أنواع الاحتكاك (السكوني والانزلاقي والتدحرجي)، ويميز كل نوع منها، ويذكر أمثلة عليه.	
المؤشرات		ناتج التعلم ٤:
١	يوضح مفهوم القصور الذاتي للأجسام.	فهم القصور الذاتي ، وإعادة صياغة قانون نيوتن الأول استناداً إليه.
٢	يضرّب أمثلة على العوامل المؤثرة في القصور الذاتي في الحياة اليومية.	
٣	يصيغ قانون نيوتن الأول اعتماداً على القصور الذاتي للأجسام.	
المؤشرات		ناتج التعلم ٥:
١	يوضح قانون نيوتن الثاني نظرياً وبيانياً. ويعطي أمثلة عليه من واقع الحياة اليومية.	فهم قانون نيوتن الثاني نظرياً وبيانياً ، وتحديد العلاقة بين تسارع الجسم والعوامل المؤثرة فيها.
٢	يحدد العلاقة بين تسارع الجسم والعوامل المؤثرة فيها اعتماداً على قانون نيوتن الثاني نظرياً ورياضياً	
٣	يحسب قيمة تسارع الجسم المتأثر بمحصلة قوى رياضية	
٤	يعرف قوة الجاذبية وتأثيراتها على الأجسام، ويذكر أمثلة عليها	
٥	يعرف مفهوم الوزن، ويفرق بينه وبين الكتلة، ويحسب وزن الجسم رياضياً.	
المؤشرات		ناتج التعلم ٦:
١	يحدد مقدار واتجاه القوى المتبادلة بين جسمين نظرياً وبيانياً ويحسبها رياضياً.	فهم قانون نيوتن الثالث وحساب قيمة القوى المتبادلة رياضياً استناداً إليه ..
٢	يصوغ قانون نيوتن الثالث، ويعطي أمثلة تطبيقية عليه من واقع الحياة اليومية.	
٣	يفسر بعض الظواهر المرتبطة بقانون نيوتن الثالث مثل انعدام الوزن والسقوط الحر نظرياً وبيانياً.	

إثراء واختبار

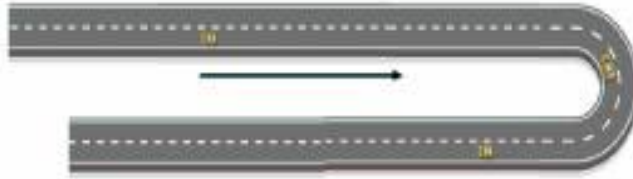
الاختبارات	الاثراءات	نتائج التعلم ١:
		وصف حركة جسم اعتماداً على مفاهيم عناصر الحركة الرئيسية والتمييز بينها
		نتائج التعلم ٢:
		استيعاب مفهوم الزخم وقانون حفظ الزخم
		نتائج التعلم ٣:
		استيعاب مفهوم قوة الاحتكاك وأنواعه، وتأثيره في حركة الأجسام
		نتائج التعلم ٤:
		فهم القصور الذاتي ، وإعادة صياغة قانون نيوتن الأول استناداً إليه.
		نتائج التعلم ٥:
		فهم قانون نيوتن الثاني نظرياً وبيانياً ، وتحديد العلاقة بين تسارع الجسم والعوامل المؤثرة فيها.
		نتائج التعلم ٦:
		فهم قانون نيوتن الثالث وحساب قيمة القوى المتبادلة رياضياً استناداً إليه ..

المجال الفرعي: ٢/ الحركة والقوى.

ناتج التعلم (١) : وصف حركة جسم اعتماداً على مفاهيم عناصر الحركة الرئيسية والتميز بينها .

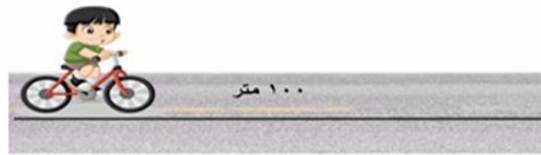
المؤشر ١
يميز بين أنواع السرعة نظرياً وبيانياً بحساب قيمة السرعة لجسم متحرك..
الصف الأول متوسط - الفصل الأول - 1-2-1 الحركة.

س١
قاد خالد سيارته بسرعة ثابتة على الطريق، متجهاً شرقاً، ثم عاد نحو الغرب، بضعف سرعته السابقة، أي المصطلحات التالية تعبر عما قام به خالد؟



أ	السرعة الثابتة	ب	التسارع
ج	السرعة المتجهة	د	السرعة اللحظية

س٢
حسب الشكل أدناه، أي مما يلي يمثل سرعة خالد عندما يقطع مسافة ١٠٠ م خلال ٢٠ ث؟



أ	٢ م/ث	ب	٤ م/ث
ج	٥ م/ث	د	٨ م/ث

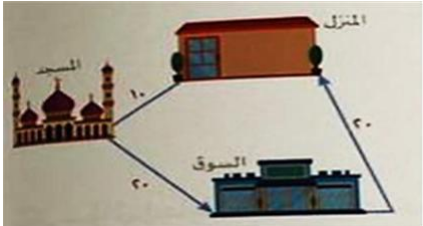
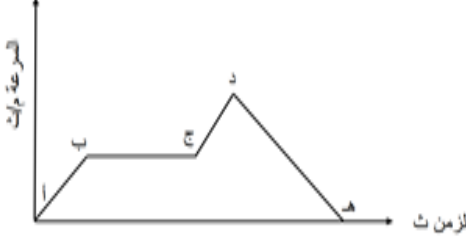
س٣
أي مما يلي يمثل سرعة دراج يقطع مسافة ٢٠٠ متر في ٤٠ ثانية؟

أ	٢ م/ث	ب	٤ م/ث
ج	٥ م/ث	د	٨ م/ث

المؤشر ٢
يشرح مفهوم التسارع لجسم متحرك، ويوضح وقت حدوثه.
الصف الأول متوسط - الفصل الأول - 1-2-1 الحركة.
الصف الثالث متوسط - الفصل الثالث - ٥ - ٩ - ٢ - التسارع.

س٤
أحد الأجسام التالية لا يتسارع:

أ	طائرة في حالة إقلاع	ب	سيارة تنطلق في بداية السباق
ج	سيارة سرعتها تتناقص	د	طائرة تطير بسرعة ثابتة

يوضح العلاقة بين التسارع والسرعة والإزاحة والزمن واتجاه الحركة نظرياً ورياضياً. الصف الأول متوسط - الفصل الأول - 1-2-1 الحركة. الصف الثالث متوسط - الفصل الثالث - 2-9-5 التسارع.	المؤشر ٣
انطلق خالد من المنزل إلى المسجد، ثم ذهب منه إلى السوق، ثم عاد إلى المنزل، حسب الشكل أدناه العبارات التالية تعد صحيحة؟ 	س ٥
المسافة ٥٠، الإزاحة ٥٠	أ
المسافة ٥٠، الإزاحة صفر	ج
احسبي قيمة المسافة والإزاحة في الشكل أدناه؟ 	س ٦
الإزاحة (٥٠ م)، المسافة (٣٠ م)	أ
الإزاحة (٤٠ م)، المسافة (١٠٠ م)	ج
يحسب قيمة التسارع الموجب والسالب رياضياً لجسم متحرك في بيئته. الصف الأول متوسط - الفصل الأول - 1-2-1 الحركة. الصف الثالث متوسط - الفصل الثالث - 2-9-5 التسارع.	المؤشر ٥
يمثل الشكل أدناه منحنى السرعة بالنسبة للزمن لحركة إحدى السيارات، في أي مما يلي يكون التسارع فيه سالباً وفي عكس اتجاه الحركة؟ 	س ٧
(ب-ج)	أ
(د-هـ)	ج

المجال الفرعي: ٢ / الحركة والقوى

نتائج التعلم (٢) : استيعاب مفهوم الزخم وقانون حفظ الزخم..

المؤشر ١ يوضح مفهوم الزخم، ويعطي أمثلة عليه من الحياة اليومية، ويحدد العوامل المؤثرة فيه ويصفها ببيانها ورياضيا. الصف الثالث متوسط - الفصل ٢ 3-9-5 الزخم والتصادمات.

س ١ ما الكمية التي نحصل عليها من ضرب كتلة الجسم وسرعته؟

أ	الإزاحة	ب	الزخم
ج	السرعة	د	التسارع

س ٢ زخم ورقة شجرة ساقطة زخم كوز صنوبر ساقط من الارتفاع نفسه

أ	أكبر من	ب	أقل من
ج	يساوي	د	أكبر بضعفي

يوضح الشكل أدناه، أربع سيارات مختلفة الكتل، تسير بسرعات مختلفة. أي السيارات أكبر زخماً؟

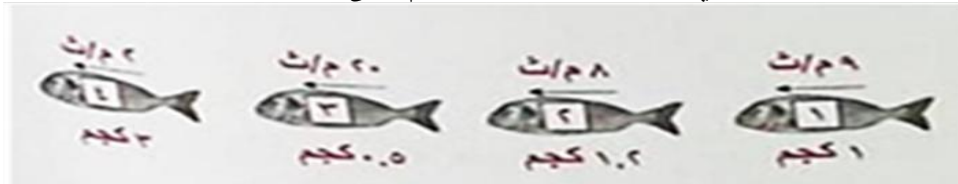


س ٣

أ	١	ب	٢
ج	٣	د	٤

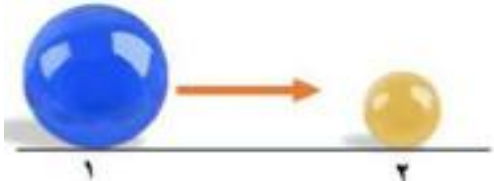
المؤشر ٢ يحسب قيمة الزخم رياضيا لجسم متحرك يشرح قانون حفظ الزخم نظريا ورياضيا. الصف الثالث متوسط - الفصل ٢ 3-9-5 الزخم والتصادمات.

من خلال الأشكال أدناه، أي من الأسماك التالية لها زخم أعلى:



س ٤

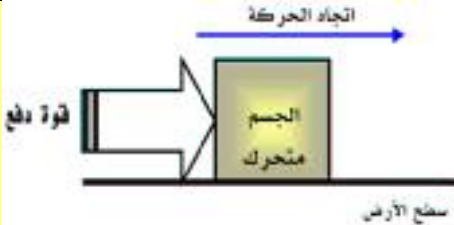
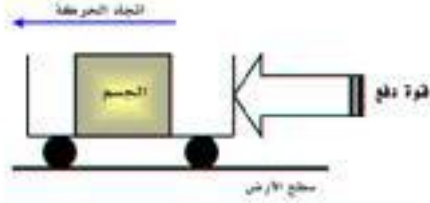
أ	١	ب	٢
ج	٣	د	٤

المؤشر ٣	ينتجاً بحركة الأجسام بناء على مبدأ حفظ الزخم، ويعطي أمثلة عليه. الصف الثالث متوسط - الفصل ٢ 3-9-5 الزخم والتصادمات.
س ٥	تتحرك الكرة الكبيرة (١) باتجاه الكرة الصغيرة الساكنة (٢) المصنوعة من نفس النوع حتى اصطدمت بها , صف سرعة الكرتين بعد التصادم : 
أ	سنتوقف كلا الكرتين عن الحركة
ج	تتحرك الكرة (١) بسرعة أقل من سرعة الكرة (٢)
س ٦	في الشكل ادناه، تتحرك الشاحنة (١) باتجاه السيارة الصغيرة الساكنة (٢). حتى اصطدمت ، أي العبارات التالية تصف سرعتها بعد الاصطدام؟ 
أ	سيتوقف كلاهما
ج	سرعة ١ < سرعة ٢
س ٧	أطلقت قذيفتان لهما نفس الكتلة، سرعة القذيفة الأولى نصف سرعة القذيفة الثانية أي العبارات التالية صحيحة بالنسبة للقذيفتين؟
أ	زخم القذيفة الأولى أكبر
ج	كلا القذيفتين لهما نفس الزخم.

المجال الفرعي ٢ / الحركة والقوى

ناتج التعلم (٣) : استيعاب مفهوم قوة الاحتكاك وأنواعه، وتأثيره في حركة الأجسام .

المؤشر ١	يذكر نص القانون الأول لنيوتن في الحركة ويذكر أمثلة عليه. الصف الأول متوسط - الفصل ١ 1-2-2 قوانين نيوتن للحركة.		
س ١	إذا كنت راكباً درجة ففي أي الحالات الآتية تكون القوى المؤثرة في الدراجة متزنة:		
أ	عندما تتسارع الدراجة	ب	عندما تنعطف بسرعة مقدارها ثابت
ج	عندما تتباطأ الدراجة	د	عندما تتحرك بسرعة ثابتة
س ٢	أي مما يلي يمثل القوة التي تنشأ من محرك السيارة الموضحة بالشكل :		
			
أ	١	ب	٢
ج	٣	د	٤
المؤشر ٢	يعرف قوة الاحتكاك، ويذكر أمثلة عليها، ويفسر كيفية تأثير الاحتكاك في الحركة. الصف الأول متوسط - الفصل ١ ٢-٢-١ قوانين نيوتن للحركة.		
س ٣	إذا كان لديك ١ كجم من كل من الحديد، الألمنيوم، الخشب. فأَيُّ منها يحتاج إلى قوة أكبر لتحريكها بافتراض غياب قوة الاحتكاك؟		
أ	الحديد	ب	الألمونيوم
ج	الخشب	د	جميعها متساوية
س ٤	القوة التي تنشأ بين جسمين ،وتعيق حركتهما هي		
أ	الاحتكاك	ب	السرعة
ج	التسارع	د	الدفع
س ٥	ما سبب صعوبة نزول الصبي (ب) من التل ، مقارنة بالصبي (أ) في الصورة المقابلة:		
			
أ	الاحتكاك	ب	الانزلاق
ج	المسافة	د	الإزاحة

المؤشر ٢	يعدد أنواع الاحتكاك (السكوني والانزلاقي والتدحرجي)، ويميز كل نوع منها، ويذكر أمثلة عليه.
س٦	الشكل أدناه، احتكاك يعمل على تقليل سرعة الجسم المنزلق.....
أ	
ج	
س٧	لعب خالد بسيارته على منحدر كما في الشكل أدناه، فلاحظ أن السيارة تتحرك ببطء شديد على سطحه. أي مما يلي يفسر ملاحظته خالد؟ 
أ	سطح المنحدر خشن جداً
ج	الجاذبية الأرضية تمنع حركتها
ب	المنحدر مائلاً بشكل كبير
د	قوة الرياح تدفعها إلى الأعلى

المجال الفرعي ٢-٢ / الحركة والقوى

ناتج التعلم (٤) : فهم القصور الذاتي ، وإعادة صياغة قانون نيوتن الأول استناداً إليه..

المؤشر ١	يوضح مفهوم القصور الذاتي للأجسام.. الصف الأول متوسط –الفصل ١ 1-2 قوانين نيوتن للحركة.		
س١	مفهوم القصور الذاتي يسمى قانون:		
أ	نيوتن الأول	ب	نيوتن الثاني
ج	نيوتن الثالث	د	الجذب الكوني
المؤشر ٢	يضرب أمثلة على العوامل المؤثرة في القصور الذاتي في الحياة اليومية.		
س٢	اندفاع ركاب السيارة المتحركة إلى الأمام عند التوقف فجأة بسبب:		
أ	التسارع	ب	السرعة
ج	القصور الذاتي	د	التباطؤ
س٣	عند وضع ورقة على كأس زجاجي، ووضع قطعة نقد معدنية فوقها كما بالشكل أدناه، فأى مما يلي يمثل السبب في سقوط القطعة النقدية داخل الكأس عند سحب الورقة بسرعة؟		
			
أ	القصور الذاتي	ب	الجاذبية الأرضية
ج	المغناطيسية	د	الإحتكاك
س٤	يحافظ حزام الأمان على أمن وسلامة الركاب في السيارة، أي العبارات التالية توضح عمل حزام الأمان؟		
أ	تقليل تأثير القصور الذاتي	ب	زيادة تأثير الاحتكاك
ج	زيادة تسارع السيارة	د	تقليل تسارع السيارة
المؤشر ٣	يصيغ قانون نيوتن الأول اعتمادا على القصور الذاتي للأجسام.		
س٥	يوضح الشكل المقابل ورقة موضوع عليها قرص ذهبي، إذا تم سحب الورقة بسرعة من الجهة (١) ففي أي اتجاه سيتحرك القرص الذهبي:		
			
أ	في اتجاه القوة المؤثرة	ب	عكس اتجاه القوة المؤثرة
ج	يبقى ثابتا في موقعه	د	في اتجاه قوة عمودية

المجال الفرعي ٢-٢ / الحركة والقوى

ناتج التعلم (٥): فهم قانون نيوتن الثاني نظرياً وبيانياً، وتحديد العلاقة بين تسارع الجسم والعوامل المؤثرة فيها.

المؤشر ١

يوضح قانون نيوتن الثاني نظرياً وبيانياً. ويعطي أمثلة عليه من واقع الحياة اليومية.
الصف الأول متوسط - الفصل ١ 1-2-2 قوانين نيوتن للحركة.

