التمرين الاول

أكمل الجدول التالي :

الجزيء	HCN	CS_2	BF_3	$ALCl_3$	H_2O	OF_2	NH_3	CH_3Cl
تمثيل لويس لجزيء								
الصيغة الرمزية								
تمثيل جيلسبي								
تمثيل كرام للجزيء								

التمرين الثاني

الجزء الأول : 1- ماذا يمثل العددان (16 , 8) في عنصر الأكسجين
2- ما هي مكونات نواة ذرة الأكسجين $^{16}_{8}O$
3- أعطى التوزيع الإلكتروني لذرة الأكسجين مع تحديد موقعها في الجدول الدوري البسيط
4- ما هي الشاردة المستقرة وما هو توزيعها الإلكتروني

الجزء الثاني : ليكن العنصران الكيميائيان التاليان : $^{A_1}_{Z}X$ و $^{A_2}_{Z}X$
مجموع العددين A_1 و A_2 يعطى بالعلاقة : $A_2 + A_1 = 4(Z+1)$
وعدد نيترونات العنصر $^{A_2}_{Z}X$ يعطى بالعلاقة : $N_2 = Z + 3$
وشحنة نواة العنصر $^{A_2}_{Z}X$ هي $q = 272 \times 10^{-20} C$
1- أوجد الرقم الذري Z للعنصرين
2- أوجد كلا من A_1 و A_2 واكتب رمز نواة كل عنصر
3- ماهما هذان العنصران وماذا يمثلان - أعط تعريفا لذلك

الجزء الثالث : العنصر $^{A_1}_{Z}X$ يتواجد في الطبيعة بنسبة 75 بالمئة
والعنصر $^{A_2}_{Z}X$ يتواجد في الطبيعة بنسبة 25 بالمئة
1/ أحسب الكتلة الذرية للعنصر X
2/ أكتب التوزيع الإلكتروني للعنصر X ثم حدد موقعه في الجدول الدوري البسيط
3/ ماهو تكافؤ هذا العنصر

معطيات : $_8O$, $_{17}Cl$, $_{13}AL$, $_6C$, $_7N$, $_{16}S$, $_5B$, $_9F$, $_{15}P$, $_1H$