

تو عرب

منتدى تو عرب التعليمي

www.arabia2.com/vb

موقع تو عرب التعليمي

www.arabia2.com/vb

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة مدرسة البيان النموذجية (تعليم عام)	بنك الأسئلة للفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1440 - 1441 هـ	المعلمات المرحلة الصف المادة	ناهد بحرو/ اعتدال شاهين المتوسطة الثالث علوم
اسم الطالبة :			(الوحدة الأولى)

في الفقرات من (1) إلى (14) اختاري الإجابة الصحيحة :

1	قد تكون كمية الماء غير كافية لنمو النبات تعد هذه العبارة :	(أ) قانونا	(ب) فرضية	(ج) نظرية	(د) تجربة
2	بعد اختبار التوقعات (الفرضيات) جيدا يضع العلماء :	(أ) النظريات و القوانين	(ب) الإستنتاجات	(ج) الملاحظات	(د) الإستقصاءات
3	استخدام كميات مختلفة من المضادات الحيوية في تجربة على البكتيريا مثال على :	(أ) التحيز	(ب) الفرضية	(ج) العينة الضابطة	(د) العامل المتغير
4	الخطوة الثانية من خطوات حل المشكلة :	(أ) تكوين الفرضية	(ب) اختبار الفرضية	(ج) تحديد المشكلة	(د) تحليل البيانات
5	أثناء حل المشكلة بعد تحليل البيانات يتم :	(أ) استخلاص النتائج	(ب) تنفيذ التجربة	(ج) تكوين الفرضية	(د) اختبار الفرضية
6	العامل الذي يتغير أثناء التجربة :	(أ) الثابت	(ب) المتغير التابع	(ج) الفرضية	(د) المتغير المستقل
7	مهارة يستخدمها العلماء عندما يضعون توقعًا يمكن اختباره :	(أ) عمل النماذج	(ب) الإستنتاج	(ج) الإفتراض	(د) أخذ القياسات
8	حتى تكون التجربة واقعية وذات مصداقية علينا :	(أ) التحيز لفئة معينة	(ب) التزام الموضوعية	(ج) البعد عن استخدام النماذج	(د) استخدام العينة الضابطة
9	البحث الذي يجيب عن الأسئلة العلمية باختبار الفرضية :	(أ) التجريبي	(ب) التحليلي	(ج) التقني	(د) الوصفي
10	اللاية الغنية بالحديد والماغنيسيوم ونسبة السيلكا قليلة توجد في البراكين :	(أ) الدرعية	(ب) المخروطية	(ج) المركبة	(د) البازلتية

ينصح باستخدام حساس الإهتزاز على خطوط الغاز لأنه:				11
(أ) يصدر أصوات عالية	(ب) يكشف عن التسريبات	(ج) يقفل الغاز تلقائياً	(د) يتنبأ بحركة الزلازل	
لتحسين المباني كي تكون آمنة من الزلازل :				12
(أ) بناءها على منخفض	(ب) وضع دعائم مطاطية وفولاذية لها	(ج) تقويتها بالفولاذ	(د) تشييدها على مرتفعات	
يمكن رصد الحركة عند الصدوع بواسطة :				13
(أ) مقياس رختر	(ب) مقياس ميركالي	(ج) السيزموجراف	(د) أجهزة الليزر	
تقاس قوة الزلازل بمقياس :				14
(أ) ميركالي	(ب) رختر	(ج) هيرتز	(د) باسكال	

في الفقرات من (1) إلى (7) ضع أمام كل فقرة الحرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة والحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة :

- 1- كلما قل عدد مرات تنفيذ التجربة تكون النتائج أكثر صحة . ()
- 2- من أهداف التواصل مع الآخرين الحصول على أفكار قد تحسن البحث . ()
- 3- يعتمد مقياس رختر في عمله على قياسات سعة او ارتفاع الموجة الزلزالية . ()
- 4- قوة الزلازل تقيس مقدار التدمير الجيولوجي والبنائي الحادث في منطقة معينة بسبب الزلازل . ()
- 5- تكونت موجات تسونامي بفعل حدوث زلزال تحت المحيط . ()
- 6- مقياس ميركالي يقيس شدة الزلازل . ()
- 7- تسمى النقطة التي تقع فوق بؤرة الزلازل مباشرة بالمركز السطحي . ()

فى الفقرات من (1) الى (12) زاوجى بين المفاهيم فى العمود الاول مع مايناسبها من مدلولاتها فى العمودالثانى :