يدفع شخصان صندوق كما هو مبين في الشكل أدناه، ما مقدار تسارع الصندوق واتجاه حركته:



س ١

٠,٤ م/ث^٢ باتجاه اليمين

ب

٠,٤ م/ث^٢ باتجاه اليسار

أ

٢,٥ م/ث^٢ باتجاه اليمين

د

٢,٥ م/ث^٢ باتجاه اليسار

ج

يحدد العلاقة بين تسارع الجسم والعوامل المؤثرة فيها اعتماداً على قانون نيوتن الثاني نظرياً ورياضياً.
الصف الأول متوسط - الفصل ١ 1-2-2 قوانين نيوتن للحركة.

المؤشر ٢

حسب الشكل أدناه، ما الذي يحدث للحبل؟



س ٢

يتحرك باتجاه اليسار

ب

يتحرك باتجاه اليمين

أ

يتذبذب يميناً وشمالاً

د

يبقى ثابتاً في مكانه

ج

أثر خالد بقوة مقدارها ١ نيوتن على كرتين: (١)، (٢). ولاحظ أن تسارع الكرة (٢) يساوي نصف تسارع الكرة (١) فأَي مما يلي صحيح:

س ٣

كتلة الكرة (٢) ضعف كتلة الكرة (١)

ب

كتلة الكرة (١) ضعف كتلة الكرة (٢)

أ

لا يتأثر التسارع بكتلة الجسم

د

كتلة الكرة (١) تساوي كتلة الكرة (٢)

ج

يحسب قيمة تسارع الجسم المتأثر بمحصلة قوى رياضية.
الصف الأول متوسط - الفصل ١ 1-2-2 قوانين نيوتن للحركة.

المؤشر ٣

أثرت قوة مقدارها ٤٠ نيوتن في جسم كتلته ١٠ كجم فأكسبته تسارعاً مقداره:

س ٤

٠,٤

ب

٤

أ

٠,٠٤

د

٤٠٠

ج

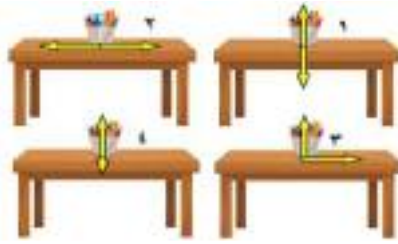
المؤشر ٤			يعرف قوة الجاذبية وتأثيراتها على الأجسام ويذكر أمثلة عليها.. الصف الثالث متوسط - الفصل ١ - ٢ - 5-10-1 الأول والثاني لنيوتن.
س ٥			سقوط حجر من اعلى بناية مثال على:
أ	قوة الاحتكاك	ب	قوة التأثير المتبادل
ج	قوة الشد	د	قوة الجاذبية
المؤشر ٥			يعرف مفهوم الوزن، ويفرق بينه وبين الكتلة، ويحسب وزن الجسم رياضيا الصف الثالث متوسط - الفصل ١ - ٢ - 5-10-1 الأول والثاني لنيوتن.
س ٦			ما وزن الكتاب الذي كتلته ٠,٣١ كجم؟
أ	٢٨ نيوتن	ب	٠,٠٣٦ نيوتن
ج	٣٤ نيوتن	د	٣,٤ نيوتن

المجال الفرعي ٢-٢ / الحركة والقوى

ناتج التعلم (٦) : فهم قانون نيوتن الثالث وحساب قيمة القوى المتبادلة رياضياً استناداً إليه .

المؤشر ١
يحدد مقدار واتجاه القوى المتبادلة بين جسمين نظرياً وبيانياً ويحسبها رياضياً.
الصف الثالث متوسط - الفصل ١ - ٢ 5-10-1 الأول والثاني لنيوتن. القانون الثالث لنيوتن 5-10-2

أي الأشكال أدناه، تمثل المقدار والاتجاه الصحيحين للقوة المتبادلة بين جسمين؟



س ١

٢

ب

١

أ

٤

د

٣

ج

لاعب الجولف أثناء الأداء، يقوم بدفع جهاز المتوازي بقوة لأسفل، فيؤثر الجهاز بقوة في اللاعب، ما مقدار تلك القوة؟



س ٢

مساوية في المقدار لأعلى

ب

مساوية في المقدار لأسفل

أ

أقل مقداراً ومعاكسة في الاتجاه

د

أكبر مقداراً ومساوية في الاتجاه

ج

المؤشر ٢
يصوغ قانون نيوتن الثالث، ويعطي أمثلة تطبيقية عليه من واقع الحياة اليومية.
الصف الأول متوسط - الفصل ١ 1-2-2 قوانين نيوتن للحركة القانون الثالث لنيوتن 5-10-2

عند قفز المظلي نحو الأرض فإن الأرض والمظلي يجذب كل منهما الآخر، فما تفسير ذلك؟



س ٣

أ أن لكل فعل رد فعل مساوي له في المقدار والاتجاه

ب

أن محصلة القوى المؤثرة تساوي صفر

أ

أن إحدى القوى المؤثرة في المظلي تساوي صفر

د

ج أن لكل فعل رد فعل مساوي له في المقدار ومعاكس في الاتجاه

ج

حدد قوى الفعل وقوى ورد الفعل عند إطلاق رصاصة من بندقية؟ 	س ٤
الفعل إطلاق الرصاصة، ورد الفعل المسافة التي يقطعها	أ
الفعل إطلاق الرصاصة، ورد الفعل حركة البندقية الى الأمام.	ج
يفسر بعض الظواهر المرتبطة بقانون نيوتن الثالث مثل انعدام الوزن والسقوط الحر نظريا وبيانيا القانون الثالث لنيوتن 2-10-5	المؤشر ٣
تطفو رائدة الفضاء السعودية (ريانة برناوي). داخل المكوك الفضائي لأنها في حالة تسمى: 	س ٥
انعدام الوزن	أ
زيادة الكتلة	ج
يعمل التجاذب بين جسمين والعوامل المؤثرة عليه اعتمادا على قانون الجذب الكوني. القانون الثالث لنيوتن 2-10-5	المؤشر ٤
أي القوانين التالية تمثل حركة الطيور أثناء تحليقها: 	س ٦
قانون نيوتن الأول	أ
قانون نيوتن الثالث	ج

الكهرومغناطيسية

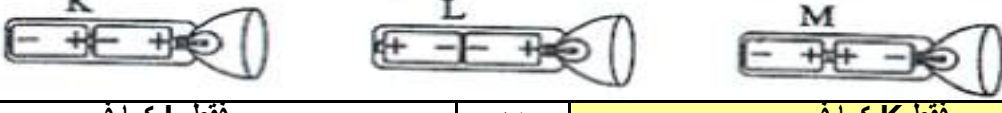
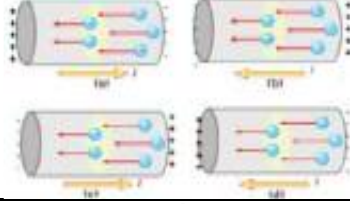
المؤشرات		نتائج التعلم ١:
١	يشرح مفهوم التيار الكهربائي نظريا وبالرسم.	يشرح مفهوم التيار الكهربائي وطرق توليده في الدوائر الكهربائية وعلاقته بالجهد والمقاومة الكهربائية. والتميز بين التيار المستمر والمتعدد.
٢	يصف طرق توليد التيار الكهربائي في الدوائر الكهربائية.	
٣	يفسر سريان التيار الكهربائي في الدائرة وعلاقته بالجهد الكهربائي والمقاومة الكهربائية.	
٤	يميز بين التيار المستمر والتيار المتردد ومصادرها..	
المؤشرات		نتائج التعلم ٢:
١	يشرح نشأة القوة الكهربائية بين الشحنات نظريا وبالرسم، ويصف علاقتها بالمجال الكهربائي.	فهم العلاقة بين المجال الكهربائي والقوة الكهربائية في نقل الطاقة الكهربائية بطرق مختلفة، والعلاقة بين المجال المغناطيسي والمجال الكهربائي نظرياً وبالرسم
٢	يقارن بين المجال المغناطيسي والمجال الكهربائي نظريا وبالرسم.	
٣	يوضح تركيب ودور الدوائر الكهربائية في نقل الطاقة.	
٤	يقارن بين الربط على التوالي والربط على التوازي في الدوائر الكهربائية نظريا وبالرسم.	
٥	يحسب قيمة الجهد والتيار والمقاومة في الدائرة الكهربائية من قانون أوم رياضياً.	
المؤشرات		نتائج التعلم ٣:
١	يقارن بين أنواع المواد من حيث قدرتها على التوصيل الكهربائي.	المقارنة بين أنواع المواد من حيث قدرتها على التوصيل الكهربائي
٢	يوضح المقصود بالموصلات الفانقة التوصيل، ويبين صفاتها، ويذكر مثالا عليها، ويعدد استخداماتها.	
٣	يعطي أمثلة على المواد الموصلة والعازلة واستخداماتها في الحياة اليومية.	
المؤشرات		نتائج التعلم ٤:
١	يصف المغناط وكيف تنشأ واستخداماتها والفرق بينها وبين المغناطيسية.	وصف العلاقة بين المغناطيس والتيار الكهربائي ودورها في تصميم أجهزة تحول الطاقة الكهربائية إلى ميكانيكية والعكس.
٢	يفسر العلاقة بين التيار الكهربائي والمجال المغناطيسي، ويستنتج العوامل المتحكم فيها	
٣	يوضح المقصود بالمغناطيس الكهربائي، ويعدد استخداماته التطبيقية، ويبين كيفية توليد التيار الكهربائي مجالا مغناطيسيا.	
٤	يعرف المنطقة المغناطيسية ويبين كيفية نشأة وتولد المغناطيس، ويذكر مثالا على ذلك	
٥	يقترح أجهزة تحول الطاقة الكهربائية إلى ميكانيكية والعكس باستخدام المجالات المغناطيسية التيارية.	

إثراء واختبار

الاختبارات	الإثراءات	نتائج التعلم ١:
		يشرح مفهوم التيار الكهربائي وطرق توليده في الدوائر الكهربائية وعلاقته بالجهد والمقاومة الكهربائية. والتميز بين التيار المستمر والمتعدد.
		نتائج التعلم ٢:
		فهم العلاقة بين المجال الكهربائي والقوة الكهربائية في نقل الطاقة الكهربائية بطرق مختلفة ، والعلاقة بين المجال المغناطيسي والمجال الكهربائي نظرياً وبالرسم
		نتائج التعلم ٣:
		المقارنة بين أنواع المواد من حيث قدرتها على التوصيل الكهربائي
		نتائج التعلم ٤:
		وصف العلاقة بين المغناطيس والتيار الكهربائي ودورها في تصميم أجهزة تحول الطاقة الكهربائية إلى ميكانيكية والعكس.

المجال الفرعي: الكهرومغناطيسية.

ناتج التعلم (١) : يشرح مفهوم التيار الكهربائي وطرق توليده في الدوائر الكهربائية وعلاقته بالجهد والمقاومة الكهربائية. والتميز بين التيار المستمر والمتعدد.

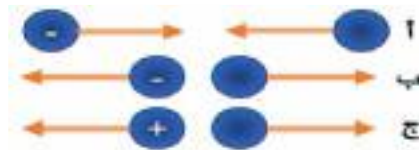
المؤشر ١	يشرح مفهوم التيار الكهربائي نظريا وبالرسم. الصف الثالث متوسط - ف٢ - التيار الكهربائي (6-11-1) المصطلح المناسب لوصف الشكل أدناه؟	س ١
أ	الدائرة الكهربائية	ب
ج	التفريغ الكهربائي	د
المؤشر ٢	يصف طرق توليد التيار الكهربائي في الدوائر الكهربائية. الصف الثالث متوسط - ف٢ - الدوائر الكهربائية (6-11-2) في الشكل أدناه المصدر الرئيسي للطاقة الذي يسمح للتيار الكهربائي بالتدفق من خلالها:	س ٢
أ		ب
ج		د
س ٣	توضح الأشكال التالية مصباح يد وثلاث طرق لوضع البطاريات بداخله لكي يعمل المصباح، ما الترتيب التي يجب ان توضع البطاريات به؟ 	س ٣
أ	فقط K كما في	ب
ج	فقط M كما في	د
المؤشر ٣	يفسر سريان التيار الكهربائي في الدائرة وعلاقته بالجهد الكهربائي والمقاومة الكهربائية. الصف الثالث متوسط - ف٢ - الكهرومغناطيسية (6-11-2) أي الأشكال تعبر عن تيار كهربائي يمر في موصل تحت تأثير فرق جهد بين طرفيه بشكل صحيح (تذكر أن A يشير إلى الاتجاه التقليدي): 	س ٤
أ	A	ب
ج	C	د
المؤشر ٤	يميز بين التيار المستمر والتيار المتردد ومصادرهما. الصف الثالث متوسط - ف٢ - الدوائر الكهربائية (٦-١١-٢) الجهاز الذي يعطي تيارا كهربائيا مترددا:	س ٥
أ	المحول الكهربائي	ب
ج	المحرك الكهربائي	د
	المولد الكهربائي	
	البطارية الكهربائية	

المجال الفرعي ٢: الكهرومغناطيسية.

نتائج التعلم (٢) : فهم العلاقة بين المجال الكهربائي والقوة الكهربائية في نقل الطاقة الكهربائية بطرق مختلفة ، والعلاقة بين المجال المغناطيسي والمجال الكهربائي نظرياً وبالرسم .

المؤشر ١
يشرح نشأة القوة الكهربائية بين الشحنات نظرياً وبالرسم، ويصف علاقتها بالمجال الكهربائي .
الصف الثالث متوسط - ف٢ - الكهرومغناطيسية (6-12-2)

حسب الشكل أدناه، أي مما يلي يمثل الشحنات في كل من أ - ب - ج ؟



س ١

أ (+)، ب (+)، ج (+)

ب

أ (-)، ب (+)، ج (+)

أ

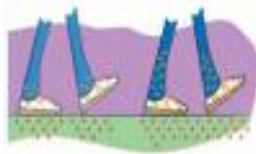
أ (+)، ب (-)، ج (+)

د

أ (+)، ب (-)، ج (-)

ج

المصطلح المناسب لوصف الشكل أدناه؟



س ٢

الجهد الكهربائي

ب

الدائرة الكهربائية

أ

التيار الكهربائي

د

التفريغ الكهربائي

ج

المؤشر 2
يقارن بين المجال المغناطيسي والمجال الكهربائي نظرياً وبالرسم.
الصف الثالث متوسط - ف٢ - الخصائص العامة للمغناطيس (6-12-1)

تستخدم برادة الحديد لتوضيح أي المجالات الآتية:

س ٣

المجال الكهربائي

ب

المجال المغناطيسي

أ

المجال الكهرومغناطيسي

د

مجال جذب الأرض

ج

س ٤
في الشكل أدناه، سلك يسري به تيار كهربائي استخدمت برادة الحديد لتوضيح المجال المتولد حول السلك. حدد نوع المجال المتولد حول السلك:



المجال الكهربائي

ب

المجال المغناطيسي

أ

المجال الكهرومغناطيسي

د

مجال جذب الأرض

ج

س ٥
تسمى الدائرة التي لها مجال مغناطيسي:

المجال الكهربائي

ب

المغناطيس الكهربائي

أ

المجال الكهرومغناطيسي

د

مجال جذب الأرض

ج

المؤشر ٣	يوضح تركيب ودور الدوائر الكهربائية في نقل الطاقة. الصف الثالث متوسط - ف٢ - الكهرومغناطيسية (6-12-2)	
س٦	لدى فهد دائرة كهربائية لم تكتمل لنقص عدد أسلاك التوصيل: ما المادة التي يمكن أن تغلق دائرته من المواد التالية:	
أ	ملعقة خشبية	ب
ج	قطعة نحاس	د
س٧	لدى فيصل دائرة كهربائية لم تكتمل لنقص عدد أسلاك التوصيل: ما المادة التي يمكن أن تغلق دائرته من المواد التالية:	
أ	ملعقة خشبية	ب
ج	قطعة نحاس	د
المؤشر ٤	يقارن بين الربط على التوالي والربط على التوازي في الدوائر الكهربائية نظريا وبالرسم . الصف الثالث متوسط - ف٢ - الدوائر الكهربائية (6-11-2)	
س٨	أي مما يلي يمثل نوع الدائرة في الشكل أدناه؟	
أ	دائرة توالي: حيث تعتمد على مسار واحد للتيار	ب
ج	دائرة توازي: حيث تعتمد على مسار واحد للتيار	د
س٩	حسب نوع التوصيل للدائرة الكهربائية في الشكل أدناه ما العلاقة بين توهج كل مصباح في الدائرة والعدد الكلي للمصابيح الموصلة؟	
أ	عند زيادة العدد يقل التوهج	ب
ج	كلما زاد عدد المصابيح الموصلة زاد التوهج	د

س ١٠	أي الدوائر الكهربائية توضح إمكانية التحكم بإضاءة المصباح فيها من مفتاحين كهربائيين مختلفين ؟		
أ		ب	
ج		د	
س ١١	حسب الشكل أدناه، أي مما يلي يمثل ما يحدث للمصباحين (ب) و (ج) عندما يتعطل المصباح (أ)؟		
أ	يضيء كلا المصباحين	ب	ينطفئ كلا المصباحين
ج	يضيء المصباح (أ) و ينطفئ المصباح (ب)	د	يضيء المصباح (ب) و ينطفئ المصباح (أ)
المؤشر ٤	يحسب قيمة الجهد والتيار والمقاومة في الدائرة الكهربائية من قانون أوم رياضياً. الصف الثالث متوسط - ف٢ - الدوائر الكهربائية (2-11-6)		
س ١٢	مغناطيس كهربائي لفصل النفايات الحديدية لإعادة تصنيعها، إذا كان المقاومة الكهربائية ثابتة وتضاعف التيار ٣ مرات ماذا يحدث للجهد الكهربائي؟		
أ	يقل إلى النصف	ب	لا يتغير
ج	يتضاعف ثلاث مرات	د	يقل إلى الثلث
س ١٣	ما قيمة الجهد الكهربائي في دائرة يمر بهل تيار شدته ٦ أمبير خلال مقاومة كهربائية مقدارها ٤ أوم؟		
أ	٦ فولت	ب	٤ فولت
ج	٢٤ فولت	د	١,٥ فولت
س ١٤	ما قيمة المقاومة الكهربائية بوحدة الأوم في الدائرة الكهربائية في الشكل أدناه ؟		
أ	١٢	ب	٦
ج	٠,١٦٦	د	٢
س ١٥	تقاس القدرة الكهربائية لغسالة الأطباق والميكرويف والحاسب الآلي بوحدة:		
أ	الفولت	ب	الأوم
ج	النيوتن	د	الواط

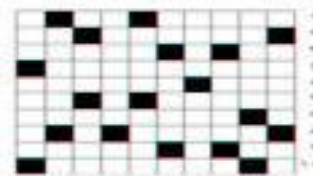
المجال الفرعي ٢: الكهرومغناطيسية.

