نسأل الله ان يتقبل هذا العمل وان ينفع به المسلمين

الورقه الأولى تعليمات عن الملف لاتطبع ومسموح لكل المعلمين استخدام الملف وكتابة اسمائهم عليه

الملف اللوان اذااردت طباعته ابيض واسود افتح الملف وورد وسود الخط حتى لاتكون المذكرة باهته

مذكر شاملة تلخيص ثم شرح ثم اسئلة وواجبات

الصف الأول الاعدادي الترم الثاني

المعلم محمد عطية ابراهيم

٠١١٠٢٤٠٢٧٩٧

محتويات الملف

تلخيص للعلوم ٨ ورقات جميلة للمنهج

مذكرة شرح مقسم كل درس الى جزئين

مذكرة اسئلة مقسم كل درس الى جزئين

ورقتين تجارب العملى

مراجعة نهائية على الوحدات

تم النشر ١/١٣ /٢٠٢٦

أخي المعلم لو محتاج الملف منشور وورد و pdf على رابط التلجرام

امسح الكود واشترك معنا في جروب التليجرام عليه جميع المذكرات الخاصة بالعلوم وورد وpdfواختبارات الكترونية

العلوم في ورقات

اعداد المعلم

مراجعة نهائية وملخص يحتوي على أكثر المنهج
التعريفات القوانين التعليلات والمقارنات وحدات القياس
الصف الأول الاعدادي الترم الأول

معنا سوف تكون من المتفوقين

لقراءه الأكواد أفتح بحث جوجل من التليفون أضغط على اليسار صورة الكاميرا وصور الكود وافتح الرابط لكي تحصل على الاختبار الالكترونى وقيم نفسك

اختبار شامل على المنهج رقم ١	اختبار شامل على المنهج رقم ٢	اختبار شامل على المنهج رقم ٣	اختبار شامل على المنهج رقم ٤	اختبار شامل على المنهج رقم ٥

الدرس الأول : الفلزات واللافلزات

خواص الفلزات	خواص اللافلزات
ينتهى مستوى الطاقة الأخير في ذراتها بعدد ١ أو ٢ أو ٣ الكترون	ينتهى مستوى الطاقة الأخير في ذراتها بعد ٥ او ٦ او ٧ باستثناء الهيدروجين ١ والكربون ٤
توجد جميعها في صوره صلبه عدا الزئبق (الفلز السائل الوحيد)	توجد في الصورتين الصلبة و الغازية باستثناء عنصر البروم (اللافلز السائل الوحيد)
لها بريق معدني (لامعه)	ليس لها بريق معدني (غير لامعه)
قابله للسحب والطرق والتشكيل	غير قابله للسحب والطرق التشكيل.
جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء	رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء
درجات انصهارها مرتفعه مثل (الصوديوم – النحاس – الخارصين – الفضة – الحديد)	درجات إنصهارها منخفضة مثل (الكربون " الجرافيت" – الكبريت الفوسفور – البروم – اليود)

الشبكة البلورية	تجمع ذرات الفلز الصلب في تريب معين
الرابطة الفلزية	قوي التجاذب بين أيونات الفلز الموجبة وسحابة إلكترونات التكافؤ السالبة المحيطة بها.
أهمية الرابطة الفلزية	١- مسئولة عن بعض الخواص الفيزيائية للفلزات مثل : (صلابة الفلزات – ارتفاع درجة انصهارها) ٢- تزداد صلابة الفلزات بزيادة عدد الكترونات تكافؤها (طردية). - لزيادة عدد الكترونات تكافؤها
السبائك	مخلوط مكون من مصهورين فلزين أو أكثر
خواص السبائك	تختلف خواصها عن خواص العناصر المكونة لها– مخاليط لا يعبر عن معظمها بصيغة جزيئية
سبيكة البرونز	تتكون من عنصر النحاس بنسبة ٩٥% والقصدير بنسبة ٥% وتستخدم في صناعة الحلي وخواصها أنها أكثر صلابة من النحاس وغير قابلة للصدأ
إعادة التدوير	عملية تحول النفايات إلي مواد جديدة صالحة للاستخدام

