

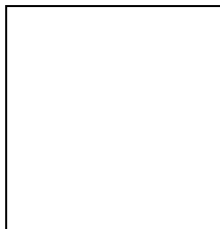
9	يمثل كل عنصر في الجدول الدوري بصندوق يسمى :		
	(أ) رمز العنصر	(ب) حالة العنصر	(ج) اسم العنصر
10	رتب العناصر حسب تزايد أعدادها الذرية هو العالم :		
	(أ) باسكال	(ب) مندليف	(ج) موزلي
11	عندما تكتسب الذرة أو تفقد إلكترونات واحدا أو أكثر تصبح :		
	(أ) أيون	(ب) جزيئا	(ج) مركبا
12	المعادلة الكيميائية الموزونة 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) 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 غاليتي كل التوفيق
معلمات العلوم