ناتج التعلم (٣) : المقارنة بين أنواع المواد من حيث قدرتها على التوصيل الكهربائي.

يقارن بين أنواع المواد من حيث قدرتها على التوصيل الكهربائي .
الثالث متوسط - ف٢ - (3-6-1) مقدمة في الجدول الدوري.

المؤشر ١

في لعبة الكلمات المتقاطعة كان أحد الصفوف يمثل مادة يصعب انتقال الشحنات الكهربائية خلالها، ما الجواب المناسب؟



س١

نحاس

ب

بلاستيك

أ

ذهب

د

حديد

ج

أي المواد التالية لها مقاومة كهربائية منخفضة؟

النحاس

ج

الخشب

أ

الرصااص

د

الزجاج

ب

في الشكل أدناه، أي المواد التالية ستضيئ المصباح عند استخدامها كموصل؟



س٣

٣و٢

ب

٢و١

أ

٥و٤

د

٤و٣

ج

يوضح المقصود بالموصلات الفائقة التوصيل، وبيِّن صفاتها، ويذكر مثالا عليها، ويعدد استخداماتها.
الثالث متوسط - ف٢ - (3-6-1) مقدمة في الجدول الدوري.

المؤشر ٢

أي الاسلاك التالية لها اعلى مقاومة للتيار الكهربائي ،اذا علمت أن جميع الاسلاك مصنوعة من المادة نفسها؟

س٤

سلك طوله ٣٠ سم ،وقطره ٤ مم

ب

سلك طوله ٦٠ سم ،وقطره ٤ مم.

أ

سلك طوله ٣٠ سم ،وقطره ٢ مم

د

سلك طوله ٦٠ سم ،وقطره ٢ مم

ج

يعطي أمثلة على المواد الموصلة والعازلة واستخداماتهما في الحياة اليومية.
الثالث متوسط - ف٢ - (3-6-1) مقدمة في الجدول الدوري.

المؤشر ٣

أي المواد التالية يعتبر موصلاً كهربائياً جيداً:

س٥

البلاستيك

ب

النحاس

أ

السييلكون

د

الخشب

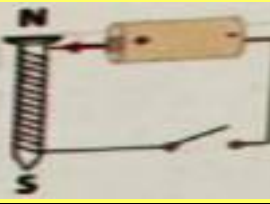
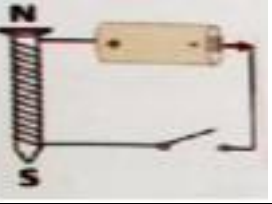
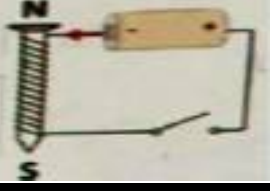
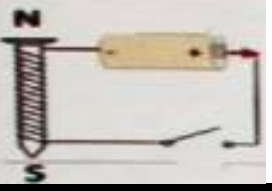
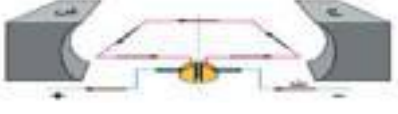
ج

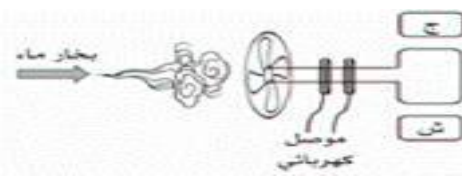
المجال الفرعي ٢: الكهرومغناطيسية.

ناتج التعلم (٣): وصف العلاقة بين المغناطيس والتيار الكهربائي ودورها في تصميم أجهزة تحول الطاقة الكهربائية إلى ميكانيكية والعكس.

المؤشر ١	يصف المغناط وكيف تنشأ واستخداماتها والفرق بينها وبين المغناط التيارية. الثالث متوسط – ف٢-(2-12-6) الكهرومغناطيسية.																		
س١	أي هذه الحالات يحدث فيها تنافر بين قطعتي المغناطيس؟ 																		
أ	١	ب	٢																
ج	٣	د	٤																
س٢	لدى محمد نموذج مكون من حلقة فلزية وقرص فلزي كما في الشكل، عند توصيله بالتيار الكهربائي تصبح الحلقة معلقة في الهواء فوق القرص، واستنتج من ملاحظته ان الحلقة والقرص- على الترتيب - هما مغناطيسان: 																		
أ	دائم وكهربائي		ب	دائمان															
ج	كهربائي ودائم		د	كهربائيان															
المؤشر ٢	يفسر العلاقة بين التيار الكهربائي والمجال المغناطيسي، ويستنتج العوامل المتحركة فيه. الثالث متوسط – ف٢-(٦-١٢-٢) الكهرومغناطيسية.																		
س٣	ينشأ المجال المغناطيسي عندما يمر تيار كهربائي في سلك ملفوف حول قضيب حديدي، فكلما كان شدة التيار الكهربائي (س)، كان المجال المغناطيسي (ص)، أكمل العبارة السابقة باختيارك لصف من الكلمات في الجدول أمامك: <table><tr><th>الصف</th><th>(س)</th><th>(ص)</th></tr><tr><td>١</td><td>أكبر</td><td>أضعف</td></tr><tr><td>٢</td><td>أصغر</td><td>أقوى</td></tr><tr><td>٣</td><td>أصغر</td><td>ثابت</td></tr><tr><td>٤</td><td>أكبر</td><td>أقوى</td></tr></table>				الصف	(س)	(ص)	١	أكبر	أضعف	٢	أصغر	أقوى	٣	أصغر	ثابت	٤	أكبر	أقوى
الصف	(س)	(ص)																	
١	أكبر	أضعف																	
٢	أصغر	أقوى																	
٣	أصغر	ثابت																	
٤	أكبر	أقوى																	
أ	١	ب	٢																
ج	٣	د	٤																

س ٤			
اي الطرق التالية يمكن أن تزيد من قوة المغناطيس الكهربائي؟			
	ب		أ
	د		ج
س ٥			
اي الطرق التالية يمكن أن تزيد من قوة المغناطيس الكهربائي؟			
زيادة عدد اللفات حلزونياً	ب	زيادة درجة الحرارة	أ
تقليل شدة التيار الكهربائي	د	تقليل المسافات بين اللفات	ج

المؤشر ٣			
يوضح المقصود بالمغناطيس الكهربائي، ويعدد استخداماته التطبيقية، ويبين كيفية توليد التيار الكهربائي مجالا مغناطيسيا. الثالث متوسط - ف ٢ - (2-12-6) الكهرومغناطيسية. تسمى الدائرة الكهربائية التي لها مجال مغناطيسي؟			
			س ٦
مولد كهربائي	ب	مغناطيس كهربائي	أ
الرفع المغناطيسي	د	كهرباء ساكنة	ج
س ٧			
أي مما يلي يمثل تركيب المغناطيس الكهربائي؟			
	ب		أ
	د		ج
عندما يمر تيار كهربائي في موصل على شكل حلقة موضوعة بين قطبي مغناطيس كما في الشكل أدناه، فإننا نصنع:			
			س ٨
محركاً كهربائياً	ب	جرساً كهربائياً	أ
مولداً كهربائياً	د	محولاً كهربائياً	ج

المؤشر ٤	يعرف المنطقة المغناطيسية ويبين كيفية نشأة وتولد المغناطيس، ويذكر مثالا على ذلك . الثالث متوسط - ف ٢- (2-12-6) الكهرومغناطيسية.		
س ٩	تسمى المنطقة المحيطة بالأرض التي تظهر فيها آثار المجال المغناطيسي الأرضي كما يوضح الشكل أدناه:		
أ	الانحراف	ب	المجال المغناطيسي الأرضي
ج	الشفق القطبي	د	اللب الخارجي
المؤشر ٥	يقترح أجهزة تحول الطاقة الكهربائية إلى ميكانيكية والعكس باستخدام المجالات المغناطيسية التيارية. الثالث متوسط - ف ٢- (٦-١٢-٢) الكهرومغناطيسية.		
س ١٠	في الشكل أدناه، أي الاشكال ينتج تياراً متردداً:		
أ	١	ب	٢
ج	٣	د	٤
س ١١	أي الأدوات التالية تحتاج الى مغناطيس في عملها؟		
أ	مفتاح كهربائي	ب	مولد كهربائي
ج	مصباح	د	بطارية
س ١٢	عندما نستخدم بخار الماء المندفع بقوة لتحريك موصل كهربائي على شكل حلقة موضوعة بين قطبي مغناطيس كما في الشكل أدناه، فإننا نصنع :		
أ	جرساً كهربائياً	ب	محولاً كهربائياً
ج	مولداً كهربائياً	د	محركاً كهربائياً
س ١٣	في المولدات الكهربائية يحدث تحول للطاقة من:		
أ	نووية إلى كهربائية	ب	حرارية إلى ميكانيكية
ج	حركية إلى كهربائية	د	كهربائية إلى حركية

الطاقة

المؤشرات		ناتج التعلم ١:
١	يشرح مفهوم الطاقة الحرارية.	توضيح مفهوم الطاقة الحرارية وأثرها وعلاقتها بدرجة الحرارة.
٢	يعطي أمثلة على الطاقة الحرارية وآثارها على حياته اليومية.	
٣	يصف العلاقة بين الطاقة الحرارية ودرجة الحرارة.	
المؤشرات		ناتج التعلم ٢:
١	يفسر انتقال وتوصيل الحرارة بين الأجسام.	فهم آلية انتقال وتوصيل الحرارة بين الأجسام، وقياس درجة الحرارة.
٢	يقارن بين طرق انتقال وتوصيل الطاقة الحرارية بين الأجسام.	
٣	يميز بين المواد بناء على درجة توصيلها للحرارة.	
٤	يشرح طريقة تصميم مقياس درجة الحرارة.	
٥	يقارن بين خصائص مقاييس درجة الحرارة (السلسيوس، الفهرنهايتي، الكالفن) ويحول بينها رياضياً.	
المؤشرات		ناتج التعلم ٣:
١	يوضح مفهوم الحرارة النوعية.	فهم الحرارة النوعية والعوامل المؤثرة فيه.
٢	يصف العلاقة بين الموصلات الحرارية والحرارة النوعية.	
٣	يحدد العوامل المؤثرة على امتصاص أو فقد الجسم للطاقة الحرارية.	
المؤشرات		ناتج التعلم ٤:
١	يقارن بين خصائص الطاقة الحركية للجسم والطاقة الكامنة والعوامل المؤثرة في كل نوع.	التمييز بين الطاقة الحركية للجسم والطاقة الكامنة والعوامل المؤثرة فيهما.
٢	يعطي أمثلة من واقع حياته اليومية على التحول من طاقة حركية إلى كامنة والعكس.	
٣	يستنتج العلاقة الخطية وغير الخطية بين الطاقة الحركية وكتلة الجسم المتحرك وسرعته، والتعبير عنها رياضياً.	
٤	يحسب الطاقة الحركية والكامنة للأجسام، ويستنتج العلاقة بينهما.	
٥	يتنبأ بالعلاقة بين طاقة الوضع وارتفاع الجسم عن سطح الأرض.	
المؤشرات		ناتج التعلم ٥:
١	يضرب أمثلة من بينته توضح مفهوم تحول الطاقة من شكل إلى آخر.	فهم قانون حفظ الطاقة أثناء تحولاتها واقتراح طرق لتوليد الطاقة.
٢	يتتبع سلسلة لأحد تطبيقات تحولات الطاقة التقنية أو الطبيعية ويطبق قانون حفظ الطاقة فيها.	
٣	يقترح طرقاً لتوليد الطاقة من الموارد الطبيعية المتجددة وغير المتجددة اعتماداً على آلية توليد الطاقة.	

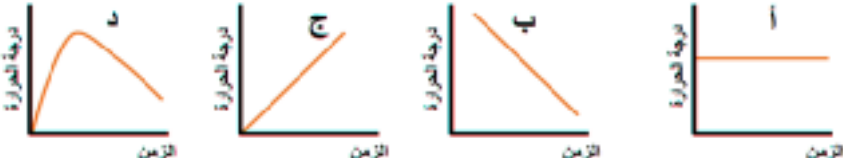
إثراء واختبار

الاختبارات	الاثراءات	ناتج التعلم ١:
		توضيح مفهوم الطاقة الحرارية وأثرها وعلاقتها بدرجة الحرارة.
		ناتج التعلم ٢:
		فهم آلية انتقال وتوصيل الحرارة بين الأجسام، وقياس درجة الحرارة.
		ناتج التعلم ٣:
		فهم الحرارة النوعية والعوامل المؤثرة فيه.
		ناتج التعلم ٤:
		التمييز بين الطاقة الحركية للجسم والطاقة الكامنة والعوامل المؤثرة فيهما.
		ناتج التعلم ٥:
		فهم قانون حفظ الطاقة أثناء تحولاتها واقتراح طرق لتوليد الطاقة.

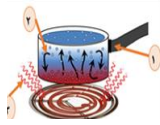
المجال الفرعي: (٤) الطاقة

ناتج التعلم (١): توضيح مفهوم الطاقة الحرارية وأثرها وعلاقتها بدرجة الحرارة.

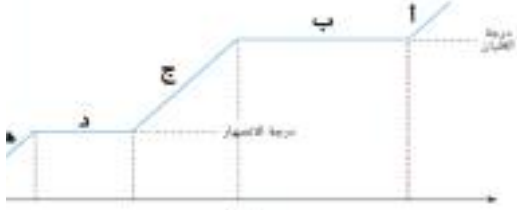
المؤشر ١	يشرح مفهوم الطاقة الحرارية. الصف الثاني متوسط - (6-11-1) درجة الحرارة.	
س١	أي مما يأتي يطلق على مجموع طاقتي الوضع والحركة؟	
أ	الطاقة النووية	ب
ج	الحرارة النوعية	د
س٢	الجدول أدناه، يوضح بعض الخصائص لثلاث كرات من النحاس. أي العبارات الآتية تعبر عن الطاقة الحرارية للكرات؟	
أ	الكرة ١	الكرة ٢
	الكرة ٣	الكرة ٤
ج	الكرة ١	الكرة ٢
س٣	حسب الشكل أدناه، أي مما يلي يمثل المواد الجيدة في توصيل الحرارة؟	
أ	١، ٣، ٤	ب
ج	١، ٥، ٤	د
المؤشر ٢	يعطي أمثلة على الطاقة الحرارية وأثارها على حياته اليومية. الصف الثاني متوسط الفصل الأول (3-2-2) الحرارة وتحولات المادة.	
س٤	أربعة أكواب ورقية مغلقة بمواد مختلفة، ملئت بماء ساخن، وبعد مضي ١٥ دقيقة تم قياس درجة حرارة الماء في كل كوب، وسجل النتائج كما هو موضح في الجدول أدناه. أي مما يلي يمثل المادة التي تحتفظ بحرارة الماء وقتاً أقل؟	
أ	المادة (أ)	ب
ج	المادة (ج)	د

س ٥	عند ذهابك للمدرسة صباحاً لاحظت وجود قطرات من الماء على زجاج السيارة. ما سبب ذلك؟ 																	
أ	التكثف	ب	التبخر															
ج	الغليان	د	التسامي															
المؤشر ٣	يصف العلاقة بين الطاقة الحرارية ودرجة الحرارة. الصف الثاني متوسط الفصل الأول (2-2-3) الحرارة وتحولات المادة.																	
س ٦	أي مما يلي يصف الرسم البياني لتغير درجة الحرارة مع الزمن لعينة من الماء بدرجة حرارة الغرفة الى درجة الغليان؟ 																	
أ	الشكل (أ)	ب	الشكل (ب)															
ج	الشكل (ج)	د	الشكل (د)															
س ٧	غلف طالب أربعة كؤوس زجاجية بمواد مختلفة، ثم قام بملئها بماء ساخن، بعد مضي ١٥ دقيقة قام بقياس درجة حرارة الماء في كل كأس، وسجل النتائج كما هو موضح في الجدول الآتي. أي مما يلي يمثل المادة التي تحتفظ بحرارة الماء وقتاً أطول؟ <table><tr><th>المادة</th><th>درجة حرارة الماء الابتدائية</th><th>درجة حرارة الماء بعد ١٥ دقيقة</th></tr><tr><td>أ</td><td>١٥٨ °ف</td><td>٩٥ °ف</td></tr><tr><td>ب</td><td>١٥٨ °ف</td><td>١٢٢ °ف</td></tr><tr><td>ج</td><td>١٥٨ °ف</td><td>٤٥ °س</td></tr><tr><td>د</td><td>١٥٨ °ف</td><td>٥٥ °س</td></tr></table>			المادة	درجة حرارة الماء الابتدائية	درجة حرارة الماء بعد ١٥ دقيقة	أ	١٥٨ °ف	٩٥ °ف	ب	١٥٨ °ف	١٢٢ °ف	ج	١٥٨ °ف	٤٥ °س	د	١٥٨ °ف	٥٥ °س
المادة	درجة حرارة الماء الابتدائية	درجة حرارة الماء بعد ١٥ دقيقة																
أ	١٥٨ °ف	٩٥ °ف																
ب	١٥٨ °ف	١٢٢ °ف																
ج	١٥٨ °ف	٤٥ °س																
د	١٥٨ °ف	٥٥ °س																
أ	المادة (أ)	ب	المادة (ب)															
ج	المادة (ج)	د	المادة (د)															

ناتج التعلم (٢): فهم آلية انتقال وتوصيل الحرارة بين الأجسام، وقياس درجة الحرارة.

