

المراجعة النهائية

علوم أول متوسط

الفصل الدراسي الأول

إعداد
هشام فرغلي



الفصل الأول

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلى

١. يطلق على العلوم التي تهتم بدراسة المادة وتفاعلاتها

علم الفيزياء	د	علم الأرض	ج	علم الكيمياء	ب	علم الاحياء	أ
--------------	---	-----------	---	--------------	---	-------------	---

٢. طريقة تعلم المزيد عن الأشياء حول العالم الطبيعي من خلال

العلم	د	التفسير	ج	طرح التساؤلات	ب	التقنية	أ
-------	---	---------	---	---------------	---	---------	---

٣. يطلق على العوامل التي يتم تغييرها أثناء التجربة متغيرات

ثابتة	د	ضابطة	ج	تابعة	ب	مستقلة	أ
-------	---	-------	---	-------	---	--------	---

٤. يطلق على القواعد التي تصف نمطاً أو سلوكاً معيناً في الطبيعة وتلاحظ مراضاً كثيرة مُسمى

طريقة علمية	ب	مهارة علمية	ج	قانون علمي	د	مهارة علمية	أ
-------------	---	-------------	---	------------	---	-------------	---

٥. - يطلق على محاولة تفسير سلوك أو نمط معين تمت ملاحظته مراضاً كثيرة في العالم الطبيعي مُسمى:

طريقة علمية	د	قانون علمي	ج	مهارة علمية	ب	طريقة علمية	أ
-------------	---	------------	---	-------------	---	-------------	---

٦- ما يفعل العالم إذا كانت نتائجها لا تدعم فرضيته

لا يعمل شيء	د	يغير البيانات	ج	يغير التجربة	ب	يغير الفرضية	أ
-------------	---	---------------	---	--------------	---	--------------	---

٧- دراسة الأشياء غير الحية مثل الصخور والتربة والمناخ والفضاء

علم الفيزياء	ب	علم الكيمياء	ج	علم الأرض	د	علم الاحياء	أ
--------------	---	--------------	---	-----------	---	-------------	---

٨- تسمى الصور ثلاثية الأبعاد لبناء معين تم الحصول عليها باستخدام الحاسوب

نموذج فكري	د	نموذج عقلي	ج	نموذج حاسوبي	ب	نموذج مادي	أ
------------	---	------------	---	--------------	---	------------	---

٩- نموذج الطائرة من أمثلة النماذج

العقلي	د	الحاوسي	ج	الفكري	ب	المادي	أ
--------	---	---------	---	--------	---	--------	---

١٠- محاكاة لشيء ما أو حدث ما

المنهج العلمي	ب	النظري	ج	النموذج	د	جمع البيانات	أ
---------------	---	--------	---	---------	---	--------------	---

١١- دمج المعلومات السابقة بالجديدة لتقرير ما إذا كان موضوعاً ما واقعياً وقابلً للتصديق

الأستدلال	ب	التجربة المضبوطة	ج	التفكير الناقد	د	الأستنتاج	أ
-----------	---	------------------	---	----------------	---	-----------	---

١٢- المعلومات التي يتم جمعها أثناء البحث العلمي من خلال الملاحظات تسمى

النظريّة	د	القانون	ج	الفرضية	ب	البيانات	أ
----------	---	---------	---	---------	---	----------	---

السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة

١	النماذج المادية هي أفكار تصف كيف يفكر شخص ما في العالم الطبيعي
٢	لا يمكن أن تتطور النماذج
٣	مجسم الكرة الأرضية عبارة عن نموذج فكري
٤	النموذج هو محاكاة أو تمثيل شيء ما أو حدث ما ويستخدم كأداة لفهم العالم الطبيعي
٥	يمكننا لمس النماذج المادية
٦	يضع العلماء النماذج لمساعدتهم على تصور المفاهيم الصعبة ، واختبار الأفكار وتوفير المال
٧	النماذج الحاسوبية مهمة في توضيح أشياء صغيرة جداً أو كبيرة جداً أو بطيئة جداً أو سريعة جداً
٨	النموذج يوفر الجهد لفهم العالم الطبيعي
٩	من أمثلة النماذج الحاسوبية المعادلات الرياضية
١٠	إذا زادت كمية المعلومات عن الشيء المراد عمل نموذج له فإن النموذج يصبح أكثر دقة
١١	يمكن الوثوق بكل المعلومات في الانترنت
١٢	لتكون البيانات محددة لا بد من احتواها على أعداد دقيقة
١٣	كتابة البيانات بشكل مباشر يجعلها أقل دقة
١٤	التفكير الناقد هو رفض كل المعلومات الجديدة دون البحث فيها
١٥	يتم تقويم الإعلانات الدعائية بعرضها على مختبرات مستقلة

السؤال الثالث : أكتب المصطلح العلمي

١	الجواب أو التفسير المنطقي المحتمل الذي يعتمد على معرفتك وملحوظاتك
٢	العلماء الذين يدرسون المخلوقات الحية من خلال الملاحظة
٣	عملية التوصل إلى استنتاجات بناء على مشاهدات علمية
٤	التجربة التي تتضمن تغيير عامل وملحوظة تأثيره في عامل آخر مع ثبات العوامل الأخرى
٥	العوامل التي لا يمكن أن تغير أثناء التجربة

السؤال الرابع : صل ما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب

القائمة ب	القائمة أ	م
العلم	عامل يقوم الباحث بتغييره في التجربة	١
التابع	عبارة يمكن فحصها واختبارها	٢
المستقل	متغير يُقاس في أثناء التجربة	٣
الثابت	أسلوب منظم يتكون من عدة خطوات لحل المشكلات	٤
الطريق العلمية	أسلوب لفهم العام من حولنا	٥
الفرضية	عامل لا يتغير في أثناء التجربة هو ..	٦

السؤال الخامس : أذكر أنواع النماذج في الصور التالية

س ٢ أكمل المقارنة التالية

النموذج الفكري	النموذج الحاسوبي	النموذج المادي	أوجه المقارنة
			التعريف
			امثلة

س ٣ أجب عما يلي

- توقعت الهيئة العامة للأرصاد وحماية البيئة في المملكة العربية السعودية بوجود سحب رعدية وممطرة على أنحاء متفرقة من المملكة
- وعرضت النماذج الخاصة بالتوقعات
- وضح نوع النموذج المقدم
- وخصائص هذا النموذج

الفصل الثاني

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلى

١- عندما يسير الجسم بسرعة منتظمة فإن تسارعه

تسارعه = صفر	د	يتجدد بانتظام	ج	يزداد بانتظام	ب	يقل بانتظام	أ
--------------	---	---------------	---	---------------	---	-------------	---

٢- السرعة المتوسطة = السرعة الححظية هذا يعني الجسم

يتباطأ	د	تسارعه ثابت	ج	يتسارع	ب	يسير بسرعة ثابتة	أ
--------	---	-------------	---	--------	---	------------------	---

٣- إذا قطع جسم مسافة ١٠٠ متر خلال ٢٠ ثانية، فإن سرعته المتوسطة تساوي:

٢٠ م/ث	د	٥ م/ث	ج	٢ م/ث	ب	١٠ م/ث	أ
--------	---	-------	---	-------	---	--------	---

٤- إذا تغيرت سرعة جسم من ١٠ م/ث إلى ٢٠ م/ث خلال ٥ ثوانٍ، فإن تسارعه يساوي

طريقة علمية	د	مهارة علمية	ج	قانون علمي	ب	نظرية علمية	أ
-------------	---	-------------	---	------------	---	-------------	---

٥- إذا كان الخط البياني لمنحنى (السرعة - الزمن) مائلًا نحو الأسفل، فهذا يدل على:

الجسم لا يتحرك	د	تسارع سالب	ج	تسارع موجب	ب	ثبات السرعة	أ
----------------	---	------------	---	------------	---	-------------	---

٦- إذا أثرت بقوة محصلة على جسم فإنه يتتسارع باتجاهها

قانون نيوتن الثالث	د	قانون نيوتن الثاني	ج	القصور الذاتي	ب	قانون نيوتن الأول	أ
--------------------	---	--------------------	---	---------------	---	-------------------	---

٧- لكل فعل ردة فعل تساويه في المقدار وتعاكسه في الاتجاه

قانون نيوتن الثالث	د	قانون نيوتن الثاني	ج	القصور الذاتي	ب	قانون نيوتن الأول	أ
--------------------	---	--------------------	---	---------------	---	-------------------	---

٨- عندما يتوقف جسم متتحرك فجأة، فإنك تشعر بدفعه إلى الأمام. ما السبب في ذلك؟

لأن الأرض تدور	د	بسبب القصور الذاتي	ج	بسبب التسارع	ب	بسبب وزنك	أ
----------------	---	--------------------	---	--------------	---	-----------	---

٩- إذا أثرت قوة مقدارها ١٠ نيوتن على جسم كتلته ٢ كجم، فإن تسارعه؟

٢ م/ث٢	د	٢٠ م/ث٢	ج	٠٠٢ م/ث٢	ب	٥ م/ث	أ
--------	---	---------	---	----------	---	-------	---

١٠- عند ركل كرة بالرجل، الكرة تتحرك للأمام، والرجل تشعر بقوة للخلف. هذا مثال على

قانون نيوتن الأول	د	القصور الذاتي	ج	قانون نيوتن الثاني	ب	قانون نيوتن الأول	أ
-------------------	---	---------------	---	--------------------	---	-------------------	---

١١- أي مما يلى يُعد شغلاً فيزيائياً

التفكير في حل مسألة رياضية	د	حمل حقيبة وصعود الدرج	ج	دفع حائط لا يتحرك	ب	الجلوس على المقعد	أ
----------------------------	---	-----------------------	---	-------------------	---	-------------------	---

١٢- من أمثلة الآلات البسيطة؟

الهاتف المحمول	د	العجلة والمحور	ج	الحاسوب	ب	الطاولة	أ
----------------	---	----------------	---	---------	---	---------	---

١٣- تُستخدم البكرة للتغيير

درجة الحرارة	د	كتلة الجسم	ج	اتجاه القوة	ب	نوع المادة	أ
--------------	---	------------	---	-------------	---	------------	---

١٤- ما وحدة التسارع

م/ث٢	د	كجم . م/ث	ج	م / ث	ب	نيوتن	أ
------	---	-----------	---	-------	---	-------	---

السؤال الثاني: ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة	
الجسم الكبير يحتاج إلى قوة أقل لحركته مقارنة بالجسم الصغير	١
عندما تقفز من قارب صغير إلى الأمام، يتحرك القارب إلى الخلف	٢
إذا دفعت كرة فإنها تستمر في الحركة إلى الأبد.	٣
إذا أثرت قوة على جسم خفيف وجسم ثقيل بنفس المقدار، فإن الجسم الخفيف يتتسارع أكثر	٤
تقاس القوة بوحدة النيوتن	٥
الجول هي وحدة الشغل	٦
القوة المتزنة محصلة صفر وتلغي بعضها البعض	٧
السرعة هي قسمة المسافة الكلية على الزمن الكلي للأجسام التي تتحرك بسرعات مختلفة.	٨
الآلة البسيطة تتطلب عدة حركات كالدراجة الهوائية	٩
الجسم يكون في حالة حركة إذا تغير موقعه بمرور الزمن.	١٠
وضع نيوتن ٤ قوانين للحركة	١١
لا يمكن قياس السرعة لأنها غير مرئية	١٢
كتابة البيانات بشكل مباشر يجعلها أقل دقة	١٣
عند السير بجسم محمول إلى الأمام لا ينتج شغل	١٤
الجسم المتحرك بسرعة ثابتة له تتسارع موجب	١٥

السؤال الثالث أكمل ما يلي

- ١- يتم قياس الشغل بوحدة ال.....

..... ٢- يُشترط لحدوث الشغل وجود قوة مؤثرة على الجسم و في اتجاه.....

..... ٣- ما مقدار الشغل الذي يبذله متسابق أولمبي أثناء ركضه مسافة ٣٠٠ م

..... بقوة ٥ نيوتن ؟

تطبيقات رياضية على السرعة المتوسطة:

- ١- تقطع طائرة - ١٣٥٠ كم في ٣ ساعات . احسب سرعتها المتوسطة ؟

..... المعطيات ..

..... القانون المستخدم ..

..... المطلوب ..

..... الحل ..

تطبيقات رياضية على التسارع :

تسير عربة في مدينة الألعاب بسرعة - ١٠ م/ث وبعد ٥ ثواني من المسير على سكتها المنحدرة أصبحت سرعتها ٢٥ م/ث احسب تسارع هذه العربة؟

..... المعطيات
..... المطلوب ..
..... الحل /

أجب عما يلي

- أ- في أي منطقة يكون التسارع إيجابي
ب- في أي منطقة يكون التسارع سلبي
ج- في أي منطقة يكون التسارع يساوي صفر

تطبيق رياضي على قانون نيوتن الثاني

١ . إذا كان لديك كرة حديدية كتلتها ٢٠ كجم ، قمنا بدفعه إلى الأمام بقوة محصلة مقدارها ٢ نيوتن ، أحسب تسارع الصندوق حسب قانون نيوتن الثاني ؟

المعطيات /
المطلوب /
الحل
.....

أحسب القوى المحصلة من الشكل المقابل

.....
.....

أحسب التالي

إذا كانت كتلة العربة ٢٥ كجم وتُدفع بقوة ١٠٠ نيوتن

١- أحسب تسارع العربة
٢- تأثير ملء العربة بمعليباتٍ غذائيةٍ على التسارع إذا
دفعت العربة بنفس القوة



الفصل الثالث

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي					
١- الكتلة من أمثلة					
أ خاصية كيميائية	ب تغير كيميائي	ج تغير فизيائي	د خاصية فизيائية		
٢- درجتي التجمد والغليان تعتمدان على					
أ كمية المادة	ب شكل المادة	ج نوع المادة	د لون المادة		
٣- تمييز بأن لها حجم وشكل مغيران					
أ المواد الصلبة	ب الغازات	ج السوائل	د السوائل والغازات		
٤- حالة المادة المنتشرة في الفضاء لكنها نادرة على الأرض					
أ البلازما	ب الصلبة	ج السائلة	د الغازية		
٥- في أي مما يلي توجد حالة البلازما ؟					
أ النجوم	ب الكهوف	ج البلورات	د الماء		
٦- تأخذ شكل الوعاء المحبوسة فيه					
أ البلازما	ب الصلبة	ج السائلة	د الغازية		
٧- من علامات التغير الكيميائي					
أ تكون غاز أو رائحة جديدة	ب تغير الشكل فقط	ج الذوبان فقط	د تغير درجة الحرارة فقط		
٨- الخاصية التي تصف قابلية المادة للاشتعال تسمى					
أ خاصية فизيائية	ب خاصية كيميائية	ج تغير شكلي	د تغير فизيائي		
٩- أي مما يلي يمثل تغيراً كيميائياً					
أ تقطيع الورق	ب تجميد الماء	ج كسر الزجاج	د احتراق الخشب		
١٠- في التغير الكيميائي					
أ لا تغير المادة	ب تتغير الحالة فقط	ج تتكون مادة جديدة	د تتغير الكتلة فقط		
١١- أي مما يلي يُعد خاصية كيميائية					
أ اللون	ب الكتلة	ج القابلية للاشتعال	د الشكل		
١٢- ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير					
أ المواد الصلبة	ب الغازات	ج السوائل	د السوائل والغازات		
١٣- تغير لون التفاح بعد تقطيعه مثال على					
أ خاصية كيميائية	ب تغير كيميائي	ج تغير فизيائي	د تغير فيزياً		
١٤- تتحرك دقائق المادة بسرعة عند ارتفاع درجة الحرارة					
أ أكبر	ب أصغر	ج ثابتة	د جميع ما سبق		
١٥- درجة تجمد الماء درجة س°					
أ صفر	ب ٢٠	ج ٥٠	د ١٠٠		
١٦- أثناء طهي الطعام، يتغير لونه وتنبعث منه رائحة. ما نوع هذا التغير؟					
أ خاصية كيميائية	ب تغير كيميائي	ج تغير فизيائي	د خاصية فيزياً		

السؤال الثاني: ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة

	الفلزات لا توصل الكهرباء	١
	التغيرات الكيماوية يمكن عكسها بسهولة	٢
	الكهرباء لا تحدث تغيرات كيماوية للمادة	٣
	تتحرك دقائق المادة الغازية بسرعة عالية جدا	٤

صل ما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب

القائمة ب	القائمة أ	م
التبخر	كتلة وحدة الحجم من مادة ما	١
الانصهار	تحول المادة من حالة الصلابة إلى حالة السائلة	٢
الكثافة	تحول المادة من حالة السائلة إلى الحالة الغازية	٣

من خلال الشكل المقابل أجب عما يلي

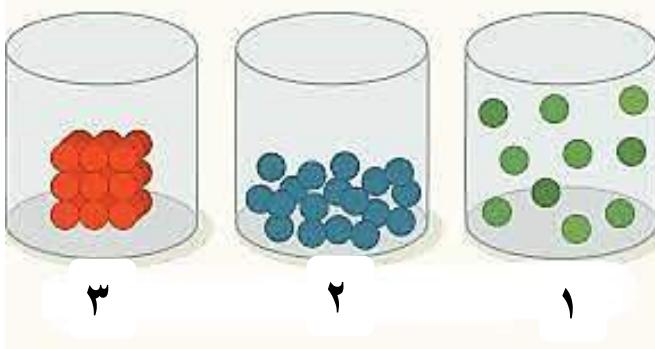


- ١- الدقائق في الوعاء أ هي
 ٢- اذا كانت الاوعية الثلاثة تحتوي على ماء
 في حالاته الثلاث فإن الوعاء (ج) يمثل

من خلال الصورة المقابلة أجب عما يلي

- أ- الصورة توضح تغيرا
 ب- السبب

من خلال الصورة المقابلة أجب عما يلي



حالات المادة الموجودة بالرسم

- ١-
 ٢-
 ٣-

مكعب من مادة صلبة حجمه ٣ سم ٣ وكتلته ١٥ جرام . ما هي كثافة مادته ؟

الحل :

.....
.....
.....

المطلوب :

.....

المعطيات :

.....
.....



من خلال الصورة المقابلة أجب عما يلي

- أ- الصورة توضح تغيرا
ب- السبب



من خلال الصورة المقابلة أجب عما يلي

- ١- نوع التغير
٢- الدليل على حدوث التغير

تطبيق رياضي علي قانون حفظ الكتلة

تم احراق - ١٠ جم من الخشب فأعطيت ٤,٥ جم . كم كتلة الدخان الناتج ؟

الحل :

.....
.....

المطلوب :

.....
.....

المعطيات :

.....
.....

الفصل الرابع

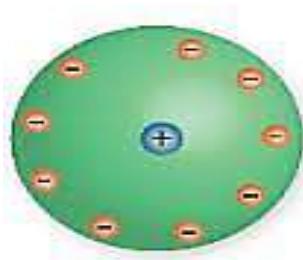
السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي						
١- صاحب فكرة (المواد مكونة ون دقائق صغيرة غير قابلة للانقسام تسمى ذرات) هو						
ديمكريطس	د	أفوجادرو	ج	شادويك	ب	أرهنيوس
٢- تجربة الأشعة المهبطية قام بها العالم						
شادويك	د	طومسون	ج	دالتون	ب	رذرفورد
٣- اكتشف الإلكترونات						
شادويك	د	طومسون	ج	دالتون	ب	رذرفورد
٤- مستويات الطاقة غير محدد من بنود						
نظيرية الدلتون	د	رذرفورد	ج	بور	ب	نظيرية الحديثة
٥- العناصر التي لها لمعان ووصلة للكهرباء والحرارة وقابلة للطرق والسحب وتشغل معظم الجدول الدوري هي						
الناظائر	د	أشباه فلزات	ج	الالافلزات	ب	الفلزات
٦- يُعد محلول السكر في الماء:						
متجانسا	د	مركب	ج	عنصر	ب	مخلوط غير متجانسا
٧- أي المواد التالية تمثل خليطاً غير متجانساً						
السلطة	د	الهواء	ج	عصير التفاح	ب	سبائك الذهب
٨- أغلب العناصر الموجودة على يسار الجدول الدوري						
الناظائر	د	أشباه فلزات	ج	الالافلزات	ب	الفلزات
٩- أي من التالي من صفات اللافلزات الصلبة						
لامعة	ب	هشة	ج	موصلة جيدة للحرارة	د	موصلة جيدة للكهرباء
١٠- (المادة لا تفني ولا تستحدث إنما تتحول من شكل لآخر) يسمى						
النسبة الثابتة	د	حفظ الطاقة	ج	حفظ الكتلة	ب	حفظ المادة
١١- لا يعتبر من المواد						
النيتروجين	د	البلاستيك	ج	الشعر	ب	الإحساس
١٢- عندما يرتبط عنصران أو أكثر كيميائياً فإن المادة الناتجة تسمى						
محلولاً	د	عنصراً	ج	مركباً	ب	مخلوطاً
١٣- الجسيمات الموجودة في نواة الذرة وتحمل شحنة موجبة وعددها يساوي العدد الذري هي						
البروتونات	د	النيوترونات	ج	الإلكترونات	ب	البروتونات
١٤- العدد الكتلي للفسفور إن علمت أن نواته تحتوي على ١٥ بروتوناً و ١٥ نيوتروناً؟						
٣٥	د	٣٠	ج	٢٥	ب	١٥
١٥- مجموعة من العناصر هشة ورديةة التوصيل للكهرباء						
الناظائر	د	أشباه فلزات	ج	الالافلزات	ب	الفلزات
١٦- رمز جزء الماء هو ..						
O ₂	د	H ₂ O ₂	ج	H ₂ O	ب	CO ₂

السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة	
١	اقترح دالتون أن ذرات العناصر كرة صلبة تنتشر فيها شحنات موجبة وسالبة
٢	تتحرك الإلكترونات في مسارات محددة حول النواة
٣	معظم حجم الذرة فراغ جزء من نموذج رذرفورد
٤	المستوى الأول يتسع ل ٨ إلكترونات
٥	الماء مركب يتكون من الهيدروجين والأكسجين.
٦	يمكن فصل المركب بسهولة باستخدام المغناطيس
٧	العنصر لا يمكن تحليله إلى مواد أبسط منه

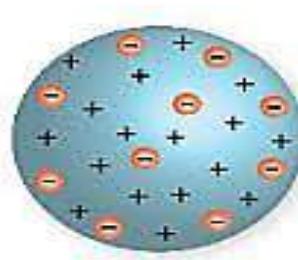
س ٣ : أكمل الفراغ في العبارات التالية:	
١	افتراض أن المادة عبارة عن ذرات على شكل كرات مصمته
٢	اكتشف وجود جسيمات سالبة وموجبة سميت الكترونات وبروتونات
٣	اكتشف وجود الشحنة الموجبة في مركز الذرة وسميت النواة
٤	قام بحساب مستويات الطاقة لمدارات ذرة الهيدروجين
٥	اكتشف وجود جسيمات متعادلة الشحنة سميت بالنويوترونات

أكمل جدول المقارنة التالي			
اللافلزات	أشبه الفلزات	الفلزات	وجه المقارنة
ليس لها بريق ولمعان (معتمة)			البريق واللمعان
	متوسطة التوصيل		التوصيل للحرارة والكهرباء
	بعضها قابل للطرق والسحب	قابلة للطرق والسحب	قابلية الطرق والسحب
معظمها غازي والصلبة منها هش			حالتها في الطبيعة
			أمثلة

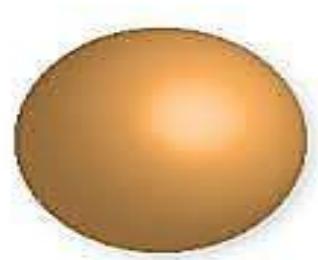
أكتب أسم العالم تحت صورة النموذج الذي وضعه للذرة



.....العالم /



.....العالم /



.....العالم /

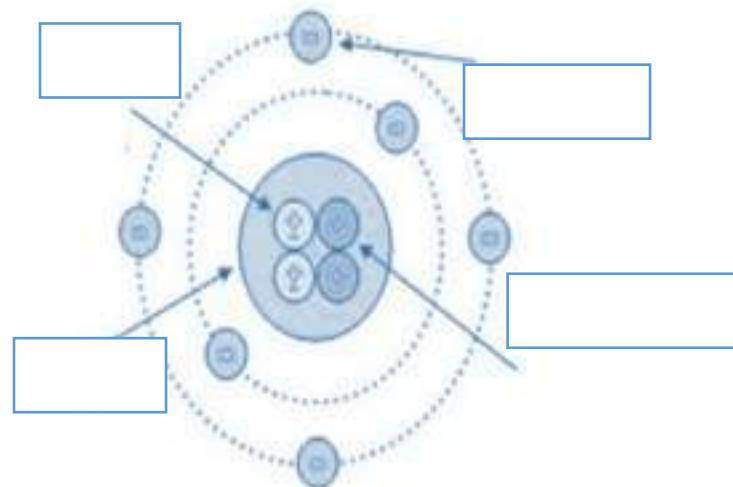
اكتب العبارات التالية :

١ جسيمات سالبة الشحنة تدور حول النواة .. -

٢ النيوترون له شحنة

٣ تكون النواة من و.....

س ٢ : اكتب البيانات على الرسم :



صل ما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب

القائمة ب	القائمة أ	م
الالكترونات	كل شيء يشغل حيزاً وله كتلة يسمى	١
العدد الكتلي	عندما يرتبط عنصران أو أكثر كيمائياً فإن المادة الناتجة	٢
العدد الذري	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات	٣
عنصر	عدد البروتونات في نواة الذرة	٤
مركب	مجموع عدد البروتونات وعدد النيترونات في نواة الذرة	٥
مادة	جسيمات ذات شحنة سالبة في الذرة	٦

صنف المواد التالية إلى (عناصر- مركب - مخلوط)

الأكسجين - عصير البرتقال ذو اللب - الكربون - الماء المالح - محلول السكر - الرمل وبرادة الحديد - الذهب الخالص- ملح الطعام - سكر

مخلوط	مركب	عنصر
.....
.....
.....