المفاهيم	المدلولات
(1) الصدع	(أ) موجات ثانوية وأولية وسطحية .
(2) البقعة الساخنة	(ب) بركان واسع الامتداد جوانبه قليلة الانحدار .
(3) التسونامي	(ج) ارتفاع الخط المسجل على السيزموجراف أوكمية الطاقة المتحررة عن الزلزال .
(4) السيزموجراف	(د) مكون من تتابع طبقات اللابة وتأخذ شكل جبال حادة الجوانب .
(5) الصدع العكسي	(هـ) مقدرة البناء على مقاومة الذبذبات الناتجة عن الزلازل
(6) الموجات الزلزالية	(و) موجة بحرية ذات طاقة هائلة قد تتكون نتيجة وقوع زلزال في البحر
(7) البركان الدرعي	(ز) نقطة داخل الأرض تحدث عندها اول حركة للزلزال
(8) قوة الزلزال	(ح) تعرض الصخور لإجهادات ضغط .
(9) المركز السطحي للزلزال	(ط) كسر تتحرك على امتداده الصخور وتتكسر .
(10) البؤرة	(ي) نقطة على سطح الأرض تقع مباشرة فوق بؤرة الزلزال .
(11) البركان المركب	(ك) تسحب الصخور من الجانبين تحت تأثير إجهادات الشد .
(12) الأمن الزلزالي	(ل) كتل من الصهارة تجبر على الصعود لأعلى .
	(م) الجهاز الذي يستخدمه العلماء في تسجيل الموجات الزلزالية .

أكملى الفراغ بما يناسبه :

- 1- يسمى الجهاز الذي يسجل الموجات الزلزالية ب.....
- 2- تعرف الموجات الزلزالية المائية ب
- 3- تسمى العينة التي تعامل مثل باقي المجموعات التجريبية ماعدا متغيرا لايطبق عليها ب
- 4- تعد جزر هاواي مثالا على
- 5- من المهارات التي تطبق في العلوم و.....
- 6- العوامل التي تحدد شدة الزلزال على مقياس ميركالي هي و.....

حلى الأسئلة التالية :

س/ ما الفرق بين كل مما يلي :

المتغير التابع	المتغير المستقل
مثال :	مثال :
شدة الزلزال	قوة الزلزال
المركز السطحي للزلزال	بؤرة الزلزال
البحث التجريبي	البحث الوصفي
البراكين المخروطيه	البراكين المركبه

س/ وضح فوائد تجنب التحيز في التجارب .

.....

س/ علي يستخدم العلماء أدوات منها مقياس الحرارة عند أخذ الملاحظات .

.....

س/ إذا لم تدعم البيانات التي جمعتها فرضيتك فهل يعني ذلك أن تجربتك فاشلة ؟ وضح إجابتك .

.....

س/ صف ما يحدث للصخور عند تجاوز حد المرونة .

.....

س/ حددي أنواع الصدوع مع رسم القوى المؤثرة عليها .

س/ ما أنواع حدود الصفائح ؟ وماذا ينتج عن حركتها ؟

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

س/ عللي انفجار الصهارة الغنية بالسليكا .

.....
.....

س/ اشرحي كيف يؤثر تركيب الصهارة في كيفية ثوران البركان ؟

.....
.....

س/ وضح مفهوم العينة الضابطة .

.....
.....

أرجو لك غاليتي كل التوفيق

ناهد / اعتدال	معلومات المادة	بنك الأسئلة للفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1440 - 1441 هـ  	المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة مدرسة البيان النموذجية (تعليم عام)
المتوسطة	المرحلة		اسم الطالبة :
الثالث	الصف		
علوم	المادة		
من ص 86 إلى ص 109			

في الفقرات من (1) إلى (21) اختاري الإجابة الصحيحة :