المؤشر ١	يفسر انتقال وتوصيل الحرارة بين الأجسام. الصف الثاني متوسط - (11-6-2) انتقال الحرارة.	س ١
أ	لديك مادتين فلزيتين درجة حرارتهما مختلفة وضعا فوق بعضهما، حدد اتجاه انتقال الحرارة؟	س ١
ب	من الأقل إلى الأعلى	ب
ج	لا تنتقل الحرارة	د
س ٢	النتيجة التي يحاول أن يصل اليها الطالب من خلال التجربة التالية هي:	
		
أ	الخشب موصل جيد للحرارة	ب
ج	كلاهما موصل جيد للحرارة	د
س ٣	في الشكل المجاور؛ يتحول الماء من حالته الصلبة إلى حالته السائلة، فما هو تأثير الطاقة الحرارية المكتسبة على خصائص ذرات الماء	
		
أ	تقل الحركة والسرعة والمسافة	ب
ج	تقل الحركة والسرعة وتزداد المسافة	د
المؤشر ٢	يقارن بين طرق انتقال وتوصيل الطاقة الحرارية بين الأجسام. الصف الثاني متوسط (11-6-2) انتقال الحرارة.	
س ٤	حسب الشكل المجاور، أي مما يلي يمثل طرق انتقال الطاقة الحرارية بين الأجسام؟	
		
أ	١- الإشعاع ٢- التوصيل ٣- الحمل	ب
ج	١- التوصيل ٢- الإشعاع ٣- الحمل	د
س ٥	الشكل المجاور؛ يصف انتقال الطاقة الحرارية بواسطة:	
		
أ	التوصيل الحراري	ب
ج	الحمل الحراري القسري	د
	الإشعاع الحراري	
	الحمل الحراري الطبيعي	

أي العمليات الآتية تنتقل من خلالها الطاقة الحرارية من الشمس إلى الأرض:			س٦
الحمل الحراري	ب	التوصيل	أ
الإشعاع	د	التبخير	ج
ما الظاهرة الفيزيائية الموضحة في الصورة أدناه؟ 			س٧
التوصيل الحراري	ب	الإتكماش الحراري	أ
التمدد الحراري	د	الحمل الحراري	ج

المؤشر ٣	يميز بين المواد بناء على درجة توصيلها للحرارة. الصف الثاني متوسط الفصل الثالث (11-6-2) انتقال الحرارة.		
س ٨	يوضح الشكل أدناه العلاقة بين درجة الحرارة والتغير في الحالة الفيزيائية للمادة، أي الرموز تمثل المواد عند تغير حالتها دون أن يطرأ أي تغيير على درجة حرارتها، على التوالي؟ 		
أ	أ ، ج	ب	ب ، د
ج	أ ، د	د	ج ، هـ
المؤشر ٤	يشرح طريقة تصميم مقياس درجة الحرارة. الصف الثاني متوسط - (11-6-1) درجة الحرارة.		
س ٩	مقياس الحرارة المقسم إلى ١٨٠ قسم بين درجة تجمد الماء وغليانه هو:		
أ	المقياس المنوي	ب	المقياس الفهرنهايتي
ج	المقياس السليزيوس	د	مقياس كالفن
س ١٠	مقياس الحرارة المقسم (بين درجة تجمد الماء وغليانه) إلى أكثر من ١٠٠ قسم هو؟		
أ	المقياس المنوي	ب	المقياس الفهرنهايتي
ج	المقياس السليزيوس	د	مقياس كالفن

المؤشر ٥	يقارن بين خصائص مقاييس درجة الحرارة (السليسيوس، الفهرنهايتي، الكالفن) ويحول بينها رياضياً. الصف الثاني متوسط الفصل الثالث (11-6-1) درجة الحرارة.		
س ١١	إذا كان درجة الحرارة ٢٠٠ سلسيوس، فكم تساوي على مقياس ؟ 		
أ	٣٧٣ درجة	ب	٢٧٣ درجة
ج	٤٧٣- درجة	د	٤٧٣ درجة

المجال الفرعي: (٤) الطاقة

نواتج التعلم (٣): فهم الحرارة النوعية والعوامل المؤثرة فيه.

المؤشر ١	يوضح مفهوم الحرارة النوعية .والعوامل المؤثرة فيه. الصف الثاني متوسط - (١١-٦-١) درجة الحرارة.																	
س١	مقدار الطاقة الحرارية اللازمة لرفع درجة حرارة ١كجم من المادة درجة سيلبوزية واحدة تعبر عن...																	
أ	الطاقة الحرارية	ب	الحرارة النوعية															
ج	درجة الحرارة	د	الطاقة الميكانيكية															
س٢	إذا علمت أن الحرارة النوعية للماء تساوي ١٨٠٤جول/كجم، فما مقدار الطاقة الحرارية اللازمة لرفع كمية من الماء كتلتها تساوي ٥٠٠جم بمقدار درجة سيلوسية واحدة؟																	
أ	٨٣٦٠	ب	٤١٨٠															
ج	٢٠٩٠	د	١٠٤٥															
المؤشر ٢	يصف العلاقة بين الموصلات الحرارية والحرارة النوعية.																	
س٣	يوضح الشكل أدناه الحرارة النوعية لبعض المواد التي تصنع منها أواني الطبخ، أي الأواني توصل الحرارة بشكل عال عند تعرضها لدرجة حرارة مخفضة؟																	
																		
أ	١	ب	٢															
ج	٣	د	٤															
س٤	عمل مهندس على تصميم جهاز تسخين ويريد اختيار واحداً من المواد الموضحة في الجدول أدناه؛ لاستخدامها في تسخين الماء، أي الخيارات سيحقق أقصى توصيل حراري؟																	
	<table><tr><th>المادة</th><th>١</th><th>٢</th><th>٣</th><th>٤</th></tr><tr><td>الحرارة النوعية</td><td>عالي</td><td>عالي</td><td>منخفض</td><td>منخفض</td></tr><tr><td>التوصيل الحراري</td><td>منخفض</td><td>عالي</td><td>منخفض</td><td>عالي</td></tr></table>			المادة	١	٢	٣	٤	الحرارة النوعية	عالي	عالي	منخفض	منخفض	التوصيل الحراري	منخفض	عالي	منخفض	عالي
المادة	١	٢	٣	٤														
الحرارة النوعية	عالي	عالي	منخفض	منخفض														
التوصيل الحراري	منخفض	عالي	منخفض	عالي														
أ	١	ب	٢															
ج	٣	د	٤															
س٥	يعمل مهندس على تصميم دراجة نارية ويريد اختيار واحدا من المواد لموضحة في الجدول أدناه لاستخدامها في عزل حرارة المحرك على الأجزاء المجاورة لها أي الخيارات سيحقق أقصى عزل حراري؟																	
	<table><tr><th>المادة</th><th>١</th><th>٢</th><th>٣</th><th>٤</th></tr><tr><td>الحرارة النوعية</td><td>عالي</td><td>عالي</td><td>منخفض</td><td>منخفض</td></tr><tr><td>التوصيل الحراري</td><td>منخفض</td><td>عالي</td><td>منخفض</td><td>عالي</td></tr></table>			المادة	١	٢	٣	٤	الحرارة النوعية	عالي	عالي	منخفض	منخفض	التوصيل الحراري	منخفض	عالي	منخفض	عالي
المادة	١	٢	٣	٤														
الحرارة النوعية	عالي	عالي	منخفض	منخفض														
التوصيل الحراري	منخفض	عالي	منخفض	عالي														
أ	١	ب	٢															
ج	٣	د	٤															

س ٦ يوضح الجدول المجاور الحرارة النوعية لبعض المواد الصلبة العملية المستخدمة في البناء أي المواد توصل الحرارة أكبر عند تعرضها لدرجة حرارة مخفضة؟

رقم المادة	المادة	الحرارة النوعية
١	الخرسانة	٨٨٠ جول/كجم.كالفن
٢	الرمل	٨٢٥ جول/كجم.كالفن
٣	طوب بناء	٨٤٠ جول/كجم.كالفن
٤	الجبس	١٠٩٠ جول/كجم.كالفن

أ	١	ب	٢
ج	٣	د	٤
س ٧	إذا علمت أن الحرارة النوعية للماء تساوي ٤١٨٠ جول / كجم . فما مقدار الطاقة الحرارية اللازمة لرفع كمية من الماء كتلتها ٥٠٠ جرام بمقدار درجة سيلوسية واحدة؟		
أ	٨٣٦٠	ب	٤١٨٠
ج	٢٠٩٠	د	١٠٤٥

ناتج التعلم (٤) : التمييز بين الطاقة الحركية للجسم والطاقة الكامنة والعوامل المؤثرة فيهما.

يقارن بين خصائص الطاقة الحركية للجسم والطاقة الكامنة والعوامل المؤثرة في كل نوع .
الصف الثاني متوسط الفصل الأول (4-2-2) تحولات الطاقة.

حسب الجدول أدناه، في أي الحالات التالية تكون الطاقة الحركية أقل؟

الحالة	السرعة (م/ث)	الكتلة (كجم)
الأولى	١	٦
الثانية	٢	٥
الثالثة	١	٤
الرابعة	٣	٣

س ١

الثانية

ب

الأولى

الرابعة

د

الثالثة

يعطي أمثلة من واقع حياته اليومية على التحول من طاقة حركية إلى كامنة والعكس.
الصف الثاني متوسط الفصل الأول (4-2-2) تحولات الطاقة.

أي مما يلي يحدث عنه تحول الطاقة الكامنة إلى طاقة حركية؟



ب



أ



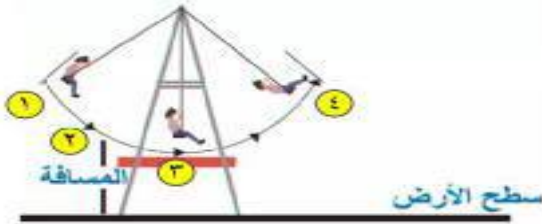
د



ج

يستنتج العلاقة الخطية وغير الخطية بين الطاقة الحركية وكتلة الجسم المتحرك وسرعته، والتعبير عنها رياضياً.
الصف الثاني متوسط الفصل الأول (4-2-2) تحولات الطاقة.

حسب الشكل أدناه، أي المواقع تحمل أعلى قدر من الطاقة الحركية؟



س ٣

٢

ب

١ و ٢

١ و ٤

د

٣

يحسب الطاقة الحركية والكامنة للأجسام، ويستنتج العلاقة بينهما.
الصف الثاني متوسط الفصل الأول (4-2-2) تحولات الطاقة.

إذا كانت طاقة الوضع لغاز في أنبوبة تساوي ٣٠ وطاقته الحركية تساوي ٢٠ فما مقدار الطاقة الحرارية له؟

س ٤

٢٠

ب

١٠

٥٠

د

٣٠

ج

يتنبأ بالعلاقة بين طاقة الوضع وارتفاع الجسم عن سطح الأرض. الصف الثاني متوسط الفصل الأول (4-2-2) تحولات الطاقة. أي الدرجين له طاقة وضع أقل، ولماذا؟			المؤشر هـ
			س هـ
الدرج (ب)، لأن طاقة الوضع تزداد مع الارتفاع	ب	الدرج (أ)، لأن طاقة الوضع تزداد مع الارتفاع	أ
متساويان لأن الارتفاع لا يؤثر على طاقة الوضع	د	متساويان لأن الارتفاع لا يؤثر على طاقة الوضع	ج
أي الحالات التالية تكون طاقة الوضع أكبر مايمكن لراكب الدراجة؟ 			س ٦
٢	ب	١	أ
٤	د	٣	ج
تعمل السيارة الموضحة في الصورة بواسطة البطاريات الكهربائية، وعندما تنطلق فإن البطارية تطلق طاقة كهربائية، وتتحول بعد ذلك الى اشكال متعددة من الطاقة. ما نوع الطاقة المخزنة في بطارية السيارة؟ 			س ٧
حركية	ب	ضوئية	أ
حرارية	د	كيميائية	ج

المجال الفرعي: (٤) الطاقة

ناتج التعلم (٥): فهم قانون حفظ الطاقة أثناء تحولاتها واقتراح طرق لتوليد الطاقة.

المؤشر ١
يضرِب أمثلة من بينته توضح مفهوم تحول الطاقة من شكل إلى آخر.
الصف الثاني متوسط الفصل الأول (2-2-4) تحولات الطاقة.

س١
حينما تقفز، ما تحولات الطاقة التي ستحدث في جسمك؟



تحول الطاقة الضوئية إلى طاقة كامنة

ب

تحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة ضوئية

أ

تحول الطاقة الضوئية إلى حرارية

د

تحول الطاقة الكيميائية إلى حركية

ج

س٢
أي التحولات يحدث في محرك السيارة عندما تتوقف عن الحركة؟



س٢

كيميائية ← ميكانيكية

ب

ميكانيكية ← حرارية

أ

كيميائية ← صوتية

د

كيميائية ← ضوئية

ج

س٣
أي من التحولات التالية هو تحول من طاقة كيميائية إلى حركية؟

س٣

اشعال الشمعة

ب

التمثيل الضوئي

أ

عداء قطع مسافة ١٠٠ م

د

سقوط كرة من أعلى برج

ج

س٤
أي مما يلي يمثل نوع تحول الطاقة الذي يحدث داخل عضلات جسم الإنسان عند ممارسة الرياضة؟

س٤

كيميائية إلى حركية

ب

حرارية إلى حركية

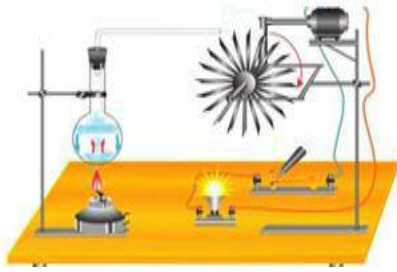
أ

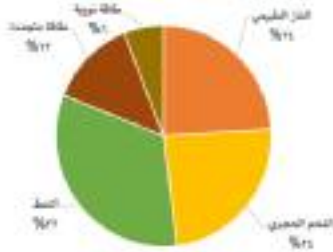
حركية إلى كيميائية

د

كيميائية إلى حرارية

ج

المؤشر ٢			يتتبع سلسلة لأحد تطبيقات تحويلات الطاقة التقنية أو الطبيعية ويطبق قانون حفظ الطاقة فيها. الصف الثاني متوسط الفصل الأول (4-2-2) تحويلات الطاقة.	
س٥			أي مما يلي يمثل تحويلات الطاقة الموضحة في الشكل أدناه؟ 	
أ	كيميائية ← حركية ← كهربائية ← ضوئية	ب	كامنة ← حركية ← كهربائية ← ضوئية	
ج	كيميائية ← كهربائية ← حركية ← ضوئية	د	ضوئية ← كهربائية ← حركية ← كيميائية	
س٦			قذف لاعب كرة كما في الشكل المجاور؛ ماهي تحويلات الطاقة في الكرة منذ لحظة انطلاقها إلى لحظة وصولها للأرض؟ 	
أ	حركية - وضع	ب	وضع - حرارية - وضع	
ج	حركية - وضع - حركية	د	وضع - حركية - وضع	
س٧			أي مما يلي يمثل تحويلات الطاقة الموضحة في الشكل أدناه؟ 	
أ	ضوئية ← كيميائية ← حرارية ← حركية ← كهربائية ← ضوئية	ب	كامنة ← ضوئية ← حركية ← كهربائية ← ضوئية	
ج	حرارية ← كيميائية ← كهربائية ← حركية ← ضوئية	د	ضوئية ← كهربائية ← حركية ← كيميائية ← ضوئية	
المؤشر ٣			يقترح طرقاً لتوليد الطاقة من الموارد الطبيعية المتجددة وغير المتجددة اعتماداً على آلية توليد الطاقة. الصف الثاني متوسط الفصل الأول (4-2-2) تحويلات الطاقة.	
س٨			حسب الشكل المجاور، أي العبارات التالية توضح الموارد المتجددة: 	
أ	النفط والغاز والكتلة الحيوية وضوء الشمس	ب	الغاز والمطر والطاقة النووية والرياح	
ج	الفحم والطاقة النووية والمد والجزر والمطر	د	الرياح والكتلة الحيوية والمطر وضوء الشمس	



