



2022/11/12	التاريخ:	الاسم:
20	العلامة:	المادة:
حصة صفية	مدة الامتحان:	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)

$Rb_{37}-1$

$Ga_{31}-2$

$Te_{52}-3$

$Ca_{20}-4$

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

العنصر	التوزيع الالكتروني	عدد الكترونات التكافؤ	اسم المجموعة التي ينتمي لها	رقم الدورة	رقم المجموعة
Ba_{56}					
Xe_{54}					
Br_{35}					

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

A													L
G													D E X
Q													M W
Z											J	R T	

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 _____

ه- عنصر خامل يمتلك مستوى طاقة واحد فقط _____

و- رمز ايون 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 الاقل نشاطا في المجموعة الاولى فسر اجابتك _____

السؤال الخامس

معلمة المادة : دينما الحدادين