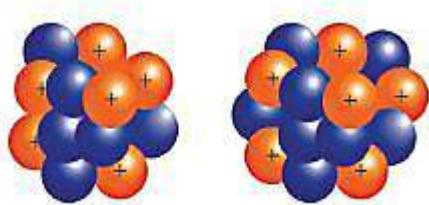
س ٢ أكمل الجدول التالي

العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
$^{12}_{\text{C}}$	12	6			
$^{12}_{\text{N}}$	7	7			
$^{1}_{\text{H}}$	1	1			

- من خلال الشكل المقابل أجب عما يلى

الرسمتان المتقابلتان لذري كربون .

هل هما نظيران أم لا؟ فسر إجابتك



ب - ما عدد نيوترونات عنصر البوتاسيوم إذا علمت أن عدده الكتلي ٣٩ وعدده الذري ١٩ ؟

الفصل الخامس

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلى						
أ	قطع صغيرة	ب	وقود أحفورى	ج	معدن	د
١. تكون الصخور عادة من	تورق					
٢. المعدن الأكثر شيوعا على سطح الأرض	الجلب	د	الكالسيت	ج	الفلسبار	أ
٣. مادة صلبة تتكون من أنماط متكررة من الذرات	الصخر	د	الخام	ج	البلورة	أ
٤. ذهب المغفلين هو معدن	الحجر الثمين	ب				
٥. عندما يكون المعدن سطحا ناعما منتظما عاكسا للضوء عند تجزئته نقول أن له	الأباتيت	د	المايكا	ج	البيروت	أ
٦- الملح الصخري هو معدن	مكسر	د	مفصص	ج	مخدش	ب
٧- معدن له ألوان مختلفة بسبب الشوائب التي يحتويها	الهاليت	د	المايكا	ج	الكوارتز	أ
٨- تقسم المعادن المعروفة إلى	الهاليت	د	المايكا	ج	الكوارتز	أ
٩- عندما يحوي المعدن على كمية كافية من مادة مفيدة يسمى	سليلاتية وفلسبارية	د	سليلاتية وكربوناتية	ج	سليلاتية وكبريتاتية	ب
١٠- يدخل في صناعة أقلام الرصاص	صخر	د	فلز	ج	حجارا كريما	أ
١١- ما نوع الصخور التي تنتج عن انفجار البراكين؟	الجرافيت	د	المايكا	ج	الكوارتز	ب
١٢- تتحول الرسوبيات إلى صخر روسي بفعل؟	سطحية	د	ورقية	ج	عضوية	ب
١٣- أصغر الصخور الرسوبية الفتاتية حجما هو؟	الانصهار	د	الحرارة والضغط	ج	التراس والتماسك	ب
١٤- توجد الأحافير في الصخور؟	الغضار	د	الأردواز	ج	الحجر الرملي	ب
١٥- الطباشير والفحى من أمثلة؟	النارية السطحية	د	الرسوبية	ج	المتحولة	ب
أ	الرسوبية العضوية	د	المتحولة المتورقة	ج	الرسوبية الفتاتية	ب

س٢: ضع (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارات	
	١ الصهارة المكونة للخفاف مليئة بالغازات
	٢ صخر الكوارتزيت من الصخور المتحولة المتورقة
	٣ الصخور المتحولة ناتجة من صخور قديمة نارية أو رسوبية
	٤ صخر الكوارتزيت من الصخور المتحولة المتورقة
	٥ أكبر الصخور الرسوبية الفتاتية حبيبات هو الحجر الرملي
	٦ الأحافير بقايا أو آثار حيوان أو نبات كان يعيش في الماضي
	٧ الصخور المتحولة غير المتورقة ليس لها بنية ورقية واضحة ولها لون واحد مثل الكوارتزيت.
	٨ تسمى الصهارة على سطح الأرض ماجما
	٩ الجرانيت ذو حبيبات كبيرة
	١٠ معنى كلمة (غير عضوية) أنها لا تنشأ عن نبات أو حيوان
	١١ يستخدم معدن الكوارتز في صناعة الزجاج
	١٢ المادة التي داخل قلم الرصاص هي من عنصر الرصاص
	١٣ تتكون الصخور النارية السطحية على سطح الأرض
	١٤ يعتبر معدن التلك من أعلى المعادن قساوة

أكمل الفراغات التالية بالكلمات المناسبة

- ١- خاصية انفصال المعدن عند تجزئتها إلى قطع ذات أسطح ناعمة منتظمة وعاكسة للضوء
- ٢- خاصية انفصال المعدن عند تجزئتها إلى قطع ذات أسطح خشنة غير منتظمة.....
- ٣- كيفية انعكاس الضوء عن سطح المعدن
- ٤- معدن نادر قابل للقص والصقل مما يعطي مظهراً جميلاً
- ٥- معدن يحوي ما يكفي من مادة مفيدة يمكن بيعها

أجب عن الأسئلة التالية

- أ- حدد خاصية المعدن الموجودة في الصورة
- ب- كيف يمكن التفريق بين الذهب الحقيقي وذهب المغفلين (البيريت) من خلال هذه الخاصية ؟

علل لما يلى

- ١- تعتبر بعض المعادن نادرة وثمينة وتصنف على أنها أحجار كريمة

- ٢- معدن البيريت يُسمى ذهب المغفلين

أكمل المقارنة التالية

المسير	الانفصام	وجه المقارنة
		ما هو ؟
		أمثلة عليه



أمامك صخران ناريان

الصخر الأول هو البازلت والثاني الجرانيت

أكمل جدول المقارنة التالي بين الصخرين



الجرانيت

الجرانيت	البازلت	وجه المقارنة
		كيف تكون ؟
		نسبة السليكا
		اللون
		حجم البلورات

أمامك مجموعة من صور الصخور حدد أسم كل صخر وحدد نوعه

.....
.....
.....
.....

.....
.....
.....
.....

.....
.....
.....
.....

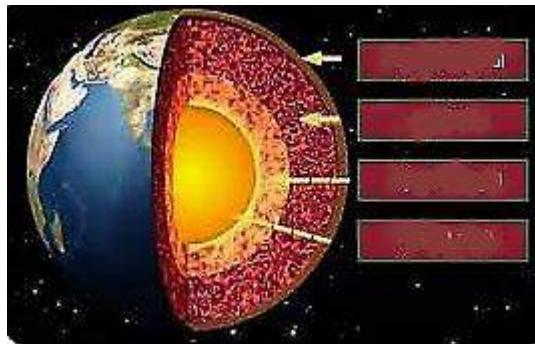
الفصل السادس

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلى

١. صفائح الأرض هي جزء من ..						
أ	الغلاف الصخري	ب	الغلاف اللدن	ج	اللب الداخلى	د
٢. أي القوى تسبب تباعد الصفائح؟						
أ	الضغط.	ب	القص	ج	الشد	د
٣. أكبر طبقات الأرض؟						
أ	الغلاف الصخري	ب	الغلاف اللدن	ج	اللب الداخلى	د
٤ - أي نوع من حركة الصفائح تحدث عند الحدود التحويلية						
أ	غوص الصفائح	ب	انزلاق الصفائح	ج	تباعد الصفائح	د
٤. ما نوع الجبال التي تتكون عند تأثر الصفائح الأرضية بقوة شد من اتجاهين متعاكسيين؟						
أ	الكتل المتصدعة	ب	الناهضة	ج	البركانية	د
٥. طبقة من طبقات الأرض مكونة من حديد ونيكل سائلين؟						
أ	القشرة	ب	الستار (الوشاح)	ج	اللب الخارجي	د
٦- تكون التجوية الكيميائية أكثر نشاطا في						
أ	المناطق القطبية	ب	الجبال	ج	المناطق الاستوائية	د
٧- أي عوامل التعرية يكون الكثبان الرملية؟						
أ	الرياح	ب	المياه	ج	الجاذبية	د
٨- خليط من صخور تعرضت التجوية ومواد عضوية وهواء						
أ	الترية	ب	الدبال	ج	الصخر الأصلى	د
٩- يتغير لون الصخور إلى الأحمر وتصبح هشة بفعل						
أ	الماء	ب	الأكسجين	ج	الجليد	د
١٠ - أي عوامل التعرية التالية يكون ودياناً على شكل حرف U						
أ	الجليد	ب	الرياح	ج	المياه	د
١١ - عندما يتحدد CO_2 مع H_2O يتكون						
أ	كربونات الكالسيوم	ب	حمض التنيك	ج	حمض الهيدروكلوريك	د

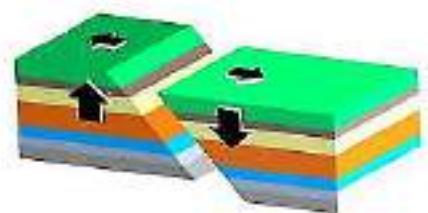
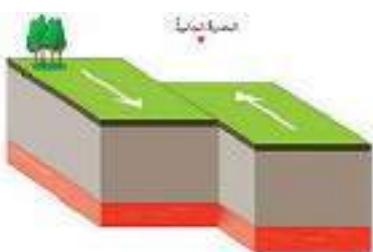
س٢: ضع (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارات

١	الصفائح المتباينة ينشأ عنها قشرة جديدة
٢	اللب الداخلي سائل واللب الخارجي صلب
٣	جبال الكتل المتصدعة تكونت بسبب قوى الشد بين الصخور
٤	حدود الصفائح هي مناطق التقاء الصفائح معاً
٥	حركة الصفائح سريعة جداً تحتاج أكثر من سنة حتى تتحرك بضعة سنتيمترات.
٦	الترابة خليط من مواد عضوية وماء وهواء وصخر تعرض لعمليات التجوية، وهي مواد مهمة لنمو النباتات
٧	حركة الرسوبيات ببطء نحو أسفل المنحدرات يسمى السقوط
٨	تسمى حركة الماء الذي يجري على سطح الأرض الجريان السطحي
٩	عندما تposure معادن الصخور التي تحتوي على الحديد إلى الأكسجين، يضعف الصخر ويتكسر
١٠	تحدث التجوية الكيماوية عندما يتغير التركيب الكيميائي للصخور. خاصة في المناطق الاستوائية



أكمل البيانات على الرسم التالي

حدد نوع حدود حركة الصفائح والقوى المؤثرة فيها في الرسومات التالية ؟



نوع حدود الصفائح

القوى المؤثرة

نوع حدود الصفائح

القوى المؤثرة

نوع حدود الصفائح

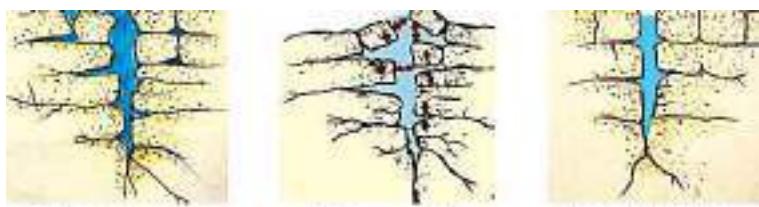
القوى المؤثرة

حدد نوع الجبال في الصورة المقابلة ؟



هذه المناطق الرائعة الجمال في وطننا الحبيب
وضح برأيك سبب ظهور الصخور بهذا الشكل
..... السبب

من الرسم المقابل أجب عما يلي



- نوع التجوية أ-
 - العامل المؤثر في التجوية ب-
 - أشرح كيف تحدث ج-

من الرسم المقابل أجب عما يلي



- أ- اتجاه حركة الكثبان الرملية
 - ب- الرياح من العوامل المؤثرة في تكوين

المراجعة النهائية

علوم أول متوسط

الفصل الدراسي الأول

إعداد
هشام فرغلي



اسم الطالب / الفصل /

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة التعليم
مكتب التعليم
مدرسة
.....

الفصل الأول

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلى				
١. يطلق على العلوم التي تهتم بدراسة المادة وتفاعلاتها				
علم الفيزياء	د	علم الأرض	ج	علم الاحياء ب علم الكيمياء
٢. طريقة تعلم المزيد عن الأشياء حول العالم الطبيعي من خلال				
العلم	د	التفسير	ج	طرح التساؤلات ب التقنية
٣. يطلق على العوامل التي يتم تغييرها أثناء التجربة متغيرات				
ثابتة	د	ضابطة	ج	تابعة ب مستقلة
٤. يطلق على القواعد التي تصف نمطاً أو سلوكاً معيناً في الطبيعة وتلاحظ مراياً كثيرة مُسمى				
طريقة علمية	د	مهارة علمية	ج	قانون علمي ب نظرية علمية
٥. - يطلق على محاولة تفسير سلوك أو نمط معين تمت ملاحظته مراياً كثيرة في العالم الطبيعي مُسمى:				
طريقة علمية	د	مهارة علمية	ج	قانون علمي ب نظرية علمية
٦- ما يفعل العالم إذا كانت نتائجها لا تدعم فرضيته				
لا يعمل شيئاً	د	يغير البيانات	ج	يغير التجربة ب يغير الفرضية
٧- دراسة الأشياء غير الحية مثل الصخور والتربة والمناخ والفضاء				
علم الفيزياء	د	علم الكيمياء	ج	علم الأرض ب علم الاحياء
٨- تسمى الصور ثلاثية الأبعاد لبناء معين تم الحصول عليها باستخدام الحاسوب				
نموذج فكري	د	نموذج عقلي	ج	نموذج حاسوبي ب نموذج مادي
٩- نموذج الطائرة من أمثلة النماذج				
العقلي	د	الحاوسي	ج	الفكري ب المادي
١٠- محاكاة لشيء ما أو حدث ما				
جمع البيانات	د	النظري	ج	المنهج العلمي ب المنهج العلمي
١١- دمج المعلومات السابقة بالجديدة لتقرير ما إذا كان موضوعاً ما واقعياً وقابلً للتصديق				
الأستدلال	د	الأستنتاج	ج	التفكير الناقد ب التجربة المضبوطة
١٢- المعلومات التي يتم جمعها أثناء البحث العلمي من خلال الملاحظات تسمى				
النظريّة	د	القانون	ج	الفرضية ب البيانات

السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة

✗	النماذج المادية هي أفكار تصف كيف يفكر شخص ما في العالم الطبيعي	١
✗	لا يمكن أن تتطور النماذج	٢
✗	مجسم الكرة الأرضية عبارة عن نموذج فكري	٣
✓	النموذج هو محاكاة أو تمثيل شيء ما أو حدث ما ويستخدم كأداة لفهم العالم الطبيعي	٤
✓	يمكننا لمس النماذج المادية	٥
✓	يضع العلماء النماذج لمساعدتهم على تصور المفاهيم الصعبة ، واختبار الأفكار وتوفير المال	٦
✓	النماذج الحاسوبية مهمة في توضيح أشياء صغيرة جداً أو كبيرة جداً أو بطيئة جداً أو سريعة جداً	٧
✓	النموذج يوفر الجهد لفهم العالم الطبيعي	٨
✗	من أمثلة النماذج الحاسوبية المعادلات الرياضية	٩
✓	إذا زادت كمية المعلومات عن الشيء المراد عمل نموذج له فإن النموذج يصبح أكثر دقة	١٠
✗	يمكن الوثوق بكل المعلومات في الانترنت	١١
✓	لتكون البيانات محددة لا بد من احتواها على أعداد دقيقة	١٢
✓	كتابة البيانات بشكل مباشر يجعلها أقل دقة	١٣
✗	التفكير الناقد هو رفض كل المعلومات الجديدة دون البحث فيها	١٤
✓	يتم تقويم الإعلانات الدعائية بعرضها على مختبرات مستقلة	١٥

السؤال الثالث : أكتب المصطلح العلمي

الفرضية	الجواب أو التفسير المنطقي المحتمل الذي يعتمد على معرفتك وملحوظاتك	١
علماء الأحياء	العلماء الذين يدرسون المخلوقات الحية من خلال الملاحظة	٢
الاستدلال	عملية التوصل إلى استنتاجات بناء على مشاهدات علمية	٣
تجربة مضبوطة	التجربة التي تتضمن تغيير عامل وملحوظة تأثيره في عامل آخر مع ثبات العوامل الأخرى	٤
الثوابت	العوامل التي لا يمكن أن تغير أثناء التجربة	٥

السؤال الرابع : صل ما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب

القائمة ب		القائمة أ	م
العلم	٥	عامل يقوم الباحث بتغييره في التجربة	١
التابع	٣	عبارة يمكن فحصها واختبارها	٢
المستقل	١	متغير يُقاس في أثناء التجربة	٣
الثابت	٦	أسلوب منظم يتكون من عدة خطوات لحل المشكلات	٤
الطرائق العلمية	٤	أسلوب لفهم العام من حولنا	٥
الفرضية	٢	عامل لا يتغير في أثناء التجربة هو ..	٦

السؤال الخامس : أذكّر أنواع النماذج في الصور التالية

نموذج حاسوبي

نموذج فكري

نموذج مادي

س ٢ أكمل المقارنة التالية

النموذج الفكري	النموذج الحاسوبي	النموذج المادي	أوجه المقارنة
هو فكرة أو مفهوم يصف كيف يفكر شخص ما في شيء معين في العالم ال الطبيعي	هي نماذج يتم بناؤها ببرامج حاسوبية	نموذج يمكن لمسه أو رؤيته	التعريف
نموذج أينشتاين	خريطة الطقس ، حركة الصفائح الأرضية	نموذج الكرة الأرضية - والتركيب الداخلي للخلية والمركبات الكيميائية	امثلة

س ٣ أجب عما يلي

- توقعت الهيئة العامة للأرصاد وحماية البيئة في المملكة العربية السعودية بوجود سحب رعدية وممطرة على أنحاء متفرقة من المملكة
- وعرضت النماذج الخاصة بالتوقعات
- وضح نوع النموذج المقدم **نموذج حاسوبي**
- وخصائص هذا النموذج **يرى ولا يمكن لمس**

الفصل الثاني

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلى

١- عندما يسير الجسم بسرعة منتظمة فإن تسارعه

أ- يقل بانتظام ب- يزداد بانتظام ج- يتغير بانتظام تسارعه = صفر

٢- السرعة المتوسطة = السرعة الححظية هذا يعني الجسم

أ- يسير بسرعة ثابتة ب- يتتسارع ج- ثابت يتباطأ

٣- إذا قطع جسم مسافة ١٠٠ متر خلال ٢٠ ثانية، فإن سرعته المتوسطة تساوي:

أ- ١٠ م/ث ب- ٥ م/ث ج- ٢ م/ث ٢٠ م/ث

٤- إذا تغيرت سرعة جسم من ١٠ م/ث إلى ٢٠ م/ث خلال ٥ ثوانٍ، فإن تسارعه يساوي

أ- طريقة علمية ب- مهارة علمية ج- قانون علمي د- نظرية علمية

٥- إذا كان الخط البياني لمنحنى (السرعة - الزمن) مائلًا نحو الأسفل، فهذا يدل على:

أ- ثبات السرعة ب- تسارع موجب ج- تسارع سالب د- الجسم لا يتحرك

٦- إذا أثرت بقوة محصلة على جسم فإنه يتتسارع باتجاهها

أ- قانون نيوتن الأول ب- القصور الذاتي ج- قانون نيوتن الثاني د- قانون نيوتن الثالث

٧- لكل فعل ردة فعل تساويه في المقدار وتعاكسه في الاتجاه

أ- قانون نيوتن الأول ب- القصور الذاتي ج- قانون نيوتن الثاني د- قانون نيوتن الثالث

٨- عندما يتوقف جسم متتحرك فجأة، فإنك تشعر بدفعه إلى الأمام. ما السبب في ذلك؟

أ- لأن الأرض تدور ب- بسبب القصور الذاتي ج- بسبب التسارع د- لأن وزنك

٩- إذا أثرت قوة مقدارها ١٠ نيوتن على جسم كتلته ٢ كجم، فإن تسارعه؟

أ- ٥ م/ث^٢ ب- ٢٠ م/ث^٢ ج- ٠,٢ م/ث^٢ د- ١٢ م/ث

١٠- عند ركل كرة بالرجل، الكرة تتحرك للأمام، والرجل تشعر بقوة للخلف. هذا مثال على

أ- قانون نيوتن الأول ب- القصور الذاتي ج- قانون نيوتن الثاني د- قانون نيوتن الثالث

١١- أي مما يلى يُعد شغلاً فيزيائياً

أ- الجلوس على المقعد ب- دفع حائط لا يتحرك ج- حمل حقيبة وصعود الدرج د- التفكير في حل مسألة رياضية

١٢- من أمثلة الآلات البسيطة؟

أ- الطائرة ب- الحاسوب ج- العجلة والمحور د- الهاتف المحمول

١٣- تُستخدم البكرة للتغيير

أ- نوع المادة ب- اتجاه القوة ج- كتلة الجسم د- درجة الحرارة

١٤- ما وحدة التسارع

أ- نيوتن ب- م/ث^٢ ج- م/ث د- كجم . م/ث

السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة	
✗	الجسم الكبير يحتاج إلى قوة أقل لتحريكه مقارنة بالجسم الصغير
✓	عندما تقفز من قارب صغير إلى الأمام، يتحرك القارب إلى الخلف
✗	إذا دفعت كرة فإنها تستمر في الحركة إلى الأبد.
✓	إذا أثرت قوة على جسم خفيف وجسم ثقيل بنفس المقدار، فإن الجسم الخفيف يتسارع أكثر
✓	تقاس القوة بوحدة النيوتن
✓	الجول هي وحدة الشغل
✓	القوة المتزنة محصلتها صفر وتلغي بعضها البعض
✓	السرعة هي قسمة المسافة الكلية على الزمن الكلي للأجسام التي تتحرك بسرعات مختلفة.
✗	الآلية البسيطة تتطلب عدة حركات كالدراجة الهوائية
✓	الجسم يكون في حالة حركة إذا تغير موقعه بمرور الزمن.
✗	وضع نيوتن ؟ قوانين للحركة
✗	لا يمكن قياس السرعة لأنها غير مرئية
✓	كتابة البيانات بشكل مباشر يجعلها أقل دقة
✗	عند السير بجسم محمول إلى الأمام لا ينتج شغل
✗	الجسم المتحرك بسرعة ثابتة له تسارع موجب

السؤال الثالث أكمل ما يلي

١- يتم قياس الشغل بوحدة ال **الجول**

٢- يُشترط لحدوث الشغل وجود قوة مؤثرة على الجسم و **حركته** في اتجاه القوة

٣- ما مقدار الشغل الذي يبذله متسابق أولمبي أثناء ركضه مسافة ٣٠٠ م

$$\text{الشغل} = 5 \times 300 = 1500 \text{ جول}$$

تطبيقات رياضية على السرعة المتوسطة:

١- تقطع طائرة - ١٣٥٠ كم في ٣ ساعات . احسب سرعتها المتوسطة ؟

$$\text{المعطيات.. المسافة} = 1350 \text{ كم} \quad \text{والזמן} = 3 \text{ ساعات}$$

$$\text{القانون المستخدم السرعة} = \frac{\text{المسافة}}{\text{الזמן}}$$

المطلوب السرعة المتوسطة للطائرة

الحل

$$\text{السرعة} = 1350 \div 3 = 450 \text{ كم/س}^2$$

تطبيقات رياضية على التسارع :

تسير عربة في مدينة الألعاب بسرعة - ١٠ م/ث وبعد ٥ ثواني من المسير على سكتها المنحدرة أصبحت سرعتها ٢٥ م/ث احسب تسارع هذه العربة؟

$$\text{المعطيات السرعة الابتدائية} = 10 \text{ م/ث} \quad \text{السرعة النهائية} = 25 \text{ م/ث} \quad \text{الزمن} = 5 \text{ ثواني}$$

المطلوب.. تسارع العربة

$$\text{الحل / التسارع} = (\text{السرعة النهائية} - \text{السرعة الابتدائية}) \div \text{الزمن} = (25 - 10) \div 5 = 3 \text{ م/ث}^2$$

أجب عما يلي

- أ- في أي منطقة يكون التسارع إيجابي **المنطقة ١**
- ب- في أي منطقة يكون التسارع سلبي **المنطقة ٣**
- ج- في أي منطقة يكون التسارع يساوي صفر **المنطقة ٢**

تطبيق رياضي على قانون نيوتن الثاني

إذا كان لديك كرة حديدية كتلتها ٢٠ كجم ، قمنا بدفعه إلى الأمام بقوة محصلة مقدارها ٢ نيوتن ، أحسب تسارع الصندوق حسب قانون نيوتن الثاني ؟

المعطيات / الكتلة ٢٠ كجم القوة المحصلة ٢ نيوتن

المطلوب / تسارع الكرة الحديدية حسب قانون نيوتن الثاني

الحل التسارع = القوة المحصلة ÷ الكتلة

$$\text{التسارع} = ٢ \div ٢٠ = ١٠ \text{ م/ث}^٢$$

أحسب القوى المحصلة من الشكل المقابل

القوى المحصلة = طرح القوتين لأنهم في اتجاهين
متعاكسين $Q = ١٦ - ٦ = ١٠$ نيوتن في اتجاه القوة الأكبر

