المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة التعليم .....
مدرسة ..... المتوسطة

وزارة التعليم
Ministry of Education

التاريخ : / /١٤٤٣ هـ
المادة : العلوم
الزمن : ساعتين
الصف : ثالث متوسط

اسم الطالب		رقم الجلوس	

أسئلة اختبار لمادة العلوم الفصل الدراسي الثاني الدور (الأول) للعام الدراسي : ١٤٤٣ هـ

	رقما	كتابة		اسم المصحح	التوقيع		اسم المراجع	التوقيع
الدرجة								
	٤٠							

..... / ٨ درجة

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

١. تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها أعداد نيوترونات مختلفة :							
أ	بروتونات	ب	أيونات	ج	نظائر	د	إلكترونات
٢. جسيم موجب الشحنة يوجد في نوى جميع الذرات :							
أ	نيوترون	ب	بروتون	ج	إلكترون	د	بيتا
٣. أي العناصر التالية لا ينتمي إلى ثلاثية الحديد :							
أ	النيكل	ب	النحاس	ج	الكوبالت	د	الحديد
٤. أي الهالوجينات الآتية يُعد عنصر مشع :							
أ	الأستاتين	ب	البروم	ج	الكلور	د	اليود
٥. مستوى الطاقة الأول في الذرة يتسع إلى :							
أ	إلكترونين	ب	ثلاث إلكترونات	ج	أربع إلكترونات	د	خمس إلكترونات
٦. الذرة التي تفقد أو تكتسب إلكترون تصبح :							
أ	متعادلة	ب	أيون	ج	مركب	د	مرتبطة
٧. أي مما يلي لا يؤثر في سرعة التفاعل الكيميائي :							
أ	موازنة المعادلة	ب	مساحة السطح	ج	الحرارة	د	التركيز
٨. معدل التحلل للنواة يقاس :							
أ	الكيلوجرام	ب	المتر	ج	عمر النصف	د	نيوتن

..... / ٩ درجة

السؤال الثاني: صغ علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة , وعلامة (✗) أمام العبارة الخاطئة مما يلي :

١. ذرات الهيدروجين أصغر ذرات العناصر الموجودة في الطبيعة. ( )
٢. حسب نظرية دالتون المادة تتكون من مركبات. ( )
٣. تسمى عناصر المجموعة الأولى بالفلزات القلوية. ( )
٤. كلما ابتعد المستوى عن النواة اتسع لعدد أقل من الإلكرتونات. ( )
٥. يتضمن الجدول الدوري معلومات حول العناصر. ( )
٦. الاحتراق تفاعل ماص للحرارة. ( )
٧. لكل عنصر تركيب ذري مميز له. ( )
٨. يدخل الأكسجين في تركيب الصخر والمعادن. ( )
٩. كل التفاعلات الكيميائية تحدث تلقائياً. ( )

تابع خلف الورقة

السؤال الثالث: أكمل العبارات التالية من بين القوسين :

..... / ٩ درجة

{ أيونية – السحابة الإلكترونية – الحديد – التحول – تساهمية – العدد الذي – المثبطات – اليورانيوم– طومسون – العنصر }

١. مادة تتكون من نوع واحد من الذرات .....
٢. منطقة تحيط بنواة الذرة تحوي الإلكترونات .....
٣. هو عدد البروتونات الموجودة في ذلك العنصر ويكتب فوق الرمز.....
٤. أثقل ذرات العناصر في الطبيعة هو .....
٥. ضروري للهيموجلوبين الذي ينقل الأكسجين في الدم .....
٦. نوع الرابطة في جزئ الكلور Cl_2 رابطة .....
٧. مواد تؤدي إلى إبطاء التفاعل الكيميائي هي .....
٨. الذرة كرة من الشحنات الموجبة تنتشر فيها إلكترونات سالبة الشحنة هو نموذج .....
٩. تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق عملية التحلل الإشعاعي .....

السؤال الرابع: (أ) أجب عن الأسئلة التالية :

..... / ١٤ درجة

١. اذكر ثلاث خواص من الفلزات ؟

.....