علل : لا يستخدم العنصر في صورته النقية أو يستخدم العنصر في صورة سبائك	الفلزات النقية لينة غير صالحة للاستخدام في الصناعة بينما السبيكة أكثر صلابة ومقاومة للصدأ والتآكل
علل : يتم تدوير النحاس والألومنيوم والحديد	١- تناقص نسبة وجودها في القشرة الأرضية.٢- صعوبة استخلاصها من خاماتها. ٣- انخفاض تكلفة تدويرها عن تكلفة إنتاجها

الدرس الثانى
الأحماض والقلويات

المجموعة الذرية	الأيون الذى يتكون من اكثر من ذرة لأكثر من عنصر
الأحماض	هي مواد تتفكك في الماء وتعطي ايونات الهيدروجين الموجبة H^+ - تتفاعل مع القلوي وتعطي ملح وماء. - تحمر ورقة دوار الشمس.- لها طعم لاذع.
القلويات	- هي مواد تتفكك في الماء وتعطي ايونات الهيدروكسيد السالبة (OH^-) - هي تتفاعل مع الاحماض وتعطي ملح وماء. تزرق ورقة دوار الشمس. لها طعم قابض
الأحماض القوية	- تامة التأين (الذوبان في الماء) - جميعها تتأين إلي أيونات موجبة وسالبة. - جيدة التوصيل للكهرباء. – مثل حمض الكبريتيك والنيتريك والهيدروكلوريك الهيدروبروميك والهيدرويوديك. - يتواجد في المحلول الأيونات فقط
الأحماض الضعيفة	١-غير تامة التأين.جزء ضيئل يتأين إلي أيونات موجبة وسالبة.٢- رديئة التوصيل للكهرباء. - حمض الاستيك – حمض الخليك – حمض النيتروز – حمض الكبريتيوز – الكربونيك – الفوسفوريك يتواجد في المحلول الحمضي الحمض وأيوناته.

هيدروكسيد أحادية التكافؤ		ثنائية	ثلاثية
هيدروكسيد - OH^-	بيكربونات - HCO_3^-	كربونات – CO_3^{2-}	الفوسفات– PO_4^{3-}
النترات - NO_3^-	الكلوريت - CLO_2^-	كبريتات- - (SO_4^{2-})	
النيتريت - NO_2^-	أمونيوم + NH_4^+	كبريتيت- -(SO_3^{2-})	

الأكاسيد	مركبات تنتج من ارتباط الأكسجين مع العنصر

تم تحميل هذه الأوراق مجانا من
أكبر واضخم مكتبة تعليمية
موقع وتطبيق مذكرات جاهزة

أكاسيد قاعدية	- تنتج من ارتباط الأكسجين مع الفلز. - تحترق الفلزات في وجود الأكسجين مكونة أكاسيد فلزات تعرف بالأكاسيد القاعدية وما يذوب في الماء يكون قلويات. - احتراق الماغنسيوم مكونا أكسيد ماغنسيوم يذوب في الماء مكونا هيدروكسيد الماغنسيوم $Mg(OH)_2$ - ماغنسيوم+أكسجين $\xrightarrow{\text{احتراق}}$أكسيدماغنسيوم - أكسيد ماغنسيوم + ماء ← هيدروكسيد ماغنسيوم - تتفاعل مع الأحماض ولاتتفاعل مع القلوي. مثال : $Na_2O - CaO - MgO$
أكاسيد حامضية	- تنتج من ارتباط الأكسجين مع اللافلز. - تحترق اللافلزات في وجود الأكسجين مكونا أكاسيد لافلزية تعرف بالأكاسيد الحامضية تذوب في الماء مكونة حمض. احتراق الكبريت مكونا ثالث أكسيد الكبريت يذوب في الماء مكونا محلول حمض الكبريتيك H_2SO_4. - كبريت + اكسجين $\xrightarrow{\text{احتراق}}$ثالث أكسيد الكبريت - ثالث أكسيد الكبريت + ماء ← حمض الكبريتيك - تتفاعل مع القلوي و لاتتفاعل مع الحمض مثال : $SO_3 - NO_2 - CO_2$
العالم أرهينيوس	اوضح ان الأحماض تتفكك في الماء وتعطى أيونات الهيدروجين الموجبة(H+) بينهما القلويات تتفكك في الماء وتعطى أيونات الهيدروكسيد السالبة (OH-)
الامطار الحامضية	يؤدي احتراق الوقود الحفري مثل البترول والفحم في السيارات والمصانع ومحطات توليد الطاقة إلى تصاعد أمطار حامضية من أمثلة هذه الاكاسيد : ثاني أكسيد النيتروجين NO_2 ثاني اكسيد الكبريت SO_2
أضرار الامطار الحامضية	١- تدمير الغابات. ٢- تأكل أحجار المباني ٣- الإضرار بالكائنات الحية التي تعيش في المسطحات المائية ٤- الإضرار بصحة الجهاز التنفسي في الانسان
علل : لبن الماغنيسيا يستخدم كعلاج مؤقت لحموضة المعدة ؟	لاحتوائه على مادة هيدروكسيد الماغنسيوم $Mg(OH)_2$ التي تعادل الحموضة الزائدة في المعدة.