يشتمل العنصر على :				1
(أ) مركبات كيميائية	(ب) النوع نفسه من الذرات	(ج) ذرات مختلفة	(د) جزيئات مختلفة	
المكون الأساسي للمادة هو :				2
(أ) الإلكترون	(ب) الذرة	(ج) الجزيء	(د) الفراغ	
تتركز كتلة الذرة في النواة لإحتوائها على :				3
(أ) البروتونات والإلكترونات	(ب) النيوترونات والبروتونات	(ج) النظائر والنيوترونات	(د) البروتونات والعدد الذري	
السحابة الإلكترونية هي منطقة تواجد :				4
(أ) النواة	(ب) البروتون	(ج) الإلكترون	(د) النيوترون	
العدد الكتلي لنظير ما هو عدد :				5
(أ) الإلكترونات والبروتونات	(ب) النيوترونات	(ج) النيوترونات والبروتونات	(د) البروتونات	
قوى الربط النووي تعمل على ربط :				6
(أ) الإلكترونات معا	(ب) البروتونات معا	(ج) النيوترونات معا	(د) مكونات النواة	
النظائر ذرات للعنصر نفسه ولكنها تختلف في عدد :				7
(أ) البروتونات	(ب) الإلكترونات	(ج) النيوترونات	(د) الأنوية	
تكون الذرة متعادلة عندما :				8
(أ) يتساوى عدد البروتونات مع عدد النيوترونات	(ب) يختلف عدد البروتونات مع عدد النيوترونات	(ج) يختلف عدد البروتونات مع عدد الإلكترونات	(د) يتساوى عدد البروتونات مع عدد الإلكترونات	
عدد النيوترونات يساوي :				9
(أ) العدد الذري	(ب) العدد الكتلي	(ج) العدد الكتلي - العدد الذري	(د) العدد الكتلي + العدد الذري	
تتواجد الإلكترونات قريبة من النواة نظرا ل :				10
(أ) كثرة عددها	(ب) انجذابها للبروتونات	(ج) تنافرها مع النيوترونات	(د) كثافة الذرة	
في تجربة كروكس انتقل مايشبه الشعاع الضوئي من :				11
(أ) المصعد إلى المهبط	(ب) المهبط إلى المصعد	(ج) الأنود إلى الكاثود	(د) الموجب إلى السالب	

12	مجموع عدد البروتونات والنيوترونات يعرف ب :		
	(أ) العدد الذري	(ب) النظائر	(ج) العدد الكتلي
13	الكرة المصمتة عند دالتون تعني :		
	(أ) وجود بروتونات	(ب) وجود سحابة إلكترونية	(ج) المادة تتألف من ذرات
14	العدد الكتلي لذرة الفلور 19 وعدد الإلكترونات فيها 9 بينما عدد النيوترونات :		
	(أ) 9	(ب) 10	(ج) 19
15	إثبات أن الشعاع في تجربة كروكس هو سيل من الشحنات تم :		
	(أ) استخدام رقاقة ذهبية	(ب) توجيه جسيمات ألفا	(ج) وضع مغناطيس
16	جسيم ذو شحنة متعادلة هو :		
	(أ) البروتون	(ب) الإلكترون	(ج) النيوترون
17	تتكون جميع المواد من :		
	(أ) رمل	(ب) ذرات	(ج) سبائك
18	ذرة هيدروجين متعادلة عددها الذري 1 من النظائر التي تنتمي إليها ذرة فيها :		
	(أ) بروتون وإلكترونين ونيوترون	(ب) بروتون وإلكترونين ونيوترون	(ج) بروتون وإلكترون و3 نيوترونات
19	أصغر كتلة هو :		
	(أ) الإلكترون	(ب) البروتون	(ج) النواة
20	يتأثر التحلل النووي ب :		
	(أ) الطقس	(ب) المجال المغناطيسي	(ج) زيادة الضغط
21	ينبعث من التحلل الإشعاعي :		
	(أ) ضوء	(ب) نظائر	(ج) طاقة

في الفقرات من (1) الى (12) زواجي بين المفاهيم في العمود الاول مع مايناسبها من مدلولاتها في العمود الثاني :

المفاهيم	المدلولات
(1) النيوترونات	(أ) مكونة من بروتونين ونيوترونين .
(2) العدد الكتلي	(ب) جسيمات سالبة الشحنة .
(3) العدد الذري	(ج) جسيمات موجبة الشحنة تتواجد في انوية الذرات
(4) التحلل الإشعاعي	(د) جسيمات متعادلة الشحنة توجد في نواة الذرة .
(5) جسيمات بيتا	(هـ) منطقة محيطة بالنواة .
(6) السحابة الإلكترونية	(و) عدد البروتونات في نواة ذرة العنصر .
(7) الإلكترونات	(ز) ذرات العنصر نفسه تحوي أعدادا مختلفة من النيوترونات .
(8) عمر النصف	(ح) مجموع عدد البروتونات وعدد النيوترونات في الذرة .
(9) النظائر	(ط) تغيير العنصر من خلال عملية التحلل الإشعاعي .
(10) التحول	(ي) انبعاث جسيمات نووية وطاقة من النواة .
(11) جسيمات ألفا	(ك) تتكون المادة من نوع واحد من الذرات .
(12) البروتونات	(ل) إلكترونات عالية الطاقة تنطلق من النواة .
	(م) الزمن اللازم لتحويل نصف كمية العنصر إلى عنصر آخر .