يبين الشكل أدناه مصادر الطاقة.
أيا من المواد التي تزودنا بـ ٨١٪ من الطاقة غير المتجددة؟

س ۹

أ	نפט، فحم حجري، غاز طبيعي	ب	نפט، طاقة نووية، طاقة متجددة
ج	نפט، غاز طبيعي، طاقة متجددة	د	فحم حجري، غاز طبيعي، طاقة نووية

الاهتزازات والموجات

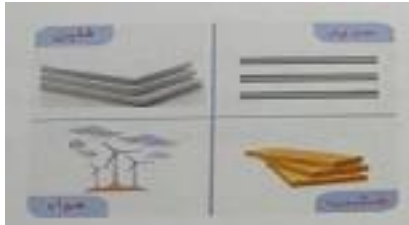
المؤشرات	ناتج التعلم ١:
١ يشرح مفهوم الموجة الصوتية نظريا وبالرسم.	فهم سلوك موجات الصوت والخصائص المميزة لها .
٢ يحدد نوع الموجة الصوتية (طولية ام مستعرضة)	
٣ يصف خصائص الموجات الصوتية (الطول الموجي، التردد، السعة) رياضيا وبيانيا.	
٤ يميز بين شدة الصوت وحدته وعلو	
٥ يفسر حدوث الصدى وتطبيقاته في الحياة اليومية.	
المؤشرات	ناتج التعلم ٢:
١ يشرح مفهوم الموجة الضوئية نظريا وبالرسم، ويحدد نوعها (طولية ام مستعرضة)، ويصف خصائص موجات الضوء (الطول الموجي، التردد، السعة) رياضيا وبيانيا.	فهم سلوك موجات الضوء، والخصائص المميزة لها، والتطبيقات المصاحبة لها
٢ يفسر رؤية الألوان اعتمادا على خصائص الموجات الضوئية عند انتقالها عبر الأوساط المادية.	
٣ يشرح بالأمثلة تطبيقات الطيف الكهرومغناطيسي للضوء في الحياة اليومية	
٤ يفسر انعكاس، وانكسار، وامتصاص الضوء من خلال انتقاله عبر الأوساط المختلفة.	
٥ يشرح مفهوم الموجة الضوئية نظريا وبالرسم، ويحدد نوعها (طولية ام مستعرضة)، ويصف خصائص موجات الضوء (الطول الموجي، التردد، السعة) رياضيا وبيانيا.	

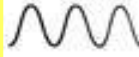
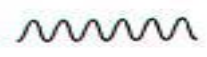
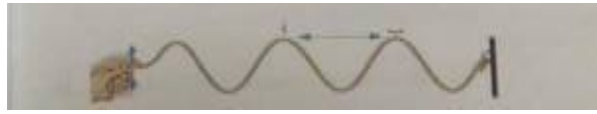
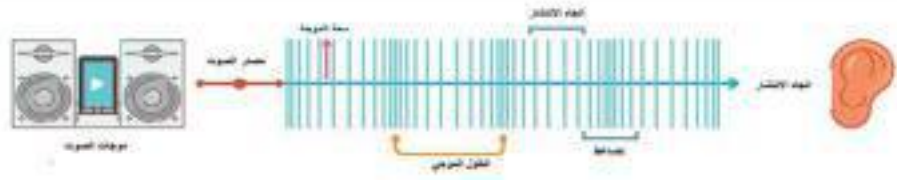
إثراء واختبار

الاختبارات	الإثراءات	ناتج التعلم ١:
		فهم سلوك موجات الصوت والخصائص المميزة لها .
		ناتج التعلم ٢:
		فهم سلوك موجات الضوء، والخصائص المميزة لها، والتطبيقات المصاحبة لها.

المجال الفرعي: الموجات والاهتزازات.

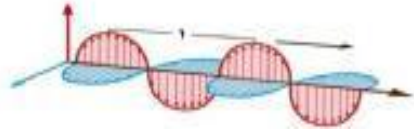
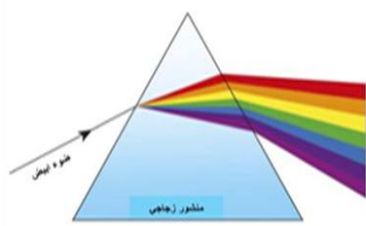
ناتج التعلم (١) : فهم سلوك موجات الصوت والخصائص المميزة لها .

المؤشر ١	يشرح مفهوم الموجة الصوتية نظرياً وبالرسم . الصف الثاني متوسط - الموجات الصوتية (2-6-12)		
س ١	ناقوس زجاجي كما في الشكل أدناه، إذا تم تفريغه من الهواء، فماذا نتوقع أن يحدث أثناء التفريغ؟		
أ	يضعف صوت الجرس، وتزداد إضاءة المصباح.	ب	يضعف صوت الجرس، ولا تتأثر إضاءة المصباح.
ج	لا يتأثر صوت الجرس، وتقل إضاءة المصباح.	د	لا يتأثر كل من صوت الجرس، وإضاءة المصباح.
س ٢	يوضح الشكل الأدنى انتقال الموجات الصوتية في وسط مادي. أي مما يلي تمثل النقطتين (١)، (٢) على الترتيب:		
أ	(١) تخلخلات، (٢) تضغطات	ب	(١) ارتدادات، (٢) تخلخلات
ج	(١) تضغطات، (٢) تخلخلات	د	(١) تخلخلات، (٢) ارتدادات
س ٣	الترتيب الصحيح للأوساط الموضحة في الشكل أدناه حسب قدرتها على نقل الصوت من الأعلى إلى الأقل هو:		
أ	الحديد - الخشب - الفلين - الهواء.	ب	الهواء - الحديد - الخشب - الفلين.
ج	الهواء - الفلين - الخشب - الحديد.	د	الحديد - الفلين - الهواء - الخشب.
المؤشر ٢	يحدد نوع الموجة الصوتية (طولية أم مستعرضة). الصف الثاني متوسط - الموجات الصوتية (2-6-12)		
س ٤	تنتقل الموجات الصوتية في الأوساط المادية على شكل :		
أ	تضاغط وتخلخل في وسط مادي	ب	قمة وقيعان في وسط مادي
ج	تضاغط وتخلخل في الفراغ	د	قمة وقيعان في الفراغ
س ٥	تنتقل الموجات الصوتية في الأوساط المادية على شكل :		
أ	موجات طولية	ب	موجات مستعرضة
ج	موجات سطحية	د	موجات كهرومغناطيسية

المؤشر ٣			يصف خصائص الموجات الصوتية (الطول الموجي، التردد، السعة) رياضياً وبيانياً. الصف الثاني متوسط - الموجات الصوتية (2-6-12)
س ٦			أي الموجات الموقوفة في الشكل لها طاقة أعلى؟
أ	ب		
ج	د		
س ٧			حسب الشكل أدناه تسمى المسافة بين النقطتين أ وب:
			
أ	ب	قصر الموجة	سرعة الموجة
ج	د	طول الموجة	تردد الموجة
المؤشر ٤			يميز بين شدة الصوت وحدته وعلوه. الصف الثاني متوسط - الموجات الصوتية (2-6-12).
س ٨			تنخفض شدة الصوت كلما: :
			
أ	ب	قلت سعة موجاته	اقتربنا من مصدر الصوت
ج	د	زاد علو الصوت	زادت حدته بوحدة الديسبل
المؤشر ٥			يفسر حدوث الصدى وتطبيقاته في الحياة اليومية. الصف الثاني متوسط - الموجات الصوتية (2-6-12).
س ٩			يوضح الشكل أدناه، إحدى الظواهر الناتجة عن الموجات الصوتية، أي خيار مما يلي لا تحدث فيه هذه الظاهرة:
			
أ	ب	الجبال	القباب
ج	د	الكهوف	الصحراء

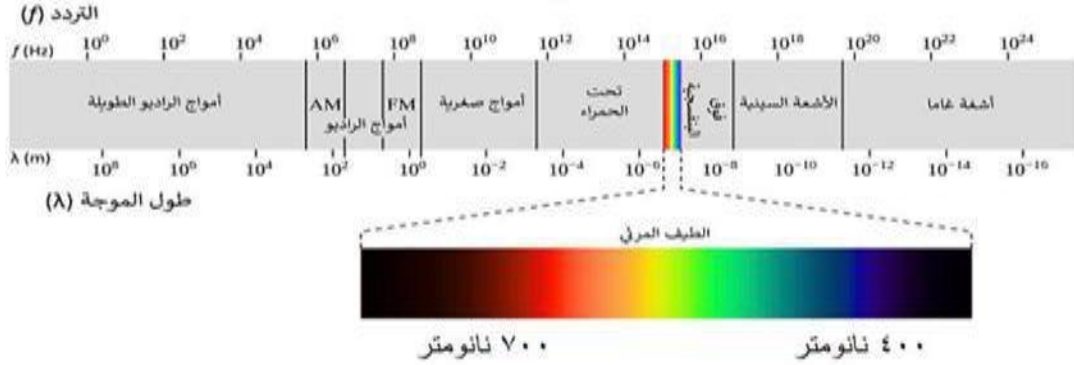
المجال الفرعي: الموجات والاهتزازات.

ناتج التعلم (٢) : فهم سلوك موجات الضوء، والخصائص المميزة لها، والتطبيقات المصاحبة لها .

المؤشر ١	يشرح مفهوم الموجة الضوئية نظرياً وبالرسم، ويحدد نوعها (طولية أم مستعرضة)، ويصف خصائص موجات الضوء (الطول الموجي، التردد، السعة) رياضياً وبيانياً. الصف الثاني متوسط (3-6-12)
س ١	الضوء هو شعاع مرئي ذو طاقة عالية تنتشر بسرعة تقارب ٣٠٠ ألف كيلو متر في الثانية الواحدة، وهو مثال على الموجات:
أ	المستعرضة
ب	الطولية
ج	الكهرومغناطيسية
د	السطحية
س ٢	في الشكل أدناه يشير الرقم (١) المرسوم بين نقطتين في الموجة الكهرومغناطيسية ؟ 
أ	طاقة الموجة
ب	الطول الموجي
ج	التردد
د	سرعة الموجة
س ٣	كيف يمكن حساب سرعة الموجة الكهرومغناطيسية؟
أ	يضرب الطول الموجي في التردد
ب	يقسم الطول الموجي على التردد
ج	يجمع الطول الموجي مع التردد
د	يطرح الطول الموجي من التردد
المؤشر ٣	يفسر رؤية الألوان اعتماداً على خصائص الموجات الضوئية عند انتقالها عبر الأوساط المادية. الصف الثاني متوسط (3-6-12)
س ٤	إذا سلط خالد كشاف ضوئي على منشور زجاجي، فأين لون سينحرف بشكل أقل؟ 
أ	الأحمر، لأن طوله الموجي كبير
ب	الأزرق، لأن طوله الموجي كبير
ج	الأحمر، لأن طوله الموجي صغير
د	الأزرق، لأن طوله الموجي صغير

المؤشر ٤
يشرح بالأمثلة تطبيقات الطيف الكهرومغناطيسي للضوء في الحياة اليومية.
الصف الثاني متوسط (12-6-3)

قرأت هند مقال عن الطيف الكهرومغناطيسي. من خلال الرسم أدناه، أي العبارات التالية صحيحة؟



س ٥

الموجات تحت الحمراء ذات طول موجي قصير

ب

الموجات تحت الحمراء ذات طول موجي قصير

أ

أشعة جاما ذات طول موجي قصير

د

أشعة (X) ، ذات تردد منخفض

ج

المؤشر ٥
يفسر انعكاس، وانكسار، وامتصاص الضوء من خلال انتقاله عبر الأوساط المختلفة.
الصف الثاني متوسط (12-6-3)

تراقب هدى البجعات من خلف الحاجز، ما هي الظاهرة التي تساعد على رؤية البجع؟



س ٦

تحلل الضوء

ب

انكسار الضوء

أ

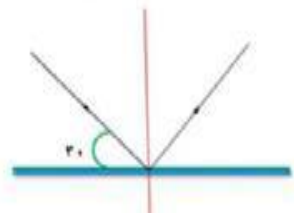
حيود الضوء

د

انعكاس الضوء

ج

سلطت هند ضوء ليزر على سطح مرآة كما في الشكل الذي أدناه، فإن زاوية الانعكاس تساوي؟



س ٧

٤٠

ب

٣٠

أ

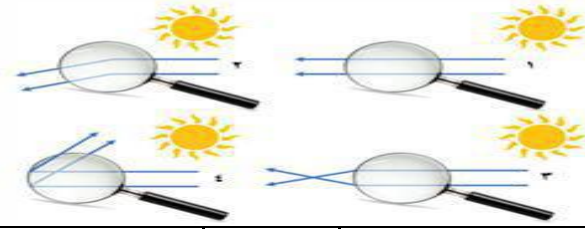
٦٠

د

٥٠

ج

أي الرسوم التوضيحية، تظهر ماسيحدث للضوء عند مروره بعدسة مكبرة ؟



س ٨

أ	١	ب	٢
ج	٣	د	٤

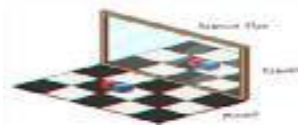
أي الظواهر الفيزيائية التالية تعبر بشكل صحيح عما حدث لاتجاه السهم في التجربة الموضحة في الشكل أدناه ؟



س ٩

أ	الانعكاس	ب	الحيود
ج	الانكسار	د	التشتت

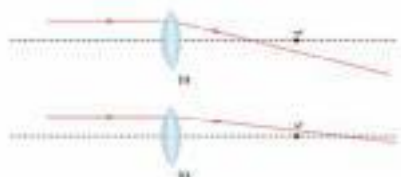
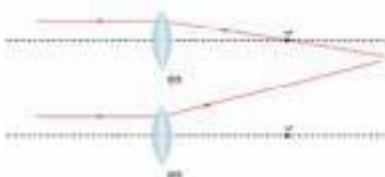
من الشكل أدناه أي مما يلي يوضح الصورة الصحيحة للمفتاح في مرآة مستوية؟



س ١٠

أ	صورة المفتاح ١	ب	صورة المفتاح ٢
ج	صورة المفتاح ٣	د	صورة المفتاح ٤

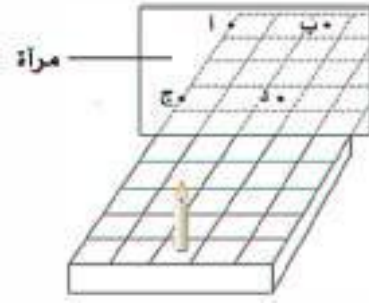
يوضح كل شكل من الأشكال الآتية، شعاعاً يمر بعدسة محدبة رقيقة. النقطة المشار إليها بالحرف ب هي بؤرة العدسة. قبل أن يمر الشعاع بالعدسة، كان موازياً للمحور الأصلي للعدسة. ما الشكل الذي يوضح مسار الشعاع بعد مروره بالعدسة ؟



س ١١

أ	١	ب	٢
ج	٣	د	٤

وضعت شمعة على شبكة مخططة أمام مرآة كما هو مبين في الشكل أدناه. في أي نقطة سوف تظهر صورة الشمعة ؟



س ١٢

النقطة أ	ب	النقطة ب	أ
النقطة ج	د	النقطة د	ج
يوضح الشكل الآتي عين راصد يرى انعكاس جسم في مرآة ، عند أي نقطة من النقاط التالية يمكن رؤية صورة الجسم؟			
النقطة ب	ب	النقطة أ	أ
النقطة د	د	النقطة ج	ج
س ١٤ ترى العين القلم باللون الأزرق وذلك بسبب:			
انعكاس اللون المرئي الأزرق من القلم	ب	امتصاص القلم للون المرئي الأزرق	أ
انكسار اللون الأزرق عند مروره في القلم	ج	أن القلم يشع لوناً أزرق مرئياً	ج



علوم الأرض والفضاء



الكون والنظام الشمسي

المؤشرات		ناتج التعلم ١:
١	يوضح الوسائل والتقنيات والأدوات المستخدمة في استكشاف الفضاء ويذكر أبرز الرحلات الفضائية.	وصف بعض الأساليب والتقنيات والأدوات المستخدمة في استكشاف الكون وتقويم المعلومات المستكشفة عنه.
٢	يشرح إحدى وسائل استكشاف الكون ويوضح خصائصها الأساسية وأبرز مميزاتا	
٣	ينظم ويحلل البيانات والمعلومات المتوافرة عن اتساع الكون وفخامتها وعلى أعداد المجرات ومسافاتها الكونية ومساراتها لتوفير شواهد وأدلة عليها.	
المؤشرات		ناتج التعلم ٢:
١	يوضح بعض أدوات ووسائل استكشاف المجموعة الشمسية.	تحليل المعلومات المرتبطة بحركة الأجرام السماوية والمواقع الظاهرية والنسبية لها، واستنتاج الظروف السائدة بهما.
٢	يصف الظروف المناخية السائدة ببعض كواكب المجموعة الشمسية.	
٣	يحلل المعلومات المرتبطة بحركة الأجرام السماوية عبر السماء لمعرفة المواقع الظاهرية والنسبية لها.	
٤	يقوم المعلومات الداعمة أو النافية لوجود الحياة خارج كوكب الأرض.	