الدرس الثالث: الأدلة الكيميائية

الأدلة الكيميائية	مواد يتغير لونها من الوسط الحامضي عن الوسط القاعدي
دليل يونيفرسال	يستخدم للتمييز بين الأحماض والقلويات او الأحماض وبعضها أو القلويات وبعضها حسب قوتها - ويوجد في صورة صبغ أو شرائط.
الرقم الهيدروجيني ph	اسلوب للتعبير عن المحاليل الحامضية أو القاعدية بأرقام تتراوح من صفر إلى ١٤ . العالم سورين سورينسن عالم كيمياء ، دنماركي ، ابتكر مقياس الرقم الهيدروجين
دليل نبات الكرنب الأحمر	مستخلص من الكرنب يستخدم في التعرف على حامضيه وقاعدية أو تعادل السوائل في المنزل
الغازات الحامضية والقاعدية والمتعادلة	غاز ثاني أكسيد الكربون Co_2 ← يتغير لونها إلى اللون الأحمر ، وهذا دليل على حامضية Co_2 غاز النشادر NH3← يتغير لونها إلى اللون الأزرق ← وهذا دليل على قاعدية النشادر بعض العناصر الغازية لا يتغير لون الأدلة الكيميائية معها مثل الهيدروجين H2 الأكسجين O2 النيتروجين N_2 بعض العناصر الغازية تزيل لون شريطي دوار الشمس مثل غاز الكلور Cl_2
الأملاح	مركبات ايونيه تنتج من تفاعل الاحماض مع القلويات توجد في صوره صلبه ضمن مكونات القشرة الأرضية أو ذائبة في مياه البحار والمحيطات. تتكون من اتحاد كاتيون قلوي مع أنيون حمضي
خواص الأملاح	١- اللون : الأملاح مواد صلبه بعضها يذوب في الماء وبعضها لايذوب • أبيض :- مثل ملح كبريتات الخارصين -كربونات الصوديوم • أزرق :- ملح كبريتات النحاس $Cu\ So_4$–اخضر مثل كلوريد النيكل $Ni\ Cl_2$

تم تحميل هذه الأوراق مجانا من
أكبر واضخم مكتبة تعليمية
موقع وتطبيق مذكرات جاهزة

قيمة الـ PH لمحاليل الأملاح	حامضية :- مثل محلول كلوريد الأمونيوم PH < 7 قلوية :- مثل محلول كربونات الصوديوم PH > 7 متعادلة :- مثل محلول كلوريد الصوديوم PH = 7
الأملاح الصلبه	لا توصل التيار الكهربي وكذلك الماء المقطر محاليل الأملاح ومصهوراتها توصل التيار الكهربي
البحر الميت	أعلى نسب الملوحة أعلى عشرة أضعاف من ملوحة البحر الأحمر
ماذا يحدث : عند إضافة حمض الكبريتيك المركز إلى السكر	يؤدي إلى تفحم السكر
علل يمنع تذوق أو شم أو لمس مادة كيميائية في المعمل بدون إذن المعلم؟	لان هذه المواد قد تكون أحماض حارقة أو قلويات كاويه
الماء المقطر متعادل التأثير لا يغير شريط دوار الشمس	لتساوي عدد أيونات +H مع عدد أيونات -OH.
علل : لا يصلح دليل دوار الشمس للتمييز بين الأحماض القوية والأحماض الضعيفة	لأنه يكون معها نفس اللون الأحمر

