

دليل استعداد للاختبارات المركزية في العلوم



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 01:28:37 2026-01-02

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

المزيد من مادة
علوم:

إعداد: هشام فرغلي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

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

ملخص دروس منهج علوم

1

مقارنات منهج علوم

2

مفاهيم وتعريفات العلوم الأساسية

3

تفسيرات وعلل علمية للاختبارات المركزية

4

مقارنات أساسية في العلوم للاختبارات المركزية

5

الاختبارات المركزية

مادة العلوم

الصف الثالث المتوسط

الفصل الدراسي الاول ١٤٤٧هـ



هشام فرغلي

إعداد المعلم



التفوق
في العلوم

أ. هشام فرغلي



العلماء

م	اسم العالم	أهم إنجازاته
١	ستيفن هوكينغ	الفيزيائي الذي درس الكون ونشأته والثقوب السوداء
٢	فريد بيحي	الفيزيائي الذي درس وسائل إنتاج الطاقة الحرارية بطرق آمنة على البيئة
٣	دانيال هال وليمز	أول طبيب قام بعملية القلب المفتوح
٤	حياة سندي	العالمة السعودية في مجال التقنية الحيوية والذي قامت بأعمال من أهمها مجس الموجات الصوتية والمغناطيسية
٥	عبدالله الربيعه	الدكتور السعودي من أشهر أطباء جراحة فصل التوائم الملتصقة
٦	تشارلز ريختر	العالم الفيزيائي الأمريكي مخترع مقياس قوة الزلازل ريختر
٧	جيوسيب ميركالي	المخترع الإيطالي لمقياس ميركالي لقياس شدة الزلازل
٨	روزاليندا فرانكلين	تمكنت عام ١٩٥٢ من معرفة أن DNA مكون من سلسلتين كاسلم حلزوني مستخدمة الاشعة السينية في صورة ٥١
٩	جيمس واطسون و فرانسيس كريك	بنى كل منهما عام ١٩٥٣ نموذج لـ DNA حسب تصورهما له و نالا عليه جائزة نوبل لعام ١٩٦٢م.
١٠	جريجور مندل	يعتبر مؤسس علم الوراثة ومن أهم أعماله: هو أول من تتبع صفة واحدة عبر عدة أجيال وضع قانونين هما ١- قانون انعزال الصفات ٢- قانون التوزيع الحر
١٣	جون دالتون	وضع مفهومه للذرة بالدمج بين فكرة العناصر ونظرية الذرة السابقة اعتبر دالتون الذرة كرة مصمتة (غير مجوفة) ككرة البليارد
١٤	وليم كروكس	قام بتجربة التفريغ الكهربائي عام ١٨٧٠م
١٥	طومسون	أكتشف الإلكترونات عدل نموذج دالتون للذرة ليصبح كرة موجبة تتوزع فيها لإلكترونات سالبة
	رذرفورد	قام بإطلاق جسيمات ألفا (α) الموجبة على صفيحة رقيقة من الذهب الذرة معظمها فراغ وليست مصمتة أكتشف البروتونات
	جيمس شادويك	اكتشاف النيوترونات بتفجير عنصر البريليوم
	نيلز بور	عالم دنماركي قام بتحديد طاقة مستويات الطاقة لذرة الهيدروجين
	فلاديمير مندلييف	المحاولة التي عدت أساس الجدول الدوري الحالي ما قام به العالم الروسي حيث رتب العناصر تصاعديا حسب كتلتها الذرية
	موزلي	عدل في الجدول الدوري وجد إن كثير من العناصر لم تكتشف رتب العناصر تصاعديا حسب أعدادها الذرية



التفوق
في العلوم

أ. هشام فرغلي



التعليقات

١	السؤال	يلجأ كثير من العلماء الى البحث الوصفي عند دراسة مشكلة ما
	الاجابة	البحث الوصفي يجيب عن الأسئلة: من وماذا وأين ومتى وكيف
٢	السؤال	يستخدم العلماء في جميع أنحاء العالم النظام الدولي لوحدات القياس
	الاجابة	لأنه يسهل فهم النتائج ومقارنتها
٣	السؤال	لم يتوصل العلماء إلى توقع دقيق لوقت حدوث الزلزال
	الاجابة	لأنه لا يوجد تغير واحد ثابت لجميع الزلازل فلكل زلزال حالة خاصة به
٤	السؤال	لماذا تكون جوانب البركان المخروطي حادة
	الاجابة	تكون المواد الصلبة الخارجة من البركان المخروطي جوانب شديدة الانحدار
٥	السؤال	لا يدوم ثوران البراكين المخروطية طويلا
	الاجابة	لأنه يحدث بسبب ضغط الغازات فعند تحرر الغازات يتوقف الثوران
٦	السؤال	سبب اختيار مندل لنبات البازلاء
	الاجابة	١- سهولة زراعته. ٢- قصر عمر جيله. ٣- تعدد أنواعه. ٤- إمكانية تلقيحه ذاتيا وخلطيا
٧	السؤال	لا تتواجد عناصر المجموعتين الأولى والثانية منفردة في الطبيعة
	الاجابة	لأنها نشطة
٨	السؤال	يزداد نشاط المجموعة الاولى كلما نزلنا للأسفل
	الاجابة	بسبب ازدياد حجمها مما يسبب بضعف قوة جذب النواة فيسهل فقدانها للإلكترونات
٩	السؤال	ينصح بعدم ترك الفوسفور الأبيض معرضاً للهواء
	الاجابة	لأنه نشط وينفجر في وجود الاكسجين
١٠	السؤال	يستخدم السيليونيوم في صناعة الخلايا الشمسية
	الاجابة	لأنه يوصل الكهرباء عند تعرضه للضوء
١١	السؤال	سُميت المجموعة الأخيرة بالغازات النبيلة أو الخاملة ما سبب التسمية
	الاجابة	لأنها نادرة التفاعل
١٢	السؤال	مجموعة البلاتين تستخدم كعوامل مساعدة
	الاجابة	لأنها لا تتحد بسهولة مع المواد الأخرى
١٣	السؤال	الحديد (Fe) من أكثر العناصر ثباتا
	الاجابة	بسبب شدة تماسك مكونات نواته
١٤	السؤال	وجود الذهب والفضة غير متحدين بالرغم من أن غالب الفلزات الانتقالية توجد متحدة
	الاجابة	لأنها منخفضة النشاط
١٥	السؤال	لماذا يحفظ الزئبق بعيدا عن السيول ومجاري المياه
	الاجابة	لأنه سام
١٦	السؤال	الهيدروجين أخف من الهليوم لكنه لا يستخدم في المناطيد
	الاجابة	لأنه سريع الاشتعال (غير آمن) بينما الهليوم فهو آمن لا يشتعل