أحسب التالي



إذا كانت كتلة العربة ٢٥ كجم وتُدفع بقوة ١٠٠ نيوتن

١- أحسب تسارع العربة التسارع = $١٠٠ \div ٢٥ = ٤ \text{ م/ث}^٢$

٢- تأثير ملء العربة بمعليات غذائية على التسارع إذا -

دفعت العربة بنفس القوة التسارع يقل بزيادة الكتلة

الفصل الثالث

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي						
١- الكتلة من أمثلة						
أ خاصية كيميائية	ب تغير كيميائي	ج تغير فизيائي	د	خاصية فизيائية		
٢- درجة التجمد والغليان تعتمدان على						
أ كمية المادة	ب شكل المادة	ج نوع المادة	د لون المادة	السوائل والغازات	السوائل	الغازات
٣- تميز بأن لها حجم وشكل مغيران						
أ المواد الصلبة	ب الماء	ج الغاز	د السائلة	الغازية	الصلبة	البلازما
٤- حالة المادة المنتشرة في الفضاء لكنها نادرة على الأرض						
أ النجوم	ب الكهوف	ج البالورات	د الماء	الغازية	الصلبة	السائلة
٥- في أي مما يلي توجد حالة البلازما ؟						
أ رائحة جديدة	ب تكون غاز أو	ج البلازما	د تأخذ شكل الوعاء المحبوسة فيه	الغازية	الصلبة	السائلة
٦- من علامات التغير الكيميائي						
أ تغير درجة الحرارة فقط	ب تغير الشكل فقط	ج الذوبان فقط	د تغير شكل	خاصية فизيائية	خاصية كيميائية	خاصية فسيولوجية
٧- الخاصية التي تصف قابلية المادة للاشتعال تسمى						
أ تقطيع الورق	ب تجميد الماء	ج كسر الزجاج	د احتراق الخشب	خاصية كيميائية	خاصية فسيولوجية	قابلية للاشتعال
٨- أي مما يلي يمثل تغيراً كيميائياً						
أ في التغير الكيميائي	ب لا تغير المادة فقط	ج تتكون مادة جديدة	د تغير الحالة فقط	خاصية فسيولوجية	خاصية كيميائية	ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير
٩- أي مما يلي يُعد خاصية كيميائية						
أ اللون	ب الكتلة	ج القابلية للاشتعال	د الشكل	خاصية فسيولوجية	خاصية كيميائية	ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير
١٠- ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير						
أ الماء	ب الغازات	ج السوائل	د السوائل والغازات	خاصية فسيولوجية	خاصية كيميائية	ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير
١١- تغير لون التفاح بعد تقطيعه مثال على						
أ تحررك دقائق المادة بسرعة عند ارتفاع درجة الحرارة	ب تغير كيميائي	ج تغير فизيائي	د خاصية فسيولوجية	خاصية فسيولوجية	خاصية كيميائية	ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير
١٢- درجة تجمد الماء درجة س°						
أ صفر	ب ثابتة	ج أصغر	د أكبر	خاصية فسيولوجية	خاصية كيميائية	ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير
١٣- أثناء طهي الطعام، يتغير لونه وتنبعث منه رائحة. ما نوع هذا التغير؟						
أ خاصية فسيولوجية	ب تغير فسيولوجي	ج تغير كيميائي	د خاصية كيميائية	خاصية فسيولوجية	خاصية كيميائية	ذات حجم ثابت لكن شكلها متغير

السؤال الثاني: ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة

✗	الفلزات لا توصل الكهرباء	١
✗	التغيرات الكيماوية يمكن عكسها بسهولة	٢
✗	الكهرباء لا تحدث تغيرات كيماوية للمادة	٣
✓	تحريك دقائق المادة الغازية بسرعة عالية جدا	٤

صل ما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب

القائمة ب		القائمة أ	م
التبخر	٣	كتلة وحدة الحجم من مادة ما	١
الانصهار	٢	تحول المادة من حالة الصلابة إلى حالة السائلة	٢
الكثافة	١	تحول المادة من حالة السائلة إلى الحالة الغازية	٣

من خلال الشكل المقابل أجب عما يلي



١- الدقائق في الوعاء أ هي **دقائق صلبة**

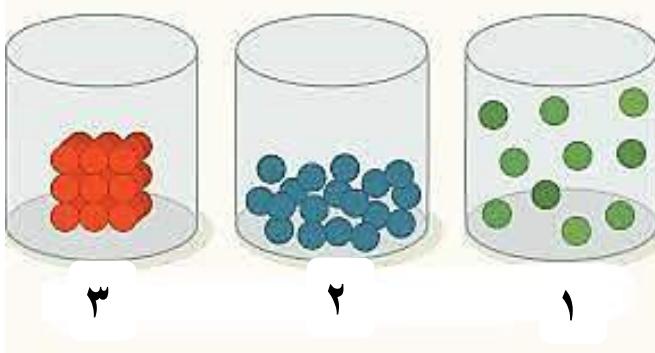
٢- اذا كانت الاوعية الثلاثة تحتوي على ماء في حالاته الثلاث فإن الوعاء (ج) يمثل **الحالة الغازية**

من خلال الصورة المقابلة أجب عما يلي

أ- الصورة توضح تغيرا **فيزيائيا**

ب- السبب لم ينتج عنه مادة جديدة

من خلال الصورة المقابلة أجب عما يلي



حالات المادة الموجودة بالرسم

١- **غازية**

٢- **سائلة**

٣- **صلبة**

مكعب من مادة صلبة حجمه ٣ سم ٣ وكتلته ١٥ جرام . ما هي كثافة مادته ؟

الحل :

$$\text{الحجم} \div \text{الكثافة} = \text{الكتلة}$$

$$\text{الكثافة} = 15 \div 3$$

$$\text{الكثافة} = 5 \text{ جم / سم}^3$$

المطلوب :

حساب الكثافة

المعطيات :

$$\text{ك} = 15 \text{ جم ،}$$

$$\text{ح} = 3 \text{ سم}^3$$



من خلال الصورة المقابلة أجب بما يلي

أ- الصورة توضح تغيراً كيميائياً

ب- السبب ينتج عنه مادة جديدة



من خلال الصورة المقابلة أجب بما يلي

١- نوع التغير تغير كيميائي

٢- الدليل على حدوث التغير وجود فقاعات

تطبيق رياضي على قانون حفظ الكتلة

تم احراق - ١٠ جم من الخشب فأعطيت ٤,٥ جم . كم كتلة الدخان الناتج ؟

الحل :

$$\text{كتلة المواد متفاعلة} = \text{كتلة المواد الناتجة}$$

$$\text{كتلة الخشب} = \text{كتلة الماده الناتجه} + \text{كتلة الغاز}$$

$$10 = 4,5 + \text{كتلة الغاز}$$

$$\text{كتلة الغاز} = 10 - 4,5$$

المطلوب :

حساب كتلة الغاز

المتصاعد

المعطيات :

$$\text{كتلة المادة الأصلية} = 10 \text{ جم}$$

$$\text{جم}$$

$$\text{كتلة المادة الناتجة} = 4,5 \text{ جم}$$

$$\text{جم}$$

الفصل الرابع

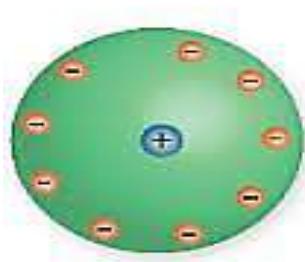
السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي						
١- صاحب فكرة (المواد مكونة ون دقائق صغيرة غير قابلة للانقسام تسمى ذرات) هو						
ديمكريطس	د	أفوجادرو	ج	شادويك	ب	أرهنيوس
٢- تجربة الأشعة المهبطية قام بها العالم						
شادويك	د	طومسون	ج	دالتون	ب	رذرفورد
٣- اكتشف الإلكترونات						
شادويك	د	طومسون	ج	دالتون	ب	رذرفورد
٤- مستويات الطاقة غير محدد من بنود						
نظيرية الحديثة	د	رذرفورد	ج	بور	ب	نظيرية دالتون
٥- العناصر التي لها لمعان ووصلة للكهرباء والحرارة وقابلة للطرق والسحب وتشغل معظم الجدول الدوري هي						
الناظائر	د	أشبهات فلزات	ج	اللافلزات	ب	الفلزات
٦- يُعد محلول السكر في الماء:						
مخلوط متجانسا	د	مركب	ج	عنصر	ب	مخلوط غير متجانس
٧- أي المواد التالية تمثل خليطاً غير متجانس						
السلطة	د	الهواء	ج	عصير التفاح	ب	سببيكة الذهب
٨- أغلب العناصر الموجودة على يسار الجدول الدوري						
الناظائر	د	أشبهات فلزات	ج	اللافلزات	ب	الفلزات
٩- أي من التالي من صفات اللافلزات الصلبة						
موسيلة جيدة للكهرباء	د	موسيلة جيدة للحرارة	ج	هشة	ب	لامعة
١٠- (المادة لا تفني ولا تستحدث إنما تتحول من شكل لآخر) يسمى						
النسبة الثابتة	د	حفظ الطاقة	ج	حفظ الكتلة	ب	حفظ المادة
١١- لا يعتبر من المواد						
النيتروجين	د	البلاستيك	ج	الشعر	ب	الإحساس
١٢- عندما يرتبط عنصران أو أكثر كيميائياً فإن المادة الناتجة تسمى						
محلولاً	د	عنصراً	ج	مركباً	ب	مخلوطاً
١٣- الجسيمات الموجودة في نواة الذرة وتحمل شحنة موجبة وعددها يساوي العدد الذري هي						
البوزترونات	د	النيوترونات	ج	الإلكترونات	ب	البروتونات
١٤- العدد الكتلي للفسفور إن علمت أن نواته تحتوي على ١٥ بروتوناً و ١٥ نيوتروناً؟						
٣٥	د	٣٠	ج	٢٥	ب	١٥
١٥- مجموعة من العناصر هشة ورديةة التوصيل للكهرباء						
الناظائر	د	أشبهات فلزات	ج	اللافلزات	ب	الفلزات
١٦- رمز جزء الماء هو ..						
O ₂	د	H ₂ O ₂	ج	H ₂ O	ب	CO ₂

السؤال الثاني : ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة	
✓	اقتراح دالتون أن ذرات العناصر كرة صلبة تنتشر فيها شحنات موجبة وسالبة
✗	تتحرك الإلكترونات في مسارات محددة حول النواة
✓	معظم حجم الذرة فراغ جزء من نموذج رذرفورد
✗	المستوى الأول يتسع ل 8 إلكترونات
✓	الماء مركب يتكون من الهيدروجين والأكسجين.
✗	يمكن فصل المركب بسهولة باستخدام المغناطيس
✓	العنصر لا يمكن تحليله إلى مواد أبسط منه

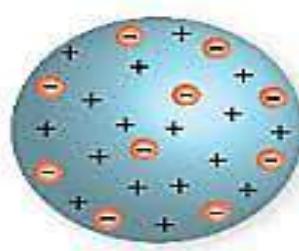
س ٣ : أكمل الفراغ في العبارات التالية:	
دالتون	افتراض أن المادة عبارة عن ذرات على شكل كرات مصمته
طومسون	اكتشف وجود جسيمات سالبة وموجبة سميت الكترونات وبروتونات
رذرفورد	اكتشف وجود الشحنة الموجبة في مركز الذرة وسميت النواة
رذرفورد	قام بحساب مستويات الطاقة لمدارات ذرة الهيدروجين
شادويك	اكتشف وجود جسيمات متعادلة الشحنة سميت بالنويوترونات

أكمل جدول المقارنة التالي			
اللافلزات	أشبه الفلزات	الفلزات	وجه المقارنة
ليس لها بريق ولمعان (معتمة)	بعضها لها بريق ولمعان	لها بريق ولمعان	البريق واللمعان
ضعيفة التوصيل	متوسطة التوصيل	جيدة التوصيل	التوصيل للحرارة والكهرباء
غير قابلة للطرق والسحب	بعضها قابل للطرق والسحب	قابلة للطرق والسحب	قابلية الطرق والسحب
معظمها غازية والصلبة منها هش	جميعها صلبة	صلبة ماعدا الزئبق	حالتها في الطبيعة
الاكسجين الهيدروجين الكلور	السليلكون	الحديد النحاس الذهب	أمثلة

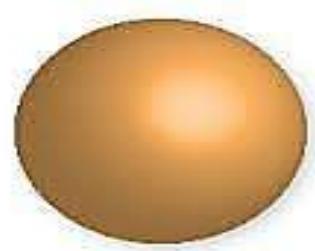
أكتب أسم العالم تحت صورة النموذج الذي وضعه للذرة



العالم /... رذرфорد



العالم / طومسون



العالم /... دالتون

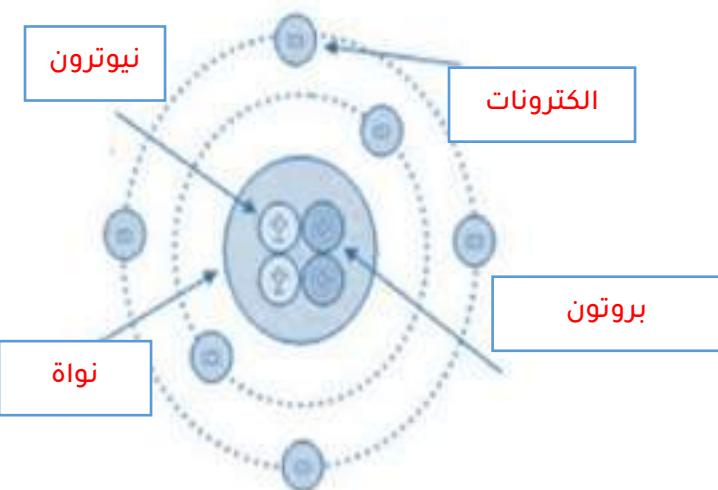
اكتب العبارات التالية :

١. الالكترونات . جسيمات سالبة الشحنة تدور حول النواة . -

٢ النيوترون له شحنة متعادلة

٣ تكون النواة من بروتونات ونيوترونات

س ٢ : اكتب البيانات على الرسم :



صل ما يناسب من القائمة أ بما يناسبه من القائمة ب

القائمة ب		القائمة أ	م
الالكترونات	٦	كل شيء يشغل حيزاً وله كتلة يسمى	١
العدد الكتلي	٥	عندما يرتبط عنصران أو أكثر كيمائياً فإن المادة الناتجة	٢
العدد الذري	٤	مادة تتكون من نوع واحد من الذرات	٣
عنصر	٣	عدد البروتونات في نواة الذرة	٤
مركب	٢	مجموع عدد البروتونات وعدد النيترونات في نواة الذرة	٥
مادة	١	جسيمات ذات شحنة سالبة في الذرة	٦

صنف المواد التالية إلى (عناصر- مركب - مخلوط)

الأكسجين - عصير البرتقال ذو اللب - الكربون - الماء المالح - الماء المقطر - محلول السكر - الرمل وبرادة الحديد - الذهب الخالص - ملح الطعام - سكر

عنصر	مخلوط	مركب
الأكسجين الكربون الذهب الخالص	الماء المالح عصير البرتقال ذو اللب محلول السكر	ملح الطعام الماء المقطر سكر

س ٢ أكمل الجدول التالي

العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
$^{12}_{\text{C}}$	٦	١٢	٦	٦	٦
$^{12}_{\text{N}}$	٧	١٢	٧	٥	٧
$^{1}_{\text{H}}$	١	١	١	٠	١

- من خلال الشكل المقابل أجب عما يلى

الرسمتان المتقابلتان لذري كربون .

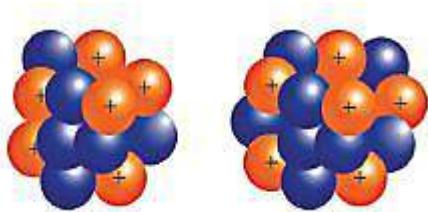
هل هما نظيران أم لا؟ فسر إجابتك

الذرتان نظيران لأنهما متساويتان في عدد البروتونات

ومختلفتان في عدد النيوترونات

ب - ما عدد نيوترونات عنصر البوتاسيوم إذا علمت أن عدده الكتلي ٣٩ وعدده الذري ١٩ ؟

الإجابة / عدد النيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري $19 - 39 = 20$ نيوترون



الفصل الخامس

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلى						
١. تتكون الصخور عادة من						أ
تورق	د	معدن	ج	وقود أحفورى	ب	قطع صغيرة
٢. المعدن الأكثر شيوعا على سطح الأرض						أ
الجبس	د	الكالسيت	ج	الكوارتز	ب	الفلسبار
٣. مادة صلبة تتكون من أنماط متكررة من الذرات						أ
الصخر	د	الخام	ج	البلورة	ب	الحجر الثمين
٤. ذهب المغفلين هو معدن						أ
مكسر	د	مفصم	ج	مخدش	ب	التلك
٥. عندما يكون المعدن سطحا ناعما منتظما عاكسا للضوء عند تجزئته نقول أن له						أ
الهاليت	د	المايكا	ج	الكوارتز	ب	الكالسيت
٦- الملح الصخري هو معدن						أ
الهاليت	د	المايكا	ج	الكوارتز	ب	الكالسيت
٧- معدن له ألوان مختلفة بسبب الشوائب التي يحتويها						أ
الهاليت	د	المايكا	ج	الكوارتز	ب	الكالسيت
٨- تقسم المعادن المعروفة إلى						أ
سليلاتية وفلسبارية	د	سليلاتية وكربوناتية	ج	سليلاتية وكبريتاتية	ب	كربوناتية وكبريتاتية
٩- عندما يحوي المعدن على كمية كافية من مادة مفيدة يسمى						أ
صخر	د	فلزا	ج	حاجرا كريما	ب	خاما
١٠- يدخل في صناعة أقلام الرصاص						أ
الجرافيت	د	المايكا	ج	الكوارتز	ب	الكالسيت
١١- ما نوع الصخور التي تنتج عن انفجار البراكين؟						أ
سطحية	د	ورقية	ج	عضوية	ب	فتاتية
١٢- تتحول الرسوبيات إلى صخر روسي بفعل؟						أ
الانصهار	د	الحرارة والضغط	ج	التراس والتلمسك	ب	التجوية والتعرية
١٣- أصغر الصخور الرسوبية الفتاتية حجما هو؟						أ
الغضار	د	الأردواز	ج	الحجر الرملي	ب	الغرين
١٤- توجد الأحافير في الصخور؟						أ
النارية السطحية	د	الرسوبية	ج	المتحولة	ب	النارية الجوفية
١٥- الطباشير والفحم من أمثلة؟						أ
الرسوبية العضوية	د	المتحولة المتورقة	ج	الرسوبية الفتاتية	ب	الرسوبية الكيميائية

س٢: ضع (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارات	
✓	الصهارة المكونة للخفاف مليئة بالغازات ١
✗	صخر الكوارتزيت من الصخور المتحولة المتورقة ٢
✓	الصخور المتحولة ناتجة من صخور قديمة نارية أو رسوبية ٣
✗	صخر الكوارتزيت من الصخور المتحولة المتورقة ٤
✗	أكبر الصخور الرسوبية الفتاتية حبيبات هو الحجر الرملي ٥
✓	الأحافير بقايا أو آثار حيوان أو نبات كان يعيش في الماضي ٦
✗	الصخور المتحولة غير المتحولة ليس لها بنية ورقية واضحة ولها لون واحد مثل الكوارتزيت. ٧
✗	تسمى الصهارة على سطح الأرض ماجما ٨
✓	الجرانيت ذو حبيبات كبيرة ٩
✓	معنى كلمة (غير عضوية) أنها لا تنشأ عن نبات أو حيوان ١٠
✓	يستخدم معدن الكوارتز في صناعة الزجاج ١١
✗	المادة التي داخل قلم الرصاص هي من عنصر الرصاص ١٢
✓	تتكون الصخور النارية السطحية على سطح الأرض ١٣
✗	يعتبر معدن التلك من أعلى المعادن قساوة ١٤

أكمل الفراغات التالية بالكلمات المناسبة

- خاصية انفصال المعدن عند تجزئتها إلى قطع ذات أسطح ناعمة منتظمة وعاكسة للضوء **الانفصال**
- خاصية انفصال المعدن عند تجزئتها إلى قطع ذات أسطح خشنة غير منتظمة.....**المكسر**
- كيفية انعكاس الضوء عن سطح المعدن**اللمعان**
- معدن نادر قابل للقص والصقل مما يعطي مظهراً جميلاً...**الحجر الكريم**
- معدن يحوي ما يكفي من مادة مفيدة يمكن بيعها**الخام**

أجب عن الأسئلة التالية

- حدد خاصية المعدن الموجودة في الصورة
المخدش (الحكاكة)
- كيف يمكن التفريق بين الذهب الحقيقي وذهب المغفلين (البيريت) من خلال هذه الخاصية ؟
لون الحكاكة ، فالذهب حاكته لونها أصفر بينما البيريت فلون حاكته أخضر مسود أو بني مسود

علل لما يلى

- تعتبر بعض المعادن نادرة وثمينة وتصنف على أنها أحجار كريمة
الإجابة / نادرة ونقية وقابلة للقص والصقل وخالية من العيوب والشقوق وجميلة اللمعان واللون ٢ يكون بعض الصخور - البركانية مليئة بالثقوب
- معدن البيريت يُسمى ذهب المغفلين

الجواب لأنه يشبه الذهب الحقيقي في مخدشه فيظنه الكثير أنه ذهب

أكمل المقارنة التالية

المكسر	الانفصام	وجه المقارنة
انكسار المعدن إلى قطع ، ذات أسطح خشنة وغير مستوية	انفصال المعدن عند تجزئته إلى قطع ، ذات أسطح ناعمة ومستوية وعاكسة للضوء	ما هو ؟
الكوارتز	الهاليت	أمثلة عليه



البازلت



الجرانيت

أمامك صخران ناريان

الصخر الأول هو البازلت والثاني الجرانيت

أكمل جدول المقارنة التالي بين الصخرين

الجرانيت	البازلت	وجه المقارنة
تكونت عندما بردت الصهارة (المagma) ببطء تحت سطح الأرض	تكونت عندما بردت الصهارة (اللابة) بسرعة على سطح الأرض	كيف تكون ؟
عالية	قليلة	نسبة السليكا
فاتح	غامق	اللون
كبير	صغير	حجم البلورات

أمامك مجموعة من صور الصخور حدد أسم كل صخر وحدد نوعه

اسم صخر/ الرخام
نوع صخر/ متحول

اسم صخر/ الحجر الرملي
نوع صخر/ رسوبي فتاتي

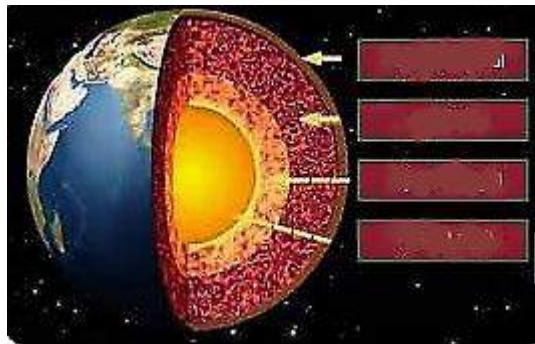
اسم صخر/ الغضار
نوع صخر/ رسوبي فتاتي

الفصل السادس

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلى						
١. صفائح الأرض هي جزء من ..						أ الغلاف الصخري
٢. أي القوى تسبب تباعد الصفائح؟						أ الضغط.
٣. أكبر طبقات الأرض؟						أ الغلاف الصخري (الوشاح)
٤ - أي نوع من حركة الصفائح تحدث عند الحدود التحويلية						أ انزلاق الصفائح
٤. ما نوع الجبال التي تتكون عند تأثر الصفائح الأرضية بقوة شد من اتجاهين متعاكسيين؟						أ الكتل المتصدعة
٥. طبقة من طبقات الأرض مكونة من حديد ونيكل سائلين؟						أ القشرة
٦- تكون التجوية الكيميائية أكثر نشاطا في						أ المناطق القطبية
٧- أي عوامل التعرية يكون الكثبان الرملية؟						أ الرياح
٨- خليط من صخور تعرضت لتجوية ومواد عضوية وهواء						أ التربة
٩- يتغير لون الصخور إلى الأحمر وتصبح هشة بفعل						أ الماء
١٠ - أي عوامل التعرية التالية يكون ودياناً على شكل حرف U						أ الجليد
١١- عندما يتحدد CO_2 مع H_2O يتكون						أ كربونات الكالسيوم
حمض الكربونيك	د	حمض الهيدروكلوريك	ج	حمض التنيك	ب	كربونات الكالسيوم

س٢: ضع (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارات

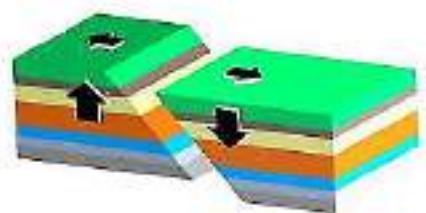
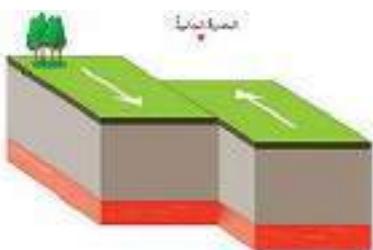
✓	الصفائح المتباudeة ينشأ عنها قشرة جديدة	١
✗	اللب الداخلي سائل و اللب الخارجي صلب	٢
✓	جبال الكتل المتصدعة تكونت بسبب قوى الشد بين الصخور	٣
✓	حدود الصفائح هي مناطق التقاء الصفائح معاً	٤
✗	حركة الصفائح سريعة جداً تحتاج أكثر من سنة حتى تتحرك بضعة سنتيمترات.	٥
✓	الترابة خليط من مواد عضوية وماء وهواء وصخر تعرض لعمليات التجوية، وهي مواد مهمة لنمو النباتات	٦
✗	حركة الرسوبيات ببطء نحو أسفل المنحدرات يسمى السقوط	٧
✓	تسمى حركة الماء الذي يجري على سطح الأرض الجريان السطحي	٨
✓	عندما تposure معادن الصخور التي تحتوي على الحديد إلى الأكسجين، يضعف الصخر ويتكسر	٩
✓	تحدث التجوية الكيماوية عندما يتغير التركيب الكيميائي للصخور. خاصة في المناطق الاستوائية	١٠



أكمل البيانات على الرسم التالي

القشرة
الستار
اللب الخارجي
اللب الداخلي

حدد نوع حدود حركة الصفائح والقوى المؤثرة فيها في الرسومات التالية ؟



نوع حدود الصفائح

صفائح تحولية

القوى المؤثرة

إنزلاق

نوع حدود الصفائح

صفائح متقاربة

القوى المؤثرة

الضغط

نوع حدود الصفائح

صفائح متباudeة

القوى المؤثرة

الشد

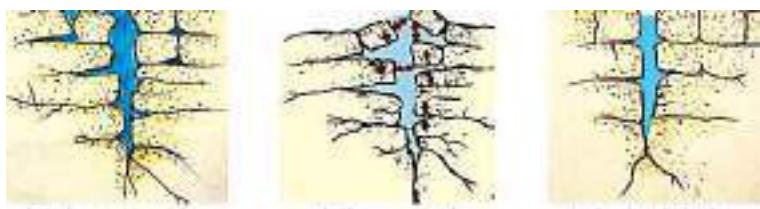
حدد نوع الجبال في الصورة المقابلة ؟



جبال مطوية

هذه المناطق الرائعة الجمال في وطننا الحبيب
وضح برأيك سبب ظهور الصخور بهذا الشكل
السبب هو تعرية الصخور بسبب عوامل التعرية

من الرسم المقابل أجب عما يلي



- أ- نوع التجوية **ميكانيكية**
ب- العامل المؤثر في التجوية **تجدد الماء**
ج- أشرح كيف تحدث

عندما يتسرّب الماء في شقوق الصخور ويتجدد بداخلها فإنه يتمدد مسبباً توسيع الشقوق ،
ومع مرور الوقت وتكرار العملية تتكسر الصخور وتتفتت

من الرسم المقابل أجب عما يلي



- أ- اتجاه حركة الكثبان الرملية **مع الرياح**
ب- الرياح من العوامل المؤثرة في تكوين **التربة**



مذكرة التفوّق

في العلوم

الصف الأول المتوسط

الفصل الدراسي الأول

إعداد

هشام فرغلي

الوحدة الأولى / العلم وتفاعلاته الأجسام الفصل الأول / طبيعة العلم

الدرس الأول / **العلم وعملياته**

العلم

✿ **العلم** منهج أو طريقة لدراسة الظواهر، فهو ليس موضوع الدراسة ولا نتائجها ، فهو أسلوب منظم للوصول إلى المعرفة. فهو طريقة أو عملية تستخدمن في استقصاء ما يجري حولك وتستطيع أن توفر إجابات لأسئلتك .