الدرس الرابع : طاقة الوضع

مسار الجسم	المتحرك : هو مجموعة النقاط التي يمر بها أثناء حركته.
المسافة d	الطول الكلي لأي مسار يسلكه الجسم أثناء الانتقال من نقطة البداية إلى النهاية
الإزاحة s	أقصر مسار مستقيم يصل بين نقطة البداية ونقطة النهاية في اتجاه ثابت.
السرعة (v)	المسافة المقطوعة في وحدة الزمن السرعة = المسافة ÷ الزمن (V) وحده قياس السرعة : (م/ث او كم/س) وحده قياس المسافة : (المتر أو الكيلو متر) وحده قياس الزمن : (الثانية أو الساعة)
الشغل	• كمية الطاقة اللازمة لتحريك جسم إزاحة معينة في نفس اتجاه القوة المؤثرة عليه. الشغل (W) = القوة (F) × الازاحة (S) الوحدة جول (J) = نيوتن (N) × متر m العوامل التي يتوقف عليها الشغل : القوة والازاحة وتتناسب طرديا مع كلاهما وحدة قياس القوة :- بوحده النيوتن وحدة قياس الإزاحة :- بوحدة المتر
ضبط المتغيرات	هي احدى مهارات البحث العلمي وتصميم تجارب المقارنات العلمية
المتغير المستقل	(السبب) هوالمتغير الذي يتم تغييره اثناء التجربة مثل كميه الماء
المتغير التابع	وهو المتغير المطلوب اختباره والذي يتغير بتغير المتغير المستقل مثل : نمو النبات
المتغيرات الضابطة	وهي المتغيرات التي تظل ثابته اثناء اجراء تجربه مثل عدد ونوع البذور وكميه الضوء
الطاقة	هي القدرة على بذل شغل وتقدر بوحدة الجول طاقة الوضع = وزن الجسم × الارتفاع طاقة الوضع = كتلة الجسم × شدة مجال الجاذبية × الارتفاع العوامل المؤثره على طاقة الوضع وزن الجسم : كلما زاد وزن الجسم زادت طاقة الوضع ارتفاع الجسم : عن سطح الأرض كلما زاد ارتفاع الجسم زادت طاقة
علل: الطاقة الميكانيكية مقدار ثابت؟	لحدوث تبادل بين طاقة الوضع والحركة

الدرس الخامس : طاقة الحركة

طاقة الحركة	هي الطاقه التي يكتسبها الجسم نتيجه حركته أو هي الشغل المبذول اثناء الحركه طاقة الحركة (K.E) = نصف الكتلة (m) × مربع السرعة وحدة القياس الجول تتوقف طاقة الحركة على عاملين هما : كتلة الجسم (m) : علاقة طردية اي تزداد طاقة الحركة بزيادة الكتلة. وحدة قياس الكتلة (m) :- كجم ×١٠٠٠ ← جرام سرعه الجسم (V) : علاقة طردية اي تزداد طاقة الحركة بزيادة السرعة وحدة قياس السرع متر /ثانية
الطاقة الميكانيكية	هي مجموع طاقتي الوضع والحركة لأي جسم متحرك وتتعين من العلاقة الطاقة الميكانيكية ME = طاقة الوضع PE + طاقة الحركة KE
خلي بالك	النقص في طاقة الوضع يتبعه زيادة في طاقة الحركة والعكس صحيح بحيث تضل مجموعها

تم تحميل هذه الأوراق مجانا من
أكبر واضخم مكتبة تعليمية
موقع وتطبيق مذكرات جاهزة

	ثابت للجسم في أي لحظة. عند أقصي ارتفاع الطاقة الميكانيكية = طاقة الوضع عند لحظة الوصول الموضع الأصلي KE = ME عند قذف جسم لأعلى تكون عند منتصف المسافة الطاقة الميكانيكية =2 طاقة الوضع = 2 طاقة الحركة