**التفوق
في العلوم**
أ. هشام فرغلي



العناصر

العنصر	الاستخدام
١ كربون-١٤	تحديد عمر الحيوانات والنباتات الميتة
٢ اليورانيوم-٢٣٨	تحديد العمر التقريبي للصخور
٣ اليود - ١٣١	تشخيص مشاكل الغدة الدرقية
٤ الليثيوم	يستخدم في بطاريات الليثيوم المستخدمة في الهواتف النقالة والكاميرات
٥ الصوديوم	موجود في ملح الطعام (كلوريد الصوديوم)
٦ الماغنيسيوم	موجود في كلوروفيل النباتات ويمتص الضوء
٧ البورون	أواني الطهي المصنوعة منه يمكن نقلها من الفرت إلى الثلاجة دون أن تنكسر
٨ الألومنيوم	أواني الطهي - علب المشروبات الغازية - مضارب البيسبول - هياكل الطائرات
٩ الكربون	يوجد في الطبيعة على ثلاثة صور هي (الجرافيت) المستخدم في أقلام الرصاص والبطاريات الجافة - الألماس - الفحم كما يوجد في أجسام الكائنات الحية على شكل مركبات عضوية.
١٠ السليكون	يستخدم في صناعة رقائق الحواسيب
١١ الرصاص	- الوقاية من أشعة أكس عند تصور الأسنان - بطاريات السيارات - السبائك منخفضة درجات الانصهار - جدار واقٍ من التسميات الإشعاعية في المفاعلات النووية والمسجلات النووية ومعدات أشعة أكس - الحاويات المستخدمة في حفظ ونقل المواد المشعة.
١٢ القصدير	حشو الأسنان - طلاء علب الأطعمة الفولاذية من الداخل
النيتروجين	- غاز الأمونيا (NH_3) يستخدم كمنظف ومطهر للجراثيم عند ذوبانه في الماء - تستخدم الأمونيا السائلة كسماد - تجميد الأطعمة وتجفيفها (كما في الفريزرات) - صناعة النايلون المستخدم في المظلات
١٣ الفسفور	- يوجد نوعان منه (الأحمر والأبيض الأكثر نشاطا) - يستخدم الأحمر في صناعة رؤوس أعواد الثقاب - مركباته هامة لصحة الأسنان والعظام - مركباته مكون أساسي في صناعة الأسمدة
١٤ الكبريت	- أصفر اللون يستخدم في صناعة حمض الكبريتيك (H_2SO_4) الذي يعتبر أكثر الأحماض استخداما في العالم حيث - يستخدم في: صناعة الطلاء - الأسمدة - المنظفات - الأنسجة الصناعية - المطاط
١٥ السيليเนียม	- يستخدم في صناعة الخلايا الشمسية - يستخدم في آلات التصوير الضوئي
١٦ الهليوم	يستخدم في ملء البالونات والمناطيد
١٧ النيون	في اللوحات الإعلان حيث تتوهج عند مرور التيار الكهربائي بألوان حسب الغاز

١٨	الكربتون	▪ في مصابيح الإنارة العادية (لأنه يحفظ سلك التنجستن من الاحتراق)
١٩	الرادون	▪ غاز مشع يتكون في الطبيعة من تحلل اليورانيوم في التربة والصخور ضار لأنه يستمر بإطلاق إشعاعاته
٢٠	الحديد	▪ يؤدي دورا هاما في توليد المجال المغناطيسي للأرض ▪ هام للهيموجلوبين
٢١	النیکل	▪ يستخدم مع الكادميوم في البطاريات
٢٢	التنجستون	▪ يستخدم في فتيل (سلك) المصابيح درجة انصهاره ٣٤١٠ ٣س
٢٣	الزئبق	▪ يستخدم في الترمومترات ومقاييس الضغط (البارومترات)
٢٤	مجموعة البلاتين	▪ تستخدم كعوامل مساعدة
٢٥	الأميريسيوم	▪ كواشف الدخان
٢٦	الكالفورنيوم	▪ قتل الخلايا السرطانية