✿ فالعلم يجيب عن الأسئلة المرتبطة بالعالم الطبيعي عن طريق الاستقصاء ، لكن لا يجيب عن الأسئلة المرتبطة بالرأي والمشاعر مثل : ما هو لونك أو طعامك المفضل

✿ والعلم يعطي تفسيرات محتملة فقط لا تفسيرات قطعية لعدم معرفة الإنسان محیطه بشكل تام ، كما أن مشاهدات جديدة تؤدي إلى تغيير الأفكار القديمة

✿ **النظريّة العلميّة** : تفسير محتمل لظاهرة معينة تم ملاحظتها في الطبيعة مدعومة بالمشاهدات المتعددة وناتجة عن مجموعة من الاستقصاءات .

وهي أفضل تفسير وفقا للبيانات الحالية ، لكنها قابلة للتغيير نتيجة لبيانات جديدة .

✿ **القانون العلمي** : قاعدة تصف ظاهرة في الطبيعة دون تفسير لسببها .

فروع العلوم

تنقسم العلوم إلى ثلاثة فروع هي :

١- **علم الحياة** : يهتم بدراسة المخلوقات الحية وعلاقتها ببعض

٢- **علم الأرض** : يهتم بدراسة الأشياء غير الحية مثل الصخور والتربة والمناخ والفضاء

٣- **العلوم الطبيعية** : يهتم بدراسة المادة والطاقة ، وتنقسم إلى :-

✿ **علم الفيزياء** : يدرس الطاقة وقدرتها على تغيير الأشياء .

✿ **علم الكيمياء** : يدرس المادة وتفاعلاتها .



لابد للعالم من امتلاك بعض المهارات الهامة للقيام بالبحث العلمي من أهمها :

✿ التفكير ، الملاحظة ، التنبؤ ، الاستقصاء (أي التحري) ، البحث ، النمذجة (عمل النماذج) ، القياس ، التحليل ، الاستنتاج والاستدلال (التوصل لاستنتاج عبر مشاهدات سابقة)

يبذل العلماء جهوداً لحل المشكلات العلمية وكل مشكلة تتطلب استقصاء بصورة مختلفة إلا أنهم يكررون بعض الخطوات في الاستقصاءات جميعها.

تعرف هذه الخطوات المتتابعة المتبعة لحل المشكلات بالمنهج العلمي أو **الطريقة العلمية**.

١ - **تحديد المشكلة** (التساؤل) وهي أصعب مراحل البحث العلمي، وتعني بها: صياغة المشكلة في عبارات واضحة - ومفهومها ومحددة تعبر عن مضمون المشكلة و مجالها وتفصلها عن سائر المجالات الأخرى.

٢ - **اللإحاظة جمع البيانات** - (المعلومات الأولية) من خلال استخدام الحواسيب والمعارف السابقة.

٣ - **تكوين الفرضية**: **والفرضية** عبارة عن توقع أو - تغيير قابل للاختبار. ولكي تكون فرضية عليك أن تستخدم المعرفة السابقة والمعلومة الجديدة وأي ملاحظات ضرورية.

٤ - **اختبار الفرضية**: ويتم من خلال إجراء تجربة. وفي التجارب يتم التعامل مع المتغيرات (العوامل أو الظروف) في التجارب المخطط لها بصورة جيدة يتم تغيير عامل أو متغير واحد فقط لا أكثر كي لا يحدث التباس في كل تجربة



٥ - **تحليل البيانات**: وهي سلسلة غير مترابطة من الحقائق الموضوعية

▪ ومن أفضل الطرق الرسومات البيانية (يمكن الاستعانة بالحواسيب لعملها)

٦ - **استخلاص النتائج**: بعد تحليل البيانات يتم استخلاص النتائج بالأخذ في الاعتبار

♦ هل ساعدت البيانات على الإجابة عن تساؤلاتك؟ هل توافقت البيانات مع توقعاتك؟

♦ إن توافقت النتائج مع الفرضية لا بد من تكرار التجربة للتأكد منها.

♦ أما إن لم تتوافق فلا بد من تغيير الفرضية.

♦ البيانات التي لا تتوافق مع التوقعات يتم الاحتفاظ بها للاستفادة منها في أبحاث أخرى.

٧- **التواصل**: وهي عملية نشر النتائج عبر الدوريات المحكمة أو الندوات والمحاضرات العلمية

• **المتغير المستقل** العامل الذي يتغير مع الزمن (الذي يقوم الباحث بتغييره)

• **المتغير التابع** فهو العامل الذي يتم قياسه

• **الثوابت** العوامل التي تبقى ثابتة دون أن تتغير

• **العينة الضابطة** تستخدم لضبط النتائج والمقارنة وهي عينة لا تخضع للمتغير المستقل

الوحدة الأولى / العلم وتفاعلات الأجسام الفصل الأول / طبيعة العلم

الدرس الثاني / **النماذج العلمية**

النموذج

هو محاكاة لشيء ما أو حدث ما



ينقسم النموذج إلى ثلاثة أقسام هي:

١- **المادي** هو نموذج يمكن لمسه أو رؤيته -

أمثلة - نموذج الكرة الأرضية - والتركيب الداخلي للخلية والمركبات الكيميائية

٢- **الفكري** هي فكرة أو مفهوم يصف كيف يفكر شخص ما في شيء معين في العالم الطبيعي

مثال نموذج أينشتاين

٣- **الحاسوبي** هي نماذج يتم بناؤها ببرامج حاسوبية

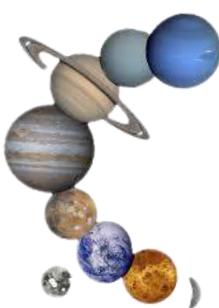
لا يمكن لمسها وتوضح أحداثاً لا يمكن رؤيتها إما لسرعة حدوثها أو لطول زمن حدوثها

مثال خريطة الطقس، حركة الصفائح الأرضية صورة

١- في التواصل: كنقل الأفكار بشكل نماذج.

٢- في اختبار الفرضيات والتوقعات: كعمل الأنفاق الهوائية لدراسة أثر الرياح على أداء السيارات والطائرات.

٣- في توفير المال والوقت والحفاظ على الأرواح: كاستخدام الدمى في اختبارات الحوادث ونماذج الطائرات للتدريب وظروف انعدام الوزن لمحاكاة ظروف الفضاء.



عمل العلماء نماذج للنظام الشمسي منذ القدم؛ لأنها من الضخامة بحيث يصعب تصوّرها بشكل متكامل، وبذلك يسرّت النماذج فهمه، غير أن العلماء في العصور القديمة تخيلوا الأرض في مركز النظام الشمسي والسماء أشبه بقطّاعي يغلفها، وعملوا نماذج تعبّر عن أفكارهم حولها

الوحدة الأولى / العلم وتفاعلات الأجسام الفصل الأول / طبيعة العلم

الدرس الثالث / تقويم التفسيرات العلمية

نعيش في عالم تنتشر فيه وسائل الإعلام والتواصل الاجتماعي ومن خلالهما تنتشر معلومات كثيرة عن اكتشاف دواء لمرض مزمن أو عن أثر دواء سحري في حل مشكلة ما أو ظهور كائن غريب في مكان ما إلخ .

فهل من المعقول والمقبول تصديق كل ما ينشر ؟

● من الطبيعي للإنسان العاقل أن يكون جوابه لا ، لا بد من التأكيد من مصدر الخبر والمعلومة .

● هل ناقل المعلومة شخص موثوق ومتخصص ؟

● هل الموقع النت أو المصدر متخصص في المجال وموثوق ؟

● هل الأدلة العلمية والمعلومات تؤيده أم تعارضه ؟

هو الرابط بين المعلومات والمعرفة السابقة بالجديد لتقرر هل تقبل أم ترفض

التفكير الناقد

يتم من خلال تقييمه لجزأين هما:

١ - **تقويم الملاحظات:** من خلال المعرفة السابقة لتقدير دقتها من عدمه.

٢ - **تقويم الاستنتاجات:** من خلال الملاحظات لتقرير معقوليتها من عدمه

● البيانات هي المعلومات التي تم تجميعها خلال البحث العلمي. ويتم تدوينها على شكل وصف أو جداول أو رسوم بيانية أو أشكال.

● والبيانات هامة جدا لتقويم أي ادعاء علمي فلا يمكن للعقل تقبل ما لا تدعمه البيانات.



● لا بد للبيانات كي تقبل من أن تكون:

• محددة: بمعنى دقة، أي مؤيدة بالأرقام. -

• جيدة: أي مدونة بشكل شامل وكامل ومفصلة ومرتبة أثناء الاستقصاء. -

• قابلة للتكرار: أي يمكن للعلماء والباحثين الآخرين قادرين على الحصول عليها

● عندما تشهد إعلانا في التلفاز أو تقرأ في جريدة أو موقع في الانترنت هل يمكنك تصديقها مباشرة؟

● لا بد لك من أن تطرح بعض التساؤلات ليتمكنك أن تصدقه وتقبله أو نرفضه.

● هل هو قابل للتصديق أو لا؟

● ما عليك إلا الحصول على بيانات علمية تؤكده من خلال البحث في نتائج الأبحاث والمختبرات الموثوقة

الفصل الأول

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١. يطلق على العلوم التي تهتم بدراسة المادة وتفاعلاتها

أ علم الفيزياء ب علم الاحياء ج علم الكيمياء د علم الأرض

٢. طريقة تعلم المزيد عن الأشياء حول العالم الطبيعي من خلال

أ التقنية ب طرح التساؤلات ج التفسير د العلم

٣. يطلق على العوامل التي يتم تغييرها أثناء التجربة متغيرات

أ ثابتة ب متابعة ج ضابطة د مستقلة

٤. يطلق على القواعد التي تصف نمطاً أو سلوكاً معيناً في الطبيعة وتلاحظ مراراً كثيرة مُسمى

أ نظرية علمية ب مهارة علمية ج قانون علمي د طريقة علمية

٥. - يطلق على محاولة تفسير سلوك أو نمط معين تمت ملاحظته مراراً كثيرة في العالم الطبيعي مُسمى:

أ نظرية علمية ب مهارة علمية ج قانون علمي د طريقة علمية

٦- ما يفعل العالم إذا كانت نتائجها لا تدعم فرضيته

أ لا يعمل شيء ب يغير التجربة ج يغير البيانات د يغير الفرضية

٧- دراسة الأشياء غير الحية مثل الصخور والتربة والمناخ والفضاء

أ علم الفيزياء ب علم الكيمياء ج علم الأرض د علم الاحياء

٨- تسمى الصور ثلاثية الأبعاد لبناء معين تم الحصول عليها باستخدام الحاسوب

أ نموذج مادي ب نموذج حاسوبي ج نموذج عقلي د نموذج فكري

٩- نموذج الطائرة من أمثلة النماذج

أ المادي ب الحاسوبي ج الفكري د العقلي

١٠- محاكاة لشيء ما أو حدث ما

أ المنهج العلمي ب النموذج ج النظرية د جمع البيانات

١١- دمج المعلومات السابقة بالجديدة لتقرير ما إذا كان موضوعاً ما واقعياً وقابلً للتصديق

أ الأستدلال ب التفكير الناقد ج الاستنتاج د التجربة المضبوطة

١٢- المعلومات التي يتم جمعها أثناء البحث العلمي من خلال الملاحظات تسمى

أ البيانات ب الفرضية ج القانون د النظرية

السؤال الثاني : أكتب المصطلح العلمي

١	الجواب أو التفسير المنطقي المحتمل الذي يعتمد على معرفتك وملحوظاتك
٢	العلماء الذين يدرسون المخلوقات الحية من خلال الملاحظة
٣	عملية التوصل إلى استنتاجات بناء على مشاهدات علمية
٤	التجربة التي تتضمن تغيير عامل وملحوظة تأثيره في عامل آخر مع ثبات العوامل الأخرى
٥	العوامل التي لا يمكن أن تغير أثناء التجربة

الوحدة الأولى / العلم وتفاعلات الأجسام

الفصل الثاني / الحركة والقوى والآلات البسيطة

الدرس الأول / **الحركة**

الحركة

تغير موضع الجسم بمرور الزمن وبالنسبة لموضع جسم ساكن آخر.

يلزم لمعرفة ما إذا تم تغير موقع جسم ما لا بد من وجود نقطة مرجعية

(نقطة الإسناد أو المرجع)



السرعة

تغير المسافة التي يقطعها الجسم مع الزمن .

وتحسب رياضياً بالعلاقة الرياضية التالية:

السرعة = المسافة ÷ الزمن أو رمزياع = $v = \frac{s}{t}$

وحدة قياسها هي (متر / ثانية) أو رمزيها (م / ث)



تدريب

قطع متسابق في مضمار الجري مسافة ٣٠٠٠ متر في زمن قدره نصف دقيقة . فكم كانت سرعته :

الحل:

المعطيات : المسافة المقطوعة ٣٠٠٠ متر الزمن المستغرق نصف دقيقة (٣٠ ثانية)

المطلوب : حساب السرعة

القانون المستخدم :

السرعة = المسافة ÷ الزمن

التعويض في القانون وإيجاد المطلوب

$3000 \div 30 = 100 \text{ م/ث}$

هي سرعة جسم تعتمد على اتجاه حركته ومقدار سرعته



مقدار التغير في سرعة جسم ما في فترة من الزمن.

ويحسب رياضياً بالعلاقة الرياضية التالية:

التسارع = (السرعة النهائية - السرعة الابتدائية) ÷ الزمن

$$ت = (ع_2 - ع_1) \div ز$$

الوحدة الدولية للتسارع هي = المتر / ثانية تربيع أو بالرموز $\text{م} / \text{ث}^2$

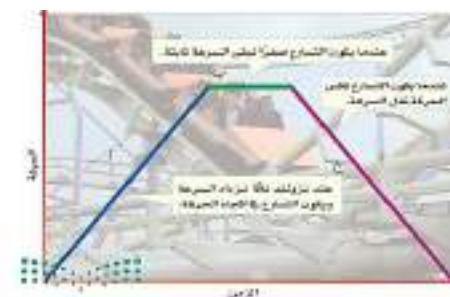
* إذا كان التسارع موجب فالجسم يتسارع (تزايد سرعته)

* إذا كان التسارع = صفر فالجسم يتحرك بسرعة ثابتة (منتظم الحركة)

* إذا كان التسارع سالب فالجسم يتباطأ (تقل سرعته)

* **التسارع الإيجابي** : هو تزايد السرعة يكون اتجاه التسارع في نفس اتجاه السرعة

* **التسارع السلبي** : هو تناقص السرعة يكون اتجاه التسارع في هذه الحالة في عكس اتجاه السرعة



في رقم (أ) = تزايد السرعة إذا كان التسارع في اتجاه الحركة.

في رقم (ب) = السرعة ثابتة إذا كان التسارع صفرًا.

في رقم (ج) = تناقص السرعة إذا كان التسارع عكس اتجاه

هذا المنحنى يمثل بمحور أفقي (المحور السيني) ومحور رأسي

(المحور الصادي)

الزمن يمثل على المحور الأفقي في هذا المنحنى

المسافة تمثل على المحور الرأسي في هذا المنحنى

تدريب

متزلج يتحرك بسرعة $15 \text{ م} / \text{ث}$ ، واجه منحدراً أدى إلى زيادة سرعته إلى $25 \text{ م} / \text{ث}$ ، خلال زمن مقداره ثانيتين ،
أحسب تسارع المتزلج . **الحل :-**

المعطيات: السرعة الابتدائية $15 \text{ م} / \text{ث}$ ، السرعة النهائية $25 \text{ م} / \text{ث}$ ، الزمن المستغرق 2 ث

المطلوب : حساب تسارع المتزلج.

القانون المستخدم هو التسارع = (السرعة النهائية - السرعة الابتدائية) ÷ الزمن

التعويض في القانون وإيجاد المطلوب $ت = (25 - 15) \div 2 = 10 \div 2 = 5 \text{ م} / \text{ث}$

الوحدة الأولى / العلم وتفاعلات الأجسام

الفصل الثاني / الحركة والقوى والآلات البسيطة

الدرس الثاني / **قوانين نيوتن للحركة**

القوة

هي العامل الذي يعمل على تغيير الحالة الحركية للجسم

♦ وهي نوعان قوة دفع أو قوة سحب

♦ وتقاس القوة بوحدة النيوتن في النظام الدولي للوحدات.

♦ قد تؤثر أكثر من قوة على جسم ما فعندما يكون التأثير القوة المحصلة

♦ والقوة المحصلة هي التي تحدد كيفية تغير حالة الجسم المتحرك



١- عندما تؤثر قوتان في الاتجاه نفسه فإن القوة المحصلة تساوي مجموعهما ولها نفس اتجاه القوتين

القوة المحصلة $Q_m = Q_1 + Q_2$

٢- عندما تؤثر قوتان غير متساويتين في اتجاهين متعاكسين فإن القوة المحصلة تساوي الفرق بينهما وباتجاه القوة الكبرى

القوة المحصلة $Q_m = \text{القوة الكبيرة} - \text{القوة الصغيرة}$

٣- عندما تؤثر قوتان متساويتان ومتراكستان في جسم فإن المحصلة = صفر أي أن حالة الجسم الحركية لا تتغير وتسمى هذه القوى بالقوى المتزنة

* **القوى المتزنة** : هي تلك القوى التي تكون قوى المحصلة لها تساوي صفراء ولا تحدث تغير في السرعة المتجهة للجسم



* **القوى غير المتزنة** : هي تلك القوى التي تكون قوى المحصلة لها لا تساوي صفراء وتحدث تغير في السرعة المتجهة للجسم



إسحاق نيوتن ولد عام ١٦٤٥ م بإنجلترا وقد حصل على شهادة البكالوريوس في كلية ترني بجامعة كمبردج. لكن الكلية أغلقت مؤقتاً خوفاً من وباء الطاعون الذي أخذ ينتشر في كل أنحاء أوروبا، مما اضطر نيوتن إلى العودة إلى الريف، حيث تفرغ لمراقبة الطبيعة، والتفكير في أمورها ووقائعها، وإجراء التجارب البسيطة. وقد أثمر ذلك كثيراً من الاكتشافات العلمية، من بينها اكتشاف قانون الجاذبية ومن أعظم اكتشافاته توضيح أثر القوى في تغيير حالة حركة الأجسام؛ حيث أدرك أن بإمكانه تفسير الحركة



١ - **قانون نيوتن الأول** : يبقى الجسم على حالته من سكون أو حركة في خط مستقيم ما لم تؤثر فيه قوة محصلة تغير حالته

❖ **الاحتكاك** : قوة ممانعة تنشأ بين سطوح الأجسام المتلامسة ويكون اتجاهه عكس اتجاه الحركة بسبب خشونة الأسطح

❖ **القصور الذاتي** : مقاومة الجسم لـ إحداث تغيير بحالته الحركية.

- كائدفع الراكب في سيارة أو حافلة عند الفرملة صورة

- يزداد القصور (القصور الذاتي) للجسم بزيادة كتلة الجسم فكلما زادت كتلة الجسم أصبح ميل الجسم لمقاومة التغيير في حالته الحركية أكبر

٢ - **قانون نيوتن الثاني**:

عندما تؤثر قوة محصلة على جسم فإنها تكسبه تسارع يتناسب عكسياً مع كتلته

❖ ويمثل بالعلاقة الرياضية:

التسارع m / s^2 = القوة المحصلة (نيوتن) \div الكتلة (كجم)

$t = F \div m$

تدريب

ما مقدار التسارع الناتج عن تأثير قوة محصلة مقدارها ٣٦ نيوتن على جسم كتلته ٩ كجم؟

الحل:

المعطيات: القوة المحصلة ٣٦ نيوتن ، الكتلة ٩ كجم

المطلوب : حساب التسارع

القانون المستخدم

التسارع m / s^2 = القوة المحصلة نيوتن \div الكتلة كجم

التعويض وإيجاد المطلوب

التسارع = $9 \div 36 = 4 m / s^2$

٣ - **قانون نيوتن الثالث** لكل فعل رد فعل تساويه في المقدار وتعاكسه في الاتجاه

❖ الفعل ورد الفعل قوتان لا تلغيان بعضهما لأنهما تؤثران في جسم مختلف عن الآخر

❖ من الأمثلة على قوتي الفعل وردة الفعل :

وضع كتاب على سطح طاولة - انطلاق الصواريخ - المشي على سطح الأرض -

تصادم سيارات الألعاب الكهربائية

قوى الشد

- ◆ **قوة الشد** هي القوة التي تنتقل عبر حبل أو خيط عند سحب أحد طرفيه.
 - ◆ تنتقل هذه القوة من الطرف المشدود إلى الجسم الآخر.
 - ◆ الرمز الفيزيائي لقوة الشد: ق ش
 - ◆ تنتقل القوة بشكل متساوٍ في كل أجزاء الحبل.
 - ◆ غالباً ما يتم إهمال كتلة الحبل في الحسابات لأنها صغيرة جدًا.
- ✿ ما الذي يحدث عند شد الحبل؟

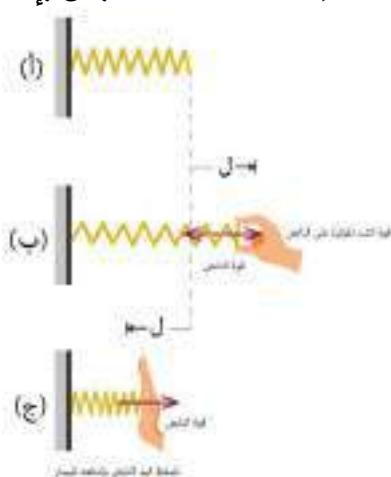
الحبل عبارة عن خيوط مجدولة مع بعضها

، وعند التأثير عليها بقوة شد (سحب) على الطرف الأيمن من الحبل تنتقل هذه القوة عبر الحبل وتصل إلى الطرف الآخر، وما يحدث هو أن قوة الشد تنتقل بالتساوي في جميع أجزاء الحبل وذلك لأن كتلة الحبل صغيرة لذلك دائمًا ما تعدد كتلة الحبال والخيوط مهملة. والسبب في ذلك هو أنه لو كان للحبل كتلة كبيرة وغير مهملة فإنه عند التأثير بقوة عليه لشد جسم ما يحتاج لبذل قوة أكبر لشد الحبل والجسم معاً

- فالحبال والخيوط قادرة على السحب فقط وهي لا تستطيع أن تدفع. الأجسام بسبب إحنائها

يمتاز النابض بالمرونة فهو يستطيل وينضغط حسب مقدار واتجاه القوة المؤثرة عليه، وعند زوال القوة يعود لشكله الأصلي.

النابض المتزن : إذا كان لدينا نابض متصل بحائط ولم تؤثر عليه أي قوة لشده فإننا نصف هذا النابض بأنه متزن.



الحالة أ - لا يوجد أي قوة مؤثرة في النابض.

الحالة ب - يتأثر النابض بقوة الشد التي تؤدي إلى استطالته وقوة النابض قوة متساوية للقوة المؤثرة عليه ومعاكسة لها في الاتجاه.

الحالة ج - يتأثر النابض بقوة فينضغط التي تؤدي إلى التقليل في طوله.

- الطاقة مخزنة في النابض يعتمد مقدارها على مقدار الاستطالة أو الانضغاط الواقع على النابض فإذا زاد مقدار الاستطالة أو الانضغاط يزداد مقدار الطاقة المخزنة في النابض

الوحدة الأولى / العلم وتفاعلات الأجسام

الفصل الثاني / الحركة والقوى والآلات البسيطة

الدرس الثالث / **الشغل والآلات البسيطة**



نستخدم في حياتنا اليومية كلمة شغل لتعني أي نشاط يحتاج لمجهود عضلي أو عقلي، ولكن مفهوم الشغل في الفيزياء له مدلول محدد للغاية، فنقول إننا نبذل شغلاً عندما نؤثر بقوة في جسم فنحركه مسافة ما باتجاهها

* أي لا بد من توفر شرطين لتحقيق الشغل فيزيائياً هما: **بذل قوة ، حركة باتجاه القوة.**



لا يوجد شغل مبذول

اتجاه الحركة غير اتجاه

هنا يوجد شغل

ويتم حساب الشغل رياضياً باستخدام العلاقة الرياضية التالية :

الشغل = القوة × المسافة

أو بالرموز ش = ق × ف

ويقاس الشغل بوحدة النيوتون . متر أون . م أو الجول

تدريب

رفع رافع أثقال وزنا مقداره ٥٠٠ نيوتن مسافة ٢ متر من الأرض . احسب الشغل المبذول .