الدرس السادس : العلاقات في النظام البيئى

النوع	الوحدة الأساسية في تصنيف الكائنات الحية
النظام البيئي	مكان يتضمن كائنات حيه ومكونات غير حية
المجتمع الحيوي	أفراد الجماعات الحيوية التي تعيش من نفس البيئة
الجماعة الحيوية	مجموعة افراد النوع الواحد التي تعيش من مكان و زمان
الافتراس	هو علاقة غذائية بين فردين يستفيد إحداهما (المفترس) على حساب ضرر الاخر (الفريسة)الفريسةالفرد الذي يفقد حياته في علاقة الافتراس " يضار" المفترس الفرد الذى يستفيد من عملية الافتراس مثل ١- افتراس الأسد الحمار للوحش . ٢- افتراس حرباء النمر للحشرات ٣- افتراس نبات الدايونيا للحشرات .
التنافس	علاقة غذائية من فردين من نفس النوع على مورد غذائى يوجد بكميات قليلة وهو ما يؤثر سلبا على نموها أو بقائها مثل : ١- التنافس بين أسدين على إفتراس الحمار الوحشى وفيها يضار كلا الفردين كلما نقص مورد الغذاء كلما زاد التنافس بين أفراد النوع
تبادل المنفعة	هو علاقة غذائية بين فردين يستفيد كلاهما من الآخر دون وقوع ضرر على أحدهما ومن أمثلة علاقة تبادل المنفعة : العلاقة الغذائية بين النحل وأزهار النباتات : يستفيد النحل بامتصاص الرحيق من الأزهار، كما يستفيد النبات بنقل حبوب اللقاح على أجسام النحل من زهرة إلى أخرى لحدوث عملية التكاثر الزهري
المعايشة	هي علاقة غذائية يستفيد منها فرد يعرف بالمتعايش بينما الفرد الآخر الذي يعرف بالمضيف لا تعود عليه فائدة ولا يقع به ضرر. ومن أمثلة علاقة المعايشة : العلاقة الغذائية بين طائر الزقزاق وتماسيح النيل : يستفيد طائر الزقزاق من التغذية على بقايا الطعام التي تتخلل أسنان التمساح في نفس الوقت الذي لا يستفيد أو يضار التمساح (شكل (٧))
كائنات منتجة	كائنات ذاتية التغذية تستطيع صنع غذائها بنفسها من خلال عملية البناء الضوئي . مثل : النباتات والطحالب .
كائنات مستهلكة	كائنات غير ذاتية التغذية تعتمد على غيرها في الحصول على غذائها بصورة مباشرة أو غير مباشرة . وتصنف الى ١- عاشبة (اكلات عشب) : تتغذى على النبات فقط وتتميز بوجود قواطع لتقطيعة. مثل : الحصان – الأرنب ٢- لاحمة (آكلات اللحوم) : تتغذي على اللحوم فقط، وتتميز بوجود أنياب للتمزيق. مثل : الآسد – الثعبان. ٣- قارتة (متنوعة) : تتغذى على الحيوانات والنباتات معا مثل : الدب - الغراب - الفأر ٤- كانسة : تتغذى على بقايا الكائنات الميته.
سلسلة الغذاء	١-مسار انتقال الطاقة في صورة غذاء عند انتقالها من كائن حي إلى كائن حي آخر داخل النظام البيئي تصنف السلاسل إلى : ١- سلاسل برية . ٢- سلاسل مائية. ٣- سلاسل صحراوية
شبكة غذائية	تداخل وترابط عدة سلاسل غذائية معا
هرم الطاقة	هرم يمثل مسار الطاقة وكميتها بين المستويات الغذائية المختلفة في أي سلسلة غذائية. قاعدة الهرم :- كائنات منتجة. قمة الهرم :- آخر الكائنات المستهلكة تنتقل ١٠ % فقط من الطاقة عند الانتقال من أي مستوى غذائى اى يتم فقط ٩٠% من الطاقة مقدار الطاقة التي تصل للمستوى الغذائي = مقدار طاقة المستوى ×١/١٠

تم تحميل هذه الأوراق مجانا من
أكبر واضخم مكتبة تعليمية
موقع وتطبيق مذكرات جاهزة

علل : من النادر وجود سلاسل غذائية منفردة في النظم البيئية ؟	لأن الكائن الحي الواحد يمكن أن يتغذى على أكثر من مصدر في نفس الوقت الذي يكون هو فيه مصدرا للتغذية لعدة كائنات أخرى