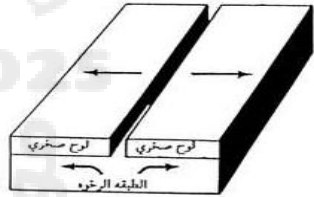
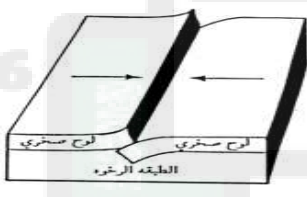
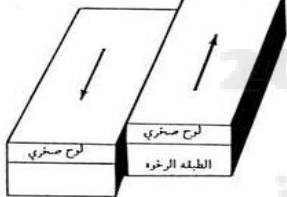
التفوق
في العلوم

أ. هشام فرغلي

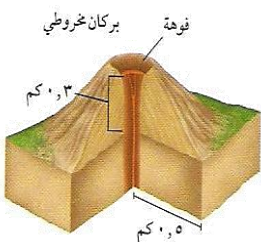
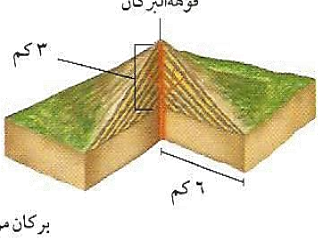
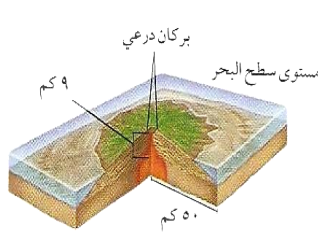


أهم المقارنات

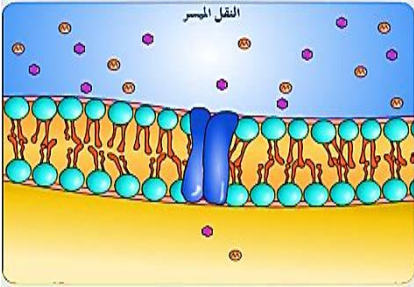
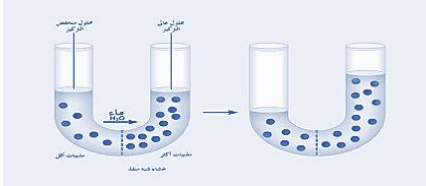
أنواع الصدوع (الفوالق)

نوع الصدع	صدع عادي	صدع عكسي	صدع جانبي
القوى المؤثرة	قوى الشد	قوى الضغط	قوى القص
حدوث الصدع	عندما تُسحب الصخور من كلا الجانبين تحت تأثير قوى الشد أي تتباعد الصفائح	دفع الصخور بعضها في اتجاه بعض ، تحت تأثير قوى الضغط أي تتقارب الصفائح	تتحرك الصفائح انزلاقيا مما يعرض الصخور لقوى القص التي تكسر الصخور ويتكون صدع مضربي
اتجاه حركة الصخور	تتحرك الصخور التي فوق مستوى الصدع إلى أسفل	تتحرك الصخور التي فوق مستوى الصدع إلى أعلى	على جانبي الصدع بعضها بجانب بعض في اتجاهين متعاكسين
شكل الصدع			

أشكال البراكين

البراكين الدرعية	البراكين المخروطية	البراكين المركبة	
الحجم النسبي	صغير	متوسط	كبير
طبيعة ثورانه	مرتفع	متوسط إلى مرتفع	منخفض
مخرجاته	حمم وغازات	لابا وحمم وغازات	لابا وغازات
تركيب اللابا	السيليكا مرتفعة	السيليكا متغيرة	السيليكا منخفضة
لزوجة اللابا	مرتفعة	متغيرة	منخفضة
أمثلة	بركان حرة البراك	بركان جبل القدر شرقي المدينة المنورة	بركان حرة ثنيان
الصور التقريبية له			

أنواع النقل السليبي

الانتشار المدعوم	الخاصية الأسموزية	الانتشار
انتشار الجزيئات الكبيرة بمساعدة بروتينات الغشاء الخلوي (البروتينات الناقلة)	انتشار جزيئات الماء عبر الغشاء الخلوي	عملية انتقال الجزيئات الصغيرة من منطقة التركيز العالي لمنطقة التركيز المنخفض كانتشار جزيئات الأكسجين
		
كانتشار جزيئات السكر	إذا كانت كمية الماء في محيط الخلية أقل من كميتها داخلها فإن الماء ينتقل من داخله باتجاه الخارج والعكس صحيح. تختلف الخلية الحيوانية عن الخلية النباتية في أنها تنفجر إن دخلها كميات كبيرة من الماء.	شكل (7-7): خاصية الانتشار في الخلايا الحية.

