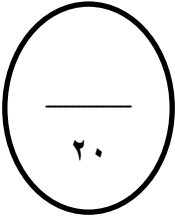


اسم المراجع	اسم المصحح	الدرجة المستحقة		رقم السؤال	اسئلة اختبار	المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بالمدينة المنورة مدارس الخندق الأهلية ابتدائي * متوسط * ثانوي
		كتابة	رقماً			
				الأول	 وزارة التعليم Ministry of Education	
				الثاني		
				الثالث		
				الرابع		
				الخامس		
				السادس		
			المجموع		اسم الطالب:	
					رقم الجلوس:	
					المادة: علوم	
					الزمن: ساعتان	اليوم والتاريخ: ١٤٤٠ / ٤ /
					كتابة:	الدرجة الكلية:
					رقماً:	

ولدي الطالب وفقك الله استعن بالله ثم ابدأ الإجابة

السؤال الأول :-

ولدي الحبيب أختار الإجابة الصحيحة مما يلي ثم ظلل رقمها في ورقة إجابتك :



(١) تطبيق العلم لصناعة منتجات أو أدوات يمكن أن يستخدمها الناس

أ	العلم	ب	التقنية	ج	المتغير المستقل	د	الثابت
---	-------	---	---------	---	-----------------	---	--------

(٢) توقع أو عبارة قابلة للاختبار

أ	الاستنتاج	ب	الملاحظة	ج	المتغير المستقل	د	الفرضية
---	-----------	---	----------	---	-----------------	---	---------

(٣) هي موجات زلزالية مائية

أ	تسونامي	ب	ميركالي	ج	ريختر	د	السيزوموجراف
---	---------	---	---------	---	-------	---	--------------

(٤) جبل قمعي الشكل تخرج منه الحمم المنصهرة و الغازات المحتبسة في باطن الأرض

أ	اللابة	ب	الصدع	ج	البركان	د	الزلازل
---	--------	---	-------	---	---------	---	---------

(٥) يتكون من القشرة الأرضية و أعلى الستار و مقسم إلى قطع تسمى الصفائح

أ	الغلاف الصخري	ب	الغلاف المائع	ج	حفر الإنهدام	د	البقع الساخنة
---	---------------	---	---------------	---	--------------	---	---------------

(٦) الجسيمات موجبة الشحنة في النواة تسمى

أ	النيوترونات	ب	الإلكترونات	ج	النظائر	د	البروتونات
---	-------------	---	-------------	---	---------	---	------------

(٧) يستعمل لتشخيص المشاكل المتعلقة بالغدة الدرقية التي أسفل الرقبة

أ	الفوسفور - ٣٢	ب	الكربون - ١٤	ج	اليود - ١٣١	د	اليورانيوم - ٢٣٨
---	---------------	---	--------------	---	-------------	---	------------------

(٨) أول عالم رتب عناصر الجدول الدوري حسب تزايد أعدادها الكتلية

أ	دالتون	ب	مندليف	ج	موزلي	د	طومسون
---	--------	---	--------	---	-------	---	--------

٩) كل هذه العناصر من الفلزات القلوية ما عدا

أ	الكلور CL	ب	اليثيوم Li	ج	الصوديوم Na	د	البوتاسيوم K
---	-----------	---	------------	---	-------------	---	--------------

١٠) مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل دون أن تتغير

أ	العنصر المصنع	ب	العامل المحفز	ج	الهالوجين	د	النظير المشع
---	---------------	---	---------------	---	-----------	---	--------------

١١) تسمى عناصر المجموعة رقم ١٧ في الجدول الدوري بـ

أ	الفلزات الترابية	ب	الفلزات القلوية	ج	الهالوجينات	د	الغازات النبيلة
---	------------------	---	-----------------	---	-------------	---	-----------------

١٢) الرابطة بين الصوديوم والكلور لتكوين كلوريد الصوديوم رابطة

أ	هيدروجينية	ب	فلزية	ج	تساهمية	د	أيونية
---	------------	---	-------	---	---------	---	--------

١٣) أي مما يلي يعد تغير فيزيائياً

أ	حرق السكر	ب	صدأ الحديد	ج	رواسب الصابون	د	تجمد الماء
---	-----------	---	------------	---	---------------	---	------------

١٤) تسمى كمية المادة الموجودة في حجم معين

أ	التركيز	ب	المتبذات	ج	المحفز	د	الانزيمات
---	---------	---	----------	---	--------	---	-----------

