

اسم المراجع	اسم المصحح	الدرجة المستحقة		رقم السؤال	الملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم
		كتابة	رقمًا		
				الأول	
				الثاني	
				الثالث	
				الرابع	
				الخامس	
				السادس	
				المجموع	
		كتابة	رقمًا
					الدرجة الكلية

ولدي الطالب وفقك الله استعن بالله ثم ابدأ الإجابة

السؤال الأول :-

ولدى الحبيب أختار الإجابة الصحيحة مما يلى ثم ظلل رقمها في ورقة إجابتك :

١) هو طريقة أو عملية تستخدم في استقصاء ما يجري حولك و يعينك على توفير إجابات لأسئلتك

الثابت	د	ـ المتغير المستقل	ـ العلم	ـ التقنية	ـ أـ
--------	---	-------------------	---------	-----------	------

٢) أي المهارات التالية يستخدمها العلماء عندما يضعون توقعات يمكن اختباره

أ عمل النماذج **ب** الاستنتاج **ج** اخذ القياسات **د** الافتراض

٣) النقطة التي على سطح الأرض الواقعة فوق بؤرة الزلزال مباشرة

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

٤) يُعد 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

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

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

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

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

طومسون	د	منديليف	ج	موزلي	ب	الدون	أ
--------	---	---------	---	-------	---	-------	---

٩) كل هذه العناصر من الفلزات القلوية ما عدا

أ	اليود I	ب	الليثيوم Li	ج	الصوديوم Na	د	البوتاسيوم K
أ	العنصر المصنع	ب	المثبت	ج	الهالوجين	د	النظير المشع
أ	الفلزات الترابية	ب	عائلة الأكسجين	ج	غازات النبيلة	د	غازات النبيلة
أ	هيdroجينية	ب	فلزية	ج	أيونية	د	تساهمية
أ	طحن السكر	ب	تقطيع الورق	ج	تشكيل الصلصال	د	صدأ الحديد
أ	التركيز	ب	المثبتات	ج	المحفز	د	الانزيمات
أ	العلم	ب	الفرضية	ج	التقنية	د	اللحاظة
أ	المتغير المستقل	ب	الثابت	ج	المتغير التابع	د	الطريقة العلمية
أ	موجات الصوت	ب	موجات زلزالية	ج	موجات الماء	د	موجات الضوء
أ	ثوران الشقوق	ب	البراكين الدرعية	ج	البراكين المخروطية	د	البراكين المركبة
أ	الغلاف الصخري	ب	الغلاف المائي	ج	حفر الانهدام	د	البقع الساخنة
أ	بور	ب	كروكس	ج	دالتون	د	رذرفورد
أ	التحول	ب	التفاعل الكيميائي	ج	سلسلة التفاعلات	د	عمر النصف

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

أ	عناصر مماثلة	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 ثلاثة الحديد

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

(٢٥) العدد الذري لعنصر الصوديوم ١١ و العدد الكتلي له ٢٣ فكم يكون عدد نيترونات 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 CO_2

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

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

أ	الذرات	ب	المركيبات	ج	الجزئيات	د	المواد المتفاعلة
---	--------	---	-----------	---	----------	---	------------------

(٢٨) لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة

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

(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 ٤ يستعمل في حشو الأسنان و في طلاء علب حفظ الأطعمة الفولاذية من الداخل

أ	الكترون	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 أيونيأً

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 اللازمة توافرها حتى يبدأ أي تفاعل كيميائي

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

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

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

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

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

٣٨) أي مما يلي يصف عنصر التيلوريوم

لانثانيدات	د	شبه فلز	ج	فلز انتقالى	ب	فلز قلوى	أ
------------	---	---------	---	-------------	---	----------	---

٣٩) عالم أجرى تجربته على صفيحة من الذهب

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

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

طاقة التشغيط	د	المثبتات	ج	الهالوجينات	ب	الأنزيمات	أ
--------------	---	----------	---	-------------	---	-----------	---

السؤال الثاني :

ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و علامة (✗) أمام العبارة الخاطئة ثم ظللها في ورقة أجابتك :