البناء الضوئي والتنفس الخلوي

التنفس الخلوي	البناء الضوئي	من حيث
الجلوكوز	الضوء	مصدر الطاقة
الميتوكوندريا	البلاستيدة الخضراء	تحدث في
جلوكوز + أكسجين	ثاني أكسيد الكربون + ماء	المواد المتفاعلة
ثاني أكسيد الكربون + ماء	جلوكوز + أكسجين	المواد الناتجة
تحرر الطاقة المخزنة في الغذاء	صنع الغذاء	الأهمية

أنواع الخلايا في الجسم

جسدية	جنسية
تكون معظم خلايا الجسم تنقسم انقسامًا متساويًا ينتج عنها خليتان مماثلتان للخلية الأم (المنقسمة)	توجد في الخصيتين عند الرجل وفي المبايض عند المرأة تنقسم انقسامًا منصفًا ينتج عنها ٤ خلايا لها نصف عدد كروموسومات الخلية الأم (المنقسمة)

الانقسام المتساوي والانقسام المنصف

أوجه المقارنة	الانقسام المتساوي	الانقسام المنصف
يحدث في الخلايا	الجسمية	التناسلية
عدد الكروموسومات في الخلايا الناتجة	نفس عدد كروموسومات الخلية الاصلية	نصف عدد كروموسومات الخلية الاصلية
عدد الخلايا الناتجة عنه	٢	٤
الهدف منه	النمو والتعويض	انتاج الخلايا الجنسية

مقارنة بين DNA و RNA

وجه المقارنة	(DNA)	(RNA)
عدد السلاسل	يتكون من سلسلتان	يتكون من سلسلة واحدة
مكان وجوده بالخلية	يوجد في النواة	يصنع في النواة وينتقل إلى السيتوبلازم
نوع السكر	سكر خماسي الكربون منقوص الأكسجين	سكر خماسي الكربون
أنواعه	نوع واحد	ثلاثة أنواع
حالاته	يوجد بشكل ثابت	يهدم ويعاد بناؤه باستمرار
وظيفته	يمثل المادة الوراثية	ترجمة ونقل الشفرة (صنع البروتينات)
القواعد النيتروجينية	يحتوي أربع قواعد هي: A , C , G , T	يحتوي أربع قواعد هي: A , C , G , U يستبدل فيه الثايمين باليوراسيل

أنواع التحلل الإشعاعي

ما هو ؟	تحلل الفا	تحلل بيتا
شحنته	موجبة (+ ٢)	سالبة (- ١)
الرمز	α	β
مقدار التغير	عدد البروتونات يقل بـ ٢ عدد النيوترونات يقل بـ ٢ عدد الكتلة يقل بـ ٤	عدد البروتونات يزداد بـ ١ عدد النيوترونات يقل بـ ١ عدد الكتلة لا يتغير
تغير الهوية	يحدث تغير في الهوية بسبب تغير عدد البروتونات	يحدث تغير في الهوية بسبب تغير عدد البروتونات
	غالبا يحدث في الأنوية الكبيرة	يحدث غالبا في الأنوية الصغيرة

الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات

فلزات	اللافلزات	أشباه الفلزات
يسار ووسط الجدول الدوري	يمين الجدول الدوري	عند الخط الفاصل بين الفلزات واللافلزات أعلاه وأسفله
(١) قابلة للطرق والسحب (٢) لها بريق ولمعان (٣) صلبة ما عدا الزئبق فسائل (٤) درجة انصهارها عالي (٥) موصلة جيدة للحرارة والكهرباء	(١) غير قابلة للطرق والسحب (٢) ليس لها بريق ولمعان (٣) هشه وليينه (٤) درجة انصهارها منخفضة (٥) رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء (٦) صلبة وغازية والبروم سائل	تشترك في بعض صفاتها مع الفلزات وبعض صفاتها مع اللافلزات
أمثلة : Zn –Cu-Fe-Mg	أمثلة : H-N- He- O - I-S – C	تشمل ٨ عناصر: بورون- سليكون- جيرمانيوم – زرنيخ - أنتيمون – تيلريوم – البولونيوم - أستاتين





التفوق
في العلوم

أ. هشام فرغلي



التدريبات الرياضية

سرعة الموجات الأولية والثانوية

❖ سرعة الموجات p تكون في القشرة ٦ كم/ث وتكون في الستار العلوي ٨ كم/ث

الكثافة وسرعة الموجات		
سرعة موجات P	الكثافة	الوسط
٦ كم/ث	٢,٨ جم/سم ^٣	القشرة
٨ كم/ث	٣,٣ جم/سم ^٣	الستار العلوي

تطبيقات رياضية:

- احسب الزمن الذي تستغرقه موجات p للانتقال مسافة ٦٠٠ كم في القشرة ؟
المعطيات: ف = ٦٠٠ كم ع = ٦ كم/ث المطلوب: حساب الزمن
العلاقة الرياضية: ز = ف ÷ ع
ز = ٦٠٠ ÷ ٦ = ١٠٠ ث

مربع بانيت

س يوضح المخطط أدناه الطرز الجينية لأب يحمل صفة الشعر المجعد بصورة نقية (HH) وأم تمتلك الصفة نفسها بصورة هجينة (Hh) أجب عن الأسئلة الآتية:

	H	H
H	HH	HH
h	Hh	Hh

- حدد الطرز الجينية المتوقع ظهورها في أفراد الجيل الناتج وذلك بكتابتها في مربع بانيت.
- ما الطراز الظاهري للجيل الناتج ؟ وما نسبته ؟ **مجعد بنسبة ١٠٠ %**
- ما نسبة ظهور صفة الشعر الناعم في الجيل الناتج ؟ **صفر**
- ما الطراز الجيني الذي يمكن أن يكون عند الأبوين للحصول على أفراد يحملون صفة الشعر الناعم ؟ **Hh**

تمارين على العدد الذري والكتلي

العنصر	الرمز	العدد الذري	عدد البروتونات	العدد الكتلي	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
الهيدروجين	H	١	١	1	صفر	1
الهيليوم	He	2	٢	٤	2	٢
الصوديوم	Na	١١	١١	23	12	١١
البورون	B	٥	٥	11	٦	5
الأوكسجين	O	8	٨	16	٨	٨
الكلور	Cl	١٧	17	٣٥	18	١٧
الكالسيوم	Ca	٢٠	٢٠	٤٠	20	20
الكالسيوم	Ca	٢٠	٢٠	٤٠	20	20

تمارين على حساب عمر النصف

عنصر مشع عمر النصف له ٢٠ سنة كم يتبقى من ١٠٠٠ جم منه بعد ١٠٠ سنة؟
المعطيات:

عمر النصف = ٢٠ سنة الكتلة البدائية = ١٠٠٠ جم الزمن = ١٠٠ سنة
المطلوب: حساب الكتلة المتبقية

الحل: * عدد فترات عمر النصف = الزمن ÷ عمر النصف
عدد فترات عمر النصف = ١٠٠ ÷ ٢٠ = ٥ فترات
الكتلة المتبقية = الكتلة البدائية ÷ عدد فترات عمر النصف
* الكتلة المتبقية = ١٠٠٠ ÷ ٢ = ٣١,٢٥ جم

تمارين على تحليل ألفا وتحلل بيتا

١- عنصر عدده الذري ٩٥ وعدد الكتلة له ٢٤١ ، حدث له تحليل ألفا ما عدد البروتونات والنيوترونات وعدد الكتلة للعنصر الناتج؟

الإجابة عدد البروتونات (P) ٩٣ عدد البروتونات قل ٢ بسبب تحليل ألفا

عدد النيوترونات (N) ١٤٤ عدد النيوترونات قل ٢ بسبب تحليل ألفا

عدد الكتلة ٢٣٧ عدد الكتلة قل ٤ بسبب نقص ٢ بروتون و ٢ نيوترون

٢- عنصر عدده الذري ٦ وعدد الكتلة له ١٤ ، حدث له تحليل بيتا ما عدد البروتونات والنيوترونات وعدد الكتلة للعنصر الناتج؟

الإجابة

عدد البروتونات (P) ٧ عدد البروتونات زاد بمقدار ١ بسبب تحليل بيتا

عدد النيوترونات (N) ٧ عدد النيوترونات

عدد الكتلة ١٤ عدد الكتلة لم يتغير



التفوق
في العلوم

أ. هشام فرغلي

المصطلحات

١	العلم	أسلوب منظم للوصول إلى المعرفة
٢	التواصل	وهي عملية نشر العلماء لنتائج أبحاثهم لتوثيق نتائج التجارب والاستنتاجات في المجلات العلمية
٣	التقنية	تطبيق العلم لصناعة منتجات
٤	النظرية	تفسير للأشياء، مدعوم بالحقائق
٥	القواعد	هي قواعد تصف نمطًا في الطبيعة، مثل الجاذبية
٦	الطريقة العلمية	الخطوات المتتالية المتبعة لحل المشكلات
٧	البحث الوصفي	يجيب على الأسئلة العلمية من خلال الملاحظة البحث الوصفي يجيب عن الأسئلة: من وماذا وأين ومتى وكيف. خطواته تحديد هدف البحث - تصميم البحث - الموضوعية - استخدام النماذج - القياسات العلمية - البيانات
٨	البحث التجريبي	يتم من خلال ملاحظة يتم التحكم بها (إجراء التجارب عليها) خطواته تكوين الفرضية- المتغيرات -تحديد العينة الضابطة -عدد المحاولات - تحليل النتائج
٩	الفرضية	توقع أو تعبير قابل للاختبار
١٠	المتغير المستقل	العامل الذي يتغير مع الزمن (الذي يقوم الباحث بتغييره)
١١	المتغير التابع	هو العامل الذي يتم قياسه
١٢	العينة الضابطة	عينة تعامل كباقي العينات إلا أنها لا تعرض لأثر المتغير المستقل
١٣	الارتداد المرن	هو عودة حواف الأجزاء المكسورة سريعاً إلى مكانها الأصلي بعد انكسارها.
١٤	الزلازل	هو عبارة عن هزة في الأرض، تتحرك فيها الصخور من مكانها.
١٥	الصدوع	وهي عبارة عن الكسور التي تتحرك على امتدادها الصخور