١٥) طريقة أو عملية تستخدم في استقصاء ما يجري حولك و يعينك على توفير اجابات لإسئلتك

أ	التقنية	ب	الفرضية	ج	العلم	د	الملاحظة
---	---------	---	---------	---	-------	---	----------

١٦) العامل الذي يتم قياسه في التجربة

أ	المتغير المستقل	ب	المتغير التابع	ج	الثابت	د	الطريقة العلمية
---	-----------------	---	----------------	---	--------	---	-----------------

١٧) أي أنواع الموجات الزلزالية تسبب الدمار الشديد

أ	العادية	ب	السطحية	ج	الأولية	د	الثانوية
---	---------	---	---------	---	---------	---	----------

١٨) يعد من البراكين الدرعية

أ	جبل مار	ب	حرة الشاقة	ج	جبل القدر	د	حرة البرك
---	---------	---	------------	---	-----------	---	-----------

١٩) تعد جزر هاواي مثال على الجزر البركانية التي تكونت بفعل

أ	الغلاف الصخري	ب	الغلاف المائي	ج	حفر الانهدام	د	البقع الساخنة
---	---------------	---	---------------	---	--------------	---	---------------

٢٠) أول من أضاف الشحنة الموجبة إلى نمودجه للذرة

أ	بور	ب	كروكس	ج	طومسون	د	رذرفورد
---	-----	---	-------	---	--------	---	---------

٢١) ما العملية التي يتحول فيها عنصر إلى عنصر آخر

أ	التحول	ب	التفاعل الكيميائي	ج	سلسلة التفاعلات	د	عمر النصف
---	--------	---	-------------------	---	-----------------	---	-----------

٢٢) صف أفقي في الجدول الدوري يحتوي على عناصر تتغير خصائصها بشكل تدريجي

أ	عناصر ممثلة	ب	دورة	ج	عناصر انتقالية	د	مجموعة
---	-------------	---	------	---	----------------	---	--------

٢٣) المجموعة التي جميع عناصرها لا فلزات هي

أ	١	ب	٢	ج	١٣	د	١٨
---	---	---	---	---	----	---	----

٢٤) أي العناصر التالية لا ينتمي إلى ثلاثية الحديد

أ	الحديد	ب	النيكل	ج	الكوبالت	د	النحاس
---	--------	---	--------	---	----------	---	--------

٢٥) العدد الذري لعنصر الماغنسيوم ١٢ و العدد الكتلي له ٢٤ فكم يكون عدد بروتونات هذا العنصر

أ	٥	ب	٣٦	ج	١٢	د	١٤
---	---	---	----	---	----	---	----

٢٦) ما نوع الرابطة التي تربط بين ذرات النيتروجين (N₂)

أ	أيونية	ب	ثلاثية	ج	ثنائية	د	احادية
---	--------	---	--------	---	--------	---	--------

٢٧) المعادلة الكيميائية الموزونة يجب أن تحوي أعداداً متساوية في كلا الطرفين من

أ	الذرات	ب	المركبات	ج	الجزيئات	د	المواد المتفاعلة
---	--------	---	----------	---	----------	---	------------------

٢٨) لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة

أ	مواد متفاعلة	ب	مواد ناتجة	ج	مواد محفزة	د	المتبقيات
---	--------------	---	------------	---	------------	---	-----------

٢٩) أي مما يلي يمثل الخطوة الأولى للبحث عن حل مشكلة ما

أ	تحديد المشكلة	ب	تحليل البيانات	ج	استخلاص النتائج	د	اختبار الفرضية
---	---------------	---	----------------	---	-----------------	---	----------------

٣٠) عنصر من المجموعة ١٤ يستعمل في الوقاية من أشعة X أثناء تصوير الأسنان

أ	الكربون	ب	الرصاص	ج	السيلكون	د	الجرمانيوم
---	---------	---	--------	---	----------	---	------------

٣١) أي مما يلي لا يؤثر في سرعة التفاعل

أ	مساحة السطح	ب	الحرارة	ج	موازنة المعادلة	د	التركيز
---	-------------	---	---------	---	-----------------	---	---------

٣٢) تبلغ فترة عمر النصف لعنصر اليورانيوم مليار سنة

أ	٦٠٠	ب	٢,٥	ج	٦	د	٤,٥
---	-----	---	-----	---	---	---	-----

٣٣) أي مما يلي يعد جزيئاً تساهمياً

أ	Na	ب	AL	ج	Ne	د	Cl ₂
---	----	---	----	---	----	---	-----------------

٣٤) ما الوحدة الأساسية لتكوين المركبات التساهمية

أ	أيونات	ب	أملاح	ج	جزيئات	د	أحماض
---	--------	---	-------	---	--------	---	-------