الدرس السابع : الصفات الوراثية و الطفرات

علم الوراثة	العلم الذي يدرس انتقال الصفات الوراثية من الآباء الى الابناء
الصفات الوراثية	هي صفات تنتقل من الآباء للأبناء دون تعلم وتورث من جيل الأخرى مثال : ١- وجود نمش الوجه فى الانسان ٢- لون الشعر والعيون في الإنسان . ٣- الرقبة الطويلة للزرافة ٤- الهيكل الصلب لجسم السلحفاة
الصفات السلوكية الغريزية (الغريزة)	هي سلوكيات ومهارات تنتقل من الاباء للأبناء دون تعلم مثال: ١- رقاد الدجاج على البيض ٢- نسج العنكبوت لخيوط شباكها للاصطياد ٣- نوم الخفاش في وضع مقلوب ٤- الرضاعة الطبيعية ٥- هجرة الطيور
الصفات المكتسبة	صفات لا تنتقل من الآباء للأبناء ولكن يتم اكتسابها من البيئة المحيطة بالتعلم أو التدريب مثال: ١- تعلم المشى عند الاطفال ٢- تعلم اللغات ٣- لعب الدولفين الكرة ٤- العضلات القوية ٥- قفز الحصان للحواجز
الكروموسومات	اجسام خيطية الشكل مسئولة عن نقل الصفات الوراثية من الاباء للابناء لاحظ أن : الكروموسومات توجد في سيتوبلازم الخلية لأوليات النواة ، اما حقيقيات النواة توجد داخل نواة خلاياهم
تركيب الكروموسوم	يتكون من خيطين متماثلين كل منها يسمى كروماتيد متصلين معاً عند نقطه مركزيه تسمى السنترومير
السنترومير	نقطه مركزية يتصل عندها كروماتيد الكروموسوم
التركيب الكيميائي	للكروموسوم يتركب من حمض نووي DNA ملتف حول بروتينات تسمى الهستونات
الهستونات:	نوع من البروتينات يلتف حولها الحمض النووي DNA
الحمض DNA النووي	هو الحمض النووي الذي يحمل المعلومات الوراثية لكائن الحي يتكون الـ DNA من اجزاء صغيره تسمى جينات وكل منها يتكون من تتابع من وحدات بنائية صغيرة تسمى نيوكليوتيدات .
الجينات	اجزاء من الحمض النووي DNA موجودة على الكروموسومات ومسئولة عن اظهار الصفا الوراثية للكائن الحي
العالم مندل	١- مؤسس علم الوراثة. ٢- اجرى تجاربه على نبات البازلاء التي توصل بعدها إلى أن كل الصفات الوراثية يتحكم فيها زوج من العوامل الوراثية التي تعرف بالجينات . ٣- توصل العلم اليوم لتطوير مجال الهندسة الوراثية بفضل جهوده.
دور الجينات في اظهار الصفات الوراثية	تنتقل الصفات الوراثية من الآباء للأبناء عن طريق الجينات. يرث الفرد نصف جيناته الوراثيه من الاب والنصف الآخر من الأم الجين ينتج انزيم مسؤل عن حدوث تفاعل كيميائي ينتج عنه بروتين يعمل على اظهار الصفة
الطفرات	تغير في طبيعه الجين يؤدى الى تغير الصفة الوراثية المسئول عنها، وظهور صفة جديدة تكن موجودة من قبل.
الطفرات التلقائية	الطفرات التي تحدث بشكل طبيعي دون تدخل الانسان مثال : ١- ولادة ام سوداء البشرة لابن أمهق(البينو). ٢- ولادة طفل بكف تحمل ست أصابع. ٣- وجود ابقار ضخمة بصورة غير طبيعية
الطفرات المستحدثة	الطفرات التي تحدث بتدخل الإنسان. مثال : علل : انتاج دجاج بلا ريش في المناطق الحارة ؟ - لتوفير الطاقة الكهربية المستخدمة في تكييف المزارع
الطفرات الضارة	تحدث بشكل طبيعي دون تدخل الانسان ويكون لها تأثير ضار مثل : تشوه العمود الفقري.
الطفرات المميتة	تحدث بشكل طبيعى دون تدخل الانسان ويكون لها أثر مميت مثال: ضمور العضلات

