

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

أسئلة اختبار
الفصل الدراسي الأول الدور: الأول
لعام الدراسي ١٤٣٩ - ١٤٤٠

وزارة التعليم
Ministry of Education

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم
بالمدينة المنورة
مدارس الخندق الأهلية
ابتدائي * متوسط * ثانوي

اسم الطالب: _____

رقم الجلوس: _____

الزمن : ساعتان اليوم والتاريخ: ١٤٤٠ / ٤ / ١٦

الدرجة الكلية	رقمًا	كتابة	_____
---------------	-------	-------	-------

ولدى الطالب وفقك الله استعن بالله ثم ابدأ الإجابة

السؤال الأول :-

ولدى الحبيب أختير الإجابة الصحيحة مما يلى 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 المحبوسة في باطن الأرض

أ	اللابة	ب	الصدع
ج	البركان	د	الزلزال

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

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

٦) الجسيمات موجبة الشحنة في التواة تسمى

أ	النيوترونات	ب	الإلكترونات
ج	النظائر	د	البروتونات

٧) يستعمل لتشخيص المشاكل المتعلقة بالغدة الدرقية التي أسفل الرقبة

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

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

أ	دالتون	ب	منديليف
ج	موزلي	د	طومسون

٩) كل هذه العناصر من الفلزات القلوية ما عدا

اليوتاسيوم K

الصوديوم Na

البيثيوم Li

الكلور CL

النظير المشع

الهالوجين

العامل المحفز

العنصر المصنع

الغازات النبيلة

الهالوجينات

الفلزات القلوية

الفلزات الترابية

أيونية

تساهمية

فلزية

هيروجينية

تجمد الماء

رواسب الصابون

صدأ الحديد

حرق السكر

الانزيمات

المحفز

المثبتات

التركيز

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

الملاحظة

العلم

الفرضية

التقنية

الطريقة العلمية

الثابت

المتغير التابع

المتغير المستقل

الثانوية

الأولية

السطحية

العادية

حرة البرك

جبل القدر

حرة الشاقة

جبل مار

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

البقع الساخنة

حفر الانهدام

الغلاف المائي

الغلاف الصخري

رذرفورد

طومسون

كروكس

بور

٢٠) أول من أضاف الشحنة الموجبة إلى نموذجه للذرة

عمر النصف

سلسلة التفاعلات

التفاعل الكيميائي

التحول

مجموعة

عناصر انتقالية

دورة

عناصر مماثلة

٢١) ما العملية التي يتحول فيها عنصر إلى عنصر آخر

٢٢) صف أفقى في الجدول الدوري يحتوى على عناصر تتغير خصائصها بشكل تدريجي

(٢٣) المجموعة التي جميع عناصرها لا فلزات هي

١٨

د

١٣

ج

٢

ب

١

أ

(٢٤) أي العناصر التالية لا ينتمي إلى ثلاثة الحديد

النحاس

د

الكوبالت

ج

النيكل

ب

الحديد

أ

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

١٤

د

١٢

ج

٣٦

ب

٥

أ

(٢٦) ما نوع الرابطة التي تربط بين ذرات النيتروجين (N_2)

