تم تحميل وعرض المادة من :

موقع واجباتي
www.wajibati.net

موقع واجباتي منصة تعليمية تساهم بنشر
حل المناهج الدراسية بشكل متميز لترتقي بمجال التعليم
على الإنترنت ويستطيع الطلاب تصفح حلول الكتب مباشرة
لجميع المراحل التعليمية المختلفة

* جميع الحقوق محفوظة للقائمين على الموقع *

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

الدرجة الكلية	**رقمًا**	ـــــ	**كتابة**	.....

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

ولدي الطالب وفقك الله استعن بالله ثم ابدأ الإجابة

ـــــ
٢٠

السؤال الأول :-

ولدي الحبيب أختر 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	الزلزال

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	الالكترونات	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 فيزيائيا

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

١٤) تسمى كمية المادة الموجودة في حجم معين

أ	التركيز	ب	المثبطات	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 نموذجه 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 علي 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 (N_2)

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	المثبطات

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 جزيئا تساهميا

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 الأدني 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	المثبطات	د	طاقة التنشيط

السؤال الثاني :

٤

ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة و علامة (×) أمام العبارة الخاطئة ثم ظللها في ورقة أجابتك :

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. النيترونات جسيمات موجبة الشحنة ( )
٥. تتحرك الصفائح مبتعدة عن بعضها البعض في اماكن 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 ( )

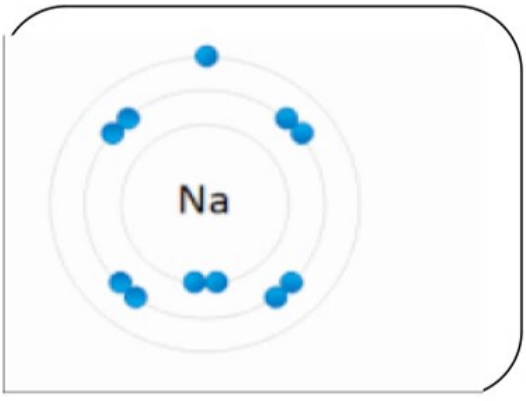
السؤال الثالث :

٦

أ– من الشكل التالي أجب عما يلي :

١. أسم العنصر : .....

٢. العدد الذري له :.....



ب – علل لما يأتي : سميت الأشعة المهبطية بهذا الأسم ؟

الحـــل

.....
.....

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

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

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 ؟

الحـــــل

.....
.....
.....
.....

هـ – أذكر فرقا واحد بين كل من :

- البروتون :.....
- الالكترون:.....

و :- أكتب الصيغة الكيميائية لكل من :

- ثاني أكسيد الكربون :.....
- كلوريد الصوديوم :.....

(انتهت الإسئلة)

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

الدرجة الكلية	**رقمًا**	ـــــ	**كتابة**	.....

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

ولدي الطالب وفقك الله استعن بالله ثم ابدأ الإجابة

ـــــ
٢٠

السؤال الأول :-

ولدي الحبيب أختر 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	الزلزال

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	الالكترونات	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 فيزيائيا

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

١٤) تسمى كمية المادة الموجودة في حجم معين

أ	التركيز	ب	المثبطات	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 نموذجه 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 علي 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 (N_2)

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	المثبطات

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 جزيئا تساهميا

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 الأدني 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	المثبطات	د	طاقة التنشيط

السؤال الثاني : (كل جزئية بنصف درجة)

٤

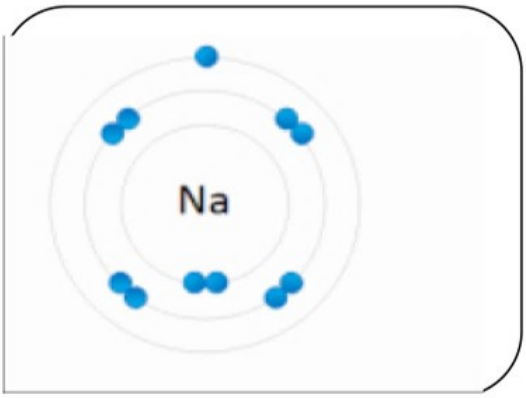
ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة و علامة (×) أمام العبارة الخاطئة ثم ظللها في ورقة أجابتك :

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. النيترونات جسيمات موجبة الشحنة (×)
٥. تتحرك الصفائح مبتعدة عن بعضها البعض في اماكن 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 (√)

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

٦

أ– من الشكل التالي أجب عما يلي :



٩. أسم العنصر : الصوديوم
١. العدد الذري له : ١١ بروتون

ب – علل لما يأتي : سميت الأشعة المهبطية بهذا الأسم ؟

الحـــل

ج– لأنها تنتج عن المهبط

جـ : – قارن بين كل من الموجات الزلزالية الأولية و الثانوية ؟ (أي إجابة تحمل نفس المعني تكون صحيحة)

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

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)

الحـــــل

عدد فترات عمر النصف = المدة الزمنية / فترة عمر النصف
= ٥٠ / ١٢,٥ = ٤ فترات
الكتلة المتبقية = الكتلة في البداية / ٢(عدد فترات عمر النصف)
= ٢٠ / ٢ ٤ = ٢٠ /١٦ = ١,٢٥ جم

هـ – أذكر فرقا واحد بين كل من : (أي إجابة تحمل نفس المعني 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 : Na^+CL^-

(انتهت الإسئلة)