تم تحميل هذه الأوراق مجانا من
أكبر واضخم مكتبة تعليمية
موقع وتطبيق مذكرات جاهزة

	وضعفها في بعض الطفال حديثي الولادة
الطفرات المفيدة	انواع الطفرات المفيدة ١- طفرات مفيدة تحدث بشكل طبيعي مثال:- تغير لون البشرة لتتناسب مع البيئة علل : تصبح بشرة الاشخاص الذين يعيشون في المناطق الباردة لونها فاتحاً ؟ ليساعدهم على امتصاص فيتامين D مثال: طفرة تحمل سكر اللاكتوز. علل : يتم تحويل سكر اللاكتوز الموجود في منتجات الألبان الى سكريات أبسط ؟ ليسهل امتصاصها ٢- طفرات مفيدة تحدث بتدخل الإنسان (مستحدثة) مثال : ١- إنتاج ثمار بدون بذور كالليمون ٢- انتاج قمح لا يصاب بمرض صدأ القمح مرض عدم تحمل سكر اللاكتوز : اشخاص عند شرب اللبن أو تناول منتجاته يعانون من غثيان ومغص . علاج هؤلاء الاشخاص استبدال اللبن ومنتجاته بمنتجات آخرى لا تسبب هذه الاعراض مثال : الزبدة بديلها زيت الزيتون. اللبن بديله لبن فول الصويا .
علل : انتاج بطيخ مكعب الشكل	لتسهيل عملية نقل

الدرس الثامن : دورة الماء

الماء	ضروري لاستمرار الحياة على سطح الارض. ٧٠%من جسم الانسان ماء. ٧١% ماء على كوكب الأرض وتنقسم إلى ٣% ماء عذب و ٩٧% ماء مالح
حالاته	١- صلب (ثلج) ٢- سائل. (الماء) ٣- غاز (بخار الماء)
التبخر	تحول الماء من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية عند اكتساب أي درجة حرارة التبخر يحدث عند أي درجه حراره أما الغليان للماء يحدث عند درجه ١٠٠م سيليزيه
التكاثف	تحول الماء من الحالة الغازية إلى الحالة السائلة عند فقد أي درجة حرارة
دوره الماء	عمليه طبيعة تتضمن حركة الماء من الهواء الجوي والارض في دوره مغلقه متعددة المسارات.
مصادر بخار الماء	تبخر المسطحات المائية - النتح من النبات ١٠% - تبخر العرق الذي يفرزه الإنسان
مسارات دورة الماء	١- التبخر. ٢- التكاثف. ٣- الهطول. ٤- الجريان السطحي او الشرب ١- التبخر: يحدث للماء الموجود على سطح الأرض بفعل حرارة الشمس ٢- التكاثف : عندما يصعد بخار الماء لأعلى بفعل الهواء يفقد طاقة حرارية فتنخفض حرارته فيكثف وتتجمع القطرات مكونه سحب حتى تتجمع السحب مع بعضها مكونه قطرات أكبر حجماً وأثقل ٣- الهطول : يحدث لقطرات السحب الثقيلة فتعود لسطح الارض بفعل الجاذبية لذلك يعرف بأنه تساقط لمياه السحب إلى الارض في صورة أمطار او ثلج او برد بفعل الجاذبية

الدرس التاسع : دورة الصخور

	توجد الصخور على سطح الأرض أو أسفلها أو في قاع المحيط
الصخور	هي أجسام صلبة مكونه من معدن اوعده معادن
التجوية	هي عملية تفتت وكسر الصخور - هي عمليه تستغرق ملايين السنين
التجوية الميكانيكية	هي تفتت وكسر الصخور دون تغير تركيبها الكيميائي ا اسبابها : ١- تجمد الماء في شقوق الصخور ٢- جريان الماء ٣- عصف الرياح. ٤- نمو جذور النبات داخل شقوق الصخور. ٥- التمدد والانكماش الحراري المعادن.
التجوية الكيميائية	هي تفتت وكسر الصخور مع حدوث تغير في تركيبها الكيميائي أسبابها :المواد الكيميائية مثل. ١- الاحماض. ٢- الأمطار الحمضية. ٣- المواد الموجودة في المياه الج
التجوية الكروية	حدى صور التجوية الكيميائية تأخذ فيها الصخور شكل كروى باستمرار عليه التآكل ميكانيكية حدوث التجوية الكروية :- ١- تتعرض كتل الصخور لتجوية كيميائية ٢- تتآكل الحواف بشكل أسرع ٣- باستمرار عمليه التآكل يأخذ الصخر شكل كروي تطبيق حياتي استخدام مسحوق كربونات الكالسيوم في صنع الجبيرة المستخدمة في علاج كسور العظام