إثراء واختبار

الاختبارات	الاثراءات	نواتج التعلم	
		<u>(السادس)</u> علوم الأرض والفضاء	١
		<u>(السابع)</u> النظام الأرضي	٢
		<u>(الثامن)</u> الأرض والنشاط البشري	٣

المجال: علوم الأرض والفضاء المجال الفرعي: ١ الكون والنظام الشمسي			
ناتج التعلم (١) : وصف بعض الأساليب والتقنيات والأدوات المستخدمة في استكشاف الكون وتقويم المعلومات المستكشفة عنه. .			
المؤشر ١	يوضح الوسائل والتقنيات والأدوات المستخدمة في استكشاف الفضاء ويذكر أبرز الرحلات الفضائية الصف - الثاني متوسط ٢-٨-٤ الفضاء والنجوم والمجرات		
س ١	من المناظير التي تستخدم في استكشاف الفضاء، المنظار..		
أ	الكاسر	ب	المركب
ج	البسيط	د	الإلكتروني
س ٢	أي من هذه المناظير الفلكية التالية يعتمد عملها على العدسات، وتساعد العلماء على دراسة الفضاء؟		
أ	الكاسر	ب	العاكس
ج	الراديو	د	البصري
المؤشر ٢	يشرح إحدى وسائل استكشاف الكون ويوضح خصائصها الأساسية وأبرز مميزاتا الصف - الثاني متوسط ٢-٨-٤ الفضاء والنجوم والمجرات		
س ٣	أي مما يلي يمثل سبب تفضيل العلماء دراسة الفضاء عن طريق التلسكوبات الفضائية مثل تلسكوب هابل على غيره من الأجهزة؟		
أ	حرية حركتها	ب	تجنب تأثير الغلاف الجوي
ج	تجنب حوادث التصادم	د	قلة تكلفتها
س ٤	أي من هذه المناظير الفلكية تحتوي على مستقبل يتلقى الأشعة الكهرومغناطيسية، ويحولها إلى معلومات تساعد العلماء على دراسة الفضاء؟		
أ	الكاسر	ب	العاكس
ج	الراديو	د	البصري
المؤشر ٣	ينظم ويحلل البيانات والمعلومات المتوافرة عن اتساع الكون وفخامتها وعلى أعداد المجرات ومسافات الكونية ومساراتها لتوفير شواهد وأدلة عليها. الصف - الثاني متوسط ٢-٨-٤ الفضاء والنجوم والمجرات		
س ٥	أي مما يلي يمثل أفضل الطرق لقياس المسافات بين المجرات في الكون؟		
أ	سرعة الضوء	ب	شدة الضوء
ج	شدة الصوت	ج	قوة الإشعاع
س ٦	حدد أنواع المجرات في الشكل أدناه؟ 		
أ	(١) حلزونية (٢) إهليلجية (٣) غير منتظمة	ب	(١) حلزونية (٢) غير منتظمة (٣) إهليلجية
ج	(١) إهليلجية (٢) حلزونية (٣) غير منتظمة	د	(١) غير منتظمة (٢) إهليلجية (٣) حلزونية
س ٧	ما أفضل تقدير لعدد المجرات في الكون؟		
أ	واحدة	ب	آلاف
ج	الملايين	د	المليارات

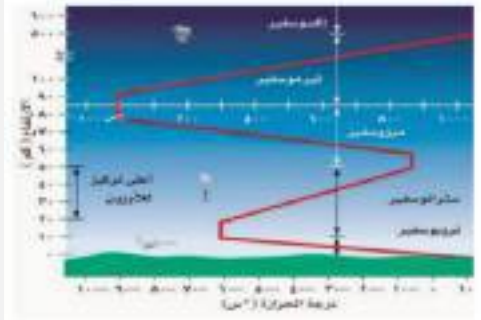
المجال الفرعي: ٢ الكون والنظام الشمسي			
نتائج التعلم (٢) : تحليل المعلومات المرتبطة بحركة الأجرام السماوية والمواقع الظاهرية والنسبية لها. واستنتاج الظروف السائدة بهما...			
المؤشر ١	يوضح بعض أدوات ووسائل استكشاف المجموعة الشمسية. الصف - الثاني متوسط ٢-٨-٤ الفضاء والنجوم والمجرات		
س٧	يتكون النظام الشمسي من..		
أ	الشمس والأرض والقمر	ب	الشمس والأجرام السماوية التي تدور حولها
ج	الشمس والأرض	د	الأرض والكواكب والأقمار والكويكبات
المؤشر ٢	يصف الظروف المناخية السائدة ببعض كواكب المجموعة الشمسية. الصف - الثاني متوسط ٢-٨-٤ الفضاء والنجوم والمجرات		
س٣	بعد كوكب الزهرة أسخن كواكب المجموعة الشمسية؛ بالرغم من أن كوكب عطارد أقرب للشمس. أي مما يلي يمثل التفسير العلمي لذلك؟		
أ	ارتفاع الضغط الجوي على كوكب عطارد	ب	يحاط كوكب عطارد بغلاف جوي
ج	انخفاض الضغط الجوي على كوكب الزهرة	د	وجود سحب كثيفة تحبس الحرارة على كوكب الزهرة
س٤	أي مما يلي يمثل كوكب ١ من المجموعة الشمسية جهته المقابلة للشمس ساخنة جداً والجهة المعاكسة للشمس باردة جداً؟		
أ	الأرض	ب	زحل
ج	عطارد	د	المشتري
س٥	يطلق على كوكب الزهرة، (نجم الصباح)؛ بسبب:		
أ	انعكاس أشعة الشمس بسبب كثافة غلافه الجوي	ب	انكسار أشعة الشمس بسبب كثافة غلافه الجوي
ج	الغيوم الكثيفة التي تغلفه	د	ارتفاع حرارة سطحه
س٦	أي الأسباب التالية تفسر ارتفاع درجة حرارة الزهرة عن عطارد؟		
أ	قلة امتصاص الضوء بسبب نقص الغازات	ب	ارتفاع نسبة ثاني أكسيد الكربون في الغلاف الجوي للزهرة
ج	طول مدة دوران الزهرة حول الشمس	د	قلة سقوط الأشعة مباشرة على عطارد
المؤشر ٣	يحلل المعلومات المرتبطة بحركة الأجرام السماوية عبر السماء لمعرفة المواقع الظاهرية والنسبية لها. الصف - الثاني متوسط ٢-٨-٤ الفضاء والنجوم والمجرات		
س٧	أي مما يلي يمثل ترتيب الشمس والأرض والقمر عندما يحدث كسوف للشمس؟		
أ	القمر، الشمس، الأرض	ب	الشمس، القمر، الأرض
ج	الشمس، الأرض، القمر	د	الأرض، الشمس، القمر
س٨	من خلال الشكل التالي ماذا ينتج عن دوران الأرض؟		
أ	الفصول الأربعة	ب	تعاقب الليل والنهار
ج	المد والجزر	د	خسوف القمر

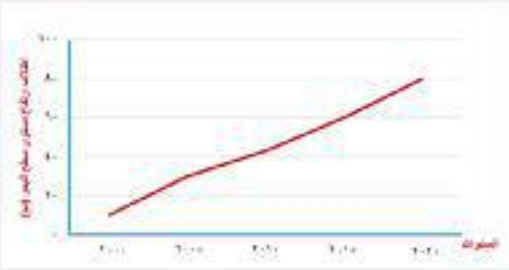
		حسب الصورة في الشكل المجاور، إذا افترضنا بأن المسافة بين الكواكب متساوية، فأَي الحالات التالية تكون فيها قوة الجذب بين الكواكب أقل؟	س ٩
٢	ب	١	أ
٤	د	٣	ج
ما سبب تغير شكل القمر بصورة منتظمة في كل شهر؟			س ١٠
القمر يدور حول محوره	ب	الأرض تدور حول محورها	أ
السحاب يغطي القمر	د	القمر يدور حول الأرض	ج
يتطلب وصول ضوء الشمس إلى الأرض ثمان دقائق في حين يتطلب وصول ضوء القمر إلى الأرض بنفس السرعة ١٥ ثانية فما السبب في ذلك؟			س ١١
لأن الشمس أبعد عن الأرض من القمر	ب	لأن الشمس هي المصدر الأساسي للضوء	أ
القمر أقرب إلى الشمس	د	الشمس أقرب إلى الأرض من القمر	ج
يقوم المعلومات الداعمة أو النافية لوجود الحياة خارج كوكب الأرض.			المؤشر ٤
الصف - الثاني متوسط ٢-٨-٤ الفضاء والنجوم والمجرات			
أي الكواكب التالية تصنف ضمن الكواكب الخارجية (الغازية) ؟			س ١٢
عطارد	ب	المشتري	أ
المريخ	د	الزهرة	ج
أي مما يلي يمثل أبعد كواكب المجموعة الشمسية والذي يغلف بمجموعة من الغايات أهمها الميثان مما يؤدي لاكتسابه اللون الأزرق؟			س ١٣
المشتري	ب	عطارد	أ
نبتون	د	المريخ	ج
تكتسب صخور كوكب المريخ اللون الاحمر بسبب وجود:			س ١٤
النحاس	ب	أكاسيد الحديد	أ
غاز الكلور	د	البوتاسيوم	ج

النظام الأرضي

المؤشرات	ناتج التعلم :
١ يصف التغيرات الناتجة عن ظاهرة انتقال الحرارة واحتباسها وتأثيراتها.	١-٢-٣-٥-٩
٢ يحلل البيانات لتحديد أوجه الشبه والاختلاف في درجات الحرارة في منطقته.	شرح أسباب التغيرات المناخية وتأثيرها والظواهر المرتبطة بها.
٣ يقدم أدلة على أسباب التغيرات المناخية في بعض أجزاء العالم وتبعاتها المستقبلية.	٢-٢-٣-٥-٩
١ يحدد معدلات ومواقع الكربون في أغلفة الأرض، ويوضح العمليات التي ينتقل بها دوريا	يوضح أهمية دورة الكربون وفائدتها جيولوجياً ووصف الظواهر المرتبطة بها.
٢ يصف الظواهر المرتبطة بعمليات انتقال الكربون عبر أغلفة الأرض والمواد المختلفة	٣-٢-٣-٥-٩
٣ يبين دور الكربون العضوي في حياة المخلوقات بعد موتها وأهميته وفائدته	وصف الدورات الطبيعية وتحديد مسبباتها وفوائدها
١ يشرح كيفية حدوث الدورات الطبيعية في البيئة المحلية ويحدد فائدتها	٤-٢-٣-٥-٩
٢ يحلل المعلومات والبيانات المتعلقة بالدورات الطبيعية وتأثيراتها في البيئة	وصف أنواع الصخور والمعادن وصفاتها واستخداماتها.
١ يحدد أنواع الصخور والمعادن وصفاتها واستخداماتها.	٥-٢-٣-٥-٩
٢ يصنف المعادن، ويقدم أمثلة للمقارنة لتحديد أوجه التشابه والاختلاف بينها	توضيح خصائص الصخور المختلفة وطرق تصنيفها ودورة تغيرها من نوع لآخر
٣ يشرح الخصائص المشتركة الأنواع المختلفة من الصخور تفيد في عملية تصنيفها والتمييز بينها	٦-٢-٣-٥-٩
١ يصنف الصخور النارية اعتماداً على خصائصها ومواقع نشأتها	توضيح أسباب الإجهادات المؤثرة في الصخور المكونة لباطن الأرض، ووصف الآثار الناتجة عنها
٢ يقارن أنواع الصخور المتحولة لتحديد أوجه الشبه والاختلاف في خصائصها	٧-٢-٣-٥-٩
٣ يوضح مميزات الصخور الرسوبية وطريقة نشأتها والطريقة المثلى لتصنيفها	تحليل المعلومات والبيانات المرتبطة بنظرية حركية الصفائح
٤ بين أهمية الكربون العضوي وفائدته، ودوره في حياة المخلوقات بعد موتها.	وانجراف القارات لتوقع نتائجها وفوائدها.
١ ينظم ويحلل البيانات والمعلومات المتوفرة عن اتساع الكون وفخامتها وعلى أعداد المجرات ومسافاتها الكونية ومساراتها لتوفير شواهد وأدلة عليها	
٢ يعرف الزلازل، والموجات الزلزالية وأنواعها، ويعرف بؤرة الزلزال والمركز السطحي للزلزال، ويميز من خلال الرسم كلا منهما.	
٣ يوضح الظواهر الناتجة عن الزلازل، ويفسر أسباب حدوثها، ويبين آثارها التدميرية ويشرح طرق السلامة منها	
٤ يعدد أشكال البراكين (الدرعية والمخروطية والمركبة وثوران الشقوق)، ويعرف كلا منها، ويميزها، ويذكر مثالا عليها.	
١ يعرف نظرية الصفائح الأرضية، ويبين تركيب ومكونات الصفائح الأرضية، ويعدد أقسامها (محيطية وقارية)، ويتعرف الغلاف الصخري والصفائح والغلاف المانع، ويميز شكل كل منها.	
٢ يوضح المقصود بحدود الصفائح المتحركة، ويعدد أنواعها (حدود تقارب وحدود تباعد وحدود جانبية أو تحويلية)، ويميز كل نوع منها.	
٣ يوضح علاقة مواقع البراكين ومراكز الزلازل بحدود الصفائح، ويبين أثر حدود الصفائح المتباعدة، ويعرف حفر الانهدام، ويذكر مثالا عليها	
٤ يوضح علاقة حدود الصفائح المتقاربة والمتباعدة بالزلازل والبراكين.	
٥ يفسر النتائج المتعلقة بأسباب حركة الصفائح وفوائدها والجانب الإيجابي منها.	

المجال: علوم الأرض والفضاء المجال الفرعي: ٢ النظام الأرضي			
ناتج التعلم (١) : شرح أسباب التغيرات المناخية وتأثيرها والظواهر المرتبطة بها			
المؤشر ١	يصف التغيرات الناتجة عن ظاهرة انتقال الحرارة واحتباسها وتأثيراتها. الصف - الثاني متوسط ٥-١٠-٢ التلوث وحماية البيئة		
س ١	ماهي الطرق الأساسية لانتقال الحرارة ؟		
أ	التوصيل، التبخر، التقطير	ب	التوصيل، الإشعاع، الحمل
ج	الإشعاع، التكيف، التجمد	د	الحمل الحراري، الإنصهار، التبخر
س ٢	كيف يمكن وصف التغيرات الفيزيائية التي تحدث للمادة عند اكتسابها الطاقة الحرارية؟		
أ	تباعد الجسيمات	ب	تتقارب الجسيمات
ج	تتحول المادة الى الحالة الصلبة	د	تتبخر المادة مباشرة
س ٣	لماذا تعتبر غازات الدفينة ضرورية للحفاظ على الحياة في الأرض؟		
أ	لأنها تسبب ارتفاع درجات الحرارة بشكل كبير	ب	لأنها تحبس الحرارة الضرورية للحفاظ على درجة حرارة مناسبة للحياة
ج	لأنها تمنع الإشعاع الشمسي من الوصول إلى الأرض	د	لأنها تزيد من مستوى سطح البحر
س ٤	أي مما يلي يمثل حلاً لظاهرة الاحتباس الحراري؟		
أ	زيادة تركيز CO_2 في الهواء	ب	قلة تركيز CO_2 في الهواء
ج	قلة تركيز الأكسجين في الهواء	د	زيادة تركيز الأكسجين في الهواء
س ٥	أي مما يلي يمثل أهم أسباب ارتفاع منسوب مياه البحر على الشواطئ بسبب الاحتباس الحراري؟		
أ	ذوبان الجليد	ب	تصلب الجليد
ج	هطول الأمطار	د	تساقط الثلج
س ٦	من خلال الشكل المجاور، ما الطبقة التي تحتوي تقريباً على جميع الغيوم والتفسيرات الطقسية؟		
أ	الثيرموسفير	ب	الستراتوسفير
ج	الميزوسفير	د	التروبوسفير
س ٧	اي مما يلي يعد السبب في الاحتباس الحراري؟		
أ	احتجاز غاز O_2 في الغلاف الجوي	ب	تفاعل الحرارة مع ضوء الشمس
ج	انخفاض شديد في غاز CO_2	د	احتجاز غاز CO_2 في الغلاف الجوي



يحلل البيانات لتحديد أوجه الشبه والاختلاف في درجات الحرارة في منطقته. الصف - الأول متوسط - ٤-٧-١ الغلاف الجوي والطقس			المؤشر ٢
يوضح الشكل البياني تغيرات مستويات سطح البحر. أي الظواهر التالية تعد سببا في ارتفاع مستويات سطح البحر ما بين الفترة ٢٠٢٠م - ٢٠٠٠م			س ٨
			
الضباب الدخاني	ب	ثقب الأوزون	أ
الاحتباس الحراري	د	المطر الحمضي	ج
كان عام ٢٠٢٣ الذي شهد متوسط درجة حرارة ب ١٤,٩٨ درجة مئوية، أكثر حرارة ب ١,٤٨ درجة مئوية مقارنة بمعدل الحرارة العالمي، حسب المرصد الأوروبي في تقريره السنوي. أي الظواهر التالية تعد سببا في ارتفاع الحرارة خلال الفترة (١٩٨٠م - ٢٠٢٠م)			س ٩
			
الضباب الدخاني	ب	ثقب الأوزون	أ
الاحتباس الحراري	د	المطر الحمضي	ج
يقدم أدلة على أسباب التغيرات المناخية في بعض أجزاء العالم وتبعاتها المستقبلية. الصف - الأول متوسط - 4-7-2 الكتلة والجبهات الهوائية الصف - الثاني متوسط - ٥-١٠-٢ التلوث وحماية البيئة			المؤشر ٣
كيف يؤثر انصهار الجليد القطبي على مستوى سطح البحر؟			س ١٠
لا يؤثر على مستوى سطح البحر	ب	يقل من مستوى سطح البحر	أ
يجعل مستوى سطح البحر مستقر	د	يزيد من مستوى سطح البحر	ج
ما السبب لحدوث ظاهرة قوة كوريولوس (تيارات الهواء العالمية)			س ١١
تأثير دوران الأرض حول نفسها	ب	سقوط أشعة الشمس بشكل مائل في المنطقة الاستوائية وعمودي في المنطقة القطبية	أ
سقوط أشعة الشمس بشكل عمودي في المنطقة الاستوائية ومائل في المنطقة القطبية	د	التوزيع المنتظم للحرارة في المنطقة الاستوائية والقطبية	ج

المجال الفرعي: ٢ النظام الأرضي

ناتج التعلم (٢) : يوضح أهمية دورة الكربون وفائدتها جيولوجياً ووصف الظواهر المرتبطة بها ..