♦ المعطيات : القوة المبذولة ٥٠٠ نيوتن المسافة ٢ متر

♦ المطلوب : حساب الشغل المبذول

* **الحل** : الشغل = القوة × المسافة

$$2 \times 500 =$$

$$ش = 1000 \text{ جول}$$





العجلة



السطح المائل



البراغي

الأسفين



* **الآلات المركبة** هي أداة مكونة من مجموعة من الآلات البسيطة. كمفتاح العلب

١ - تغيير مقدار القوة . ٢ - تغيير اتجاه القوة . ٣ - تغيير مقدار واتجاه القوة

♦ **الفائدة الآلية** هي النسبة التي تضاعف الآلة بها القوة المبذولة .

وتحسب من العلاقة الرياضي التالية

$$\text{الفائدة الآلية} = \frac{\text{القوة الناتجة}}{\text{القوة المبذولة}}$$

البكرة



هي عجله ذات حافه غائرة يمر خلالها حبل. وهي نوعان :

أ- **البكرة البسيطة** مكونة من بكرة واحدة فقط

تعمل على تغيير اتجاه القوة فقط الفائدة الآلية لها = ١

ب- **البكرة المركبة** مكونة من أكثر من بكرة

تعمل على تغيير كل من مقدار واتجاه القوة الفائدة الآلية لها بعدد البكرات



هما جسمين مثبتين معاً ويدوران حول المحور ذاته . الجزء الأكبر يسمى عجلة والجزء الأصغر يسمى محور .

* يتم احتساب الفائدة الآلية لها عبر العلاقة التالية

$$\text{الفائدة الآلية} = \frac{\text{نصف قطر العجلة}}{\text{نصف قطر المحور}}$$

وتكون دائماً > 1 . كمقبض الباب وعجلة السيارة .



قضيب يرتكز على نقطة ثابتة (نقطة ارتكاز). وتعمل الروافع على زيادة القوة أو زيادة المسافة المؤثرة
* وهي ثلاثة أنواع بحسب موقع نقطة الارتكاز والقوة المبذولة والناتجة

		نقطة الارتكاز بين القوة المبذولة والناتجة يستخدم في زيادة القوة. مفك المستخدم في رفع الغطاء والمقص ومشبك الثياب و الأرجوحة والمجداف	النوع الاول
		القوة الناتجة بين القوة المبذولة ونقطة الارتكاز كعربة اليد، كسارة الجوز مفتاح المشروعات الغازية زيادة القوة	النوع الثاني
		القوة المبذولة بين القوة الناتجة ونقطة الارتكاز الفائدة الآلية لهذا النوع < 1 كمضرب الهوكي والمقلص والمكنسة اليدوية والصنارة والدبابة تعمل على زيادة المسافة	النوع الثالث



هو سطح منحدر ، يساعد على رفع الأجسام الثقيلة
بقوة أقل من رفعها عموديا لكن بالتحرك لمسافة أكبر.
♦ تحسب فائدته الآلية من خلال العلاقة التالية
الفائدة الآلية = طول السطح ÷ ارتفاعه

كلما زاد طوله قلت القوة المبذولة . ويعتقد أن الفراعنة استخدموه في رفع صخور بناء الأهرامات



سطح مائل متحرك ذو وجهين.
يعمل على تغيير اتجاه القوة . كالقواطع (الأسنان الأمامية) . والسكاكين والفؤوس .



سطح مائل ملتف حول عمود مدبب من أحد طرفيه .
ويعمل البرغي على تغيير اتجاه القوة

البرغي

الفصل الثاني

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١- عندما يسير الجسم بسرعة منتظمة فإن تسارعه

تسارعه = صفر	د	يقل بانتظام	ب	يتغير بانتظام	ج	يزداد بانتظام	ج
--------------	---	-------------	---	---------------	---	---------------	---

٢- السرعة المتوسطة = السرعة اللحظية هذا يعني الجسم

يتباطأ	د	تسارعه ثابت	ج	يتتسارع	ب	يسير بسرعة ثابتة	أ
--------	---	-------------	---	---------	---	------------------	---

٣- إذا قطع جسم مسافة ١٠٠ متر خلال ٢٠ ثانية، فإن سرعته المتوسطة تساوي:

٢٠ م/ث	د	٥ م/ث	ج	٢ م/ث	ب	١٠ م/ث	أ
--------	---	-------	---	-------	---	--------	---

٤- إذا تغيرت سرعة جسم من ١٠ م/ث إلى ٢٠ م/ث خلال ٥ ثوانٍ، فإن تسارعه يساوي

طريقة علمية	د	قانون علمي	ج	مهارة علمية	ب	نظرية علمية	أ
-------------	---	------------	---	-------------	---	-------------	---

٥- إذا كان الخط البياني لمنحنى (السرعة - الزمن) مائلًا نحو الأسفل، فهذا يدل على:

الجسم لا يتحرك	د	تسارع سالب	ج	تسارع موجب	ب	ثبات السرعة	أ
----------------	---	------------	---	------------	---	-------------	---

٦- إذا أثرت بقوة محصلة على جسم فإنه يتتسارع باتجاهها

قانون نيوتن الثالث	د	قانون نيوتن الثاني	ج	القصور الذاتي	ب	قانون نيوتن الأول	أ
--------------------	---	--------------------	---	---------------	---	-------------------	---

٧- لكل فعل ردة فعل تساويه في المقدار وتعاكسه في الاتجاه

قانون نيوتن الثالث	د	قانون نيوتن الثاني	ج	القصور الذاتي	ب	قانون نيوتن الأول	أ
--------------------	---	--------------------	---	---------------	---	-------------------	---

٨- عندما يتوقف جسم متتحرك فجأة، فإنك تشعر بدفعه إلى الأمام. ما السبب في ذلك؟

لأن الأرض تدور	د	بسبب القصور الذاتي	ج	بسبب التسارع	ب	بسبب وزنك	أ
----------------	---	--------------------	---	--------------	---	-----------	---

٩- إذا أثرت قوة مقدارها ١٠ نيوتن على جسم كتلته ٢ كجم، فإن تسارعه؟

٢ م/ث٢	د	٢٠ م/ث٢	ج	٠٠٢ م/ث٢	ب	٥ م/ث٢	أ
--------	---	---------	---	----------	---	--------	---

١٠- عند ركل كرة بالرجل، الكرة تتحرك للأمام، والرجل تشعر بقوة للخلف. هذا مثال على

قانون نيوتن الأول	د	قانون نيوتن الثاني	ج	القصور الذاتي	ب	قانون نيوتن الثالث	أ
-------------------	---	--------------------	---	---------------	---	--------------------	---

س ٢- تقطع طائرة للخطوط السعودية ١٣٥٠ كم في ٣ ساعات . احسب سرعتها المتوسطة ؟

المعطيات ..

القانون المستخدم ..

المطلوب ..

الحل ..

س ٣- أحسب القوى المحصلة من الشكل المقابل

.....

الوحدة الثانية / طبيعة المادة الفصل الثالث / المادة وتغيراتها

الدرس الأول / **الخواص والتغيرات الفيزيائية**

* هي أي خاصية للمادة يمكن ملاحظتها أو قياسها دون إحداث تغيير في تركيب المادة الأصلي

* هو تغير الخصائص الفيزيائية ولكن هوية المادة الأصلية تبقى دون تغيير

- ذوبان الملح أو السكر في الماء .
- انصهار الثلوج .، تجمد الماء ، تبخر الماء وتكثف البخار
- تمزيق الورق .
- طحن السكر والقمح

المادة هي كل ما يشغل حيزاً وله كتلة



- اللون والشكل** : من الخواص المحسوسة من خلال الرؤية .
- الطول والكتلة** : يمكن قياس الطول باستخدام إما المسطرة أو الشريط المتر ، بينما الكتلة فتقاس بالميزان وهي تصف كمية المادة في الجسم.
- الحجم والكتافة** : الحجم يصف مقدار الحيز الذي يشغلة الجسم.

قياس حجم الأجسام :

- اذا كان الجسم منتظم الشكل : يمكن قياس حجمه بطريقه رياضية مثل: علبة الكبريت.
- اذا كان الجسم غير منتظم الشكل : يمكن قياس حجمه بطريقه الإزاحة عن طريق استخدام المخار المدرج . مثل: الحجر .

الكتافة

هي كتلة المادة الموجودة في وحدة الحجوم.

* وتقاس رياضياً بالعلاقة الرياضية التالية :

الكتافة = الكتلة ÷ الحجم أو رمزيات = $k \div h$

وتقاس الكثافة بوحدة جم / سم³

تعتمد حالة المادة على درجة الحرارة و مقدار الضغط الواقع عليها
للمادة أربع حالات هي **الصلبة ، السائلة ، الغازية ، البلازما**
تحدث البلازما في درجات الحرارة المرتفعة جداً كما أنابيب مصابيح الفلورسنت
والجو عند البرق وهي الحالة المنتشرة في الفضاء لكنها نادرة على الأرض

الغازية	السائلة	الصلبة	الحالة
كبير	متوسط	صغير	طاقة الجسيمات
حرقة وعشوائية	ينزلق بعضها على بعض	اهتزازية في مكانها	حركة الجسيمات
كبير جداً	متوسط	صغير	المسافة بين الجسيمات
الانتشار	الجريان	الصلبة	خاصية المادة
متغير شكل الوعاء الذي يحتويه	متغير شكل الوعاء الذي يحتويه	ثابت	شكل المادة
متغير حجم الوعاء الذي يحتويه	ثابت	ثابت	حجم المادة

هي درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من حالة الصلبة إلى حالة السائلة
▪ وهي للماء عند ١ ضغط جوي صفر مئوي

هي درجة الحرارة التي يتحول عندها الماء من حالة السائلة إلى الحالة الغازية .
▪ وهي للماء عند ١٠٠ ضغط جوي ١ مئوي
* ملحوظة درجتي التجمد والغليان تعتمدان على نوع المادة لا على كمية المادة

ومن خلال الخواص الفيزيائية يمكن تقسيم المواد إلى فلزات ولا فلزات .

- * الفلزات لامعة (عاكسة للضوء) ، أما اللافلزات ف تكون معتمة أو حلبيّة أو لؤلؤية اللون . .
- * الفلزات لها قابلية التشكيل : الطرق (عمل الصفائح) فتستخدم في عمل الأعمال الفنية كما في النحاس ، والسحب (عمل الأسلامك) فتستخدم في عمل التمديّنات الكهربائية و عمل الأبواب و النوافذ .
- * لبعض الفلزات خواص مغناطيسية .

الوحدة الثانية / طبيعة المادة الفصل الثالث/ المادة وتغيراتها

الدرس الثاني / **الخواص والتغيرات الكيميائية**

* هي الخاصية التي تعطي المادة المقدرة لحدوث تغير فيها ينتج مواد جديدة. مثل خاصية القابلية للاحتراق ، القابلية للتفاعل مع الأكسجين ، مع الكبريت ، مع الماء ، مع الخل ، ... الخ والتفاعل بوجود الكهرباء ، الضوء ، الحرارة .

* هو تغييراً في تركيب المادة بسبب خواصها الكيميائية وتنتج عنه مادة جديدة .



- * صدأ الحديد) تفاعل الحديد مع الأكسجين
- * احتراق الورق والخشب وغيرها .
- * عمل الكيك .
- * قلي البيض .
- * تغير لون بعض الفواكه كالتفاح والموز بعد تقطيعه .
- * فقدان الأواني والأدوات الفضية للمعانها .
- * تحول السكر إلى كراميل (بني اللون) بالتسخين .
- * تفاعل السكر مع حمض الكبريت المركز وتحوله لكريون .
- * تفكك الحجر الجيري وإنتاج غاز ثاني أكسيد الكربون بالحرارة.
- * تفكك الماء بالكهرباء إلى أكسجين وهيدروجين .
- * تفكك بعض الفيتامينات والأحماض بالضوء (لذلك تحفظ في علب بنية معتمة - على ؟)

تغير اللون - تكون راسب - تغير في الطاقة (ملحوظ وغير ملحوظ) - تصاعد الغاز - حدوث ضوء - حدوث صوت



- ❖ **التغير الفيزيائي** : يمكن إعادة المادة إلى حالتها الأولى .
- ❖ **التغير الكيميائي** : لا يمكن إعادة المادة إلى حالتها السابقة

كتلة المواد الناتجة من التفاعل = كتلة المواد المتفاعلة

الفصل الثالث

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١- الكتلة من أمثلة				
أ خاصية كيميائية	ب تغير كيميائي	ج تغير فизيائي	د خاصية فизيائية	
٢- درجتي التجمد والغليان تعتمدان على				
أ كمية المادة	ب شكل المادة	ج نوع المادة	د لون المادة	
٣- تميّز بأن لها حجم وشكل مغiran				
أ المواد الصلبة	ب الغازات	ج السوائل	د السوائل والغازات	
٤- حالة المادة المنتشرة في الفضاء لكنها نادرة على الأرض				
أ الغازية	ب الصلبة	ج السائلة	د الماء	
٥- في أي مما يلي توجد حالة البلازما ؟				
أ النجوم	ب الكهوف	ج البلازما	د البلورات	
٦- تأخذ شكل الوعاء المحبوبة فيه				
أ البلازما	ب الصلبة	ج السائلة	د الغازية	
٧- من علامات التغيير الكيميائي				
أ تكون غاز أو رائحة جديدة	ب تغير الشكل فقط	ج الذوبان فقط	د تغير درجة الحرارة فقط	
٨- الخاصية التي تصف قابلية المادة للاشتعال تسمى				
أ خاصية فизيائية	ب خاصية كيميائية	ج تغير فизيائي	د تغير شكلي	
٩- أي مما يلي يمثل تغييراً كيميائياً				
أ تقطيع الورق	ب تجميد الماء	ج كسر الزجاج	د احتراق الخشب	
١٠- في التغيير الكيميائي				
أ لا تتغير المادة	ب تتكون مادة جديدة	ج تتغير الحالة فقط	د تتغير الكتلة فقط	

س ٢ من خلال الشكل المقابل أجب عما يلي



١- الدقائق في الوعاء أ هي

٢- اذا كانت الاوعية الثلاثة تحتوي على ماء في حالاته الثلاث فإن الوعاء (ج) يمثل

س ٣ من خلال الصورة المقابلة أجب عما يلي



أ- الصورة توضح تغيرا

ب- السبب

الوحدة الثانية / طبيعة المادة الفصل الرابع/ الذرات والعناصر والجدول الدوري

الدرس الأول / تركيب المادة الكيميائية

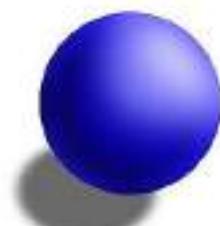
• هي كل ما يشغل حيزاً وله كتلة .

أي لا بد من توفر شرطان ليطلق على الشيء أنه مادة وهمما : ١- له كتلة ٢- يشغل حيز (أي له حجم)

- اعتقاد ديمقراطيس أن المواد مكونة من أجزاء غاية في الصغر غير قابلة للانقسام اسمها ذرات .
- لافوازييه : أدخل المنهج التجريي وعدل بعض الأفكار ومن أهم ما أسمهم فيه قانون حفظ المادة .



الذي ينص على أن المادة لا تفني ولا تستحدث إلا بقدرة الله تعالى ، وإنما تتحول من شكل إلى آخر.



نماذج جون دالتون : وضع أفكار وليس نماذج مادي وأهم - بنود نظريته :

- المواد مكونة من ذرات ،
- الذرات لا تنقسم ،
- الذرات تدخل التفاعل بأعداد صحيحة ،
- ذرات العنصر الواحد متشابهة ،
- تختلف ذرات العناصر بعضها عن بعض .
- واعتبر الذرة ككرة مصنمة كبيرة البليارد.



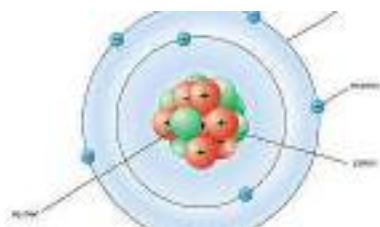
نماذج طومسون : قام بتجربة التفريغ الكهربائي (تجربة أشعة المهبط) اكتشف الإلكترونات ، وشبه الذرة بكرة الزيت (كرة موجبة تتوزع فيها إلكترونات سالبة)



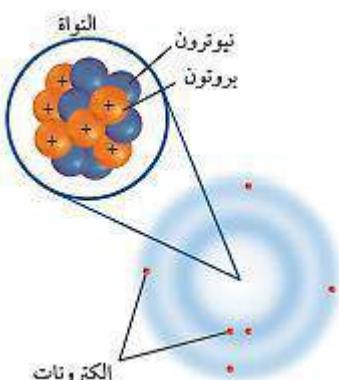
نماذج رذرфорد : تقام بتجربة صفيحة الذهب . - اكتشف النواة وأن داخلها بروتونات موجبة والإلكترونات تدور حولها . وأن معظم حجم الذرة فراغ .

شادويك : اكتشف النيوترونات المتعادلة من خلال تجربة تفجير نواة البريليوم .

نموذج بور : حدد أن الإلكترونات تدور في مستويات دائرية .



والمستويات تزداد سعتها كلما ابتعدنا عن النواة
فالأول (القريب من النواة) يتسع لإلكترونين فقط.
المستوى الثاني يتسع لـ ٨ إلكترونات، والثالث لـ ١٨، وهكذا



الذرة تتكون من:
نواة موجبة الشحنة (تحتوي على البروتونات والنيوترونات).
سحابة إلكترونية تحيط بالنواة.

★ أهم ما يميز النموذج الحديث:

أولاً: الطبيعة المزدوجة للإلكترون

❖ للإلكترون خواص المادة والموجة معاً

ثانياً: الإلكترونات لا تدور في مستويات محددة

❖ بل تتحرك داخل سحابة إلكترونية، أي منطقة احتمالية لوجود الإلكترون وليس مسأراً ثابتاً



فيديو لجميع النماذج الذرية

الوحدة الثانية / طبيعة المادة الفصل الرابع / الذرات والعناصر والجدول الدوري

الدرس الثاني / العناصر والمركبات والمخاليط

• هي مواد بسيط مكونة من نوع واحد من الذرات ولا يمكن تفكيكها لمواد أبسط

♦ يبلغ عدد العناصر المعروفة حالياً ١١٨ عنصراً.

- منها ٩٠ عنصراً طبيعياً (مثل الأكسجين، الألمنيوم، الحديد، الذهب، الفضة).
- والباقي عناصر صناعية تم تصنيعها في المختبرات باستخدام الإشعاع الصناعي عبر المسرعات. تُستخدم في المجال الطبي، مثل: بطاريات منظمات القلب. علاج السرطان. كواشف الدخان



♦ هو مخطط ينظم عرض العناصر تحتوي كل خانة فيه على:

- رمز العنصر (حرف أو حرفين).
- اسم العنصر.
- العدد الذري والكتلة الذرية.

♦ يتكون من:

٧ دوارات (صفوف أفقية) ١٨ مجموعة (أعمدة رأسية).

يتميز كل عنصر بعدد البروتونات في نواته، ويُعرف بـ العدد الذري.

لا يوجد عنصران لهما نفس العدد الذري.

يوجد أيضاً عدد كتلي = مجموع البروتونات + النيوترونات..

- ذرات عنصر واحد (لها نفس عدد البروتونات) لكنها تختلف بعدها الكتلي
- أي تختلف بعدد النيوترونات.

♦ يكون فيها:

العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الإلكترونات

- هي متوسط كتل نظائر العنصر.
- يتم حساب الكتلة الذرية لعنصر يمتلك ٣ نظائر باستخدام العلاقة التالية:

$$\text{الكتلة الذرية} = (\text{كتلة النظير ١} \times \text{نسبة}) + (\text{كتلة النظير ٢} \times \text{نسبة}) + (\text{كتلة النظير ٣} \times \text{نسبة})$$
- تفاصيال الكتلة الذرية بوحدة تسمى: "وحدة الكتلة الذرية"

$$\text{وحدة الكتلة الذرية} = \frac{1}{12} \text{ من كتلة ذرة كربون-12}$$

❖ تقسم العناصر إلى ثلاثة أنواع هي : فلزات ، لا فلزات وأشباه فلزات

اللافزات	أشباه الفلزات	الفلزات	وجه المقارنة
ليس لها بريق ولمعان (معتمة)	بعضها لها بريق ولمعان	لها بريق ولمعان	البريق واللمعان
ضعيفة التوصيل	متوسطة التوصيل	جيدة التوصيل	التوصيل للحرارة والكهرباء
غير قابلة للطرق والسحب	بعضها قابل للطرق والسحب	قابلة للطرق والسحب	قابلية الطرق والسحب
معظمها غازية والصلبة منها هشة	جميعها صلبة	صلبة ماعدا الزئبق	حالتها في الطبيعة
الجانب الأيمن ماعدا الهيدروجين	بين الفلزات واللافزات	الجانب الأيسر	مكانتها في الجدول الدوري
الاكسجين الهيدروجين الكلور	السليلكون	الحديد النحاس الذهب	أمثلة



- ❖ مواد ناتجة عن اتحاد كيميائي بين عناصر أو أكثر .
- وتختلف المركبات كيميائيا عن العناصر المكونة لها في الخواص, فالماء (H₂O) وهو سائل لا لون ولا طعم ولا رائحة له لا يشتعل ولا يساعد على الاحتراق ،
- مكون من ذرتى الهيدروجين (H) وهو غاز سريع الاحتراق و ذرة أكسجين (O) وهو غاز يساعد على الاحتراق . بينما نجد مركب آخر مكون من نفس العناصر وهو فوق أكسيد الهيدروجين (H₂O₂) له خواص تختلف فهو معقم للجرح



نصيحة طبية

(وبالرغم من كونه يستخدم للتنظيف العدسات اللاصقة إلا أنه ضار للعينين)



المخلوط المتجانس

تدل الصيغة الكيميائية على :
 أ - العناصر المكونة للمركب ،
 ب - عدد ذرات كل عنصر .

والصيغة ثابتة لا تتغير بتغيير كمية المركب . أي أن نسب العناصر فيه تكون ثابتة .

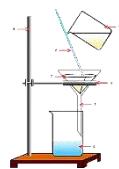
- ❖ ناتجة عن مزج أثنين أو أكثر من العناصر أو المركبات ، دون أن تتحدد كيميائيا .
- حيث يحتفظ كل مكون من مكونات المخلوط بخواصه

❖ **متجانسة** : تحوي مادتين أو أكثر خلطت بانتظام على المستوى الجزيئي دون أن يرتبط بعضها ببعض .

- يصعب فصل مكوناته (يمكن لكن بصعوبة) ويطلق على المخلوط المتجانس اسم المحلول ، من أمثلتها العصير الشامبو محلول السكر .

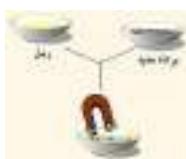
❖ **غير متجانسة** : تكون المواد فيه غير موزعة بانتظام ونسب المواد تختلف من موضع إلى آخر .

- يسهل فصل مكوناته ، من أمثلتها سلطة الخضار برادة الحديد مع الرمل



▪ **الترشيح** : ويستخدم لفصل العوالق الصلبة في سائل

- مثال فصل الرمل عن الماء



▪ **الفصل بالمغناطيس**
 • مثال فصل برادة الحديد عن الرمل بواسطة المغناطيس .



▪ **الفصل بالتقطر** " (لفصل مادة صلبة مذابة في سائل أو سوائل تختلف في درجات الغليان بخمس درجات وأكثر وهي تبخير ثم تكثيف

- مثال عند غلي الماء المالح ينفصل الملح عن الماء (التبخير) .

▪ **الفصل بدورق الفصل** : لفصل السوائل المختلفة في الكثافة

- مثال فصل الماء عن الزيت

▪ **الفصل بالطرد المركزي**) تعتمد على الانفصال باختلاف الحجم بسبب سرعة الدوران

- مثال (فصل مكونات الدم)



الفصل الرابع

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١- صاحب فكرة (المواد مكونة ون دقائق صغيرة غير قابلة للانقسام تسمى ذرات) هو

أ	أرنهيوس	ب	شادويك	ج	أفوجادرو	د	ديمكريطس
---	---------	---	--------	---	----------	---	----------

٢- تجربة الأشعة المهبطية قام بها العالم

أ	رذرفورد	ب	دالتون	ج	طومسون	د	شادويك
---	---------	---	--------	---	--------	---	--------

٣- اكتشف الإلكترونات

أ	رذرفورد	ب	دالتون	ج	طومسون	د	شادويك
---	---------	---	--------	---	--------	---	--------

٤- مستويات الطاقة غير محدد من بنود

أ	نظرية الدلتون	ب	بور	ج	رذرفورد	د	النظرية الحديثة
---	---------------	---	-----	---	---------	---	-----------------

٥- العناصر التي ليس لها معانٍ وموصلة للكهرباء والحرارة وقابلة للطرق والسحب وتشغل معظم الجدول

الدوري هي

أ	الفلزات	ب	اللآلزات	ج	أشبهافلزات	د	النظائر
---	---------	---	----------	---	------------	---	---------

٦- يُعد محلول السكر في الماء:

أ	مخلوط غير متجانسا	ب	عنصر	ج	مركب	د	مخلوط متجانسا
---	-------------------	---	------	---	------	---	---------------

٧- أي المواد التالية تمثل خليطاً غير متجانساً

أ	سبائك الذهب	ب	عصير التفاح	ج	الهواء	د	السلطة
---	-------------	---	-------------	---	--------	---	--------

٨- أغلب العناصر الموجودة على يسار الجدول الدوري

أ	الفلزات	ب	اللآلزات	ج	أشبهافلزات	د	النظائر
---	---------	---	----------	---	------------	---	---------

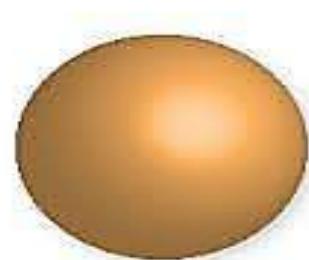
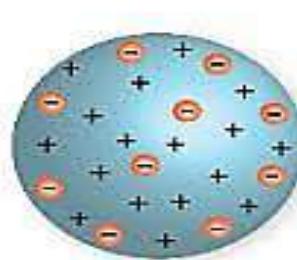
٩- أي مما يلي يمثل تغيراً كيميائياً

أ	تقطيع الورق	ب	تجميد الماء	ج	كسر الزجاج	د	احتراق الخشب
---	-------------	---	-------------	---	------------	---	--------------

١٠- في التغير الكيميائي

أ	لا تتغير المادة	ب	تتغير الحالة فقط	ج	ت تكون مادة جديدة	د	تتغير الكتلة فقط
---	-----------------	---	------------------	---	-------------------	---	------------------

س ٢ أكتب أسم العالم تحت صورة النموذج الذي وضعه للذرة



.....العالم /

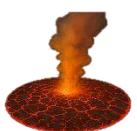
.....العالم /

العالم /

الوحدة الثالثة / سطح الأرض المتغير الفصل الخامس / الصخور والمعادن

الدرس الأول / المعادن – جواهر الأرض

- مادة صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة.
(غير عضوية أي أنها لم تنشأ من نبات أو حيوان)
- مادة تتكون من معدنين أو أكثر . كمعدن الكوارتز المستخدم في صناعة الزجاج و معدن الجرافيت المستخدم في أقلام الرصاص والبطاريات الجافة .
- ♦ ومن خلال الفحص بالأشعة السينية تبين أن لها تركيب كيميائي محدد ، وترتيب ذري منتظم . وقد تم التعرف على أكثر من ٤٠٠ معدن



المعدن

الصخر

- التبريد البطيء للصهير الصخري في باطن الأرض الذي يسمى - الماجما (الصهارة) .
- حيث تتحدد فيه الذرات بطريقة منتظمة
- التبريد السريع للصهير الصخري على سطح الأرض الذي يسمى الลาبة
- الترسيب كما حين تترسب المواد الذائبة عند زيادة تركيزها كمعدن المنجنيز
- التبخير كما حين يتبحر ماء البحر ويكون الملح الصخري والجبس

شكل المعدن يدل على طريقة تكون وتشكله :

- البلورة الكبيرة مرتبطة معاً بـ حكم دليل على التبريد البطيء .
- البلورات الكبيرة مكتملة الشكل دليل على توفر الحيز الكافي لنموها كفجوة بين الصخور



الشكل البلوري

البلورة هي مادة صلبة ذاتها مرتبة بشكل منتظم ومتكرر، وكل معدن شكل بلوري خاص.