احادية

د

ثنائية

ج

ثلاثية

ب

أيونية

أ

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

المواد المتفاعلة

د

الجزئيات

ج

المركبات

ب

الذرات

أ

(٢٨) لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة

المثبّطات

د

مواد محفزة

ج

مواد ناتجة

ب

مواد متفاعلة

أ

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

اختبار الفرضية

د

استخلاص النتائج

ج

تحليل البيانات

ب

تحديد المشكلة

أ

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

الجرمانيوم

د

السيليكون

ج

الرصاص

ب

الكريbones

أ

(٣١) أي مما يلي لا يؤثر في سرعة التفاعل

التركيز

د

موازنة المعادلة

ج

الحرارة

ب

مساحة السطح

أ

(٣٢) تبلغ فترة عمر النصف لعنصر اليورانيوم ملليار سنة

٤,٥

د

٦

ج

٢,٥

ب

٦٠٠

أ

(٣٣) أي مما يلي يعد جزيئاً تساهمياً

Cl_2

د

Ne

ج

AL

ب

Na

أ

(٣٤) ما الوحدة الأساسية لتكوين المركبات التساهمية

أحماض

د

جزئيات

ج

أملاح

ب

أيونات

أ

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

الطاقة المتسربة

د

الطاقة المنطلقة

ج

طاقة التنشيط

ب

الطاقة الممتصة

أ

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

الالمونيوم

د

البورون

ج

الصوديوم

ب

الكبريت

أ

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

العنصر المصنوع	د	شبه الفلز	ج	اللآلز	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	التون	ب	كروكس	أ
---------	---	--------	---	-------	---	-------	---

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

طاقة التشغيل	د	المثبتات	ج	الهالوجينات	ب	الأنيزيمات	أ
--------------	---	----------	---	-------------	---	------------	---

السؤال الثاني : (كل جزئية بمنصف درجة)

٤

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

١. ينبع الصدع العادي عندما تتعرض الصخور لإجهادات الشد (✓)
٢. عناصر المجموعات ٣ - ١٢ في الجدول الدوري تسمى العناصر الانتقالية (✗)
٣. رتب العناصر في جدول موزلي تبعاً للزيادة في أعدادها الكتليلية (✗)
٤. النيترونات 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 (✓)

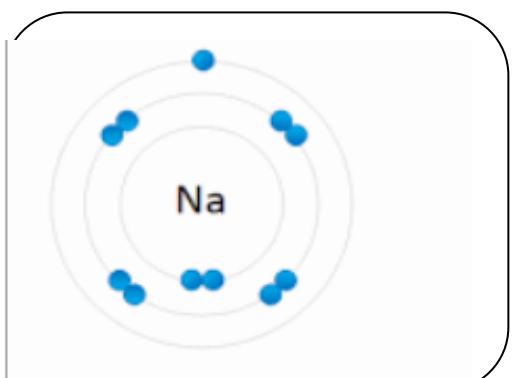
٦

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

أ- من الشكل التالي أجب عما يلي :

٩. أسم العنصر : الصوديوم

١. العدد الذري له : ١١ بروتون



ب - علل لما يأي : سميت الأشعة المهبطية بهذا الأسم ؟

الحل

ج - لأنها تنتج عن المهبط

ج : - قارن بين كل من الموجات الزلالية الأولية و الثانية ؟ (أي إجابة تحمل نفس المعنى تكون صحيحة)

الموجات الزلالية الثانية	الموجات الزلالية الأولية
تعرف بـ : S – متوسطة السرعة و مستعرضة حركتها : تتحرك فيها جزيئات الصخر إلى الأمام و عمودي على اتجاه حركة الموجات	تعرف بـ P – سريعة طولية حركتها : تتحرك فيها جزيئات الصخر إلى الخلف في نفس اتجاه الموجة

د - إذا علمت أن فترة عمر النصف لعنصر التريتيوم هي ١٢,٥ سنة و كان لدنيا ٢٠ جم منه كم يتبقى منه بعد ٥٠ سنة ؟ (أي طريقة تعطي الناتج الصحيح تعتبر إجابة صحيحة)

الحل

$$\text{عدد فترات عمر النصف} = \frac{\text{المدة الزمنية}}{\text{فترة عمر النصف}} = \frac{50}{12,5} = 4 \text{ فترات}$$

$$\text{الكتلة المتبقية} = \frac{\text{الكتلة في البداية}}{\text{عدد فترات عمر النصف}} = \frac{20}{4} = 5 \text{ جم}$$

ه - أذكر فرقا واحد بين كل من : (أي إجابة تحمل نفس المعنى تكون صحيحة)

- البروتون : يحمل شحنة موجبة – يتواجد داخل النواة
- الالكترون : يحمل شحنة سالبة – يتواجد خارج النواة في السحابة الالكترونية

و : - أكتب الصيغة الكيميائية لكل من :

- ثاني أكسيد الكربون : CO_2
- كلوريد الصوديوم : $\text{Na}^+ \text{Cl}^-$

(انتهت الإسئلة)