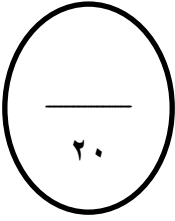


اسم المراجع	اسم المصحح	الدرجة المستحقة		رقم السؤال	اسئلة اختبار	المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بالمدينة المنورة مدارس الخندق الأهلية ابتدائي * متوسط * ثانوي
		كتابة	رقماً			
				الأول	الفصل الدراسي الأول الدور: الأول للعام الدراسي ١٤٣٩ - ١٤٤٠	
				الثاني		
				الثالث		
				الرابع		
				الخامس		
				السادس		
				المجموع		
					الصف: الثالث المتوسط	اسم الطالب:
					المادة: علوم	رقم الجلوس:
					الزمن: ساعتان	اليوم والتاريخ: ١٦ / ٤ / ١٤٤٠ هـ
					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) هو طريقة أو عملية تستخدم في استقصاء ما يجري حولك و يعينك علي توفير إجابات لأسئلتك

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

(٢) أي المهارات التالية يستخدمها العلماء عندما يضعون توقعاً يمكن اختباره

أ	عمل النماذج	ب	الاستنتاج	ج	أخذ القياسات	د	الافتراض
---	-------------	---	-----------	---	--------------	---	----------

(٣) النقطة التي علي سطح الأرض الواقعة فوق بؤرة الزلزال مباشرة

أ	المركز السطحي للزلزال	ب	بؤرة الزلزال	ج	قوة الزلزال	د	شدة الزلزال
---	-----------------------	---	--------------	---	-------------	---	-------------

(٤) يعد من البراكين الدرعية

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

(٥) تحتوي شقوق تمثل ممرات تسهل خروج الصهارة التي نشأت في الستار

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

(٦) الجسيمات متعادلة الشحنة في النواة تسمى

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

(٧) فترة عمر النصف لليورانيوم -٢٣٨ حتى يتحول إلى الرصاص -٢٠٦ هي سنة

أ	٢٠ مليون	ب	٦٥٥	ج	٤,٥ مليار	د	٢٠٠
---	----------	---	-----	---	-----------	---	-----

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

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

٩) كل هذه العناصر من الفلزات القلوية ما عدا

أ	اليود I	ب	الليثيوم Li	ج	الصوديوم Na	د	البوتاسيوم K
---	---------	---	-------------	---	-------------	---	--------------

١٠) مادة تؤدي إلي إبطاء التفاعل الكيميائي

أ	العنصر المصنع	ب	المثبط	ج	الهالوجين	د	النظير المشع
---	---------------	---	--------	---	-----------	---	--------------

١١) تسمى عناصر المجموعة رقم ١٦ في الجدول الدوري بـ

أ	الفلزات الترابية	ب	الفلزات القلوية	ج	عائلة الأكسجين	د	الغازات النبيلة
---	------------------	---	-----------------	---	----------------	---	-----------------

١٢) الرابطة بين ذرتي الكلور لتكوين جزيء الكلور CL_2 رابطة

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

١٣) أي مما يلي يعد تغير كيميائي

أ	طحن السكر	ب	تقطيع الورق	ج	تشكيل الصلصال	د	صدأ الحديد
---	-----------	---	-------------	---	---------------	---	------------

١٤) تسمى كمية المادة الموجودة في حجم معين

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

١٥) تطبيق العلم لصناعة منتجات أو أدوات يمكن أن يستخدمها الناس

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

١٦) المتغير الذي يظل ثابت دون تغير أثناء إجراء التجربة

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

١٧) تسمى الموجات التي يولدها الزلزال و تمر بباطن الأرض و علي السطح

أ	موجات الصوت	ب	موجات زلزالية	ج	موجات الماء	د	موجات الضوء
---	-------------	---	---------------	---	-------------	---	-------------

١٨) تعتبر الحرات و بخاصة حرة رطه من أشهر الأمثلة علي

أ	ثوران الشقوق	ب	البراكين الدرعية	ج	البراكين المخروطية	د	البراكين المركبة
---	--------------	---	------------------	---	--------------------	---	------------------

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

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

٢٠) عالم صور الذرة على أنها كرة مصمتة متجانسة

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

٢١) ما العملية التي يتحول فيها عنصر إلى عنصر آخر

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

٢٢) عمود في الجدول الدوري يحتوي علي عناصر تتشابه في خصائصها الفيزيائية و الكيميائية

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

٢٣) المجموعة التي جميع عناصرها فلزات عدا الهيدروجين

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

٢٤) أي العناصر التالية لا ينتمي إلى ثلاثية الحديد

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

٢٥) العدد الذري لعنصر الصوديوم ١١ و العدد الكتلي له ٢٣ فكم يكون عدد نيوترونات هذا العنصر

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

٢٦) ما نوع الرابطة التي تربط بين ذرات الأكسجين و الكربون في جزيء ثاني أكسيد الكربون CO₂