١٦	السيزموجراف	هو الجهاز الذي يستعمل للحصول على تسجيل للموجات الزلزالية من أماكن العالم كافة يعرف بجهاز راسم الهزة
١٧	قوة الزلزال	الطاقة التي تحررت من الزلزال ويستخدم مقياس رختر لقياسه
١٨	شدة الزلزال	مقدار التدمير الجيولوجي والبنائي الحادث في منطقة معينة بسبب الزلزال ويستخدم مقياس ميركالي لقياسه
١٩	غرفة الماجما	هي عبارة عن مكمن في باطن الأرض تتجمع فيه الماجما
٢٠	القصبية	هي عبارة عن مكمن في باطن الأرض تتجمع فيه الماجما
٢١	الفوهة	فتحة دائرية في أعلى الجبل البركاني تقذف من خلاله اللابة والمواد البركانية الأخرى
٢٢	اللابة أو الصهارة	هي عبارة عن معادن وصخور مذابة.
٢٣	الغازات البركانية	وهي مجموعة من الغازات مثل بخار الماء وثنائي أكسيد الكربون وثنائي أكسيد الكبريت وكبريتيد الهيدروجين وكبريتيد النيتروجين.
٢٤	الغلاف الصخري	نطاق صلب ذو سمك ١٠٠ كم وكثافة أعلى من المواد التي تقع أسفل منه
٢٥	الصفائح المحيطية	تقع أسفل المحيطات مكونة سليكون وماغنسيوم أعلى كثافة من الصفائح القارية
٢٦	الصفائح القارية	تقع أسفل القارات مكونة من سليكون والمونيوم أقل كثافة من الصفائح المحيطية
٢٧	البقع الساخنة	هي مراكز بركانية نشطة، تظهر في بعض الأماكن على الأرض بسبب وجود ارتفاع غير عادي في درجة الحرارة في بقعة في أعماق الأرض
٢٨	خاصية النفاذية الاختيارية	السماح لمواد دون أخرى بالنفاذ (المرور) من وإلى الخلية
٢٩	النقل السلبي	نقل المواد عبر الغشاء الخلوي دون الحاجة إلى طاقة
٣٠	الانتشار	عملية انتقال الجزيئات الصغيرة من منطقة التركيز العالي لمنطقة التركيز المنخفض
٣١	الخاصية الأسموزية	انتشار جزيئات الماء عبر الغشاء الخلوي
٣٢	الانتشار المدعوم	انتشار الجزيئات الكبيرة بمساعدة بروتينات الغشاء الخلوي (البروتينات الناقلة)
٣٣	النقل النشط	نقل المواد عبر الغشاء الخلوي مع استهلاك الطاقة
٣٤	البلعمة	إدخال الجزيئات الكبيرة جدا بإحاطتها بالغشاء الخلوي.

٣٥	الإخراج الخلوي	يتم بطريقة معاكسة للبلعمة حيث تندمج الفجوة بالغشاء لتنتقل مكوناتها للخارج
٣٦	علمية الأيض	سلسلة من التفاعلات الكيميائية (تفاعلات هدم وبناء) تحدث داخل الخلية
٣٧	الكائنات المنتجة	هي التي تتمكن من إنتاج غذائها وهي الكائنات التي تحتوي على الكلوروفيل كالنباتات الخضراء
٣٨	الكائنات المستهلكة	هي التي لا تتمكن من إنتاج غذائها
٣٩	البناء الضوئي	هي العملية التي من خلالها تنتج المنتجات غذاءها. سميت بهذا الاسم لأنها لا تحدث إلا بوجود الضوء.
٤٠	التنفس الخلوي	يحدث في كل الخلايا عموماً وفي العضلات مع توفر الأكسجين حيث يتم تحرير الطاقة من الغذاء باستخدام الأكسجين
٤١	التخمير	يحدث في العضلات عندما يقل الأكسجين
٤٢	دورة حياة الخلية	الأطوار المتتالية والمنظمة من النمو والانقسام التي تمر بها الخلية في الفترة الواقعة بين انقسامين متتاليين
٤٣	الطور البيني	يستغرق ٩٠٪ من الدورة ، ويتم فيه ثلاث فترات هي: ١- النمو الأولي (تنمو الخلية وتنشط وتتضاعف العضيات) . ٢- نسخ DNA وتضاعف الكروموسومات. ٣- النمو النهائي والاستعداد للانقسام (بعض الخلايا لا تمر به مثل الخلايا العصبية والعضلية).
٤٤	السنترومير	الجزء المركزي وهي نقطة تربط السلسلتان المتماثلتان من [DNA]
٤٥	التكاثر	وهو عملية إنتاج الكائن الحي لأفراد من نوعه
٤٦	التكاثر الجنسي	هو تكاثر يتطلب فردين لإنتاج أفراد تشترك في الصفات مع كلا الأبوين
٤٧	عملية الإخصاب	وهي عملية اتحاد حيوان منوي (المشيج الذكري) مع بويضة (المشيج الأنثوي) . وينتج عن الإخصاب الزيجوت (البويضة الملقحة) . بعدها تدخل الزيجوت سلسلة من الانقسام المتساوي.
٤٨	الحمض النووي DNA	هو الحمض النووي الرايبوزي منقوص الأكسجين الذي يحمل المادة الوراثية
٤٩	الحمض النووي RNA	هو الحمض النووي الرايبوزي يصنع داخل النواة وتستبدل فيه القاعدة النيتروجينية الثايمين باليوراسيل
٥٠	الطفرة	تغير دائم في سلسلة ال DNA
٥١	الوراثة	هو انتقال الصفات الوراثية من الآباء إلى الأبناء