المؤشر ١	يحدد معدلات ومواقع الكربون في أغلفة الأرض، ويوضح العمليات التي ينتقل بها دورياً الصف الثالث متوسط ٢-٥-٣ التاريخ الكربوني	
س١	كيف يعود الكربون إلى الغلاف الجوي بعد استخدامه في الغذاء؟	
أ	من خلال عملية التنفس فقط	ب
ج	من خلال التنفس والاحتراق وتحلل المواد العضوية	د
س٢	ما هو الشكل الكيميائي للكربون في الغلاف الجوي؟	
أ	الميثان	ب
ج	الأكسجين	د
س٣	كيف يتم تبديل غازات الدفينة بين الغلاف الجوي والمحيطات؟	
أ	من خلال التصحر	ب
ج	من خلال الذوبان	د
س٤	يعد الكربون عنصراً مهماً للمخلوقات الحية فهو يشكل حوالي:	
أ	٥/١ جسم الانسان	ب
ج	٣/١ جسم الانسان	د
س٥	ينتقل الكربون في دورتين مترابطتين في الطبيعة من خلال	
أ	الدورة الحيوية والأرضية	ب
ج	دورة الغلاف المائي	د
المؤشر ٢	يصف الظواهر المرتبطة بعمليات انتقال الكربون عبر أغلفة الأرض والمواد المختلفة الصف الثالث متوسط ٢-٥-٣ التاريخ الكربوني	
س٦	أين يمكن أن يحجز الكربون ويبقى بعيداً عن الجو فترة طويلة من الزمن؟	
أ	في الصخور في باطن الأرض	ب
ج	داخل مياه المحيطات	د
س٧	ينتقل الكربون في النظام البيئي من خلال:	
أ	التبخر، التكثف، الهطول	ب
ج	النشاط البركاني، البرق، بعض البكتيريا	د
س٨	كيف يمكن ربط زيادة تركيزات CO ₂ في الغلاف الجوي بتغيرات المناخ؟	
أ	زيادة CO ₂ تؤدي إلى زيادة حرارة الأرض	ب
ج	زيادة CO ₂ تؤدي إلى زيادة استقرار المناخ	د
س٩	كيف تساهم دورة الكربون في الحفاظ على توازن الغلاف الجوي؟	
أ	من خلال تنظيم كمية CO ₂ في الهواء عبر عمليات التنفس والبناء الضوئي	ب
ج	من خلال تكوين الجبال العالية في المناطق الصحراوية	د

يبين دور الكربون العضوي في حياة المخلوقات بعد موتها وأهميته وفائدته الصف الثالث متوسط ٣-٥-٢ التاريخ الكربوني			المؤشر ٣
يسهم النبات في انتقال الكربون عن طريق عملية:			س ١٠
التنفس		البناء الضوئي	أ
النتح	د	التخمير	ج
تعمل المحلات ومنها البكتيريا على تفكيك النباتات والحيوانات الميتة وتؤدي هذه العملية الى إطلاق المزيد من:			س ١١
الاكسجين في الجو	ب	الكربون في الجو	أ
الميثان في الجو	د	الهيدروجين في الجو	ج
تعمل المحلات ومنها البكتيريا على تحلل النباتات والحيوانات المدفون عميقا في باطن الأرض ومع مرور الوقت يتحول الى وقود احفوري وعندما يستخدمه الانسان يعود الكربون المخزن على شكل:			س ١٢
اكسجين	ب	ثاني أكسيد الكربون	أ
هيدروجين	د	نيتروجين	ج

المجال الفرعي: ٢ النظام الأرضي

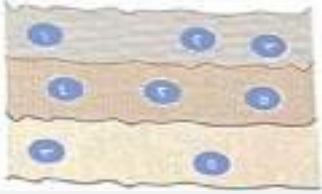
نتائج التعلم (٣) : وصف الدورات الطبيعية وتحديد مسبباتها وفوائدها ..

المؤشر ١	يشرح كيفية حدوث الدورات الطبيعية في البيئة المحلية ويحدد فائدتها الصف الأول متوسط ٤-٧ - ١ الغلاف الجوي والطقس	
س ١	أي من المخططات التالية يوضح دورة الماء بشكل صحيح؟	
أ	تبخر الماء -> تكثف -> هطول -> تساقط	ب
ج	تكثف -> تبخر -> هطول -> تساقط	د
س ٢	ما هي الفائدة البيئية لدورة النيتروجين؟	
أ	تساعد في تقليل انبعاثات CO2	ب
ج	تساعد في تقليل كمية الأكسجين في الغلاف الجوي	د
س ٣	في الشكل التالي أي الأسهم يشير الى عودت الكربون إلى الغلاف الجوي في عملية التنفس؟	
أ	١	ب
ج	٣	د
المؤشر ٢	يحلل المعلومات والبيانات المتعلقة بالدورات الطبيعية وتأثيراتها في البيئة الصف الأول المتوسط ٤-٧ - ١ الغلاف الجوي والطقس	
س ٤	أدرس الشكل التالي الذي يمثل دورة الماء السهم المشار إليه برقم ٣ يمثل:	
أ	سقوط الماء نحو الأرض وجريانه فوق المنحدرات	ب
ج	حدوث عملية التكثف	د
س ٥	لماذا يحتاج الإنسان الى بكتيريا التربة؟	
أ	لتحصل النبات على النتروجين	ب
ج	لتحصل النبات على الميثان	د
س ٦	كيف يعود الكربون إلى الغلاف الجوي بعد استخدامه في الغذاء؟	
أ	من خلال عملية التنفس فقط	ب
ج	من خلال التنفس والاحتراق وتحلل المواد العضوية	د
أ	تحويل الماء إلى الحالة الغازية	ب
ج	هطول الماء نحو الأرض	د
أ	لتحصل النبات على الأكسجين	ب
ج	لتحصل النبات على الهيدروجين	د
أ	من خلال عملية الاحتراق فقط	ب
ج	من خلال تحليل المحلات فقط	د

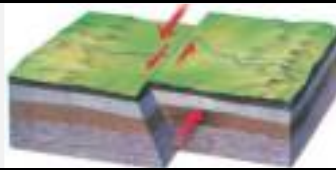
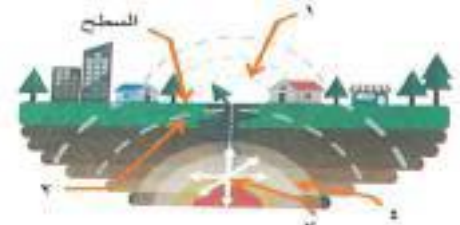
المجال الفرعي: ٢ النظام الأرضي			
نتائج التعلم (4) : وصف أنواع الصخور والمعادن وصفاتها واستخداماتها ..			
المؤشر ١	يحدد الصفات العامة و ١ لخاصة للصخور والمعادن ويبين استخداماتها في منطقتها الصف الأول المتوسط - ١-٥-٣ المعادن جواهر الأرض		
س ١	ماذا تسمى الصخور المنصهرة التي تتدفق على سطح الأرض؟		
أ	الحمم	ب	اللاية
ج	الصدع	د	البلورات
س ٢	ماهي المادة التي تتكون من معدن واحد أو أكثر		
أ	الصخر	ب	الزجاج
ج	الماء	د	الخشب
س ٣	ما المادة الصلبة التي تتكون من أنماط متكررة من الذرات؟		
أ	البلورة	ب	الخام
ج	الحجر الثمين	د	الصخر
س ٤	ما نوع الصخور التي تنتج عن انفجار البراكين ؟		
أ	فتاتية	ب	عضوية
ج	ورقية	د	سطحية
المؤشر ٢	يصنف المعادن، ويقدم أمثلة للمقارنة لتحديد أوجه التشابه والاختلاف بينها الصف الأول المتوسط - ١-٥-٣ المعادن جواهر الأرض		
س ٥	ما المعدن الأكثر شيوعا على سطح الأرض؟		
أ	الكوارتز	ب	الفلسبار
ج	الكالسيت	د	الجبس
س ٦	أي العبارات التالية ينطبق على شكل الصخور الفتاتية:		
أ	تتكون من حبيبات صخور موجودة أصلا	ب	تتكون من اللاية
ج	تتكون بواسطة التبخر	د	تتكون من بقايا النباتات
س ٧	تصنف المعادن جميعها بأنها:		
أ	مواد غير عضوية صلبة	ب	لها درجة قساوة ٤ أو أكثر
ج	ذات لمعان زجاجي	د	تخدش قطعة نقدية معدنية
المؤشر	شرح الخصائص المشتركة لأنواع مختلفة من الصخور تفيد في عملية تصنيفها والتمييز بينها الصف الأول المتوسط ٢-٥-٣ أنواع الصخور		
س ٨	ما الذي يغير الرسوبيات إلى صخر رسوبي؟		
أ	التجوية والتعرية	ب	التراص والتماسك
ج	الحرارة والضغط	د	الانصهار
س ٩	ما نوع الصخور التي تتشكل عندما تبرد الصهارة		
أ	رسوبية	ب	متحولة
ج	كيميائية	د	نارية
س ١٠	ما هو الفرق الرئيسي بين الصخور النارية السطحية والجوفية؟		
أ	درجة الحرارة	ب	حجم البلورات
ج	اللون	د	الصلابة
س ١١	تصنف جميع أنواع الصخور على حسب؟		
أ	النسيج الصخري	ب	حجم البلورات
ج	ترتيب البلورات	د	حبيبات المعدن

المجال الفرعي: ٢ النظام الأرضي			
نتائج التعلم (٥): توضيح خصائص الصخور المختلفة وطرق تصنيفها ودورة تغيرها من نوع لآخر ..			
المؤشر ١	-يصنف الصخور النارية اعتمادا على خصائصها ومواقع نشأتها الصف الأول المتوسط ٢-٥-٣ أنواع الصخور		
س ١	الجرانيت: صخر جوفي تكوّن تحت درجات حرارة عالية، ولذا فهو يصنف من الصخور:		
أ	النارية	ب	المتحولة
ج	الرسوبية العضوية	د	الفتاتية
س ٢	تشكلت الصخور النارية نتيجة		
أ	تبريد الصخور المصهورة	ب	ارتفاع ضغط الصخور المصهورة
ج	زيادة درجة حرارة الصخور المصهورة	د	انعدام الضغط
س ٣	ما أوجه الاختلاف بين الصخور النارية الجوفية والسطحية؟		
أ	الجوفية تحتوي على بلورات يمكن رؤيتها بالعين المجردة	ب	السطحية تحتوي على بلورات يمكن رؤيتها بالعين المجردة
ج	البلورات في الصخور الجوفية صغيرة	د	البلورات في الصخور السطحية متوسطة
س ٤	توجد الاحافير في الصخور فقط		
أ	المتحولة	ب	النارية
ج	الرسوبية	د	الفتاتية
المؤشر ٢	يقارن أنواع الصخور المتحولة لتحديد أوجه الشبه والاختلاف في خصائصها الصف الأول المتوسط ٢-٥-٣ أنواع الصخور		
س ٥	تتكون الصخور المتحولة بسبب:		
أ	ترسب طبقة من الرسوبيات	ب	تصلب اللابة في ماء البحر
ج	تفتت الصخور على سطح الرض	د	الحرارة الشديدة والضغط المرتفع
س ٦	أي الصخور التالية يصنف من الصخور المتحولة؟		
أ	البازلت	ب	الغضار
ج	الحجر الرملي	د	الرخام
س ٧	تصنف الصخور المتحولة حسب نسيجها الصخري الى:		
أ	متورقة وغير متورقة	ب	فتاتية
ج	كيميائية	د	عضوية

المؤشر	يوضح مميزات الصخور الرسوبية وطريقة نشأتها والطريقة المثلى لتصنيفها الصف الأول المتوسط ٢-٥-٣ أنواع الصخور	
س٨	ما هو الاستنتاج الرئيسي الذي يمكن استخلاصه من دراسة طبقات الصخور الرسوبية ؟	
أ	أنواع المعادن في القشرة الأرضية	ب
ج	تاريخ الأرض وتغيراتها البيئية	د
س٩	يمكن تصنيف الصخور الرسوبية الى؟	
أ	متورقة وغير متورقة	ب
ج	سطحية أو جوفية	د
س١٠	تتكون طبقات الرسوبيات خلال فترة طويلة تستمر لآلاف السنين وتكون دائما:	
أ	الاقدم في الأسفل والاحدث في الأعلى	ب
ج	بشكل عشوائي غير منتظم	د
س١١	وجد باحثون مجموعة من الأحافير (١،٢،٣،٤،٥) في عدة طبقات من الصخور الرسوبية كما هو موضح في الشكل أدناه. حسب الشكل أي الاستنتاجات التالية يعد صحيحا؟	
أ	أقدم الكائنات وجود ١ هو ٢	ب
ج	عاش الكائن ٤ ق بل الكائن ٣	ج

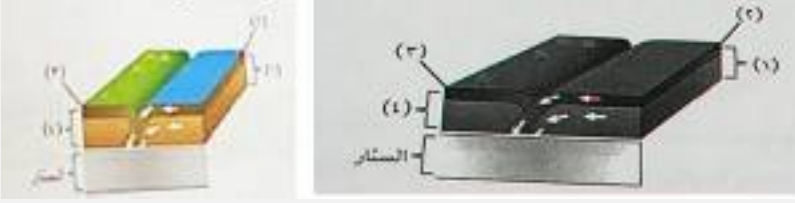
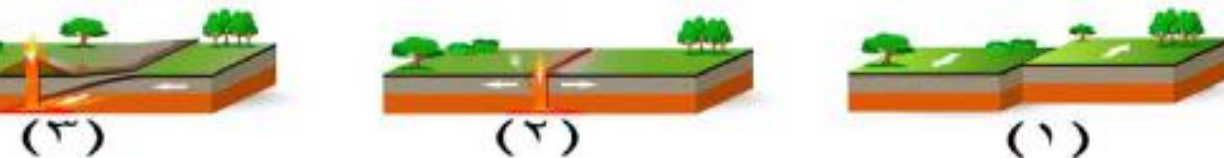


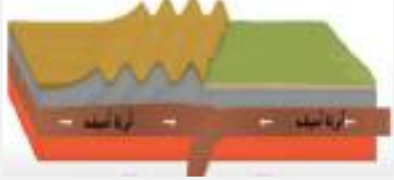
س١٢	تصنف الطباشير إلى الصخور:	
أ	النارية	ب
ج	الرسوبية العضوية	د
المؤشر	بين أهمية الكربون العضوي وفائدته، ودوره في حياة المخلوقات بعد موتها	
س١٣	تساهم العمليات الجيولوجية البطيئة مثل عمليات تكوين الصخور الرسوبية والوقود الأحفوري في دورة الكربون على فترات زمنية	
أ	طويلة	ب
ج	متوسطة	د
س١٤	تعمل عملية البناء الضوئي التي تتم بواسطة النباتات، والبكتيريا، والطحالب على تحويل ثاني أكسيد الكربون الي:	
أ	سكر جلوكوز واكسجين	ب
ج	هيدروجين وفضلات	د

