



2022/11/12	التاريخ:		الاسم:
20	العلامة:	الكيمياء	المادة:
حصة صفية	مدة الإمتحان:	التاسع	الصف:

السؤال الاول : وضح المقصود بكل مما يلي : (علامتان)

1- التوزيع الالكتروني :

2- حالة الاستقرار :

السؤال الثاني : اذكر استخدامات كل عنصر من العناصر التالية : (4 علامات)
1- البورون:

2- الجرمانيوم:

3- الرصاص :

4- الفسفور :

السؤال الثالث : اكتب التوزيع الالكتروني : (8 علامات)
Rb₃₇-1

Ga₃₁-2

Te₅₂-3

Ca₂₀-4

السؤال الرابع : اكمل الجدول التالي بما هو مطلوب : (9 علامات)

رقم المجموعة	رقم الدورة	اسم المجموعة التي ينتمي لها	عدد الكترونات التكافؤ	التوزيع الالكتروني	العنصر
					Ba ₅₆
					Xe ₅₄
					Br ₃₅

السؤال الخامس : لديك الجدول الدوري لعناصر افتراضية ادرسه ثم اجب : (14 علامات)

A																			L
G																			
	Q																		
Z																			

1- حدد رمز العنصر الذي يمثل :

أ- عنصر توزيعه الالكتروني 2,8,18,3

ب- عنصر يكون ايون -2

ج - عنصر يفقد الكترون ويمتلك 4 مستويات طاقة

د- لا فلز يوصل التيار الكهربائي

هـ - عنصر حامل يمتلك مستوى طاقة واحد فقط

و- رمز أيون R

ز- عنصر يقع في العمود 17 والدورة الرابعة

2- اكتب التوزيع الالكتروني لايون العنصر Q

3- حدد العنصر الذي يمتلك أكبر حجم ذري في الدورة الثانية , فسر اجابتك

4- حدد العنصر الأقل نشاطا في مجموعة الهالوجينات فسر اجابتك

1- حدد العنصر الأقل نشاطا في المجموعة الاولى فسر اجابتك

السؤال الخامس

معلمة المادة : ديمة الحدادين