٥٢	الجينات المتقابلة	هي أزواج من الجينات المسؤولة عن صفة محددة وتوجد على الكروموسوم
٥٣	الهجين	هو مخلوق حي تكون فيه الجينات المتقابلة مختلفة في الصفة الوراثية
٥٤	العامل (الجين) السائد	الجين الذي تظهر صفته (يرمز له بالحرف الكبير)
٥٥	العامل (الجين) المتنحي	الجين الذي يختفي ولا تظهر صفته (يرمز له بالحرف الصغير)
٥٦	الجينات المتماثلة	تماثل الجينات المتقابلة في الصفة الوراثية. وتسمى الصفة الناتجة بالنقية (RR)
٥٧	الجينات غير المتماثلة	عدم تماثل الجينات المتقابلة في الصفة الوراثية. وتعرف الصفة الناتجة بالهجين (Rr)
٥٨	الطرز الجينية (التركيب الجيني)	هي الشفرة الوراثية التي يملكها المخلوق الحي لصفة محددة
٥٩	الطرز المظهرية (الشكل المظهري)	هي الصفات المظهرية للمخلوق الحي وسلوكه الناتجة عن الطرز الجينية
٦٠	مربع بانيت	يستخدم في علم الوراثة : لتسهيل التعبير عن عمليات التزاوج وتحديد الطرز الجينية والشكلية
٦١	السحابة الإلكترونية	هو مجال حول النواة يكون احتمال وجود الإلكترون فيه أكبر
٦٢	العدد الذري	عدد البروتونات في النواة
٦٣	النظائر	أطلق على العناصر التي لها ذات عدد البروتونات لكنها تختلف في عدد النيوترونات
٦٤	العدد الكتلي (عدد الكتلة)	مجموع عدد البروتونات والنيوترونات
٦٥	تحلل ألفا	(بروتونان و نيوترونان) شحنته موجبة (+ ٢) - رمزه α عدد البروتونات يقل بـ ٢ و عدد النيوترونات يقل بـ ٢ و عدد الكتلة يقل بـ ٤ يحدث تغير في الهوية بسبب تغير عدد البروتونات غالبا يحدث في الأنوية الكبيرة إلكترون عالي السرعة من داخل النواة أصله نيوترون غير مستقر
٦٦	تحلل بيتا	شحنته سالبة (- ١) - رمزه β عدد البروتونات يزداد بـ ١ و عدد النيوترونات يقل بـ ١ و عدد الكتلة لا يتغير
٦٧	معدل التحلل	يستخدم لمعرفة معدل تحلل النواة (سرعة التحلل)
٦٨	عمر النصف	هو الزمن اللازم لتحلل نصف كمية المادة

٦٩	العناصر الممثلة	- المجموعتان الأولى والثانية توجد عناصرها في الطبيعة متحدة مع عناصر تعرف بالفلزات النشطة كل عناصرها فلزات عدا الهيدروجين المجموعات ١٣ إلى ١٨ عناصر هذه المجموعات متنوعة في: الحالة الطبيعية (صلبة - سائلة غازية) - (فلزات - لا فلزات - أشباه فلزات)
٧٠	المجموعة الأولى	تسمى أيضا بالفلزات القلوية - لامعة - صلبة - منخفضة الكثافة ودرجات الانصهار - يزداد نشاطها كلما نزلنا للأسفل الليثيوم : يستخدم في بطاريات الليثيوم المستخدمة في الهواتف النقالة والكاميرات الصوديوم : موجود في ملح الطعام (كلوريد الصوديوم) الصوديوم والبوتاسيوم : ضروريان للأجسام وهما موجودان بكميات قليلة في البطاطس والموز.
٧١	المجموعة الثانية	تعرف بالفلزات القلوية الأرضية (الترابية) أكثر صلابة وكثافة وأعلى درجات انصهار من الفلزات القلوية - نشطة كيميائيا لكنها بدرجة أقل من الفلزات القلوية وجودها في الطبيعة: البريليوم في الزمرد والزبرجد الماغنيسيوم موجود في كلوروفيل النباتات
٧٢	المجموعة ١٣	عائلة البورون كلها فلزات عدا البورون فهو شبه فلز (أسود وهش) استخداماتها: البورون : أواني الطهي المصنوعة منه يمكن نقلها من الفرت إلى الثلاجة دون أن تنكسر الألمونيوم : أواني الطهي - علب المشروبات الغازية - مضارب البيسبول - هياكل الطائرات الجاليوم : (ذو درجة انصهار منخفضة جدا حيث ينصهر بوضعه في اليد) يستخدم في صناعة رقائق الحواسيب.
٧٣	المجموعة ١٤	مجموعة الكربون الكربون : يوجد في الطبيعة على ثلاثة صور هي (الجرافيت) المستخدم في أقلام الرصاص والبطاريات الجافة - الألماس - الفحم) كما يوجد في أجسام الكائنات الحية على شكل مركبات عضوية. السليكون : شبه فلز متوفر في الرمال بكثرة (الرمل مكون مواد أهمها الكوارتز) المكون من سليكون وأكسجين) يدخل الرمل في صناعة الزجاج السليكون والجرمانيوم : يستخدمان في الأجهزة الإلكترونية بصفتهم من أشباه الموصلات. وأشابه الموصلات مواد توصل الكهرباء بدرجة أقل من الفلزات وأكبر من اللا فلزات . كما يدخل السليكون مع مواد أخرى في صناعة رقائق الحواسيب الرصاص والقصدير : أثقل عناصر المجموعة استخدامات الرصاص: الوقاية من أشعة أكس عند تصور الأسنان - بطاريات السيارات - السبائك منخفضة درجات الانصهار - جدار واقى من التسميات الإشعاعية في المفاعلات النووية والمسرعات النووية ومعدات أشعة أكس - الحاويات المستخدمة في حفظ ونقل المواد المشعة. القصدير فيستخدم : حشو الأسنان - طلاء علب الأطعمة الفولاذية من الداخل
٧٤	المجموعة ١٥	مجموعة النيتروجين النيتروجين والفسفور : عنصران ضروريان للكائنات الحية - يدخلان في تركيب المواد الحيوية التي تعمل على تخزين المعلومات الجينية والطاقة. النيتروجين : غاز الأمونيا (NH₃) يستخدم كمنظف ومطهر للجراثيم عند ذوبانه في الماء - تستخدم الأمونيا السائلة كسماد - تجميد الأطعمة وتجفيفها (كما في الفريزرات) - صناعة النايلون المستخدم في المظلات الفسفور : يوجد نوعان منه (الأحمر والأبيض الأكثر نشاطا) - يستخدم الأحمر في صناعة رؤوس أعواد الثقاب - مركباته هامة لصحة الأسنان والعظام - مركباته مكون أساسى في صناعة الأسمدة