في الفقرات من (1) إلى (16) ضعي أمام كل فقرة الحرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة والحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة :

- 1- كتلة البروتون أكبر بكثير من كتلة النيوترون. ()
- 2- لذرات العنصر نفسه عدد مختلف من البروتونات . ()
- 3- جميع العناصر لها عمر نصف . ()
- 4- جسيم متعادل الشحنة يسمى الإلكترون . ()
- 5- سميت الأشعة المهبطية بأشعة الكاثود . ()
- 6- طاقة الربط النووية القوية يمكنها ربط بروتونات الذرة معا . ()
- 7- البروتون جسيم موجب الشحنة يوجد في جميع أنوية الذرات . ()
- 8- اختبر العالم كروكس نظرية دالتون باستخدام أنبوب الأشعة المهبطية . ()
- 9- عدد الإلكترونات يساوي عدد النيوترونات في الذرة المتعادلة . ()
- 10- السحابة الإلكترونية منطقة محيطة بالنواة تتحرك فيها البروتونات . ()
- 11- تتكون المادة من ذرات . ()
- 12- البروتونات جسيمات سالبة الشحنة . ()
- 13- تتم عملية التحلل الإشعاعي بإطلاق جسيمات ألفا . ()
- 14- يتم رمي النفايات التي تنتج عن عمليات التحلل الإشعاعي في البحار . ()
- 15- يعتبر كاشف الدخان تطبيقا عمليا على ظاهرة التحلل الإشعاعي . ()
- 16- يستعمل الفوسفور المشع لتشخيص المشاكل المتعلقة بالغدة الدرقية . ()

أكمل الفراغ بما يناسبه :

- 1- عمر النصف لأحد النظائر هي سنتان وبعد أربع سنوات سيتبقى منه
- 2- مادة مكونة من نوع واحد من الذرات
- 3- يسمى مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة ب
- 4- الزمن اللازم لتحلل نصف كمية العنصر يعرف ب للنظائر .
- 5- تسمى عملية تحرير الجسيمات والطاقة من النواة ب
- 6- عدد البروتونات في الذرة يعرف ب
- 7- تسمى العملية التي يتحول فيها عنصر إلى عنصر آخر ب
- 8- تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها أعداد نيوترونات مختلفة ب
- 9- جسيمات ألفا عبارة عن
- 10- الكترون له طاقة عالية تأتي من النواة يعرف ب

س/ ما الفرق بين كل مما يلي :

جسيم ألفا	جسيم بيتا
البروتون	الإلكترون

حلى الأسئلة التالية :

س/ وضح بالرسم نموذج كروكس مع كتابة كافة البيانات على الرسم .

س/ عللي ماييلي :

1- لم تؤثر إلكترونات صفيحة الذهب في تجربة رذرفورد في مسار جسيمات ألفا .

.....

2- استنتاج طومسون أن أشعة المهبط تتكون من جسيمات مشحونة .

.....

3- النظائر المستخدمة في الأغراض الطبية لها عمر نصف قصير .

.....

س/ حددي عدد الإلكترونات في ذرة متعادلة تحوي 34 بروتونا .

.....

س/ نظير راديوم 226 يحرر جسيمات ألفا احسبي العدد الكتلي للنظير المتكون .

.....

س/ وضح كيف يمكن لذرتين من العنصر نفسه أن يكون لهما كتلتان مختلفتان ؟

.....

س/ قارني بين نوعي التحلل الإشعاعي .

.....

.....

س/ عددي الاستعمالات الطبية للنظائر المشعة .

.....

.....

.....

أرجو لك غاليتي كل التوفيق

معلمات العلوم

ناهد / اعتدال	معلومات المادة	بنك الأسئلة للفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1440 - 1441 هـ	 	المملكة العربية السعودية
المتوسطة	المرحلة			وزارة التعليم
الثالث	الصف			الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة
علوم	المادة			مدرسة البيان النموذجية (تعليم عام)
من ص 114 إلى ص 201				اسم الطالبة:

في الفقرات من (1) إلى (16) اختاري البديل الصحيح :

