المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة مدرسة البيان النموذجية (تعليم عام)	بنك الأسئلة للفصل الدراسي الأول وزارة التعليم Ministry of Education		
		المرحلة	المتوسطة
		الصف	الثالث
		المادة	علـــــوم
اسم الطالبة :			(الوحدة الأولى)

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

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

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

<u>في الفقرات من(1) إلى (7) ضعي أمام كل فقرة الحرف (ص) اذا كانت العبارة صحيحة والحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة :</u>

1- كلما قل عدد مرات تنفيذ التجربة تكون النتائج أكثر صحة . ( )

2- من أهداف التواصل مع الاخرين الحصول على أفكار قد تحسن البحث . ( )

3- يعتمد مقياس رختر في عمله على قياسات سعة او ارتفاع الموجة الزلزالية . ( )

4- قوة الزلزال تقيس مقدار التدمير الجيولوجي والبنائي الحادث في منطقة معينة بسبب الزلزال . ( )

5- تكونت موجات تسونامي بفعل حدوث زلزال تحت المحيط . ( )

6- مقياس ميركالي يقيس شدة الزلزال . ( )

7- تسمى النقطة التي تقع فوق بؤرة الزلزال مباشرة بالمركز السطحي . ( )

في الفقرات من (1) الى (12) زاوجي بين المفاهيم في العمود الاول مع ماينا سبها من مدلولاتها في العمودالثاني :

المفاهيم	المدلولات
(1) الصدع	(أ) موجات ثانوية وأولية وسطحية .
(2) البقعة الساخنة	(ب) بركان واسع الامتداد جوانبه قليلة الانحدار .
(3) التسونامي	(جـ) 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 الزالزالية	(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 وتنكسر .
(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 يستحدمه العلماء في تسجيل الموجات الزلزالية .

أكملي 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 الزلزلال على مقياس ميركالي هي .....و ..... .

حلي الأسئلة التالية :

س/ ما الفرق بين كل مما يلي :

المتغير المستقل	المتغير التابع
مثال :	**مثال :**
قوة الزلزال	**شدة الزلزال**
بؤرة الزلزال	**المركز السطحي للزلزال**
البحث الوصفي	**البحث التجريبي**
البراكين المركبة	**البراكين المخروطية**

س/ وضحي فوائد تجنب التحيز في التجارب .

.....

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

.....

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

.....

س/ صفي مايحدث 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 بالسيلكا .

.....

.....

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

.....

.....

س/ وضحي مفهوم العينة الضابطة .

.....

.....

أرجو لك غاليتي كل التوفيق

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة مدرسة البيان النموذجية (تعليم عام)	بنك الأسئلة للفصل الدراسي الأول وزارة التعليم Ministry of Education	المرحلة	المتوسطة
		الصف	الثالث
		المادة	علـــــوم
اسم الطالبة :			من ص86 إلى ص109

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

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

12	**مجموع عدد البروتونات والنيوترونات يعرف ب :**			
	(أ) العدد الذري	(ب) النظائر	(جـ) العدد الكتلي	(د) السحابة الإلكترونية
13	**الكرة المصمتة عند دالتون تعني :**			
	(أ) وجود بروتونات	(ب) وجود سحابة إلكترونية	(جـ) المادة تتألف من ذرات	(د) شحنة الذرة متعادلة
14	**العدد الكتلي لذرة الفلور 19 وعدد الإلكترونات فيها 9 بينما عدد النيوترونات :**			
	(أ) 9	(ب) 10	(جـ) 19	(د) 28
15	**لإثبات أن الشعاع في تجربة كروكس هو سيل من الشحنات تم :**			
	(أ) استخدام رقاقة ذهبية	(ب) توجيه جسيمات ألفا	(جـ) وضع مغناطيس	(د) تحديد منطقة السحابة
16	**جسيم ذو شحنة متعادلة هو :**			
	(أ) البروتون	(ب) الإلكترون	(جـ) النيوترون	(د) ألفا
17	**تتكون جميع المواد من :**			
	(أ) رمل	(ب) ذرات	(جـ) سبائك	(د) نظائر
18	**ذرة هيدروجين متعادلة عددها الذري 1 من النظائر التي تنتمي إليها ذرة فيها :**			
	(أ) بروتون وإلكترونين ونيوترون	(ب) 2 بروتون وإلكترونين ونيوترون	(جـ) بروتون وإلكترون و3 نيوترونات	(د) 3 بروتون و3 إلكترونات ونيوترون
19	**أصغر كتلة هو :**			
	(أ) الإلكترون	(ب) البروتون	(جـ) النواة	(د) النيوترون
20	**يتأثر التحلل النووي ب :**			
	(أ) الطقس	(ب) المجال المغناطيسي	(جـ) زيادة الضغط	(د) بمدى استقرارية الذرات
21	**ينبعث من التحلل الإشعاعي :**			
	(أ) ضوء	(ب) نظائر	(جـ) طاقة	(د) نيوترونات