✿ بلورات معدن البيرويت سداسية الأوجه

الانفصال

- هي انفصال المعدن عند تجزئته إلى قطع ، ذات أسطح ناعمة ومستوية وعاكسة للضوء .
- سبب الانفصال : وجود مناطق ضعف داخل ترتيب الذرات .
- معدن المايكوا ينفصل إلى صفات حقيقة ، بينما معدن الهايليت إلى ثلاثة اتجاهات .



معدن الهايليت (الملح الصخري) له ثلاثة انحرافات انفصال متساوية.
لما ينفصل أن تظهر صفات الملح الصخري على شكل مكعبات صفراء؟



المكسر يمكن أن يكون غير منتظم أو منحني مثل الكوارتز



معدن حمرونة المايكوا لها اتجاه انفصال واحد، وتنقسم إلى صفات.

المكسر

- هي انكسار المعدن إلى قطع ، ذات أسطح خشنة وغير مستوية

اللون

- هو اللون الظاهري للمعدن. قد يكون لعدة معادن نفس اللون كما في - الذهب والبيريت ، وقد يكون للمعدن الواحد أكثر من لون كما في معدن الكالسيت

الحكاكة أو المخدش

- وهو لون مسحوق المعدن الناتج عن حكه بلوح الخدش ، - وليس بالضرورة أن يكون لون المخدش نفس لون المعدن . معدن البيريت له لون أصفر لامع مثل الذهب الحقيقي مما يخدع المُنقيين عن الذهب ، لذلك يُسمى ذهب المغفلين لكن لون مخدش معدن البيريت أخضر مسود أو بني مسود بينما لون مخدش الذهب أصفر



اللمعان (البريق)

- وهو كيفية انعكاس الضوء على سطح المعدن.
- المعادن الفلزية ذات سطح مشع أما اللافلزية ذات لمعان لؤلؤي أو) زجاجي، باهت أو ترابي.

القساوة

- هي مقاومة المعدن للخدش ، وقياس مدى قدرة معدن على خدش معدن آخر .
- وضع العالم الجيولوجي موهس مقياس لقساوة المعادن يبدأ من الرقم ١ الأطري(التلك) إلى الرقم ١٠ الأقصى(الماس)
- بعض المعادن، ومنها الألماس، قاسية، بينما تبدو بعض المعادن الأخرى - ومنها التلك - طرية

- يوجد ٤٠٠٠ معدن ولكن التي تكون الصخور قليلة تعرف بالمعادن المكونة للصخور و هما : **السليلاتية** ، **والكريبوناتية** .
- ❖ **السليلاتية (الفلسبار)** : تشكل أكثر من نصف معادن قشرة الأرض وهي مكونة من السيليكون والأكسجين فمعدن الكوارتز هو سليكا نقية SiO_2
- ❖ **الكريبوناتية** : مكونة من الكربون والأكسجين ومنها الحجر الجيري
- وصخور قياع المحيطات المتاخرة كالجبس والملح الصخري (الهايليت)

- ❖ هي معادن نادرة ونقية وقابلة للقص والصلق وخالية من العيوب والشقوق وجميلة اللمعان واللون



- ❖ من أسباب ندرة الأحجار الكريمة أنها تنشأ في ظروف خاصة ،
- ❖ فاللماض مكون من عنصر الكربون ولكنه تعرض لضغط كبير أسفل الأرض ، فيخرج إلى السطح من خلال الثورات البركانية

- ❖ مادة تحتوي على ما يكفي من معدن مفید يمكن بيعه وتحقيق ربح منه .
- فالحديد ينتج من معدن الهميatisit
- والرصاص من معدن الجالينا
- والماغنيسيوم من معدن الدولوميت .
- واستخراج الفلزات من الأرض يسمى التعدين

❖ معالجة الخامات

يجب معالجة الخامات وتنقيتها من الشوائب لاستخلاص المعدن المطلوب . فالنحاس يتم الحصول عليه بصهر خامه ثم تنقيتها من الشوائب.



النحاس بعد المعالجة

النحاس قبل المعالجة

الفصل الخامس / الصخور والمعادن

الوحدة الثالثة / سطح الأرض المتغير

أنواع الصخور

الدرس الثاني /



ت تكون الصخور النارية عندما تبرد المادة الصخرية المنصهرة ، وتنقسم الصخور النارية إلى **سطحية وجوفية**

* هي صخور نارية تكونت عندما بردت الصهارة (اللابة) بسرعة على سطح الأرض .
تشكل هذه الصخور إما :

- عند حدوث ثوران بركاني وقدف للابة والرماد البركاني
- أو انسياب الابة من خلال الشقوق

خصائصها



البازلت



الخفاف

- تحتوي على نسبة قليلة من السيليكا
- غنية بالحديد والماغنيسيوم والكالسيوم .
- تتميز بلونها الغامق وحجم بلوراتها الصغير ،
- من أمثلتها **البازلت** . يسمى بالزجاج البركاني ،
- وهناك نوع آخر يكون مليء بالثقوب

.

ويحدث إذا كانت الابة مليئة بالغازات مثل حجر **الخفاف**.

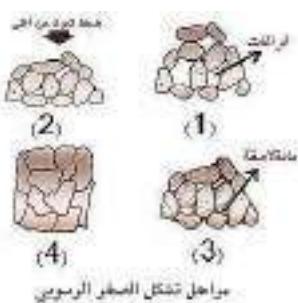


الجرانيت

* هي صخور نارية تكونت عندما بردت الصهارة (المagma) ببطء تحت سطح الأرض .

خصائصها

- تتميز بنسبة عالية من السيليكا
- تحتوي على نسب قليلة من الحديد والكالسيوم والماغنيسيوم .
- تتميز بلوراتها الكبيرة ولونها الفاتح ، من أمثلتها **الجرانيت**



* تتكون الصخور الرسوبيّة من فتات صخور أخرى أو من أصداف أو من حبيبات معادن أو من مواد أخرى، وتوجد على هيئة طبقات لأنها تتكون بالترسيب، وتنقسم إلى ثلاثة أنواع

الصخور الرسوبيّة الفتاتية

▪ تتكون من حبيبات صخور أو معادن ناتجة عن تفتقدها، فيتم نقلها وترسيبها بوساطة المياه والرياح والجاذبية، حيث تترافق وتتماسك ثم تتصلب وتتحول إلى صخر.

صخر الغضار

أنواع الصخور الرسوبيّة الفتاتية

• أصغر الفتاتيات حجماً الصلصال ذو ملمس زلق عندما يكون رطباً، وعندما يجف يكون - صخر الغضار

• الغرين (الحجر الطيني) حبيباته أكبر حجماً من الغضار لذلك هي أكثر خشونة

الحجر الطيني

• الحجر الرملي حبيباته (حبيبات الرمل) أكبر من الغرين

الحجر الرملي

• الحصى (الحصباء) حبيباته الأكبر وعند التحامها تكون صخر الكونجلوميرات

الكونجلوميرات

الحجر الجيري

الصخور الرسوبيّة الكيميائية

* تتكون من تبخر الماء المشبع بالمعادن الذائبة، فترسب ويتكون الصخر. كالفحام المكون من تجمع بقايا النباتات، أما المكونة في البحار تسمى حجراً جيريّاً



الصخور الرسوبيّة العضوية

▪ تتكون من تراكم نباتات وحيوانات ماتت ودفنت وتصدرت.
الأحافير : هي بقايا حيوانات أو نباتات كانت تعيش في الماضي



* تكون الصخور المتحولة عندما تتعرض صخور قديمة قد تكون نارية أو رسوبية أو متحولة إلى حرارة وضغط كبيرين لكن دون درجة الانصهار ، فينتج عن هذا إعادة تبلور الصخور وتغير مكوناتها الكيميائية ،



- فالجرانيت يتحول إلى نايس.
 - الحجر الرملي تحول إلى كوارتزيت
 - الحجر الجيري يتحول إلى رخام
- وتنقسم إلى نوعين حسب نسيجها الصخري



الصخور المتحولة المترورة

- تمتاز بوجود طبقات متتالية تشبه الأوراق .
- متعددة الألوان
- مثل الأردواز ، النيس ، الشيست و الفيليت

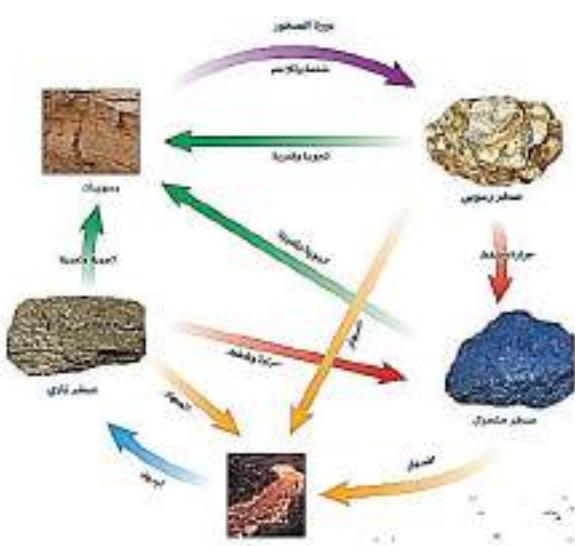
الرخام



الصخور المتحولة غير المترورة

- ليست لها طبقات . لا تصطف بشكل منتظم ،
- لها توزيع لوني متجانس وحببات غير مرئية .
- مثل الرخام ، والكوارتزيت

- هي تغير الصخر من نوع إلى آخر عبر ملايين السنين .
- تتغير كل من الصخور النارية والرسوبية والمتحولة باستمرار ، وتحول من نوع إلى آخر بتأثير عوامل الانصهار والتجوية وتغير درجة الحرارة والضغط



الفصل الخامس

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١. تتكون الصخور عادة من					
تورق	د	معدن	ج	وقود أحفورى	ب
٢. المعدن الأكثر شيوعا على سطح الأرض					
الجبس	د	الكالسيت	ج	الكوارتز	ب
٣. مادة صلبة تتكون من أنماط متكررة من الذرات					
الصخر	د	الخام	ج	البلورة	ب
٤. ذهب المغفلين هو معدن					
الأباتيت	د	البيروت	ج	المايكا	ب
٥. عندما يكون المعدن سطحا ناعما منتظما عاكسا للضوء عند تجزئته نقول أن له					
مكسر	د	مفصم	ج	مخدش	ب
٦- الملح الصخري هو معدن					
الهاليت	د	المايكا	ج	الكوارتز	ب
٧- معدن له ألوان مختلفة بسبب الشوائب التي يحتويها					
الهاليت	د	المايكا	ج	الكوارتز	ب
٨- تقسم المعادن المعروفة إلى					
سليلكاتية وفلسبارية	د	سليلكاتية وكربوناتية	ج	سليلكاتية وكبريتاتية	ب
٩- عندما يحوي المعدن على كمية كافية من مادة مفيدة يسمى					
صخر	د	فلزا	ج	حجارا كريما	ب
١٠- يدخل في صناعة أقلام الرصاص					
الجرافيت	د	المايكا	ج	الكوارتز	ب
أ. هشام فرغلي					

س٢- أمامك مجموعة من صور الصخور حدد أسم كل صخر وحدد نوعه

اسم صخر/.....

نوع صخر/.....

اسم صخر/.....

نوع صخر/.....

اسم صخر/.....

نوع صخر/.....

الوحدة الثالثة / سطح الأرض المتغير الفصل الخامس / القوي المشكّلة للأرض

صفائح الأرض المتحركة

الدرس الأول /

* من المستحيل معرفة مكونات باطن الأرض بالحفر لأنّه يطلب الوصول لمركز الأرض حفر نفق
بعمق أكثر من ٦٠٠٠ كم

* تكون درجة الحرارة حينئذ ٥٠٠٠ م ، لذلك يستدل الجيولوجيون على تكوين باطن الأرض من
خلال ملاحظات غير مباشرة ومنها ما يلي



الأمواج الزلزالية

- ♦ للزلزال ثلاثة أنواع من الموجات اثنان منها تتحرك في باطن الأرض (هما اللتان يستفاد منها)
الأولية والثانوية والثالثة هي السطحية
- ♦ الأولية هي أسرع الثلاث وتنفذ في الأوساط الثلاثة السائلة والصلبة والغازية
- ♦ بينما الثانية فتنفذ في الأوساط الصلبة فقط.
- ♦ من خلال تتبع سلوك الموجات الأولية والثانوية تم التعرف على مكونات باطن الأرض

الأدلة الصخرية

♦ من الصخور المكونة في باطن الأرض وظهرت للسطح وهي منتشرة في بقاع مختلفة



♦ من خلال دراسة الموجات الزلزالية والأدلة الصخرية توصل العلماء إلى أن
باطن الأرض مكون من أربعة نطاقات هي

اللب الداخلي : -

♦ يقع في مركز الأرض ، ويوجد في حالة صلبة مكون من
الحديد والنيكل الصلبيين . وهو صلب بالرغم من ارتفاع
درجة الحرارة بسبب ارتفاع الضغط .

اللب الخارجي : -

♦ يقع فوق اللب الداخلي ، ويوجد في الحالة السائلة مكون من
الحديد والنيكل السائلين . تم التعرف على كونه سائل من
انقطاع (ارتداد) الموجات الثانوية .

الستار (الوشاح) :

- ❖ يقع فوق اللب الخارجي ، وهي صلبة كالمعجون ، ويتحرك ببطء شديد. وهو أكبر النطاقات الأربع.



القشرة :

تقع فوق الستار وهي الطبقة الخارجية للكرة الأرضية، وتكون رقيقة في المحيطات، وسميكه في القارات، وجميع المعالم الموجودة على سطح الأرض هي جزء من القشرة



ظهرت عام ١٩٦٠ م وتفسر حركة الغلاف الصخري للأرض.

الغلاف الصخري: طبقة صلبة سُمكها حوالي ١٠٠ كم، مكونة من:

القشرة الأرضية

الجزء العلوي من الوشاح

هذه الطبقة مقسمة إلى حوالي ٣٠ صفيحة، منها ١٢ صفيحة رئيسية.
الصفائح تطفو على طبقة لدنية تُعرف بـ:

الغلاف المائي (اللدن): الجزء العلوي من الستار، يتميز بطبعة بلاستيكية تساعد الصفائح على الحركة.
تحريك الصفائح ببطء شديد، ويقيس العلماء هذه الحركة باستخدام:

◆ أشعة الليزر

◆ صور الأقمار الصناعية

◆ هي منطقة التقاء الصفائح مع بعضها البعض .

◆ وتدعي حركة الصفائح إلى حدوث الصدوع وهي كسور كبيرة في صخور القشرة الأرضية بفعل حركتها

* تتحرك صفائح الأرض معاً، فقد تبتعد إحداها عن الآخر، أو تقترب منها، أو تتحرك بمحاذاتها،
ملحوظة : حركة الصفائح الدائمة تتكون الجبال والحرف والصدوع وتحدث الزلزال

١- الصفائح المتباعدة

• تتحرك الصفائح مبتعدة عن بعضها نتيجة قوى الشد التي تؤثر عليها باتجاهين متعاكسين



• مما يؤدي إلى تكون فجوات ضخمة تعرف باسم حفر انهدام تكون غلاف صخري

جديد في الفجوات الناجمة عن الحركة بسبب امتلائها بالصهارة التي تبرد تدريجياً

٢- الصفائح المتقاربة

* عندما تتحرك الصفائح نحو بعضها فإنها تصطدم مع بعضها وما ينتج عن هذه الحركة يعتمد على نوع الصفائح المتصادمة .

♦ ١- **تقابـ (تصـادـ) قـاريـ** : مما يؤدي إلى اثنـاء الصـخـور وـتـكـونـ السـلاـسـلـ الجـبـلـيةـ .

♦ ٢- **تقابـ (تصـادـ) مـحيـطيـ قـاريـ** : يـحـدـثـ غـوـصـ لـلـصـفـيـحـةـ الـأـعـلـىـ كـثـافـةـ (ـالـمـحـيـطـيـةـ) أـسـفـلـ الصـفـيـحـةـ الـأـخـفـ (ـالـقـارـيـةـ) وـتـكـونـ سـلـسـلـةـ مـنـ الجـبـالـ الـبـرـكـانـيـةـ .

♦ ٣- **تقابـ مـحـيـطيـ مـحـيـطيـ** : يـحـدـثـ غـوـصـ لـلـصـفـيـحـةـ الـأـعـلـىـ كـثـافـةـ وـتـكـونـ بـرـاـكـيـنـ فـيـ دـاـخـلـ الـمـحـيـطـاتـ وـتـكـونـ قـمـمـاـ عـبـارـةـ عـنـ الـجـزـرـ الـبـرـكـانـيـةـ .



٣- (الصفائح المتحاذية) التحويلية ، الانزلاقية



♦ مـثالـ ذـلـكـ تـحـرـكـ صـفـيـحـةـ نـحـوـ الشـمـالـ بـيـنـمـاـ تـحـرـكـ صـفـيـحـةـ مـجاـوـرـةـ لـهـاـ نـحـوـ الـجـنـوبـ ،ـ وـيـنـشـأـ عـنـ ذـلـكـ تـكـونـ الصـدـوـعـ وـحـدـوـثـ الـزـلـازـلـ .



جـبـالـ الـكـتـلـ المـتـصـدـعـةـ

♦ تـؤـديـ قـوـيـ الشـدـ النـاجـمـةـ عـنـ الصـفـيـحـاتـ الـمـتـبـاعـدـةـ إـلـىـ تـكـونـ كـتـلـ صـخـرـيـةـ ضـخـمـةـ مـائـلـةـ وـمـنـفـصـلـةـ عـنـ الصـخـورـ الـمـحـيـطـةـ بـهـاـ بـسـبـبـ الصـدـوـعـ .ـ مـنـ أـمـثـلـتـهاـ جـبـالـ سـيـرـاـ نـيـفـادـاـ بـوـلـاـيـةـ كـالـيـفـورـنـيـاـ

الـجـبـالـ الـمـطـوـيـةـ

♦ تـؤـديـ قـوـيـ الضـغـطـ الشـدـيـدـ بـسـبـبـ حـرـكـةـ صـفـيـحـتـينـ نـحـوـ بـعـضـهـمـاـ إـلـىـ ضـغـطـ الصـخـورـ مـنـ كـلـاـ الـجـانـبـيـنـ ،ـ فـيـسـبـبـ ذـلـكـ طـيـ وـثـنـيـ الصـخـورـ وـتـشـكـلـ الـجـبـالـ الـمـطـوـيـةـ .ـ مـثـلـ جـبـالـ زـاجـرـوـسـ الـتـيـ تـكـوـنـتـ نـتـيـجـةـ تـقـابـ صـفـيـحـةـ أـورـاسـيـاـ مـعـ الصـفـيـحـةـ الـعـرـبـيـةـ .

الـجـبـالـ الـنـاهـذـةـ

♦ تـؤـديـ قـوـيـ منـ باـطـنـ الـأـرـضـ عـلـىـ دـفـعـ الـقـشـرـةـ نـحـوـ الـأـعـلـىـ ،ـ فـتـتـعـرـضـ طـبـقـاتـ الصـخـورـ الرـسـوبـيـةـ إـلـىـ عـمـلـيـاتـ التـعـرـيـةـ ،ـ وـمـعـ الـزـمـنـ تـتـكـشـفـ الصـخـورـ النـارـيـةـ وـالـمـتـحـوـلـةـ .ـ كـجـبـالـ الـرـوـيـ

الجبال البركانية

- ♦ مع مرور الزمن يؤدي تراكم طبقات اللابة فوق بعضها البعض ، إلى تكون شكل مخروطي يسمى الجبل البركاني . كالجبل الأبيض بالمملكة .

والجبال البركانية تحت البحار إذا كان تدفق اللابة كافي فستصل إلى السطح مكونة جزراً بركانية كجزر اليابان وهاواي

الجبال الجليدية (الجليدات)

- ♦ تتصرف الجبال الجليدية الطافية بطريقة مشابهة لما يحدث في قطع الخشب؛
- ♦ فعندما تذوب تلك الجبال تفقد جزءاً من كتلتها فترتفع إلى أعلى في الماء .
- ♦ وفي هذه الحالة تتعادل (توازن) قوى الطفو في الماء قوى الجاذبية

الوحدة الثالثة / سطح الأرض المتغير الفصل الخامس/ القوى المشكّلة للأرض

التجوية والتعرية وأثرهما

الدرس الثاني /

التجوية

هي عملية سطحية ميكانيكية أو كيميائية تؤدي إلى تفتت الصخور إلى قطع صغيرة وتنقسم إلى قسمين ميكانيكية وكيميائية

أسباب التجوية الميكانيكية



♦ **تجدد الماء** :
عندما يتتسرب الماء في شقوق الصخور ويتجدد بداخلها فإنه يتمدد مسبباً توسيع الشقوق، ومع مرور الوقت وتكرار العملية تتكسر الصخور وتتفتت



♦ **النباتات والحيوانات** :
يؤدي نمو جذور النبات وتمددتها داخل شقوق الصخور بحثاً عن الماء إلى تكسيرها، ويؤدي حفر الحيوانات والحشرات أنفاقاً داخل الصخور إلى تفتقدها

♦ هي عملية تؤدي إلى تحلل الصخر تغيير التركيب الكيميائي لبعض مكونات للصخور

أسباب التجوية الميكانيكية

✿ **الأحماض الطبيعية** :

عندما يتفاعل الماء مع غاز ثاني أكسيد الكربون فإنه يتكون حمض الكربونيك الذي يستطع تغيير التركيب الكيميائي للصخور.

✿ **الأحماض النباتية** :

تفرز جذور الكثير من النباتات حمض التنزيك الذي يعمل على إذابة بعض المعادن في الصخور، ويصبح المتبقي من الصخور ضعيفاً، فيتكسر إلى قطع صغيرة.

✿ **الأكسجين** :

يؤثر الأكسجين على الصخور المحتوية على الحديد حيث يتتحد معها فتاكسد، وهذا يسبب صدأ الصخور وتغيير لونها إلى الأحمر فتصبح هشة وضعيفة فتتكسر



التربة

هي خليط من مواد عضوية، وماء، وهواء، وصخور تعرضت لعمليات التجوية

١- الصخر الأصلي: +

- إن نوع الصخور الأصلية التي تعرضت للتجوية هو الذي يحدد مكونات التربة الناتجة .

٢- درجة ميل السطح : -

- تأثير تضاريس سطح المنطقة في تكون التربة ،
- ففي المناطق الجبلية المنحدرة نادراً ما تحتوي على تربة
- بعكس المناطق المنبسطة التي تتميز بطبقة سميكة من التربة

٣- المناخ : +

- عملية التجوية تزداد في المناطق الحارة والرطبة أي في المناطق الاستوائية .

٤- الزمن : -

- تحتاج تجوية الصخور لكي تتحول إلى تربة زمناً طويلاً ، ربما يمتد إلىآلاف السنين .