٧٥	المجموعة ١٦	عائلة الأكسجين الأكسجين الذي يمثل قرابة ٢٠٪ من الهواء فهو هام للكائنات الحية حيث تحتاجه لإنتاج الطاقة من الغذاء - يدخل في تركيب الصخور والمعادن - ضروري للاشتعال - الأوزون (شكل مكن الأكسجين أقل شيوعاً) الذي يتكون بفعل الكهرباء الناتجة عن العواصف الرعدية في الطبقات العليا هام لحماية الأرض من الأشعة الضارة. الكبريت: أصفر اللون يستخدم في صناعة حمض الكبريتيك (H_2SO_4) الذي يعتبر أكثر الأحماض استخداماً في العالم حيث يستخدم في: صناعة الطلاء - الأسمدة - المنظفات - الأنسجة الصناعية - المطاط. السيليเนียม: يستخدم في صناعة الخلايا الشمسية ...
٧٦	المجموعة ١٧	وتعرف أيضاً بالهالوجينات (ذات أصل لاتيني وتعني صانعة الملح) كلها لا فلزات عدا الاستاتين فهلا شبه فلز مشع تكون أملاحاً عند اتحادها مع الفلزات القلوية والقلوية الأرضية يقل نشاطها كلما نزلنا في المجموعة للأسفل
٧٧	المجموعة ١٨	تسمى الغازات النبيلة (الخاملة) لأنها خاملة كيميائياً لأن مستوى الطاقة الأخير ممتلئ بالإلكترونات (يخوي ٨ إلكترونات) كلها غازات - كلها لا فلزات الهيليوم: يستخدم في ملء البالونات والمناطيد النيون وباقي الغازات النبيلة: تستخدم في اللوحات الإعلان حيث تتوهج عند مرور التيار الكهربائي بألوان حسب الغاز { الهيليوم يعطي اللون الأصفر - والنيون يعطي اللون البرتقالي المحمر - الأرجون يعطي اللون الأزرق البنفسجي. أكثر وفرة الأرجون الكربتون في مصابيح الإنارة العادية (لأنه يحفظ سلك التنجستن من الاحتراق) الرادون: غاز مشع يتكون في الطبيعة من تحلل اليورانيوم في التربة والصخور ضار لأنه يستمر بإطلاق إشعاعاته.
	العناصر الانتقالية الرئيسية	هي عناصر المجموعات ٣ - ١٠ كلها فلزات (كما تعرف بالفلزات الانتقالية) كلها صلبة ما عدا الزئبق فهو سائل كلها ذات درجات انصهار عالية عدا الزئبق
	ثلاثية الحديد	هي ثلاثة عناصر في الدورة الرابعة ذات خصائص متشابهة وهي الحديد والكوبلت والنيكل
	الفولاذ	يصنع بمزج الكربون مع الحديد وعند إضافة بعض الفلزات كالنيكل والكروم يتكون الفولاذ المقاوم للصدأ
	التنجستون	يستخدم في فتيل (سلك) المصابيح (درجة انصهاره ٣٤١٠ س
	اللانثانيدات	الفلزات الأرضية النادرة توجد عادة في الطبيعة على شكل أكاسيد فلزات لينية (يمكن أن تقطع بالسكين) يشكل السيريوم ٥٠٪ من حجر الميش (المستخدم في الولاعات)
	الأكتنيدات	كلها عناصر مصنعة عدا اليورانيوم البروتكتينيوم فهي موجودة في الطبيعة عناصر مشعة (أنويتها غير مستقرة) تتحول لعناصر أخرى يستخدم البلوتونيوم كوقود في المفاعلات النووية - أما الأميريسيوم في كواشف الدخان - و الكاليفورنيوم في قتل الخلايا السرطانية