ثانوية محمـــد بن مساهل –بئر قاصد علي — جانفي 2019

المستوى: 1ج م ع — المـــــدة :1ساعة

الفرض الأول للفصـــــــــل الثاني في مادة العلوم الفيزيائيــة

التمـرين الأول: (10ن): لتكن رموز الذرات التالية : ${}^{1}_{1}H$ ، ${}^{16}_{8}O$ ، ${}^{19}_{9}F$ ، ${}^{35}_{17}Cl$ ، ${}^{12}_{6}C$

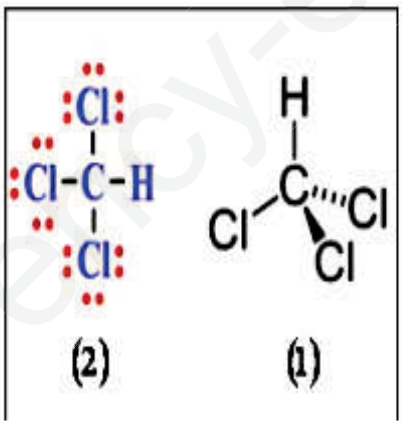
1-أكتب نموذج لويس للذرات السابقة.

2- تستطيع الذرات المذكورة سابقا أن تتحد لتكوين الجزيئات الموضحة في الجدول أدناه:(أكمله)

رمز الجزيء	تمثيل لويس	صيغته المفصلة	عدد الأزواج الرابط	عدد الأزواج غيرالرابطة
HCl				
C_2H_4O				
CH_2F_2				

التمرين الثاني(10ن):

1. أعط باستعمال الطبقات K, L, M التوزيع الالكتروني في مدارات الذرات التالية :
$${}_{1}H \text{ ، } {}_{6}C \text{ ، } {}_{17}Cl$$
2. عنصر كيميائي X تتوزع الكترونات ذرته كما يلي : $K^2L^8M^7$.
أ/ حدد موقع العنصر X في الجدول الدوري المبسط للعناصر الكيميائية، وأذكر اسمه.
ب/ إلى أي عائلة ينتمي ؟
ج/ حدد تكافؤ هذا العنصر، وما هي الشاردة التي يمكن أن تتحول إليها ذرة من هذا العنصر؟
3. يمكن لذرة من العنصر X أن ترتبط بذرة هيدروجين.
أ/ وضح بالرسم كيف يتم ذلك ؟
ب/ ما هو النوع الكيميائي الناتج ؟ مثله وفق نموذج لويس.
4. إليك التمثيلين (1) و (2) المبينين في الشكل المقابل، لجزئ الكلورفورم :
أ/ ما هو اسم تمثيل كل منهما ؟
ب/ حدد عدد الأزواج الترابطية و غير الترابطية في هذا الجزئ.
ج/ استنتج الصيغة المجملة لهذا الجزئ.



1as.ency-education.com