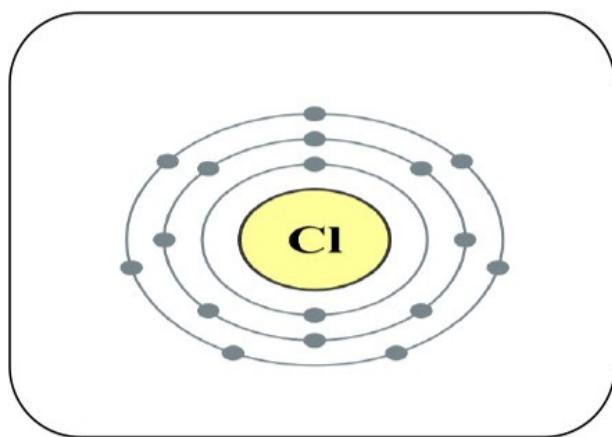
- () ١. ينتج الصدع العكسي عندما تتعرض الصخور لإجهادات الضغط
- () ٢. عناصر اللانثانيدات والأكتنييدات تسمى بالعناصر الانتقالية الداخلية
- () ٣. رتبت العناصر في جدول منديليف تبعاً للزيادة في أعدادها الذرية
- () ٤. البروتونات جسيمات متعادلة الشحنة
- () ٥. تتحرك الصفائح مقتربة من بعضها البعض في أماكن الحدود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

السؤال الثالث :

أ- من الشكل التالي أجب عما يلي :

١. أسم العنصر :

٢. العدد الذري له :



ب - علل لما يأتي : الذرة متعادلة كهربائيا ؟

الحل

ج : - قارن بين كل من البروتون والالكترون ؟

البروتون	الالكترون
تعريفه :	تعريفه :
مكانه :	مكانه :

د - إذا علمت أن فترة عمر النصف لعنصر السينزيوم - ٦٠ هي ٣٠,٣ سنة فإذا بدأت بعينة كتلتها ١٣٧ هي
جم منه كم يتبقى منه بعد ٩٠,٩ سنة ؟

الحل

ه - أذكر فرقا واحداً بين كل من :

- الكاثود :
- الانود :

و - أكتب الصيغة الكيميائية لكل من :

- الأمونيا :
- جزيء الماء :

(انتهت الإسئلة)

اسم المراجع	اسم المصحح	الدرجة المستحقة		رقم السؤال
		كتابة	رقمًا	
			الأول	
			الثاني	
			الثالث	
			الرابع	
			الخامس	
			السادس	
		المجموع		

أسئلة اختبار		المملكة العربية السعودية	
الفصل الدراسي الأول الدور: الأول		وزارة التعليم	
		الإدارة العامة للتعليم	
وزارة التعليم Ministry of Education			
الصف: الثالث المتوسط		اسم الطالب: _____	
المادة: علوم		رقم الجلوس: _____	
الزمن : ساعتان		اليوم والتاريخ: _____	
		كتابة	رقمًا
		الدرجة الكلية	

ولدى الطالب وفقك الله استعن بالله ثم ابدأ الإجابة

السؤال الأول :-

ولدى الحبيب أختير الإجابة الصحيحة مما يلي ثم ظلل رقمها في ورقة إجابتك :

١) هو طريقة أو عملية تستخدم في استقصاء ما يجري حولك ويعينك على توفير إجابات لأسئلتك

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

٢) أي المهارات التالية يستخدمها العلماء عندما يضعون توقعًا يمكن أختباره

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

٣) النقطة التي على سطح الأرض الواقعه فوق بؤرة زلزال مباشرة

شدة الزلزال	د	ج	قوة الزلزال	ب	بؤرة الزلزال	أ
-------------	---	---	-------------	---	--------------	---

٤) يعد من البراكين الدرعية

حرقة البرك	د	ج	جبل مار	ب	جبل القدر	أ
------------	---	---	---------	---	-----------	---

