المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
إدارة التعليم.....
مكتب تعليم .....
مدرسة .....

نموذج اجابة

اختبار نهاية الفصل الدراسي الثاني
(الدور الأول)
لعـــام ١٤٤٦ هـ
الصف / الثالث المتوسط
المادة / العلـــــــــــوم
الزمن / ساعة ونصف

اسم الطالب / ..... رقم الجلوس /.....

السؤال	الدرجة قبل المراجعة		المصحح		الدرجة بعد المراجعة		المراجع	
	رقماً	كتابه	الاسم	التوقيع	رقماً	كتابه	الاسم	التوقيع
الأول								
الثاني								
الثالث								
الرابع								
المجموع	رقماً				كتابه			

الدرجة الكلية
٤٠

أجب عن جميع الأسئلة التالية علما بأن عدد الأسئلة (٤) موزعة على (٤) صفحات

السؤال الاول: اختر الاجابة الصحيحة مما يلي

درجة لكل فقرة
٢٠

١- معدل التحلل للنواة يقاس :
ا) الكيلوجرام ب) المتر ج) عمر النصف د) نيوتن

٢- ينتج عن تحلل ..... زيادة في العدد الذري للعنصر الناتج بمقدار واحد .....
ا) نظير ب) جسيم الفا ج) نواة د) جسيم بيتا

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

٤- جسيم موجب الشحنة يوجد في نوى جميع الذرات :
ا) نيوترون ب) بروتون ج) إلكترون ج) بيتا

٥- حسب نظرية دالتون المادة تتكون من :
أ) جزئيات ب) ذرات ج) مركبات د) عناصر

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

٧- أي مما يلى لا يُعد من خصائص الفلزات :

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

تابع الأسئلة في الصفحة التالية

٨- أي عناصر المجموعة ١٣ يدخل في صناعة علب المشروبات الغازية ونوافذ المنازل :
ا) الألومنيوم ب) البارون ج) الإنديوم د) الجاليوم

٩- في الجدول الدوري الحديث .....دورات افقية .
ا) ٣ ب) ٥ ج) ٦ د) ٧

١٠- أي مما يلى يمثل تصنيف العناصر التالية (النحاس ، الحديد ، الرصاص ، الزئبق)
ا) فلزات ب) لافلزات ج) أشباه فلزات د) انتقالية

١١- مستوي الطاقة الأول في الذرة يتسع :
ا) الكترونين ب) ثلاث الكترونات ج) أربع الكترونات د) خمس الكترونات

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

١٣- الذرة التي تفقد أو تكتسب إلكتروناً تصبح :
ا) متعادلة ب) ايون ج) مركب ج) مرتبطة

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

١٥- ما الوحدة الأساسية لتكوين المركبات التساهمية ؟
ا) ايونات ب) أملاح ج) جزيئات د) أحماض

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

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

١٨ - صدأ الحديد يُعد .....
ا) تغير كيميائي ب) تغير فيزيائي ج) خاصية فيزيائية د) الوزن النسبى

١٩- عدد التصادمات بين جزيئات المتفاعلات ..... بزيادة درجة الحرارة
ا) تزداد ب) تقل ج) تتساوي د) لا تتأثر

٢٠- الأرقام التي تكون موجودة قبل الصيغ الكيميائية في المعادلات الموزونة .....
ا) المعامل ب) عدد الذرات ج) عدد الكتلة د) الوزن النسبى

تابع الأسئلة فى الصفحة التالية

السؤال الثاني: ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة الخاطئة

٦ | درجة لكل فقرة

١	العدد الكتلى هو مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة	✓
٢	العناصر الانتقالية لها خصائص متشابهة	✓
٣	الحديد أكثر العناصر ثباتاً وذلك لشدة تماسك مكونات النواة	✓
٤	يحوي عنصر الهيدروجين إلكترونا واحدا	✓
٥	كلما ابتعد المستوي عن النواة اتسع لعدد اقل من الالكترونات	×
٦	الاحتراق تفاعل ماص للحرارة	×

السؤال الثالث: أكمل الفرغات التالية بالكالمات المناسبة

٦ | درجة لكل فقرة

١	جسيم متعادل الشحنة في النواة	النيترون
٢	يستخدم في صناعة فتيل المصابيح	.. التنجستن.
٣	رتب..... العناصر تصاعديا حسب أعدادها الذرية.	... موزلى...
٤	هي القوى التي تربط ذرتين إحداهما مع الأخرى	الرابطة الكيميائية
٥	هي المناطق المختلفة التي توجد فيها الإلكترونات	مجالات الطاقة
٦	كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة	قانون حفظ الكتلة

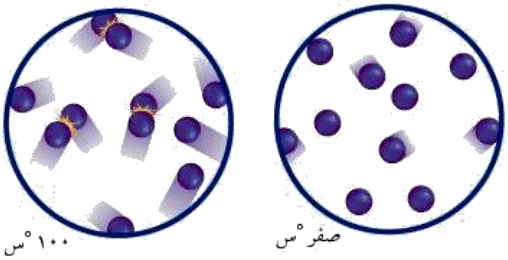
تابع الأسئلة في الصفحة التالية

السؤال الرابع : أجب عما يلى

درجة لكل فقرة

٨

يوضح الشكل المقابل حركة الذرات عند صفر س و ١٠٠ س



١- ماذا يحدث لحركة الذرات إذا انخفضت درجة الحرارة إلى ما دون الصفر. ستقل سرعة الذرات ولكنها لا تتوقف

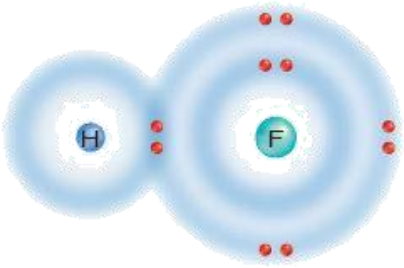
٢- صف كيف يؤثر الاختلاف فى حركة الجزئيات عن درجات حرارة مختلفة في سرعة التفاعلات الكيميائية ؟

تزداد عند رفع الحرارة وبالتالى يزداد التصادم

٣- علل : الفلزات جيدة التوصيل للكهرباء

..... بسبب حركة الالكترونات من ذرة الى اخرى في الرابطة الفلزية.....

٤- وضح : نوع الرابطة فى الشكل المقابل



.... ..رابطة تساهمية

٥- فسر لماذا يحفظ الزئبق بعيداً عن السيول ومجاري المياه ؟

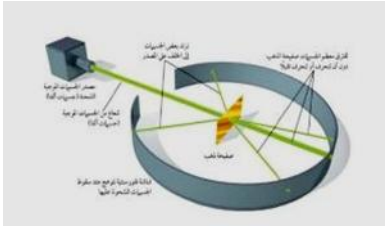
.لان الزئبق مادة سامة ممكن أن تقتل الكائنات المائية....

٦- فسر : يجب إلا يتعرض الفوسفور الأبيض للأكسجين .

.....لكى لا ينفجر.....

٧-إذا علمت أن عدد البروتونات لعنصر اليورانيوم يساوي ٩٢ بروتون فإن العدد الذري يساوي ٩٢

٨- من خلال الصورة المقابلة أذكر أسم صاحب التجربة. رذرفورد



\وأهم اكتشافاته ؟..البروتون

انتهت الأسئلة