٢. المعادلة الكيميائية التالية تحتاج إلى وزن ؟

$$Na + Cl_2 \longrightarrow NaCl$$

(ب) علل لما يلي :

١. تسمى عناصر المجموعة ١٨ الغازات النبيلة.

.....

٢. سميت الأشعة المهبطية (أشعة الكاثود) بهذا الأسم.

.....

(ج) أكمل الجدول التالي :

اسم العنصر	الرمز	اسم النصر	الرمز
	Li	الهيليوم	
الكربون			N

الإلكترونات الحرة	التمثيل النقطي	التوزيع الإلكتروني						الرمز	العدد الذري
								Mg	12
								O	8

انتهت الأسئلة

بسم الله الرحمن الرحيم

المملكة العربية السعودية		المادة: علوم
وزارة التربية والتعليم	وزارة التعليم Ministry of Education	الصف ثالث متوسط
الإدارة العامة للتربية والتعليم بمنطقة جدة (بنات)		عدد الصفحات : ٤
		الزمن : ساعتين

الاختبار النهائي للفصل الدراسي الثاني [للمادة علوم] لعام ١٤٤٢/ ١٤٤٣هـ

٣٠	ثلاثون درجة فقط

السؤال الأول :

أختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي:

١- ما العملية التي يتحول فيها عنصر إلي عنصر أخر :
ا) عمر النصف ب) التفاعل الكيمائي ج) سلسلة التفاعلات د) التحول

٢-أي مجموعات العناصر التالية تتحد سريعا مع العناصر الاخري لتكون مركبات :
ا) العناصر الانتقالية ب) الفلزات القلوية والأرضية ج) الفلزات القلوية د) ثلاثية الحديد

٣-جسيم سالب الشحنة يتحرك في الفراغ المحيط بالنواة :
ا) إلكترون ب) النواة ج) السحابة الكترونية د) البروتون

٤-لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة :
ا) عامل محفز ب) عامل مثبط ج) مواد متفاعلة د) مواد ناتجة

٥- تسمي ذرات العنصر نفسه التي لها أعداد نيوترونات مختلفة :
ا) بروتونات ب) ايونات ج) نظائر د) الكترونات

٦-أي العناصر التالية ليس من العناصر الانتقالية :
ا) الذهب ب) الفضة ج) النحاس د) الكالسيوم

٧-رابطة تنشا بين ذرات اللافلزات من خلال التشارك بالإلكترونات :
ا) الرابطة الفلزية ب) الرابطة التساهمية ج) الرابطة الايونية د) الرابطة الجزيئية

٨-أي مما يلي يعد تغير كيميائيا :
ا) تمزيق ورقة ب) تحول الشمع السائل إلي صلب ج) كسر بيضة نيئة د) تكون راسب من الصابون

٩-العدد الذري لعنصر ما يساوي عدد :
ا) مستويات الطاقة ب) النيوترونات ج) البروتونات د)جسيمات النواة

١٠-أي العناصر التالية لا ينتمى إلي ثلاثية الحديد :
ا) النيكل ب) النحاس ج) الكوبالت د) الحديد

١١-أكثر العناصر استقرارا :
ا) الغازات النبيلة ب) الهالوجينات ج) الفلزات القلوية د) القصدير

١٢-أي مما يأتي لا يؤثر في سرعة التفاعل :
ا) موازنة المعادلة ب) مساحة السطحج) الحرارة د)التركيز

١٣-من أمثلة العناصر :
ا) الكربون ب) الماء ج) الهواء د) الزيت

١٤-أي من العناصر التالية يقع في المجموعة ٦ والدورة ٤ :
ا) التنجستون ب) التيتانيوم ج) الكروم د) الهافنيوم

١٥-أي من العناصر التالية يعتبر من الفلزات القلوية :
ا) الصوديوم ب) البروم ج) الفلور د) الكلور

تابع ←

١٦-الانزيمات تساعد على تحويل الطعام الي :

ا) دهون ب) سكر ج) طاقة د) بروتينات

١٧-حسب نظرية دالتون المادة تتكون من :

أ) جزئيات ب) ذرات ج) مركبات د) عناصر

١٨-أي مما يلى لا يُعد من خصائص الفلزات :