أ	أيونية	ب	ثنائية	ج	ثلاثية	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 حشو الأسنان و في طلاء علب حفظ الأطعمة الفولاذية من الداخل

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

٣١) أي مما يلي يؤثر في سرعة التفاعل

أ	مساحة السطح	ب	الحرارة	ج	التركيز	د	كل ما سبق
---	-------------	---	---------	---	---------	---	-----------

٣٢) أي مما يلي لا يمكن معرفة عمره باستخدام التاريخ الكربوني - ١٤

أ	وعاء خشبي	ب	شظايا لعظام	ج	بقايا النباتات	د	الأدوات الصخرية
---	-----------	---	-------------	---	----------------	---	-----------------

٣٣) أي مما يلي يعد مركب أيونياً

أ	HCL	ب	CO ₂	ج	CL ₂	د	Nacl
---	-----	---	-----------------	---	-----------------	---	------

٣٤) ما الوحدة الأساسية لتكوين المركبات التساهمية

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

٣٥) الحد الأدنى من الطاقة اللازم توافرها حتي 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	المتبذات	د	طاقة التنشيط
---	-----------	---	-------------	---	----------	---	--------------

السؤال الثاني : (كل جزئية بنصف درجة)

٤

ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة و علامة (x) أمام العبارة الخاطئة ثم ظلها في ورقة أجابتك :

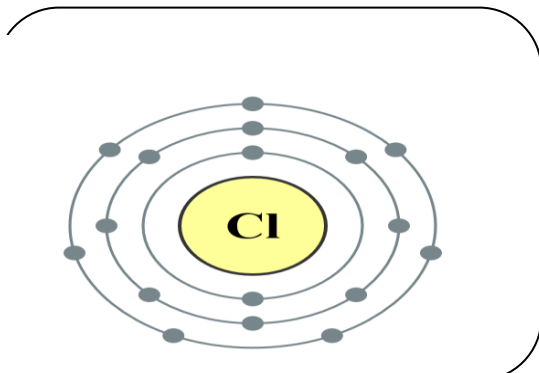
١. ينتج الصدع العكسي عندما تتعرض الصخور لإجهادات الضغط (√)
٢. عناصر اللانثانيدات و الأكتينيدات تسمى بالعناصر الانتقالية الداخلية (√)
٣. رتب العناصر في جدول مندليف تبعاً للزيادة في أعدادها الذرية (x)
٤. البروتونات جسيمات متعادلة الشحنة (x)
٥. تتحرك الصفائح مقتربة من بعضها البعض في اماكن الحدود المتباعدة (x)
٦. تنشأ الرابطة التساهمية بين الأيون الموجب " فلز " و الأيون السالب " لا فلز " (x)
٧. تزداد سرعة معظم التفاعلات الكيميائية مع زيادة تركيز المتفاعلات (√)
٨. النظائر ذرات العنصر نفسه ولكنها تحوي أعداد مختلفة من النيوترونات (√)

٦

السؤال الثالث : (كل جزئية في أ- ج - هـ - و بنصف درجة أما ب و د بدرجة كاملة)

أ- من الشكل التالي أجب عما يلي :

١. أسم العنصر: الكلور
٢. العدد الذري له : ١٧ بروتون



ب - علل لما يأتي : الذرة متعادلة كهربائياً ؟

الحل

ج : - لأن عدد البروتونات (الشحنات الموجبة) داخل النواة يساوي عدد الإلكترونات (الشحنات السالبة) خارج النواة

ج : - قارن بين كل من البروتون و الالكترن ؟ (أي اجابة تحمل نفس المعني تكون صحيحة)

الالكترن	البروتون
تعريفه : جسيم صغير يحمل شحنة سالبة	تعريفه : جسيم صغير يحمل شحنة موجبة
مكانه : يتواجد خارج النواة داخل السحابة الألكترونية	مكانه : يتواجد داخل النواة

د - إذا علمت أن فترة عمر النصف لعنصر السيزيوم- ١٣٧ هي ٣٠,٣ سنة فإذا بدأت بعينة كتلتها ٦٠ جم منه كم يتبقى منه بعد ٩٠,٩ سنة ؟
(أي طريقة تعطي الناتج صحيح تعتبر صحيحة)

الحل

حساب عدد فترات عمر النصف = المدة الزمنية / فترة عمر النصف
 $3 = 30,3 / 90,9 =$
الكتلة المتبقية = الكتلة في البداية / $3^2 = 3^2 / 60 = 8 / 60 = 7,5$ جم

هـ - أذكر فرقا واحد بين كل من :

- الكاثود : يسمى مهبط - شحنته سالبة
- الانود : يسمى المصعد - شحنته موجبة

و :- أكتب الصيغة الكيميائية لكل من :

- الأمونيا : NH_3
- جزيء الماء : H_2O

(انتهت الإسئلة)