المجال الفرعي: ٢ النظام الأرضي			
نتائج التعلم (٦): توضيح أسباب الإجهادات المؤثرة في الصخور المكونة لباطن الأرض، ووصف الآثار الناتجة عنه ...			
المؤشر ١	يحدد مفهوم الصدع، ويعدد أنواع الصدوع (العادي والعكسي والجانبية أو الانزلاقي)، ويميز بالرسم كل نوع منها . الصف الأول المتوسط ١-٢-١ تغيرات الأرض - الزلازل		
س١	الشكل امامك يوضح نوع من أنواع الصدوع هو الصدع:		
			
أ	العكسي	ب	العادي
ج	الانزلاقي	د	خلفي
س٢	تسمى الصدوع التي تتعرض لقوة القص وتنكسر الصدع:		
أ	العادي	ب	العكسي
ج	الجانبية	د	المرن
المؤشر ٢	يعرف الزلازل، والموجات الزلزالية وأنواعها، ويعرف بؤرة الزلزال والمركز السطحي للزلزال، ويميز من خلال الرسم كلا منهما. الصف الأول المتوسط ١-٢-١ الزلازل		
س٣	ماذا نستخدم لقياس قوة زلزال ضرب إحدى المدن فخلف وراءه آثاراً تدميرية؟		
أ	ميزانا نابضيا	ب	مقياس رختر
ج	السيزمومتر	د	ميزانا زمبركيا
س٤	إلى ماذا يشير السهم في الشكل ادناه؟		
			
أ	الموجات الأولية	ب	مركز الزلزال السطحي
ج	بؤرة الزلزال	د	الصدع
س٥	يمثل الشكل التالي رسم تخطيطي للزلزال أي الأرقام يشير إلى بؤرة الزلزال؟		
			
أ	١	ب	٢
ج	٣	د	٤

المؤشر	يوضح الظواهر الناتجة عن الزلازل، ويفسر أسباب حدوثها، ويبين أثارها التدميرية ويشرح طرق السلامة منها الصف الأول المتوسط ١-٢-١ الزلازل	
٦س	وقعت هزة أرضية شمال منطقة جازان وشعر بها السكان ونتج عنها دمار في بعض المنازل وتشققات في الأرض والأسطح هذا يمثل.	
أ	شدة الزلزال	ب
ج	مركز الزلزال	د
المؤشر	يعدد أشكال البراكين (الدرعية والمخروطية والمركبة وثوران الشقوق)، ويعرف كلا منها، ويميزها، ويذكر مثالا عليه. الصف الأول المتوسط ١-٢-٢ البراكين	
٧س	سمعت في نشرة الأخبار عن تدمير منازل كثيرة في بعض الجزر بسبب ثوران أحد البراكين في المنطقة، ما نوع هذا البركان؟	
أ	نشط	ب
ج	ساكن	د
٨س	أي مما يلي يحدد أنواع البراكين الموضحة في الشكل ادناه بشكل صحيح؟ 	
أ	(١) مركب، (٢) درعي، (٣) مخروطي	ب
ج	(١) درعي، (٢) مخروطي، (٣) مركب	د
٩س	بركان جبل مار هو أحد البراكين الموجودة في المملكة العربية السعودية، وهو بركان واسع الامتداد، تكون نتيجة تراكم طبقات من اللابة الغنية بالحديد، والمغنيسيوم، وكميات قليلة من السيليكا. أي مما يلي يمثل نوع هذا البركان ؟	
أ	الدرعية	ب
ج	المخروطية	د
١٠س	قال معلم العلوم لطلابه؛ بركان من خصائصه أنه أكبر أنواع البراكين وقليل الاتحادار وواسع الامتداد فأى أنواع البراكين هو....	
أ	الدرعية	ب
ج	المخروطية	د
١١س	يتميز البركان المخروطي بأنه لا يدوم ثورانه فترة طويلة بسبب المحتوى العالي من	
أ	الصهارة	ب
ج	المياه	د
	الرماد البركاني	
	الغازات	

نتائج التعلم (٧): تحليل المعلومات والبيانات المرتبطة بنظرية حركية الصفائح وانجراف القارات لتوقع نتائجها وفوائدها...

المؤشر ١	يعرف نظرية الصفائح الأرضية، ويبين تركيب ومكونات الصفائح الأرضية، ويحدد أقسامها (محيطية وقارية)، ويتعرف الغلاف الصخري والصفحة والغلاف المانع، ويميز شكل كل منها. الصف الأول المتوسط - ١-٦-٣ صفائح الأرض المتحركة الصف الثالث متوسط ١-٢-٣ الصفائح الأرضية حسب الشكل أدناه، أي مما يلي يوضح مكونات الصفائح الأرضية؟	س ١
س ١		
أ	(١) صفيحة قارية، (٢) صفيحة محيطية، (٣) قشرة قارية، (٤) قشرة محيطية	ب
ج	(١) قشرة قارية، (٢) صفيحة قارية، (٣) قشرة محيطية، (٤) صفيحة محيطية	د
س ٢	في الشكل المجاور، الرقم (١) يشير إلى القشرة:	
أ	الصخرية	ب
ج	المانعة	د
المؤشر ٢	يوضح المقصود بحدود الصفائح المتحركة، ويحدد أنواعها (حدود تقارب وحدود تباعد وحدود جانبية أو تحويلية)، ويميز كل نوع منها الصف الأول المتوسط - ١-٦-٣ صفائح الأرض المتحركة الصف الثالث متوسط ١-٢-٣ الصفائح الأرضية حسب الشكل أدناه، ما نوع حركة الصفائح الأرضية؟	
س ٣		
أ	(١) متباعدة (٢) متخاذية (٣) متقاربة	ب
ج	(١) متباعدة (٢) متباعدة (٣) متقاربة	د
المؤشر	يوضح علاقة مواقع البراكين ومراكز الزلازل بحدود الصفائح، ويبين أثر حدود الصفائح المتباعدة، ويعرف حفر الانهدام، ويذكر مثالا عليها الصف الأول المتوسط - ١-٦-٣ صفائح الأرض المتحركة الصف الثالث متوسط ١-٢-٣ الصفائح الأرضية ما سبب تكون براكين جزر هاواي؟	
س ٤	منطقة الانهدام	ب
أ	حدود الصفيحة	د
ج	البقعة الساخنة	الصدع

يوضح علاقة حدود الصفائح المتقاربة والمتباعدة بالزلازل والبراكين . الصف الأول المتوسط - ٣-٦-١ صفائح الأرض المتحركة الصف الثالث متوسط ١-٢-٣ الصفائح الأرضية			المؤشر
س٥ أي أنواع حركات حدود الصفائح التالية كونت براكين حرة ثنيان ؟			أ
الجانبيه	ب	المتباعدة	ج
المتقاربة	د	الانهدام	س٦
			أ
جبال	ب	أخاديد	ج
براكين	د	جزر	المؤشر
يفسر النتائج المتعلقة بأسباب حركة الصفائح وفوائدها والجانب الإيجابي منها. الصف الأول المتوسط - ٣-٦-١ صفائح الأرض المتحركة الصف الثالث متوسط ١-٢-٣ الصفائح الأرضية			س٧
المعالم والاحداث الجيولوجية كالزلازل والبراكين والجبال والمحيطات تنتج عن حركة الصفيحة الأرضية على:			أ
الغلاف المانع	ب	الغلاف الصخري	ج
الغلاف الجوي	د	الغلاف الحيوي	

الأرض والنشاط البشري

المؤشرات		ناتج التعلم ١:
١	تتبع بعض التغيرات التي حدثت للأرض نتيجة للنشاط البشري واستكشاف المخاطر الطبيعية التي يمكن حدوثها على الأرض وكيفية التنبؤ بها	١-٣-٥-٩ تتبع بعض التغيرات التي حدثت للأرض نتيجة للنشاط البشري واستكشاف المخاطر الطبيعية التي يمكن حدوثها على الأرض وكيفية التنبؤ بها
٢	يشرح التأثير السلبي للبشر في النظام الأرضي، ويقدم الأدلة حول ذلك .	
٣	يحلل البيانات والمعلومات حول الأحداث الطبيعية على الأرض للمقارنة بينها من حيث آثارها، ومعرفة دور العلم في التنبؤ بها والحد من أضرارها	
٤	يقترح حلول ووسائل للوقاية من الأخطار الطبيعية والبشرية وإثبات فعاليتها	
المؤشرات		ناتج التعلم ٢:
١	تحديد مصادر الموارد الطبيعية، وسبل إدارتها، وأهمية المحافظة عليها، وتنميتها.	٢-٣-٥-٩ تحديد مصادر الموارد الطبيعية، وسبل إدارتها، وأهمية المحافظة عليها، وتنميتها.
٢	يتوقع الآثار والمتغيرات عند الاعتماد الكلي على مصادر الطاقة غير المتجددة.	
٣	يقترح الحلول والوسائل للمحافظة على الموارد الطبيعية وحمايتها من التلوث والاستنزاف	

المجال الفرعي: ٣ الأرض والنشاط البشري

ناتج التعلم (١): تبع بعض التغيرات التي حدثت للأرض نتيجة للنشاط البشري واستكشاف المخاطر الطبيعية التي يمكن حدوثها على الأرض وكيفية التنبؤ بها

المؤشر ١
يصف تأثير النشاط البشري على مستقبل الأرض ويتوقع التغيرات المختلفة والعكسية على حياة البشر.
الصف الأول متوسط ١٣-٢-٦ الإنسان والبيئة الثاني متوسط - ١٠-٥-٢ التلوث وحماية البيئة

س١
يتفاعل ضوء الشمس مع الغازات المنبعثة من احتراق الوقود مسببا تكون:

أ ثقب الأوزون ب الضباب الدخاني

ج المطر الحمضي د الأشعة فوق البنفسجية

س٢
تنتج معظم ملوثات الهواء عن نشاطات بشرية مختلفة ماهي الأنشطة المسببة لتلوث الهواء؟

أ عوادم السيارات وحرائق الغابات ب الاحتطاب

ج زراعة الأشجار د الرعي الجائر

س٣
أطلقت المملكة العربية السعودية عدد ١ من المبادرات للحفاظ على الحيوانات المهددة بالانقراض أي مما يلي يتعارض مع أهداف هذه المبادرات ؟

أ إنشاء محميات طبيعية ب نشر ثقافة الوعي البيئي

ج إطلاق الحيوانات المفترسة د سن قوانين للصيد

المؤشر ٢
يشرح التأثير السلبي للبشر في النظام الأرضي، ويقدم الأدلة حول ذلك.

الصف الأول متوسط ١٣-٢-٦ الإنسان والبيئة الثاني متوسط - ١٠-٥-٢ التلوث وحماية البيئة

س٤
عندما لا يتسع مكب النفايات إلى المزيد يتم إغلاقه. فهل يكون مكب النفايات مشكلة بيئة حتى أن لم يستخدم؟

أ لا يسبب أي أثر على التربة ب تتسرب منه الملوثات الى المياه الجوفية

ج تبقى النفايات الى أن تتحلل د لا يسبب أي أثر على الجو

س٥
ما أنواع الأنشطة البشرية المسؤولة عن تدمير الأرض كمصدر طبيعي؟

أ قطع أشجار الغابات ب استزراع الصحراء

ج تربية الماشية د ردم المستنقعات

المؤشر ٣
يحلل البيانات والمعلومات حول الأحداث الطبيعية على الأرض للمقارنة بينها من حيث آثارها، ومعرفة دور العلم في التنبؤ بها والحد من أضرارها

الصف الأول متوسط ١٣-٢-٦ الإنسان والبيئة الثاني متوسط - ١٠-٥-٢ التلوث وحماية البيئة

س٦
لماذا يعتقد بعض الناس أن تقليل استعمال الوقود الاحفوري يقلل من الاحترار العالمي؟

أ لأنه يقلل كمية CO2 في الغلاف الجوي ب ليس له أي تأثير على المناخ

ج لأنه يزيد نسبة الهيدروجين في الجو د لأنه يزيد كمية CO2 في الغلاف الجوي

س٧
تستخدم الغابات كميات كبيرة من CO2 في عملية البناء الضوئي كيف يؤثر قطع أشجار الغابات في ظاهرة الاحتباس الحراري؟

أ يزيد نسبة CO2 في الغلاف الجوي ب يقلل نسبة CO2 في الغلاف الجوي

ج يزيد نسبة O2 في الغلاف الجوي د يقلل نسبة O2 في الغلاف الجوي

س٨
لو لم تكن هناك ظاهرة الاحتباس الحراري فاي العبارات التالية صحيحة

أ سيكون سطح الأرض أكثر سخونة ب ستكون درجة حرارة الأرض متساوية

ج قد ينصهر الغطاء الجليدي في القطبين د سيكون سطح الأرض أكثر برودة

المؤشر ٤
يقترح حلول ووسائل للوقاية من الأخطار الطبيعية والبشرية وإثبات فعاليتها

الصف الأول متوسط ١٣-٢-٦ الإنسان والبيئة الثاني متوسط - ١٠-٥-٢ التلوث وحماية البيئة

س٩
ترشيد استخدام الطاقة يساعد على منع حدوث:

أ الضوضاء ب التلوث

ج زيادة الانتاجية د إعادة التدوير

س١٠
أين توضع مكبات النفايات في المدن؟

أ في أطراف المدينة مع اتجاه الرياح ب في أطراف المدينة مع عكس اتجاه الرياح

ج في أي مكان دون تحديد د في منتصف المدينة

ناتج التعلم (٢) : تحديد مصادر الموارد الطبيعية، وسبل إدارتها، وأهمية المحافظة عليها، وتنميتها			
المؤشر ١	يصف التغيرات البيئية وآثارها السلبية على الموارد الطبيعية ، ويتتبع حدوثها زمنيا . . الصف الأول متوسط ١- ١٣- ٦ استخدام الموارد الطبيعية الثاني متوسط - ٥- ١٠- ١ موارد البيئة		
س١	لماذا لا يعد كل من الفحم والغاز الطبيعي والنفط من الموارد المتجددة؟		
أ	لأنه يمكن تعويضها خلال ١٠٠ عام	ب	لأنه تحتاج الى ملايين السنين لتعويضها
ج	لا تجدد ابدا اذا استهلكت	د	يمكن تجدها في فترة قصيرة
س٢	استخدم المخطط التالي للإجابة عن السؤال ٢،٣ ما المورد الطبيعي الذي يزود العالم بأكبر مقدار من الطاقة؟		
			
أ	نفط خام	ب	طاقة نووية
ج	غاز طبيعي	د	فحم
س٣	ما مصادر الطاقة المجتمعة التي تمثل ٥٥ ٪ من إجمالي الطاقة العالمية؟		
أ	الغاز الطبيعي والطاقة النووية	ب	الفحم والغاز الطبيعي
ج	الفحم والنفط الخام	د	النفط الخام وأخرى
س٤	أي مما يلي يعد مثالا على الموارد المتجددة		
أ	النفط الخام	ب	الغاز الطبيعي
ج	ضوء الشمس	د	الوقود الاحفوري
س٥	في نظرة المملكة (٢٠٣٠) تهدف حكومتنا الرشيدة لإنتاج المدن النظيفة وبمعنى ذلك:		
أ	تعمل بالطاقة النظيفة	ب	نسبة التلوث قليلة
ج	صحية وأمنة جدا	د	جميع ما ذكر

المؤشر ٢	يتوقع الآثار والمتغيرات عند الاعتماد الكلي على مصادر الطاقة غير المتجددة. الصف الأول متوسط ١- ١٣- ٦ استخدام الموارد الطبيعية الثاني متوسط - ٥- ١٠- ١ موارد البيئة		
س٦	ماهي الآثار المترتبة عند الاعتماد الكلي على الوقود الاحفوري		
أ	نفاذه من باطن الأرض كليا	ب	تجدده بشكل دوري
ج	استمرار الحياة بشكل طبيعي	د	تلوث البيئة
س٧	لماذا يقترح العديد من المهتمين تقليل استخدام الوقود الاحفوري والبحث عن مصادر بديلة أخرى للطاقة		
أ	لندرتة في الطبيعة	ب	الصعوبة استخراجه
ج	بسبب ظهور مشكلتي الضباب الدخاني والمطر الحمضي	د	أسباب اقتصادية دولية
المؤشر	يقترح الحلول والوسائل للمحافظة على الموارد الطبيعية وحمايتها من التلوث و الاستنزاف الصف الأول متوسط ١- ١٣- ٦ استخدام الموارد الطبيعية الثاني متوسط - ٥- ١٠- ١ موارد البيئة		
س٨	من الوسائل التي تساهم في الحفاظ على الموارد الطبيعية وحمايتها من التلوث		
أ	ركوب الدراجة الهوائية	ب	ركوب القطار
ج	ركوب السيارة	د	ركوب الطائرة
س٩	ماهي الطريقة المناسبة للمحافظة على طبقة الأوزون في الغلاف الجوي وعدم استنزافها باستخدام		
أ	طاقة الرياح والطاقة الشمسية	ب	استخدام الوقود الاحفوري
ج	استخدام الطاقة النووية	د	استخدام الفحم الحجري

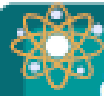
روابط مساندة لعملية التعليم





نماذج اختبارات إلكترونية





نماذج اختبارات إلكترونية