ا) قابلة للسحب والتشكيل ب) لها لمعان ج) قابلة للطرق د) رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء

١٩- الهليوم لة ..... في مستوي طاقته الخارجي :

ا) إلكترونان ب) أربعة الكتروناتج) ست الكترونات د) خمس الكترونات

٢٠-المعادلة الكيميائية الموزونة يجب أن تحوي أعداداً متساوية فى كلا الطرفين من :

ا) الذرات ب) الجزيئات ج) المواد المتفاعلة د) المركبات

٢١- جسيم موجب الشحنة يوجد في نوى جميع الذرات :

ا) نيوترون ب) بروتون ج) إلكترون د) بيتا

٢٢- روابط يتم فيها مشاركة الالكترونات بشكل غير متساوي...

ا) الرابطة الفلزية ب) الرابطة التساهمية ج) الرابطة الايونية د) الرابطة القطبية

٢٣- ما اكبرعدد من الالكترونات يمكن أن يستوعبه مجال الطاقة الثالث في الذرة

أ) ٢ ب) ١٦ ج) ١٨ د) ٢٤

٢٤- تتحرك .....في مدارات حول النواة

ا) النيترونات ب) البروتونات ج) الالكترونات د) الموجات

٢٥- أي عناصر المجموعة ١٣ يدخل في صناعة علب المشروبات الغازية ونوافذ المنازل :

ا) الألومنيوم ب) البارون ج) الإنديوم د) الجاليوم

٢٦- الذرة التي تفقد أو تكتسب إلكتروناً تصبح :

ا) متعادلة ب) ايون ج) مركب د) مرتبطة

٢٧- معدل التحلل للنواة يقاس :

ا) الكيلوجرام ب) المتر ج) عمر النصف د) نيوتن

٢٨- رابطة تنشأ نتيجة التجاذب بين إلكترونات المستوي الخارجي للنواة وبين الذرات الاخري:

ا) الرابطة الفلزية ب) الرابطة التساهمية ج) الرابطة الايونية د) الرابطة الجزيئية

٢٩- مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية :

ا) عنصر ب) مركب ج) فلز د) ايون

٣٠-ما اكبرعدد من الالكترونات يمكن أن يستوعبه مجال الطاقة الاول في الذرة

أ) ٢ ب) ١٦ ج) ١٨ د) ٢٤

السؤال الثاني :

٤	أربع درجات فقط

ضعي علامة (✓) امام العبارة الصحيحة وعلامة (✗) اما العبارة الخطأ :

١- مستويات الطاقة هى منطقة تحيط بنواة الذرة وتحوي الكترونات ( )

٢- الحديد ضروري للهيموجلوبين الذي ينقل الأكسجين في الدم ( )

٣- تضمن الجدول الدوري معلومات حول العناصر ( )

٤- الإنزيمات تمكن الجسم من القيام بأعماله الحيوية ( )

٦	ست درجات فقط

السؤال الثالث :

١

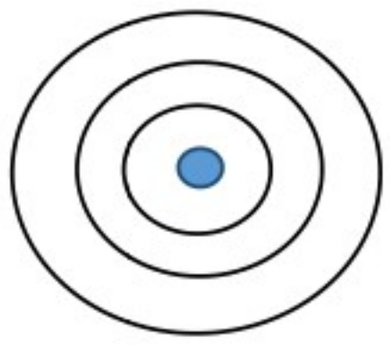
أ-ذرات عنصر تحتوي في نواتها على ٣٩ بروتون و ٤٠ نيوترون ؟

أ / العدد الذري لهذا العنصر = ...

ب / العدد الكتلي له =.....

٣

ب- اكملي الجدول التالي للعنصرين: الاكسجين عدده الذري ٨ :

	العنصر الأول
الرمز	
التوزيع الالكتروني	
التمثيل النقطي	
المجموعة	
الدورة	
يفقد/ يكتسب	

٢

ج- حولي الصيغ اللفظية الى معادلة كيميائية ثم أوزني المعادله :

فضة + كبريتيد الهيدروجين ⟵ كبريتيد الفضة + هيدروجين

.....

.....

.....

أنتهت الأسئلة

مع تمنياتي لكم بالتوفيق

معلمة المادة :