في الفقرات من (1) الى (12) زاوجي بين المفاهيم في العمود الاول مع ماينا سبها من مدلولاتها في العمودالثاني :

المفاهيم	المدلولات
(1) النيوترونات	(أ) مكونة من بروتونين ونيوترونين .
(2) العدد الكتلي	(ب) جسيمات سالبة الشحنة .
(3) العدد الذري	(جـ) 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) تغير 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) اذا 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 . ( )

أكملي الفراغ بما يناسبه :

1- عمر النصف لأحد النظائر هي سنتان وبعد أربع سنوات سيتبقى منه ..... .

2- مادة مكونة من نوع واحد من الذرّات..... .

3- يسمى مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرّة 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 ذرّات 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 الفا	جسيم بيتا
البروتون	الإلكترون

حلي الأسئلة التالية :

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

س/ عللي مايلي :

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 ذرّة متعادلة تحوي 34 بروتونا .

.....

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

.....

س/ وضحي 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

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة مدرسة البيان النموذجية (تعليم عام)	بنك الأسئلة للفصل الدراسي الأول وزارة التعليم Ministry of Education		
		المرحلة	المتوسطة
		الصف	الثالث
		المادة	علـــــوم
اسم الطالبة:			من ص 114 إلى ص 201

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

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

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

في الفقرات من(1) إلى (20) ضعي أمام كل فقرة الحرف (ص) اذا 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 12هي 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 عنصرالحديد . ( )

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 التغيرالفيزيائي . ( )

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 . ( )

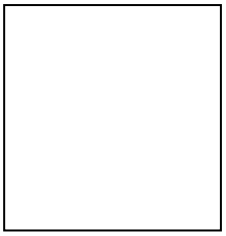
20- معظم عناصر اللانثانيدات عناصر مصنعة في المختبرات والمفاعلات النووية . ( )

في الفقرات من (1) الى (16) زاوجي بين (الأسباب) في العمود الاول مع ماينا سبها من (نتائجها) في العمودالثاني :

السبب	النتيجة
(1) تستخدم الغازات النبيلة في اللوحات الإعلانية	(أ) لأنه يشتعل بفعل الحرارة الناتجة عن الاحتكاك
(2) تعتبر الفلزات القلوية نشطة	(ب) لأنها لاتتحد بسهوله 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 لايستحدث شيء أو يفنى
(5) يستخدم السلينيوم في الخلايا الشمسية	(هـ) لميلها للاتحاد بعناصر أخرى .
(6) يستخدم التنجستون في صناعة فتيل المصباح الكهربي	(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 غيرمتساو
(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) يكّون الكلورملح الطعام عند إتحاده مع فلز الصوديوم	(ك) لأن درجة انصهاره عالية جدا
(12) تستخدم المثبطات في المواد الغذائية	(ل) لأنه آمن لايشتعل
(13) يستخدم النحاس في صناعة الأسلاك الكهربية	(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

أجيبي عن الأسئلة التالية :

س1 / اكتبي قائمة بما يحتويه صندوق مفتاح العنصر .



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

.....

.....

س3/ ما الفرق بين كل مما يلى :

الفلزات	اللافلزات
الدورة	المجموعه
المحفزات	المتبطات
اللانثانيدات	الاكتينيدات

س4/ استنتجي سبب دعك شرائح التفاح بعصير الليمون حتى لايصبح لونه بنيا .

.....

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

.....

س6/ حددي خصائص النحاس التي تجعله ملائما لصناعة الأسلاك الكهربية .

.....

.....

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

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

س9/ صفي الدلائل التي تدل على أن تفاعلا كيميائيا قد حدث .

.....

.....

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

$$Mg + Cl_2 \longrightarrow MgCl_2 \quad (\quad)$$

أرجو لك غاليتي كل التوفيق

معلمات العلوم

ن م / م م / 04 (01-1430100 7)