٣٥) الحد الأدنى من الطاقة اللازم توافرها حتى يبدأ أي تفاعل كيميائي

أ	الطاقة الممتصة	ب	طاقة التنشيط	ج	الطاقة المنطلقة	د	الطاقة المتسربة
---	----------------	---	--------------	---	-----------------	---	-----------------

٣٦) لا فلز أصفر اللون يستخدم بكميات كبيرة في صناعة حمض الكبريتيك

أ	الكبريت	ب	الصوديوم	ج	البورون	د	الالمونيوم
---	---------	---	----------	---	---------	---	------------

٣٧) عنصر لامع ولديه قدرة علي عكس الضوء وموصل جيد للكهرباء و الحرارة

أ	الفلز	ب	اللافلز	ج	شبه الفلز	د	العنصر المصنع
---	-------	---	---------	---	-----------	---	---------------

٣٨) أي مما يلي يصف عنصر التيلوريوم

أ	فلز قلوي	ب	فلز انتقالي	ج	شبه فلز	د	لانثانيدات
---	----------	---	-------------	---	---------	---	------------

٣٩) عالم أجرى تجربته على صفيحة من الذهب

أ	كروكس	ب	دالتون	ج	طومسون	د	رذرفورد
---	-------	---	--------	---	--------	---	---------

٤٠) هي جزيئات من البروتينات الكبيرة تسرع التفاعلات اللازمة لكي تعمل خلايا جسمك بشكل صحيح

أ	الأنزيمات	ب	الهالوجينات	ج	المثبطات	د	طاقة التنشيط
---	-----------	---	-------------	---	----------	---	--------------

السؤال الثاني :

٤

ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و علامة (x) أمام العبارة الخاطئة ثم ظللها في ورقة أجبائك :

١. ينتج الصدع العادي عندما تتعرض الصخور لإجهادات الشد ()
٢. عناصر المجموعات ٣ - ١٢ في الجدول الدوري تسمى العناصر الانتقالية ()
٣. رتبت العناصر في جدول موزلي تبعاً للزيادة في أعدادها الكتلية ()
٤. النيوترونات جسيمات موجبة الشحنة ()
٥. تتحرك الصفائح مبتعدة عن بعضها البعض في أماكن الحدود المتقاربة ()
٦. تنشأ الرابطة القطبية بين الأيون الموجب " فلز " و الأيون السالب " لا فلز " ()
٧. تزداد سرعة معظم التفاعلات الكيميائية بارتفاع درجات الحرارة ()
٨. النظائر ذرات العنصر نفسه ولكنها تحوي أعداد مختلفة من النيوترونات ()

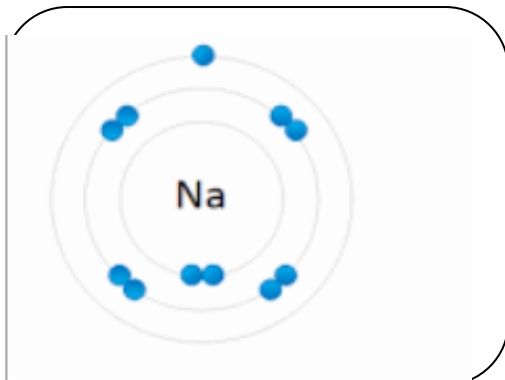
٦

السؤال الثالث :

أ- من الشكل التالي أجب عما يلي :

١. أسم العنصر :

٢. العدد الذري له :



ب - علل لما يأتي : سميت الأشعة المهبطية بهذا الاسم ؟

الحل

ج : - قارن بين كل من الموجات الزلزالية الأولية و الثانوية ؟

الموجات الزلزالية الثانوية	الموجات الزلزالية الأولية
تعرف بـ : حركتها :	تعرف بـ : حركتها :

د - إذا علمت أن فترة عمر النصف لعنصر التريتيوم هي ١٢,٥ سنة و كان لدينا ٢٠ جم منه كم يتبقى منه بعد ٥٠ سنة ؟

الحل

هـ - أذكر فرقا واحد بين كل من :

- البروتون :
- الالكترتون :

و :- أكتب الصيغة الكيميائية لكل من :

- ثاني أكسيد الكربون :
- كلوريد الصوديوم :

(انتهت الإسئلة)