

اسم الطالب	رقم الجلوس	أسئلة اختبار لمادة العلوم الفصل الدراسي الثاني الدور (الأول) للعام الدراسي: ١٤٤٤ هـ					
الدرجة	رقما	كتابة	اسم المصحح	التوقيع	اسم المراجع	التوقيع	
	٤.						

..... / 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	الأستالين	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 الإلكترونات. ( )
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 الذري - المثبطات - اليورانيوم - طومسون - العنصر }

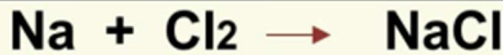
١. مادة تتكون من نوع واحد من الذرات .....
٢. منطقة تحيط بنواة الذرة تحوي الإلكترونات .....
٣. هو عدد البروتونات الموجودة في ذلك العنصر ويكتب فوق الرمز .....
٤. أثقل ذرات العناصر في الطبيعة هو .....
٥. ضروري للهيموجلوبين الذي ينقل الأكسجين في الدم .....
٦. نوع الرابطة في جزيء الكلور $Cl_2$ رابطة .....
٧. مواد تؤدي إلى إبطاء التفاعل الكيميائي هي .....
٨. الذرة كرهة 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 ؟



(ب) علل لما يلي :

١. تسمى عناصر المجموعة ١٨ الغازات النبيلة.

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

(ج) أكمل الجدول التالي :

الرمز	اسم العنصر	الرمز	اسم العنصر
	الهيليوم	Li	
N			الكربون

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

انتهت الأسئلة