1	تسمى مجموعة 17 من العناصر الممثلة بمجموعة الهالوجينات وتعني مكونات :			
	(أ) الأحماض	(ب) الأملاح	(ج) السكريات	(د) القواعد
2	يتم تسريع التفاعلات الكيميائية بإضافة:			
	(أ) المتفاعلات	(ب) النواتج	(ج) العوامل المساعدة	(د) المثبطات
3	جميع عناصرها لافلزات هي المجموعة:			
	(أ) 1	(ب) 2	(ج) 12	(د) 18
4	نحصل على النيتروجين الضروري لتركيب المادة الحيوية في الجسم من:			
	(أ) الهواء الذي نتنفسه	(ب) مياه البحار	(ج) لحوم الحيوانات	(د) نبات يحوي العقد الجذرية
5	ثلاثية الحديد هي:			
	(أ) النيكل والحديد والكربون	(ب) الكوبالت والنيكل والنحاس	(ج) الفولاذ والكوبالت والحديد	(د) الحديد والنيكل والكوبالت
6	تعتمد الجسور وناطحات السحاب في صناعتها على :			
	(أ) الحديد	(ب) الفولاذ	(ج) الألمنيوم	(د) النيكل
7	يكتب رمز أيون الصوديوم الموجب الشحنة على صورة :			
	(أ) Na^+	(ب) Na^-	(ج) Na_2	(د) $2Na$
8	الصيغ الكيميائية للجزيئات تزودنا بمعلومات عن :			
	(أ) التوزيع الإلكتروني	(ب) نوع الذرات وعددها	(ج) الجدول الدوري	(د) التمثيل النقطي للإلكترونات

9	يمثل كل عنصر في الجدول الدوري بصندوق يسمى :		
	(أ) رمز العنصر	(ب) حالة العنصر	(ج) اسم العنصر
10	رتب العناصر حسب تزايد أعدادها الذرية هو العالم :		
	(أ) باسكال	(ب) مندليف	(ج) موزلي
11	عندما تكتسب الذرة أو تفقد إلكترونات واحدا أو أكثر تصبح :		
	(أ) أيون	(ب) جزيئا	(ج) مركبا
12	المعادلة الكيميائية الموزونة يجب أن تحوي أعدادا متساوية في كلا الطرفين من :		
	(أ) الذرات	(ب) الجزيئات	(ج) المواد المتفاعلة
13	تختلف ثلاثية الحديد عن غيرها من العناصر الانتقالية ب:		
	(أ) تكوينها للأملاح	(ب) صفاتها المغناطيسية	(ج) علاجها للإشعاع
14	يستخدم في صناعة مقاييس الحرارة والضغط الجوي هو عنصر :		
	(أ) الخارصين	(ب) الزئبق	(ج) الفضة
15	رمز عنصر الصوديوم هو :		
	(أ) S	(ب) Al	(ج) Mg
16	ذرة الأكسجين تملك 8 إلكترونات يحوي مستوى الطاقة الثاني على :		
	(أ) الكترونين	(ب) 4 إلكترونات	(ج) 6 إلكترونات
	(د) 8 إلكترونات		

في الفقرات من (1) إلى (20) ضع في أمام كل فقرة الحرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة والحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة :

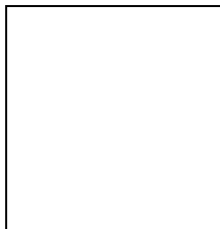
- 1- الذرة التي تفقد أو تكتسب إلكترون تسمى مركب . ()
- 2- جميع العناصر الانتقالية فلزات . ()
- 3- تمتاز أشباه الفلزات بأنها موصلة جيدة للحرارة والكهرباء . ()
- 4- رتبت العناصر في الجدول الدوري اعتمادا على أعدادها الذرية . ()
- 5- العناصر في المجموعات من 3 إلى 12 هي فلزات وتسمى العناصر الممثلة . ()
- 6- عناصر المجموعة الواحدة تتشابه في خصائصها الفيزيائية والكيميائية . ()
- 7- الغازات النبيلة فلزات نشطة تتحد مع العناصر الأخرى . ()
- 8- العنصر الذي له خواص مغناطيسية هو عنصر الحديد . ()
- 9- يشير عدم كتابة رقم سفلي بجانب العنصر إلى وجود ذرة واحدة فقط من هذا العنصر . ()
- 10- يمثل التغير في حالة المادة تغيرا كيميائيا . ()
- 11- وضعت العناصر في الجدول الدوري في 7 مجموعات . ()
- 12- يزيد التبريد من سرعة التفاعل الكيميائي عادة . ()
- 13- يعد كل من الحرارة والضوء والرائحة أدلة على التغير الفيزيائي . ()
- 14- انخفاض تركيز المواد الكيميائية يقلل من سرعة التفاعل . ()
- 15- المجموعة هي صف أفقي في الجدول الدوري . ()
- 16- الصيغة الكيميائية تبين نوع الذرات وعددها في الجزيء . ()
- 17 - تسمى المواد الداخلة في التفاعل بالنواتج . ()
- 18- يستخدم غاز الهيدروجين في ملء البالونات والمناطيد . ()
- 19- يستخدم الألمنيوم في صناعة هياكل الطائرات . ()
- 20- معظم عناصر اللانثانيدات عناصر مصنعة في المختبرات والمفاعلات النووية . ()