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

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

٦) الجسيمات متعادلة الشحنة في النواة تسمى

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

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

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

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

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

٩) كل هذه العناصر من الفلزات القلوية ما عدا

البوتاسيوم K

ج الصوديوم Na

ليثيوم Li

اليود I

أ

١٠) مادة تؤدي إلى إبطاء التفاعل الكيميائي

الناظير المشع

الهالوجين

المثبط

العنصر المصنع

أ

١١) تسمى عناصر المجموعة رقم ١٦ في الجدول الدوري بـ

الغازات النبيلة

ج عائلة الأكسجين

الفلزات القلوية

أ) الفلزات الترابية

أ

١٢) الرابطة بين ذرتى الكلور لتكوين جزيء الكلور₂ CL₂ رابطة

تساهمية

أيونية

فلزية

هيdroجينية

أ

١٣) أي مما يلي يعد تغير كيميائيا

صدأ الحديد

ج تشكيل الصلصال

ب تقطيع الورق

أ طحن السكر

أ

١٤) تسمى كمية المادة الموجودة في حجم معين

الانزيمات

ج المحفز

ب المثبتات

أ التركيز

أ

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

الملاحظة

ج التقنية

ب الفرضية

أ العلم

أ

١٦) المتغير الذي يظل ثابت دون تغير أثناء أجراء التجربة

د الطريقة العلمية

ج المتغير التابع

ب الثابت

أ المتغير المستقل

أ

١٧) تسمى الموجات التي يولدها الزلزال وتمر بباطن الأرض وعلي السطح

د موجات الضوء

ج موجات الماء

ب موجات زلزالية

أ موجات الصوت

أ

١٨) تعتبر الحرات وبخاصة حرة رهط من أشهر الأمثلة على

د البراكين المركبة

ج البراكين المخروطية

ب البراكين الدرعية

أ ثوران الشقوق

أ

١٩) تعد جزر هواي مثل على الجزر البركانية التي تكونت بفعل

د البقع الساخنة

ج حفر الانهدام

ب الغلاف المائي

أ الغلاف الصخري

أ

٢٠) عالم صور الذرة على أنها كرة مصممة متاجسة

د رذرфорد

ج دالتون

ب كروكس

أ بور

أ

٢١) ما العملية التي يتتحول فيها عنصر إلى عنصر آخر

د عمر النصف

ج سلسلة التفاعلات

ب التفاعل الكيميائي

أ التحول

أ

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

أ	عناصر مماثلة	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 ثلاثة الحديد

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

(٢٥) العدد الذري لعنصر الصوديوم ١١ و العدد الكتلي له ٢٣ فكم يكون عدد نيترونات 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 CO_2

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

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

أ	الذرات	ب	المركيبات	ج	الجزئيات	د	المواد المتفاعلة
---	--------	---	-----------	---	----------	---	------------------

(٢٨) لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة

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

(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 ٤ يستعمل في حشو الأسنان و في طلاء علب حفظ الأطعمة الفولاذية من الداخل

أ	الكترون	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 أيونيأً

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 اللازمة توافرها حتى يبدأ أي تفاعل كيميائي

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

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

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

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

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

٣٨) أي مما يلي يصف عنصر التيلوريوم

لانثانيدات	د	شبه فلز	ج	فلز انتقالى	ب	فلز قلوى	أ
------------	---	---------	---	-------------	---	----------	---

٣٩) عالم أجرى تجربته على صفيحة من الذهب

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

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

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

السؤال الثاني : (كل جزئية بنصف درجة)

ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و علامة (✗) أمام العبارة الخاطئة ثم ظلالها في ورقة أجابتك :

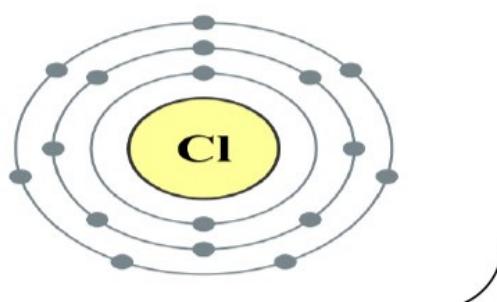
- (✓) ١. ينتج الصدع العكسي عندما تتعرض الصخور لإجهادات الضغط
- (✗) ٢. عناصر اللانثانيدات والأكتنييدات تسمى بالعناصر الانتقالية الداخلية
- (✗) ٣. رتبت العناصر في جدول منديليف تبعاً للزيادة في أعدادها الذرية
- (✗) ٤. البروتونات جسيمات متعادلة الشحنة
- (✗) ٥. تتحرك الصفائح مقتربة من بعضها البعض في أماكن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

السؤال الثالث : (كل جزئية في أ - ج - ه - و بنصف درجة أ ماب 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 كهربائيا؟

الحل

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

(أي اجابة تحمل نفس المعنى تكون صحيحة)

ج : - قارن بين كل من البروتون والאלكترون ؟

الإلكترون	البروتون
تعريفه : جسيم صغير يحمل شحنة سالبة مكانه : يتواجد خارج النواة داخل السحابة الإلكترونية	تعريفه : جسيم صغير يحمل شحنة موجبة مكانه : يتواجد داخل النواة

د - إذا علمت أن فترة عمر النصف لعنصر السيريوم - ٦٠ هي ١٣٧ سنة فإذا بدأت بعينة كتلتها ٣٠،٣ 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

$$= ٣٠,٣ / ٩٠,٩ = ٣$$

الكتلة المتبقية = الكتلة في البداية / ٣٢ = ٣٢ / ٦٠ = ٨ / ٦٠ = ٧,٥ جم

هـ - أذكر فرقا واحداً 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)