تم تحميل هذه الأوراق مجانا من
أكبر واضخم مكتبة تعليمية
موقع وتطبيق مذكرات جاهزة

التعرية " النقل و الترسيب	هي عملية نقل الفتات الصغرى الناتج من عملية التجويه بعيدا عن المناطق التي نقل منها الرسوبيات : هو الفتات الصخرى المنقول بعيدا عن مكان حدوث عمليه التجوية
التصخر	هو انضغاط الرسوبيات على مدار السنين مكونه الصخور الرسوبية في طبقات
الصخور الرسوبية	هي صخور متماسكة تكونت من تصخر الرسوبياتامثلة على الصخور الرسوبية١- الحجر الجيري. ٢- الحجر الرملي. ٣- الحجر الطيني
مميزات الصخور	الرسوبية : ١ - صخور مساميه (لها فراغات) ٢- تحتوي على حفريات
الصخور المتحولة	هي الصخور التي تنشأ من تعرض الصخور اسفل سطح الأرض للضغط والحرارة دون الوصول لنقطة الانصهار .
انواع الصخور المتحولة :-	١- الرخام :- يتكون من تحول الحجر الجيري. ٢- الكوارتزيت :- يتكون من تحول الحجر الرملي .
الصخور النارية	هي صخور متكونة من تجمد اللافا على سطح الأرض أو تجمد الماجما بين شقوق وطبقات القشرة الأرضية

وجه المقارنة	الصخور النارية الجوفية	الصخور النارية السطحية
طريقة التكوين	من تجمد الماجما في باطن الأرض بين شقوق وطبقات القشرة الأرضية	من تجمد اللافا على سطح القشرة الأرضية
الخصائص	ذات بلورات كبيرة	ذات بلورات صغيره
الأمثلة	الجرانيت الجابرو	البازلت الخفاف

دورة الصخور	تحول الصخور من نوع إلى آخر من خلال عده عمليات مثل التجوية ، التعرية ، الضغط والحرارة الشديدين
الوقود الحفري	هو وقود غير متجدد تكون منذ ملايين السنين في باطن الأرض نتيجة سلسلة من التغيرات الفيزيائية والكيميائية للمواد العضوية
انواع الوقود الحفرى	١- الفحم : اصلة العضوي النباتات وخاصه الكبيرة ٢- البترول (النفط) : اصله الحيوانات البحرية الدقيقة ٣- الغاز الطبيعي :- اصله الحيوانات البحرية الدقيقة ويمثل غاز الميثان ٩٠% من مكوناته

قوانين منهج العلوم

السرعة =	المسافة ÷ الزمن	طاقة الحركة (K.E)=	نصف الكتلة (m) × مربع السرعة
الشغل (W)=	القوة (F) × الازاحة (S)	طاقة الوضع =	وزن الجسم × الارتفاع
الوزن =	الكتلة × شدة مجال الجانبية	طاقة الوضع =	كتلة الجسم × شدة مجال الجانبية × الارتفاع
		الطاقة الميكانيكية ME=	طاقة الوضع PE + طاقة الحركة KE

وحدات القياس

السرعة	(م/ث او كم/س)	السرعة	متر / ثانية
المسافة والازاحة	المتر أو الكيلو متر	الوزن والقوة	نيوتن
الزمن	ثانية	الكتلة	كيلوجرام
طاقة الوضع	والحركة و الشغل	والطاقة الميكانيكية	جول (J)

احرص على صلاتك بر والديك حسن أخلاقك كن قدوة للأخرين في الاحترام والأدب والأخلاق العالية

تم تحميل هذه الأوراق مجانا من
أكبر واضخم مكتبة تعليمية
موقع وتطبيق مذكرات جاهزة

تطبيق

مذكرات جاهزة للطباعة

لتحميل الملفات التعليمية مجانًا للمعلم والطالب

مذكرات وملازم / مراجعات وملخصات / امتحانات / كتب الوزارة /
أدلة المعلم / دفاتر التحضير / سجلات مدرسية / أوراق تأسيس

امسح الكود بموبايلك علشان تقدر تثبت التطبيق
وتقدر فـ أي وقت تحمّل الـ نفسك فيه ببلاش
هيغنيك عن البحث والجروبات والقنوات الكتيرة

تطبيق الموبايل لتحميل الملفات