في الفقرات من (1) الى (16) زواجي بين (الأسباب) في العمود الاول مع مايناسبها من (نتائجها) في العمود الثاني :

السبب	النتيجة
(1) تستخدم الغازات النبيلة في اللوحات الإعلانية	(أ) لأنه يشتعل بفعل الحرارة الناتجة عن الاحتكاك
(2) تعتبر الفلزات القلوية نشطة	(ب) لأنها لا تتحد بسهولة مع عناصر أخرى
(3) يستخدم الرصاص في الطب	(ج) لشدة تماسك مكونات النواة في ذرته
(4) تصنع أعواد الثقاب من الفوسفور الأحمر	(د) لأنه في التفاعلات الكيميائية لا يحدث شيء أو يفنى
(5) يستخدم السليسيوم في الخلايا الشمسية	(هـ) لميلها للاتحاد بعناصر أخرى .
(6) يستخدم التنجستون في صناعة قنبل المصباح الكهربائي	(و) لأنه يتمتع بخصائص الفلزات
(7) مجموعة البلاتين استخدمت كعوامل مساعدة	(ز) لأنها تؤدي إلى إبطاء فسادها
(8) يحتاج الجسم الأكسجين	(ح) لأنه تم التشارك في الإلكترونات بشكل غير متساو
(9) يستخدم الهيليوم He في المناطيد	(ط) لأنه موصل للكهرباء عند تعرضه للضوء
(10) نفايات مصانع الزئبق تحفظ بعيدا عن مجاري المياه	(ي) لأنه يستعمل في وقاية الجسم من أشعة X
(11) يكون الكلور ملح الطعام عند إتحاده مع فلز الصوديوم	(ك) لأن درجة انصهاره عالية جدا
(12) تستخدم المثبطات في المواد الغذائية	(ل) لأنه آمن لا يشتعل
(13) يستخدم النحاس في صناعة الأسلاك الكهربائية	(م) لأنه من مجموعة الهالوجينات
(14) يعتبر الحديد أكثر العناصر ثباتا	(ن) لأنها تعطي ألوانا مختلفة .
(15) يعتبر الماء مركبا تساهميا قطبيا	(س) لأنه من أشباه الموصلات
(16) يكون عدد الذرات ونوعها في طرفي المعادلة متساويا	(ع) لإنتاج الطاقة من الغذاء
	(ف) لأنه من العناصر السامة

أجيب عن الأسئلة التالية :

س1 / اكتب قائمة بما يحتويه صندوق مفتاح العنصر .



س2 / ما الذي تحدده الصيغة الكيميائية للمركب ؟ اذكر مثالا .

.....
.....

س3/ ما الفرق بين كل مما يلي :

الافلزات	الفلزات
المجموعه	الدوره
المتبطات	المحفزات
الاكتينيدات	اللانثانيدات

س4/ استنتج سبب دعك شرائح التفاح بعصير الليمون حتى لا يصبح لونه بنيا .

.....

س5/ فسري يمكن تخزين علب صلصة الطماطم لأسابيع وهي مغلقة بينما يجب حفظها في الثلاجة بعد فتحها مباشرة .

.....

س6/ حدي خصائص النحاس التي تجعله ملائماً لصناعة الأسلاك الكهربائية .

.....
.....

س7/ ذرة الأكسجين تحوي 8 إلكترونات وزعيمهم في مستويات الطاقة .

س8/ العدد الذري لليثيوم 3 والعدد الذري للفلور 9 كوني مركب من إتحداهما واكتبي الصيغة الكيميائية له .

س9/ صفي الدلائل التي تدل على أن تفاعلاً كيميائياً قد حدث .

.....
.....

س10/ حدي ما إذا كانت المعادلة الكيميائية التالية موزونة أم لا ولماذا ؟



أرجو لك غاليته كل التوفيق
معلمات العلوم