

التمرين الأول:

H							He
Li	Be	B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar

- تحتوي الطبقة الإلكترونية الأخيرة M لذرة عنصر X على 2 إلكترون.
1. الي أي سطر وعمود ينتمي العنصر X في الجدول الدوري البسيط.
 2. اعطي رقمه الذري، رمزه واسمه ما عائلته؟
 3. ما الشاردة التي تقدمها هذه الذرة؟ علل.
 4. عنصر الباريوم Ba موجود على نفس العمود مع العنصر السابق X . استنتج رمز شاردة الباريوم. علل.
 5. يمكن لشاردة العنصر Ba أن تتحد مع شاردة عنصر الكلور لتكوين مركب صلب شاردي. أكتب الصيغة الشاردية و الإحصائية للمركب الشاردي.
 6. ما هي قيمة شحنة شاردة Ba؟
 7. اذا انحل المركب الشاردي في الماء باي نسب ستتواجد هذه الشوارد في المحلول المائي؟
 $e=1,6.10^{-19}c$

التمرين الثاني:

1. ما تمثيل لويس للعناصر التالية:
O ; N ; H
2. ليكن الجزيء HNO_2 .
 (أ) - احسب N_t ، عدد الإلكترونات السطحية للجزيء.
 (ب) استنتج N_d ، عدد الأزواج الإلكترونية الرابطة والغير الرابطة في الجزيء.
 (ت) اقترح صيغة خطية لتمثيل لويس الموافقة لهذا الجزيء.
 (ث) هل تحتوي على روابط مرفقية؟ من هي؟