

السؤال الأول: لديك مجموعة من العناصر وأعدادها الذرية ، اكتب التوزيع الالكتروني لها وحدد رقم الدورة والمجموعة لكل منها: (6 علامات)

رقم المجموعة	رقم الدورة	التوزيع الالكتروني	العنصر
			¹⁰ Ne
			³⁵ Br
			¹² Mg

اعتمادا على الجدول اعلاه حدد ما يلي :

- 1) اي العناصر السابقة من الهالوجينات
- 2) اي العناصر السابقة من القلويات الترابية (الارضية)
- 3) اي العناصر السابقة من الغازات النبيلة

السؤال الثاني: ضع دائرة حول رمز الاجابة الصحيحة فيما يلي : (4 علامات)

أ- سالبة ب - موجبة ج - متعادلة د - لا يحمل شحنة

2- عدد مجموعات العناصر الانتقالية في الجدول الدوري :

أ - 8 مجموعات ب - 6 مجموعات ج - 10 مجموعات د - 4 مجموعات

3- رقم المجموعة التي تسمى هالوجينات في الجدول الدوري :

أ - V ب - IV ج - VI د - VII

4 - يمثل رقم الدورة في الجدول الدوري :

أ- عدد مستويات الطاقة حول النواة ب- عدد الكترونات المستوى الاخير ج- العدد الذري

السؤال الثالث: اطلع على الجدول الدوري التالي الذي يحوي رموزاً افتراضية للعناصر ثم اجب عما يليه من اسئلة : (7 علامات)

A				F				L	
	B				G				M
D							N	Y	

1- حدد العنصر الذي يمثل الغاز النبيل

2- حدد عنصران يقعان في نفس المجموعة

3- العنصر الاكبر حجما في المجموعة الاولى

- 4- حدد عنصراً في الدورة الرابعة والمجموعة السادسة A
- 5- العنصر الاصغر حجماً في الدورة الثانية
- 6- عدد مستويات الطاقة حول نواة ذرة العنصر G
- 7- عدد الكترونات مستوى الطاقة الاخير لذرة العنصر F
- 8- التوزيع الالكتروني للعنصر B هو
- 9- العنصر الذي يقع في الدورة الثالثة والمجموعة VIII
- 10- العنصر الذي يكون ايون شحنته $2+$ هو
- 11- حدد على الجدول الدوري اعلاه العنصر الافتراضي X اذا علمت انه يقع في الدورة الرابعة والمجموعة VA
- 12- اي العنصرين $L \setminus Y$ الاكثر نشاطاً
- 13- حدد العنصر الذي عدده الذري يساوي 5
- 14- هل العنصر N من الفلزات ام اللافلزات

(3علامات)

السؤال الرابع : اكتب التوزيع الالكتروني للعناصر التالية :

عنصر يقع في الدورة الرابعة والمجموعة A III :

عنصر لديه 4 مستويات طاقة ويقع في المجموعة الخامسة A

عنصر يقع في الدورة الثانية ويمتلك في المدار الاخير 8 الكترونات

كل الامنيات وصادق الدعوات لكم جميعاً بالتوفيق والنجاح
تذكر.. نجاحاتك الصغيرة ستراكم يوماً بعد يوم لتحقيق نجاحك الكبير