٥- المخلوقات الحية : +

- تعمل جذور النبات على تفتيت الصخور وتكون التربة ،
- كما أن بقايا النباتات والحيوانات تراكم في التربة ، مما يجعلها غنية بالمواد العضوية



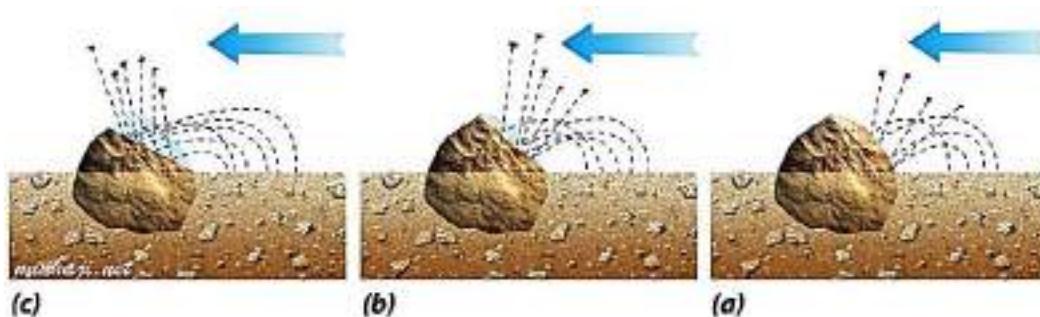
التعرية

هي عملية إزالة نواتج التجوية ونقلها إلى مسطحات منخفضة حيث يتم ترسيبها

١- الجاذبية :

* هي القوة التي تسحب الأجسام بعضها نحو بعض. بسبب الجاذبية تتحرك الصخور أو الرسوبيات نحو أسفل منحدر بسبب الجاذبية فإن ذلك يسمى حركة الكتل الأرضية
وهنالك أربعة أنواع من حركات الكتل الأرضية

- **الزحف** : هو العملية التي تحدث أثناء حركة الرسوبيات ببطء نحو أسفل المنحدرات
- **السقوط** يحدث عندما تتحرك كتلة من الصخور أو الرسوبيات إلى أسفل منحدر تاركة فيه أثراً منحنياً
- **الانزلاق الصخري** حيث تنفصل طبقات من الصخور وتنزلق إلى أسفل جبل بسرعة تزيد على ٢٥ كم / ساعة وعادة تفتت هذه الصخور المنزلقة .
وتؤدي هذه العملية إلى تراكم قطع كبيرة من الصخور أسفل المنحدر
- **التدفق الطيني** هو كتلة من الرسوبيات الرطبة المتدفعه إلى أسفل منحدر يحدث عندما يعمل الجليد المنصهر أو المطر على إشباع الرسوبيات

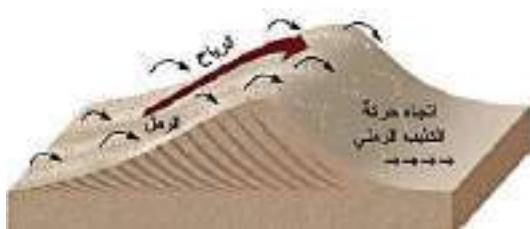


٢- الجليد :

* عندما يتراكم الثلج ليشكل كتل ضخمة وسميكه من الجليد تدعى الجليديات .
* وعندما يصبح سُمكها كافياً، تنزلق على المنحدرات بفعل الجاذبية .
* ومع حركة الجليد على سطح الأرض فإنه يؤدي إلى تعرية المواد من مكان ،
وترسيبها في مكان آخر

التعرية بفعل الجليد تتم بطريقتين .

- ❖ إذا كان الصخر الذي يقع تحتها يحوي شقوقاً فإنه ينكسر إلى قطع يحملها الجليد .
- ❖ خدش صخور القاع مما يؤدي إلى حتها .
- ❖ ومن النتائج الواضحة للتعرية الجليديات للوديان أنها تؤدي إلى زيادة عرض الوادي ليصبح على شكل حرف U .



٣- الرياح: -

- تعمل الرياح على :
- بري ونحت الصخور ،
- نقل الرمل من مكان لآخر مكونة كثبان رملية

٤- الماء : -

- تسمى حركة الماء الذي يجري على سطح الأرض **الجريان السطحي**
- كلما زادت سرعة المياه زادت مقدرتها على حمل المواد ،
- حيث يعمل جريان ماء على حمل المواد وتكون الوديان والأحاذيد ،
- وعندما تقل سرعة المياه تقل قدرتها على حمل المواد فترسب حمولتها .

• الأنهر من أهم عوامل الحت ، مع الزمن تكون وديان و عند الوصول إلى البحيرات والبحار تخفض سرعة المياه وتترسب حمولتها في القاع مكونة الدلتا كدلتا نهر النيل.

• تشكيل سطح الأرض حيث تعمل على نقل الرسوبيات من مكان آخر فيحدث :

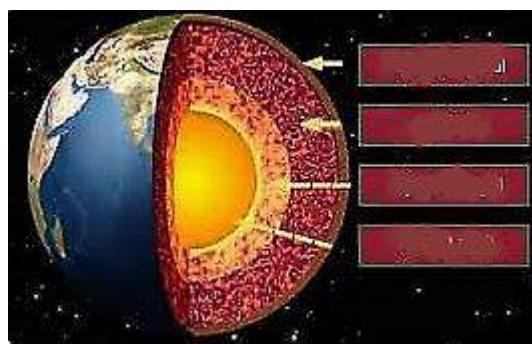
- أحاديد ووديان في المكان المنقوله منه . -
- تكون الدلتا والكتبان الرملية في المكان المنقوله إليه

الفصل السادس

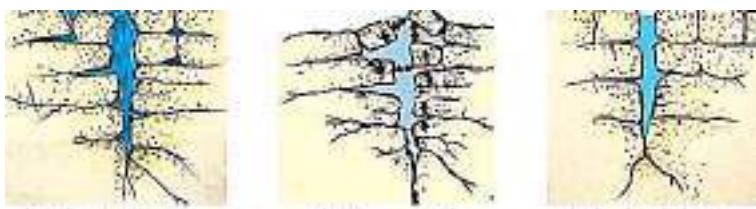
السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي

١. صفائح الأرض هي جزء من ..			
أ	الغلاف الصخري	ب	الستار (الوشاح)
٢. أي القوى تسبب تباعد الصفائح؟			
أ	الضغط.	ب	التوازن
٣. أكبر طبقات الأرض؟			
أ	الغلاف الصخري	ب	الستار (الوشاح)
٤- أي نوع من حركة الصفائح تحدث عند الحدود التحويلية			
أ	غوص الصفائح	ب	تقرب الصفائح
٥- ما نوع الجبال التي تتكون عند تأثير الصفائح الأرضية بقوة شد من اتجاهين متعاكسين؟			
أ	البركانية	ب	الناهضة
٦- طبقة من طبقات الأرض مكونة من حديد ونيكل سائلين؟			
أ	الستار (الوشاح)	ب	القبة
اللب الداخلي			

س ٢ أكمل البيانات على الرسم



س ٣ من الرسم المقابل أجب عما يلي



- أ- نوع التجوية
 ب- العامل المؤثر في التجوية
 ج- أشرح كيف تحدث

إجابة الاختبارات النموذجية



ملحوظة هامة / هذا الملخص لا يغني عن الكتاب المدرسي

سنرحل ويبقى الأثر

إعداد المعلم / هشام فرغلي

الاختبارات المركبة

علوم

أول متوسط



هشام فرغلي



أهم المقارنات

فروع العلوم

العلوم الطبيعية	علم الأرض	علم الحياة
<p>يهتم بدراسة المادة والطاقة ، وتنقسم إلى :-</p> <p>علم الفيزياء : يدرس الطاقة وقدرتها على تغيير الأشياء .</p> <p>علم الكيمياء : يدرس المادة وتفاعلاتها</p>	<p>يهم بدراسة الأشياء غير الحية مثل الصخور والتربة والمناخ والفضاء</p>	<p>يهم بدراسة المخلوقات الحية وعلاقتها بعض</p>

أنواع النماذج

النموذج الفكري	النموذج الحاسوبي	النموذج المادي	أوجه المقارنة
هو فكرة أو مفهوم يصف كيف يفكر شخص ما في شيء معين في العالم الطبيعي	هي نماذج يتم بناؤها ببرامج حاسوبية	نموذج يمكن لمسه أو رؤيته	التعريف
نموذج أينشتاين	خريطة الطقس ، حركة الصفائح الأرضية	نموذج الكرة الأرضية - والتركيب الداخلي للخلية والمركبات الكيميائية	امثلة

نموذج حاسوبي

نموذج فكري

نموذج مادي

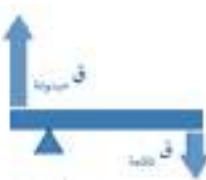
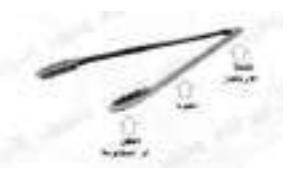
الفلزات واللافلزات

اللافلزات	أشبه الفلزات	الفلزات	وجه المقارنة
ليس لها بريق ولمعان (معتمة)	بعضها له بريق ولمعان	لها بريق ولمعان	البريق ولمعان
ضعف التوصيل	متوسطة التوصيل	جيدة التوصيل	التوصيل للحرارة والكهرباء
غير قابلة للطرق والسحب	بعضها قابل للطرق والسحب	قابلة للطرق والسحب	قابلية الطرق والسحب
معظمها غازية والصلبة منها هش	جميعها صلبة	صلبة ماعدا الزئبق	حالتها في الطبيعة
الاكسجين الهيدروجين الكلور	السليلكون	الحديد النحاس الذهب	أمثلة

حالات المادة

المادة الغازية	المادة السائلة	المادة الصلبة	
متغير حسب الوعاء المحبوسة فيه	متغير حسب الإناء	ثابت	الشكل
متغير حسب حجم الإناء	حجم ثابت	ثابت	الحجم
تتحرك بحرية كبيرة	حركة الحركة	حركة اهتزازية	حركة الجسيمات
ضعيفة جدا	ضعيفة	قوية	قوة التماسك
الانتشار	الجريان	الثبات	تتميز بخاصية
			شكل الجزيئات

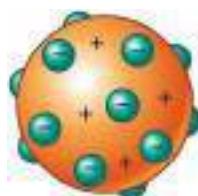
أنواع الروافع

		نقطة الارتكاز بين القوة المبذولة والناتجة يستعمل في زيادة القوة. مفك المستخدم في رفع الغطاء والمقص ومشبك الثياب و الأرجوحة والمجداف	النوع الاول
		القوة الناتجة بين القوة المبذولة ونقطة الارتكاز كعربة اليد، كسارة الجوز مفتاح المشروبات الغازية زيادة القوة	النوع الثاني
		القوة المبذولة بين القوة الناتجة ونقطة الارتكاز الفائدة الآلية لهذا النوع > 1 كمضرب الهوكي والملقط والمكنسة اليدوية والصنارة والدبابة تعمل على زيادة المسافة	النوع الثالث

نموذج جون دالتون : وضع أفكار وليس نموذج مادي وأهم - بنود نظريته :



- المواد مكونة من ذرات ،
- الذرات لا تنقسم ،
- الذرات تدخل التفاعل بأعداد صحيحة ،
- ذرات العنصر الواحد متشابهة ،
- تختلف ذرات العناصر بعضها عن بعض .
- واعتبر الذرة ككرة مصممة ككرة البليارд.



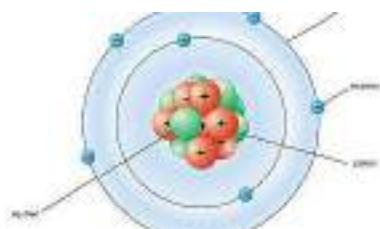
نموذج طومسون : قام بتجربة التفريغ الكهربائي
(تجربة أشعة المهبط) اكتشف الإلكترونات ، وشبه الذرة بكرة الزيت
(كرة موجبة تتوزع فيها إلكترونات سالبة)



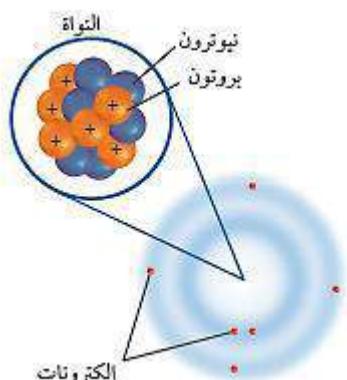
نموذج رذرфорد : تقام بتجربة صفيحة الذهب . -
اكتشف النواة وأن داخلها بروتونات موجبة والإلكترونات تدور حولها
وأن معظم حجم الذرة فراغ .

شادويك : اكتشف النيوترونات المتعادلة من خلال تجربة تفجير نواة البريليوم .

نموذج بور : حدد أن الإلكترونات تدور في مستويات دائرية .



والمستويات تزداد سعتها كلما ابتعدنا عن النواة فالأول (القريب من النواة) يتسع لإلكترونين فقط. المستوى الثاني يتسع لـ ٨ إلكترونات، والثالث لـ ١٨، وهكذا



الذرة تتكون من:

نواة موجبة الشحنة (تحتوي على البروتونات والنيوترونات). سحابة إلكترونية تحيط بالنواة.

★ **أهم ما يميز النموذج الحديث:**

أولاً: الطبيعة المزدوجة للإلكترون

❖ للإلكترون خواص المادة والموجة معًا

ثانياً: الإلكترونات لا تدور في مستويات محددة

❖ بل تتحرك داخل سحابة إلكترونية، أي منطقة احتمالية لوجود الإلكترون وليس مساراً ثابتاً

أنواع الصخور

الصخور المتحولة	الصخور الرسوبيّة	الصخور الناريّة
<p>ت تكون الصخور المتحولة عندما تتعرض صخور قديمة قد تكون ناريّة أو رسوبيّة أو متحولة إلى حرارة وضغط كبيرين لكن دون درجة الانصهار ، فينتج عن هذا إعادة تبلور الصخور وتغيير مكوناتها الكيميائيّة ، وتنقسم إلى نوعين حسب نسيجها الصخري الصخور المتحولة المتورقة الصخور المتحولة غير المتورقة</p>	<p>ت تكون الصخور الرسوبيّة من فتات صخور أخرى أو من أصداف أو من حبيبات معادن أو من مواد أخرى، وتوجد على هيئة طبقات لأنها ت تكون بالترسيب، وتنقسم إلى ثلاثة أنواع الصخور الرسوبيّة الفتاتيّة الصخور الرسوبيّة الكيميائيّة الصخور الرسوبيّة العضويّة</p>	<p>ت تكون الصخور الناريّة عندما تبرد المادة الصخريّة المنصهرة ، وتنقسم الصخور الناريّة إلى سطحية وجوفية</p>
الأردواز ، النيس ، الشيست و الفيليت	الغرين (الحجر الطيني)	الجرانيت

الانفصال والمكسر

وجه المقارنة	الانفصال	المكسر
ما هو ؟	انفصال المعدن عند تجزئته إلى قطع ، ذات أسطح خشنة ناعمة ومستوية وعاكسة للضوء	انكسار المعدن إلى قطع ، ذات أسطح غير مستوية
أمثلة عليه	الهاليت	الكوارتز

التجوية والتعرية

التعرية	التجوية
هي عملية إزالة نواتج التجوية ونقلها إلى مسطحات منخفضة حيث يتم ترسيبها	هي عملية سطحية ميكانيكية أو كيميائية تؤدي إلى تفتق الصخور إلى قطع صغيرة وتنقسم إلى قسمين ميكانيكية وكيميائية

المصطلحات

١	العلم	أسلوب لفهم العالم من حولنا
٢	النظريـة العلمـية	تفسير محتمـل لظـاهـرـة مـعـيـنة تم مـلاـحظـتها في الطـبـيـعـة مـدـعـومـة بـالـمـشـاهـدـاتـ المتـعـدـدـة وـنـاتـجـة عن مـجـمـوعـة من الاستـقـصـاءـاتـ.
٣	القـانـونـ الـعـلـمـيـ	قـاعـدةـ تـصـفـ ظـاهـرـةـ فيـ الطـبـيـعـةـ دونـ تـفـسـيرـ لـسـبـبـهاـ
٤	الطـرـيقـةـ الـعـلـمـيـةـ	الـخـطـوـاتـ الـمـتـتـابـعـةـ الـمـتـبـعـةـ لـحـلـ الـمـشـكـلـاتـ بـالـمـنـهـجـ الـعـلـمـيـ
٥	الـفـرـضـيـةـ	عـبـارـةـ عـنـ تـوـقـعـ أـوـ تـعـبـيرـ قـابـلـ لـلـاـختـيـارـ
٦	الـمـتـغـيرـ الـمـسـتـقـلـ	الـعـاـمـلـ الـذـيـ يـتـغـيـرـ مـعـ الزـمـنـ (ـالـذـيـ يـقـومـ الـبـاحـثـ بـتـغـيـيرـهـ)
٧	الـمـتـغـيرـ التـابـعـ	هـوـ الـعـاـمـلـ الـذـيـ يـتـمـ قـيـاسـهـ
٨	الـثـوـابـتـ	الـعـوـاـمـلـ الـتـيـ تـبـقـىـ ثـابـتـةـ دـوـنـ أـنـ تـتـغـيـرـ
٩	الـعـيـنةـ الضـابـطـةـ	هـيـ عـيـنةـ لـاـتـخـضـعـ لـلـاـختـيـارـ وـلـكـنـهاـ تـسـتـخـدـمـ لـلـمـقـارـنـةـ
١٠	الـتـوـاـصـلـ	هـيـ عـمـلـيـةـ نـشـرـ النـتـائـجـ عـبـرـ الدـوـرـيـاتـ الـمـحـكـمـةـ أـوـ النـدـوـاتـ وـالـمـحـاـضـرـاتـ الـعـلـمـيـةـ
١١	الـتـفـكـيرـ النـاـقـدـ	هـوـ الـرـبـطـ بـيـنـ الـمـعـلـومـاتـ وـالـمـعـرـفـةـ السـابـقـةـ بـالـجـدـيدـ لـتـقـرـرـ هـلـ تـقـبـلـ أـمـ تـرـفـضـ
١٢	الـحـرـكـةـ	تـغـيـرـ مـوـضـعـ الـجـسـمـ بـمـرـورـ الزـمـنـ وـبـالـنـسـبـةـ لـمـوـضـعـ جـسـمـ سـاـكـنـ آـخـرـ
١٣	الـسـرـعـةـ	تـغـيـرـ الـمـسـافـةـ الـتـيـ يـقـطـعـهاـ الـجـسـمـ مـعـ الزـمـنـ . وـتـحـسـبـ رـيـاضـيـاـ بـالـعـلـاقـةـ الـرـيـاضـيـةـ التـالـيـةـ: الـسـرـعـةـ =ـ الـمـسـافـةـ ÷ـ الزـمـنـ.ـ وـحـدـةـ قـيـاسـهاـ هـيـ (ـمـتـرـ /ـ ثـانـيـةـ)
١٤	الـسـرـعـةـ الـلـحـظـيـةـ	سـرـعـةـ جـسـمـ مـاـ فـيـ لـحـظـةـ مـحـدـدـةـ .ـ وـيـمـكـنـ مـعـرـفـتـهاـ مـنـ عـدـادـ السـرـعـةـ
١٥	الـسـرـعـةـ الـمـتـجـهـةـ	هـيـ سـرـعـةـ جـسـمـ تـعـتمـدـ عـلـىـ اـتـجـاهـ حـرـكـتـهـ وـمـقـدـارـ سـرـعـتـهـ

١٦	التسارع	مقدار التغير في سرعة جسم ما في فترة من الزمن. وبحسب رياضياً بالعلاقة الرياضية التالية: $\text{التسارع} = (\text{السرعة النهائية} - \text{السرعة الابتدائية}) \div \text{الزمن} \text{ م/ث}$
١٧	التسارع الإيجابي	هو تزايد السرعة يكون اتجاه التسارع في هذه الحالة في نفس اتجاه السرعة
١٨	التسارع السلبي	هو تناقص السرعة يكون اتجاه التسارع في هذه الحالة في عكس اتجاه السرعة
١٩	التمثيل البياني للحركة (منحنى المسافة (الزمن)	هذا المنحنى يمثل محور أفقي (المحور السيني) ومحور رأسي (المحور الصادي) الزمن يمثل على المحور الأفقي في هذا المنحنى المسافة تمثل على المحور الرأسي في هذا المنحنى مقدار التغير في سرعة جسم ما في فترة من الزمن. وبحسب رياضياً بالعلاقة الرياضية التالية: $\text{التسارع} = (\text{السرعة النهائية} - \text{السرعة الابتدائية}) \div \text{الزمن} \text{ م/ث}$
٢٠	التسارع	هي العامل الذي يعمل على تغيير الحالة الحركية للجسم وهي نوعان قوة دفع أو قوة سحب وتقاس القوة بوحدة النيوتن
٢١	القوة	هي تلك القوى التي تكون قوى المحصلة لها تساوي صفراء ولا تحدث تغير في السرعة المتجهة للجسم
٢٢	القوى المترنة	هي تلك القوى التي تكون قوى المحصلة لها لا تساوي صفراء وتحدث تغير في السرعة المتجهة للجسم
٢٣	القوى غير المترنة	يبقى الجسم على حالته من سكون أو حركة في خط مستقيم ما لم تؤثر فيه قوة محصلة تغير حالته
٢٤	قانون نيوتن الأول	قوة ممانعة تنشأ بين سطوح الأجسام المتلامسة ويكون اتجاهه عكس اتجاه الحركة بسبب خشونة الأسطح
٢٥	الاحتكاك	مقاومة الجسم لإحداث تغيير بحالته الحركية. كأندفاع الراكب في سيارة أو حافلة عند الفرملة
٢٦	القصور الذاتي	عندما تؤثر قوة محصلة على جسم فإنها تكسبه تسارع يتناسب عكسياً مع كتلته ويعبر بالعلاقة الرياضية: $\text{التسارع} = (\text{القوة} / \text{الكتلة}) \text{ م/ث}^2$
٢٧	قانون نيوتن الثاني	لكل فعل رد فعل تساويه في المقدار وتعاكسه في الاتجاه
٢٨	قانون نيوتن الثالث	هو القوة المؤثرة على جسم ما والتي تؤدي إلى حركته باتجاه القوة ويعكس بالجول ويتم حساب الشغل باستخدام العلاقة الرياضية التالية : $\text{الشغل} = \text{القوة} \times \text{المسافة}$
٢٩	الشغل	هي الأداة التي تتطلب حركة واحدة فقط مثل البراغي - البكرة - العجلة
٣٠	الآلة البسيطة	هي أداة مكونة من مجموعة من الآلات البسيطة . مثل مفتاح العلب
٣١	الآلات المركبة	

٣٢	الخاصية الفيزيائية	هي أي خاصية للمادة يمكن ملاحظتها أو قياسها دون إحداث تغيير في تركيب المادة الأصلي
٣٣	التغير الفيزيائي	هو تغير الخصائص الفيزيائية ولكن هوية المادة الأصلية تبقى دون تغيير تغيرات فيزيائية شائعة : ١ ذوبان الملح أو السكر في الماء . ٢ انصهار الثلوج ., تجمد الماء , تبخر الماء وتكتف البخار - ٣ تمزيق الورق . - ٤ طحن السكر والقمح
٣٤	المادة	هي كل ما يشغل حيزاً وله كتلة
٣٥	الحجم	يصف مقدار الحيز الذي يشغله الجسم
٣٦	الكثافة	فهي كتلة المادة الموجودة في وحدة الحجوم . وتقاس رياضياً بالعلاقة الرياضية التالية: الكثافة = الكتلة ÷ الحجم أو رمزيًا $\kappa = \frac{\text{كتلة}}{\text{حجم}}$ وتقاس الكثافة بوحدة جم / سم ^٣
٣٧	درجة الانصهار	هي درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من حالة الصلابة إلى حالة السيولة وهي للماء عند ١ ضغط جوي صفر مئوي
٣٨	درجة الغليان	هي درجة الحرارة التي يتتحول عندها الماء من حالة السيولة إلى الحالة الغازية . وهي للماء عند ١٠٠ ضغط جوي ١٠٠ مئوي
٣٩	البلازما	وتكون هذه الحالة عند درجة حرارة أكبر من ٥٠٠٠ س . ولها جميع خواص الحالة الغازية
٤٠	الخاصية الكيميائية	هي الخاصية التي تعطي المادة المقدرة لحدوث تغير فيها ينتج مواد جديدة
٤١	التغير الكيميائي	هو تغيراً في تركيب المادة بسبب خواصها الكيميائية وتنتج عنه مادة جديدة .
٤٢	قانون حفظ الكتلة	كتلة المواد الناتجة من التفاعل = كتلة المواد المتفاعلة
٤٣	العناصر	هي مواد بسيطة مكونة من نوع واحد من الذرات ولا يمكن تفكيكها لمواد أبسط.
٤٤	الجدول الدوري	مخطط لتنظيم عرض العناصر , لكل عنصر فيه خانة مسجل فيها
٤٥	العدد الذري	هو عدد البروتونات في نواة الذرة
٤٦	العدد الكتلي	هو عبارة عن مجموع البروتونات والنيوترونات
٤٧	النظائر	ذرات عنصر واحد (لها نفس عدد البروتونات) لكنها تختلف بعدد النيوترونات.

٤٨	الذرة متعادلة	العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الإلكترونات
٤٩	الكتلة الذرية	متوسط كتل نظائر العنصر .
٥٠	المعدن	مادة صلبة غير عضوية موجودة طبيعيا . (غير عضوية أي أنها لم تنشأ من نبات أو حيوان)
٥١	الصخر	مادة تكون من معدنين أو أكثر . كمعدن الكوارتز المستخدم في صناعة الزجاج و معدن الجرافيت المستخدم في أقلام الرصاص
٥٢	البلورة	البلورة هي مادة صلبة ذراتها مرتبة بشكل منتظم ومتكرر ، وكل معدن شكل بلوري خاص
٥٣	الانفصال	هي انفصال المعدن عند تجزئته إلى قطع ، ذات أسطح ناعمة ومستوية وعاكسة للضوء
٥٤	المكسر	هي انكسار المعدن إلى قطع ، ذات أسطح خشنة وغير مستوية
٥٥	الحاككة أو المخدش	وهو لون مسحوق المعدن الناتج عن حكه بلوحة الخدش
٥٦	المعان (البريق)	هو كيفية انعكاس الضوء على سطح المعدن . المعدن
٥٧	التجوية	هي عملية سطحية ميكانيكية أو كيميائية تؤدي إلى تفتت الصخور إلى قطع صغيرة
٥٨	التجوية الميكانيكية	هي عملية تفتت الصخور إلى قطع صغيرة دون إحداث تغيير في تركيبها الكيميائي أسبابها ١- تجمد الماء ٢- النباتات والحيوانات
٥٩	التجوية الكيميائية	هي عملية تؤدي إلى تحلل الصخر مع حدوث تغير التركيب الكيميائي لبعض مكونات الصخور أسبابها ١- الأحماض الطبيعية ٢- الأحماض النباتية ٣- الأكسجين
٦٠	التربة	هي خليط من مواد عضوية ، وماء ، وهواء ، وصخور تعرضت لعمليات التجوية
٦١	العوامل المؤثرة في تكون التربة	١- الصخر الأصلي ٢- درجة ميل السطح ٣- المناخ ٤- الزمن ٥- المخلوقات الحية
٦٢	التعرية	هي عملية إزالة نواتج التجوية ونقلها إلى مسطحات منخفضة حيث يتم ترسيبها

تطبيقات رياضية

السرعة والتسارع والشغف

أكمل ما يلي

١- يتم قياس الشغف بوحدة ال **جول**٢- يُشترط لحدوث الشغف وجود قوة مؤثرة على الجسم و **حركته** في اتجاه القوة

٣- ما مقدار الشغف الذي يبذله متسابق أولمبي أثناء ركضه مسافة ٣٠٠ م

$$\text{الشغف} = 5 \times 300 = 1500 \text{ جول}$$

تطبيقات رياضية على السرعة المتوسطة:

١- تقطع طائرة - ١٣٥٠ كم في ٣ ساعات . احسب سرعتها المتوسطة ؟

المعطيات.. المسافة = ١٣٥٠ كم والزمن = ٣ ساعات

القانون المستخدم السرعة = المسافة ÷ الزمن

المطلوب السرعة المتوسطة للطائرة

الحل

$$\text{السرعة} = 1350 \div 3 = 450 \text{ كم/س}^2$$

تطبيقات رياضية على التسارع :

تسير عربة في مدينة الألعاب بسرعة - ١٠ م/ث وبعد ٥ ثواني من المسير على سكتها المنحدرة أصبحت سرعتها

٢٥ م/ث احسب تسارع هذه العربة؟

المعطيات السرعة الابتدائية = ١٠ م/ث السرعة النهائية ٢٥ م/ث الزمن ٥ ثواني

المطلوب.. تسارع العربة

$$\text{الحل / التسارع} = (\text{السارعة النهائية} - \text{السرعة الابتدائية}) \div \text{الزمن} = (25 - 10) \div 5 = 3 \text{ م/ث}^2$$

أجب عما يلي

أ- في أي منطقة يكون التسارع إيجابي **المنطقة ١**ب- في أي منطقة يكون التسارع سلبي **المنطقة ٣**ج- في أي منطقة يكون التسارع يساوي صفر **المنطقة ٢**

تطبيق رياضي على قانون نيوتن الثاني

١ . إذا كان لديك كرة حديدية كتلتها ٢٠ كجم ، قمنا بدفعه إلى الأمام بقوة محصلة مقدارها ٢ نيوتن ، أحسب تسارع الصندوق حسب قانون نيوتن الثاني ؟

المعطيات / الكتلة ٢٠ كجم القوة المحصلة ٢ نيوتن

المطلوب / تسارع الكرة الحديدية حسب قانون نيوتن الثاني

الحل التسارع = القوة المحصلة ÷ الكتلة

$$\text{التسارع} = 2 \div 20 = 0.1 \text{ م/ث}^2$$

أحسب القوى المحصلة من الشكل المقابل

القوى المحصلة = طرح القوتين لأنهم في اتجاهين

متعاكسين $Q = 16 - 6 = 10$ نيوتن في اتجاه القوة الأكبر

أحسب التالي

إذا كانت كتلة العربة ٢٥ كجم وتُدفع بقوة ١٠٠ نيوتن

١- أحسب تسارع العربة التسارع = $100 \div 25 = 4 \text{ م/ث}^2$

٢- تأثير ملء العربة بمعلياتٍ غذائيةٍ على التسارع إذا -

دفعت العربة بنفس القوة التسارع يقل بزيادة الكتلة



مكعب من مادة صلبة حجمه ٣ سم ٣ وكتلته ١٥ جرام . ما هي كثافة مادته ؟

الحل :

الحجم ÷ الكثافة = الكتلة

$$\text{الكثافة} = 15 \div 3 = 5 \text{ جم / سم}^3$$

$$\text{الكثافة} = 5 \text{ جم / سم}^3$$

المطلوب :

حساب الكثافة

المعطيات :

$$ك = 15 \text{ جم ،}$$

$$ح = 3 \text{ سم}^3$$

تطبيق رياضي على قانون حفظ الكتلة

تم احراق - ١٠ جم من الخشب فأعطيت ٤,٥ جم . كم كتلة الدخان الناتج؟

الحل :

المطلوب :

المعطيات :

$$\begin{aligned}
 \text{كتلة المواد متفاعلة} &= \text{كتلة المواد الناتجة} \\
 \text{كتلة الخشب} &= \text{كتلة المادة الناتجة} + \text{كتلة الغاز} \\
 10 &= 4,5 + \text{كتلة الغاز} \\
 \text{كتلة الغاز} &= 10 - 4,5
 \end{aligned}$$

حساب كتلة الغاز
المتصاعد

$$\begin{aligned}
 \text{كتلة المادة الأصلية} &= 10 \text{ جم} \\
 \text{كتلة المادة الناتجة} &= 4,5 \text{ جم}
 \end{aligned}$$

١- عندما تؤثر قوتان في الاتجاه نفسه فإن القوة المحصلة تساوي مجموعهما ولها نفس اتجاه القوتين

$$\text{القوة المحصلة } Q_m = Q_1 + Q_2$$

٢- عندما تؤثر قوتان غير متساويتين في اتجاهين متعاكسين فإن القوة المحصلة تساوي الفرق بينهما وباتجاه القوة الكبيرة

$$\text{القوة المحصلة } Q_m = \text{القوة الكبيرة} - \text{القوة الصغيرة}$$

٣- عندما تؤثر قوتان متساويتان ومتراكستان في جسم فإن المحصلة = صفر أي أن حالة الجسم الحركية لا تتغير وتسمى هذه القوى بالقوى المترنة



* **القوى المترنة** : هي تلك القوى التي تكون قوى المحصلة لها تساوي صفرًا ولا تحدث تغير في السرعة المتجهة للجسم

* **القوى غير المترنة** : هي تلك القوى التي تكون قوى المحصلة لها لا تساوي صفرًا وتحدث تغير في السرعة المتجهة للجسم

ما مقدار التسارع الناتج عن تأثير قوة محصلة مقدارها ٣٦ نيوتن على جسم كتلته ٩ كجم؟

الحل:

المعطيات: القوة المحصلة ٣٦ نيوتن ، الكتلة ٩ كجم

المطلوب : حساب التسارع

القانون المستخدم

التسارع m/s^2 = القوة المحصلة نيوتن \div الكتلة كجم

التعويض وإيجاد المطلوب

التسارع $= 9 \div 36 = 0.25 m/s^2$



أول متوسط علوم الفصل الدراسي الأول الاختبارات و التدريبات المحاكية للاختبارات المركزية و النهائية

المعلم /
المدير /
المدرسة /

اسم الطالب /

كلمات القيادة

إن التعليم في السعودية هو الركيزة الأساسية التي نحقق بها تطلعات شعبنا نحو التقدم والرقي في العلوم والمعارف.

”

”

سيكون هدفنا أن يحصل كل طفل سعودي أينما كان على فرص التعليم الجيد. وفق خيارات متنوعة وسيكون تركيزنا أكبر على مراحل التعليم المبكر والرقي في العلوم والمعارف.

المقدمة

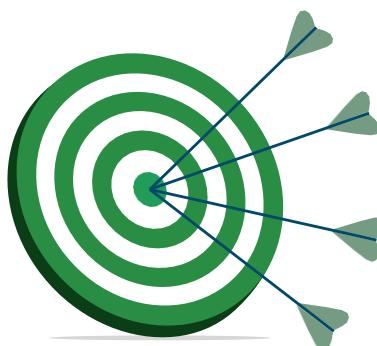


تُعد الاختبارات المركزية إحدى أدوات التقويم الوطنية التي تشرف عليها هيئة تقويم التعليم والتدريب بالتعاون مع وزارة التعليم، وتهدف إلى تحسين جودة نواتج التعلم من خلال قياس مهارات الطلاب وفق معايير موحدة على مستوى المملكة، وبما ينسجم مع مستهدفات رؤية السعودية ٢٠٣٠ في تطوير التعليم.

تركز هذه الاختبارات على قياس المهارات الأساسية في اللغة العربية واللغة الإنجليزية والرياضيات والعلوم وفق ما ورد في الإطار العام لنواتج التعلم، مما يساعد المدارس على تشخيص مستويات الأداء، وتحديد جوانب القوة والاحتياج، وبناء خطط علاجية فعالة مبنية على بيانات دقيقة.

وتمثل الاختبارات المركزية أداة مهمة لرفع كفاءة العملية التعليمية، لأنها لا تقيس فقط تحصيل الطلاب، بل تقيس أيضًا مدى فاعلية التعليم داخل المدارس، وتتوفر مؤشرات معيارية تُسهم في تحسين المخرجات التعليمية على المستوى الوطني.

أهداف الاختبار



تقديم مؤشرات علمية و موضوعية عن مستويات الطلاب و
الطلابات للتحكم في جودة التعليم.

تقديم تغذية راجعة للمدارس عن نواتج تعلم الطلاب و
الطلابات.

دعم منظومة التطوير المهني بتحديد الاحتياجات التدريبية
للمعلم و المعلمة.

تحديد بدقة مستوى أداء الطلاب و الطالبات و تسمح بإجراء
دراسات تبعية لمتابعة الأداء و تطويره.

خطة التطبيق

رقم الصفحة	الموضوع
٨	العلم وعملياته
١٢	النماذج العلمية
١٧	تقويم التفسيرات العلمية
٢٠	اختبار شامل على الفصل الأول
٢٩	الحركة
٣٣	قوانين نيوتن للحركة
٣٨	الشغل والآلات البسيطة
٤٣	اختبار شامل على الفصل الثاني
٥١	الخواص والتغيرات الفيزيائية
٥٧	الخواص والتغيرات الكيميائية
٦٠	اختبار شامل على الفصل الثالث
٦٦	تركيب المادة

خطة التطبيق

رقم الصفحة	الموضوع
٦٩	العناصر والمركبات والمخاليط
٧٤	اختبار شامل على الفصل الرابع
٧٨	المعادن - جواهر الأرض
٨٢	أنواع الصخور
٨٦	اختبار شامل على الفصل الخامس
٩٢	صفائح الأرض المتحركة
٩٧	التجوية والتعرية وأثرهما
١٠٣	اختبار شامل على الفصل السادس
١٠٨	اختبار شامل على الفصل الدراسي الأول النموذج الأول
١١٥	اختبار شامل على الفصل الدراسي الأول النموذج الثاني
١٢٣	اختبار شامل على الفصل الدراسي الأول النموذج الثالث

الوحدة ١:

العلم و تفاعلات الأجسام

الفصل ١: طبيعة العلم

العلم و عملياته

بطاقة المفاهيم

المصطلح العلمي	التعريف
العلم	طريقة لتعلم المزيد حول العالم الطبيعي
النظريات العلمية	هي محاولة لتقسيم سلوك أو نمط معين تم ملاحظته مراتً في العالم الطبيعي
القانون العلمي	القاعدة التي تصف نمطاً أو سلوكاً معيناً في الطبيعة
علم الأحياء	أحد العلوم الذي يهتم بدراسة المخلوقات الحية وطرق ارتباطها مع بعضها البعض
علم الأرض والفضاء	أحد فروع العلم الذي يهتم بدراسة أنظمة الأرض والفضاء
العلوم الطبيعية	هي العلوم التي تهتم بدراسة المادة والطاقة
علم الفيزياء	يدرس الطاقة وقدرتها على تغيير الأشياء
علم الكيمياء	يدرس المادة وتفاعلاتها
الطريقة العلمية	هذه الخطوات المتتابعة لحل المشكلات بالمنهج العلمي

ملخص سريع

العلم

العلم يجيب عن الأسئلة المرتبطة **بالعالم الطبيعي** عن طريق الاستقصاء ، لكن لا يجيب عن الأسئلة المرتبطة **بالرأي والمشاعر** مثل: ما هو لونك أو طعامك المفضل

والعلم يعطي تفسيرات **محتملة فقط** لا تفسيرات قطعية لعدم معرفة الإنسان بمحيطة بشكل تام ، كما أن مشاهدات جديدة تؤدي إلى **تغير الأفكار القديمة**

المهارات العلمية

لا بد للعلم من امتلاك بعض المهارات الهامة للقيام بالبحث العلمي من أهمها :

- التفكير ، الملاحظة ، التنبؤ ، الاستقصاء (أي التحري) ، البحث ، النموذجة (عمل النماذج) ، القياس ، التحليل ، الاستنتاج والاستدلال (التوصل لاستنتاج عبر مشاهدات سابقة)

الطريقة العلمية

خطوات الطريقة العلمية

١- تحديد المشكلة (التساؤل)

وهي أصعب مراحل البحث العلمي، وتعني بها صياغة المشكلة في عبارات واضحة ومفهومة ومحددة تعبر عن مضمون المشكلة ومجالها وتفصلها عن سائر المجالات الأخرى.

٢- الملاحظة جمع البيانات

(المعلومات الأولية) من خلال استخدام الحواسيب والمعارف السابقة.

٣- تكوين الفرضية

والفرضية عبارة عن توقع أو تعبير قابل للاختبار. ولكي تكون فرضية عليك أن تستخدم المعرفة السابقة والمعلومة الجديدة وأي ملاحظات ضرورية.

٤- اختبار الفرضية

ويتم من خلال إجراء تجربة. وفي التجارب يتم التعامل مع المتغيرات (العوامل أو الظروف) في التجارب المخطط لها بصورة جيدة يتم تغيير عامل أو متغير واحد فقط لا أكثر كي لا يحدث التباس في كل تجربة

٥- تحليل البيانات

وهي سلسلة غير مترابطة من الحقائق الموضوعية « ومن أفضل الطرق الرسومات البيانية (يمكن الاستعانة بالحواسيب لعملها)

٦- استخلاص النتائج

بعد تحليل البيانات يتم استخلاص النتائج بالأخذ في الاعتبار
 هل ساعدت البيانات على الإجابة عن تساؤلاتك؟ هل توافق البيانات مع توقعاتك؟
 إن توافق النتائج مع الفرضية لا بد من تكرار التجربة للتأكد منها.
 أما إن لم تتوافق فلا بد من تغيير الفرضية.
 البيانات التي لا تتوافق مع التوقعات يتم الاحتفاظ بها للاستفادة منها في أبحاث أخرى.

٧- التواصل

وهي عملية نشر النتائج عبر الدوريات المدروسة أو الندوات والمحاضرات العلمية

أنواع المتغيرات (العوامل)

المتغير المستقل: العامل الذي يتغير مع الزمن (الذي يقوم الباحث بتغييره)

المتغير التابع: فهو العامل الذي يتم قياسه

الثوابت: العوامل التي تبقى ثابتة دون أن تتغير

العينة الضابطة: تستخدم لضبط النتائج والمقارنة وهي عينة لا تخضع للمتغير المستقل

اختبار نفسك



السؤال الأول

ما الفرق بين النظرية العلمية و القانون العلمي مع التمثيل ؟

القانون العلمي	النظرية العلمية	وجه المقارنة
		التعريف
		مثال

أجب عما يلي ؟

السؤال الثاني

عدد فروع العلم ؟

أكمل ما يلي لتحصل على عبارة صحيحة ؟

السؤال الثالث

- ١ طريقة للتعلم عن العالم الطبيعي.
- ٢ يطرح العلماء حول العالم الطبيعي، غير أن أسئلة الفن، والسياسة والأمور الشخصية والقضايا الأخلاقية، لا يمكن الإجابة عنها من خلال العلم.
- ٣ الإجابات لأن المعرف والاكتشافات الجديدة تتغير باستمرار.
- ٤ العلمية ، هي محاولة لتفسير نمط مشاهد على نحو متكرر في العالم الطبيعي.
- ٥ تسمى القواعد التي تصف نمطا معينا في الطبيعة.

- ٦ فروع رئيسة، تدرس أنظمة مختلفة.
- ٧ تدرس الأشياء الحية وكيفية تفاعلها.
- ٨ يتم دراسة أنظمة الأرض والفضاء في
- ٩ تدرس المادة والطاقة.
- ١٠ يسمى التطبيق العملي للعلوم

قارن بين الملاحظة والاستنتاج ؟

السؤال الرابع

الاستنتاج	الملاحظة
.....
.....

اختر الإجابات الصحيحة من بين الإجابات المعطاة لكلٍ مما يلي.

السؤال الخامس

١ ماذا تفعل إذا كانت تجاربك لا تدعم فرضياتك ؟

- ب أعيد التجربة حتى تتفق مع الفرضية
- د غير بياني حتى تتفق مع الفرضية
- أ لا أعمل شيئاً
- ج غير الفرضية

٢ ما الذي يفسر شيئاً ما يحدث في العالم الطبيعي ؟

- ب النظرية العلمية
- د التجربة العلمية
- أ القانون العلمي
- ج التقنية

٣ أي مما يلي يزيد من مصداقية الفرضيات العلمية ؟

- ب الملاحظات التي تم تدوينها في أثناء البحث العلمي
- د تفسيرات مماثلة عديدة
- أ العبارات غير الواضحة
- ج تكرار حدوث البيانات

٤ ماذا يعني بالاستدلال ؟

- ب استبدال الفروض
- د اختبار الفروض
- أ عمل ملاحظات
- ج استخلاص النتائج

الاختبار الأول

عزيزي الطالب:

هذا هو الاختبار الأول في مادة العلوم، ويهدف إلى قياس مدى فهمك من خلال مجموعة من الأسئلة المتنوعة. برجاء قراءة الأسئلة جيداً والإجابة بدقة وهدوء.

السؤال الأول : ضع علامة (✓) أو (✗)

الزمن/ ساعتان

السؤال الثاني : اختيار من متعدد

السؤال الثالث : أجب حسب المطلوب

السؤال الرابع : أجب حسب المطلوب

السؤال الخامس : أجب حسب المطلوب

السؤال السادس: أجب حسب المطلوب

الدرجة النهائية

٦٠

اسم الطالب: الفصل:

السؤال	الأول	الثاني	الثالث	الرابع	الخامس	السادس
عدد الأسئلة	٢٠	٢٠	١	٤	٤	٩
درجة السؤال	٢٠	٢٠	٣	٤	٤	٩
درجة الطالب						



اختبار شامل على الفصل الدراسي الأول

النموذج الأول

الدرجة

٢٠

السؤال الأول

ضع علامة (✓) بعد العبارة الصحيحة وعلامة (✗) بعد العبارة الخاطئة

١. أول خطوات الطريقة العلمية هي الملاحظة
٢. النماذج تتغير بتطور المعرفة العلمية
٣. عندما يكون التسارع والسرعة بنفس الاتجاه فإن السرعة تقل
٤. إذا أثرت قوتان متساويتان في المقدار متعاكستان في الاتجاه فإن القوة المحصلة تساوي مجموعهما
٥. اتجاه قوة الاحتكاك عكس اتجاه الحركة
٦. كلما زادت كتلة الجسم زاد قصوره الذاتي
٧. تسمى درجة الحرارة التي تحل المادة من الحالة الصلبة إلى السائلة بدرجة الغليان
٨. من الدلائل على حدوث تغير كيميائي تصاعد الغازات
٩. اكتشف العالم طومسون أن معظم حجم الذرة فراغ
١٠. يطلق على المادة التي تتكون من نوع واحد من الذرات بالعنصر
١١. المعادن التي يمكن قصها وصقلها لإعطائهما مظهراً جميلاً تسمى بالخامات
١٢. الخاصية المعدنية التي تميز معدن الكوارتز عندما ينكسر إلى قطع ذات سطوح خشنة هي المكسر
١٣. البريق وصف لكيفية انعكاس الضوء عن سطح المعدن
١٤. الطباشير والفحم تعد مثلاً على الصخور الرسوبيّة الكيميائية
١٥. تسمى الصخور النارية الجوفية الفاتحة اللون التي تحتوي على نسب عالية من السليكا بالجرانيت
١٦. توضح دورة الصخر كيف يعاد تدوير الصخر وتحوله من نوع إلى آخر
١٧. تسمى القطع التي تتتألف من القشرة الأرضية والجزء العلوي من الستار بالغلاف اللدن
١٨. تكونت الجبال المطوية نتيجة ثني طبقات صخرية عند تعرضها لقوى ضغط
١٩. عندما تتغير المكونات الكيميائية للصخور فهذا يعني حدوث تجوية كيميائية لها
٢٠. لون المدخش هو بالضرورة نفس لون المعدن

السؤال الثاني اختر الإجابات الصحيحة من بين الإجابات المعلقة لكلٍ مما يلي.

١ هو صخر ناري يتشكل على سطح الأرض

- ب** الصخر السطحي **أ** الصخر الجوفي
د الصخر غير المترورق **ج** الصخر المترورق

٢ مواد ينبغي تعدينها وصهرها وتنقيتها قبل تصنيعها إلى مواد مفيدة

- ب** الأحجار الكريمة **أ** الخامات
د الصخور **ج** الرواسب

٣ تكون نتيجة تبخّر المحاليل

- ب** الصخور الفتاتية **أ** الصخور العضوية
د الصخور السطحية **ج** الصخور الكيميائية

٤ قام العالم السويسري موهس بتصنيف المعادن حسب

- ب** شكلها البلوري **أ** لمعانها
د قساوتها **ج** لونها

٥ صخور متحولة ليس لها طبقات وأشرطة متتالية مثل الكوارتزيت والرخام

- ب** الصخور غير المترورقة **أ** الصخور المترورقة
د الصخور النارية **ج** الصخور الرسوبية

٦ تحدث عملية عندما تنزلق صفيحة كثافتها أكبر أسفل صفيحة كثافتها أقل

- ب** تباعد الصفائح **أ** تقارب الصفائح
د تصادم الصفائح **ج** غوص الصفائح

٧ حركة بطيئة للرسوبيات على المنحدرات نحو الأسفل

- ب** السقوط **أ** الزحف
د انزلاق صخري **ج** التدفق الطيني

الدرجة
—
٣

أجب عما يلي

السؤال الثالث

ما مقدار الشغل الذي يبذله متسابق أولمبي أثناء ركضه مسافة ٢٠٠ م بقوة ٦ نيوتن؟

الدرجة
—
٤

أجب عما يلي

السؤال الرابع

أمامك عنصر من عناصر الجدول الدوري المطلوب أكمل الجدول:

اسم العنصر: -----

رمز العنصر: -----

العدد الذري: -----

الكتلة الذرية: -----

الدرجة
—
٤

عدد أربعة فقط من العوامل المؤثرة في تكون التربة

السؤال الخامس

الدرجة
—
٩

أ - أكمل العبارات التالية من بين القوسين

السؤال السادس

(اللمعان - الأحفورة - التجوية - المعدن - الدبال - التعرية)

١ مادة صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة

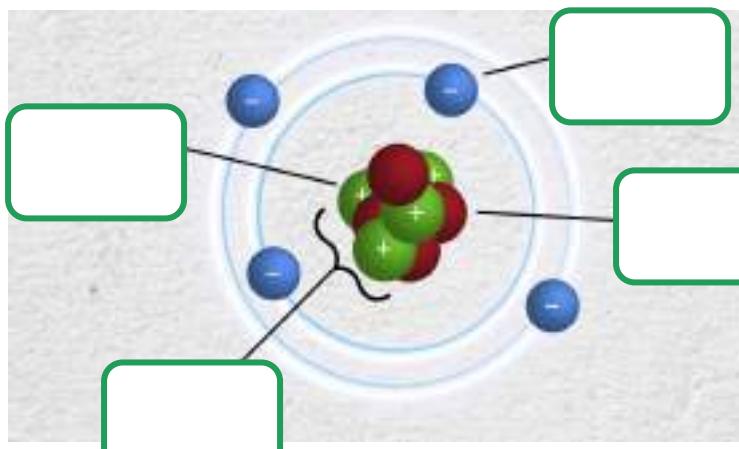
٢ بقايا الأجزاء الصلبة أو الآثار للمخلوقات وحفظت في الصخور الرسوبية

٣ عملية سطحية ميكانيكية أو كيميائية تؤدي إلى تفتت الصخور إلى قطع صغيرة

٤ مادة قائمة اللون تتكون من تحلل النباتات والحيوانات بواسطة البكتيريا والفطريات

٥ يصف كيفية انعكاس اللون عن سطح المعدن

ب - ضع مكونات الذرة في المكان المناسب على الرسم



إلكترون

بروتون

نيوترون

نواة الذرة

باقي المحتوى في الملزمة المدفوعة

شروط استخدام الخدمة - منصة استعد

- * الاستخدام الشخصي فقط: الملف مخصص لك فقط ولا يجوز نشره أو إهداؤه للغير
- * عدم المشاركة: يمنع مشاركة الملف مع أي معلم أو جهة أخرى
- * أمانة ومسؤولية: الملف أمانة تتحملها وحدك أمام الله، نظراً للجهود الكبيرة التي بذلها فريق العمل من دكاترة ومعلمين ومصممين
- * الاستخدام التعليمي فقط: يحظر استخدامه لأي غرض تجاري (دورات مدفوعة/إعادة بيع محتوى)
- * حقوق الملكية الفكرية: جميع الحقوق محفوظة لمنصة استعد، ويمنع الاقتباس أو التعديل أو إعادة الإخراج دون إذن
- * إقرار بالموافقة: إتمام الشراء/التحميل يعد موافقة صريحة على جميع الشروط

للتواصل معنا



لشراء نسخة جديدة



بِكَجِ الطَّالِبِ الْمُتَهَبِّزِ فِي الْاِخْتِبَارَاتِ الْمُرْكَزِيَّةِ وَالنَّهَائِيَّةِ

بِخَصْصِ 105 رِيَال لِفَتْرَةِ مُحَدَّدَةٍ!



شروحات وتدريبات وأسئلة متنوعة تغطي
دروس المنهج

نصوص فهم قرائي من المنهج ونصوص
فهم قرائي خارجية (لغتي)

نموذج أسئلة للطلاب مع إجابات نموذجية
للمعلمين وأولياء الأمور لتقدير الأداء بدقة

مجموعة من التمارين التطبيقية التي تغطي
جميع مستويات التعلم

تصميم الاختبارات بما يتواافق مع المعايير
الوطنية للمناهج الدراسية

اختبارات شاملة محاكية للاختبارات المركزية
والنهائية تغطي جميع دروس المنهج

أسلوب لرصد الأداء في الأسئلة والاختبارات
الشاملة.

أربعة نماذج: نموذج للمعلم/ة،
ونموذج للطالب/ة



