

المادة: الكيمياء

الشعبة: الجذع المشترك العلمي و التكنولوجي

الطابفة الأاهلفة محمد السادس (س.م)

الأستاذ: أيوب مرضي

هندسة بعض الجزيئات

Géométrie de quelques molécules

سلسلة التمارين

تمرين 1:

- أعط البنية الإلكترونية لذرة الفلور. F هل هذه البنية تحقق القاعدة الثمانية؟
- أعط البنية الإلكترونية لأيون الفلورور F^- . هل هذه البنية تحقق القاعدة الثمانية؟
- أي الشكلين أكثر استقرارا ، الذرة أم الأيون ؟ لماذا؟

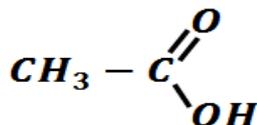
تمرين 2:

نعبر الجزيئة ذات الصيغة الإجمالية C_2H_6O . (نعطي: $Z(O)=8 - Z(C)=6 - Z(H)=1$)

- حدد عدد الإلكترونات الخارجية للجزيئة ، ثم استنتج عدد الأزواج الإلكترونية.
- حدد عدد الأزواج الرابطة وعدد الأزواج غير الرابطة لكل ذرة من الجزيئة.
- اقترح نموذج لويس للجزيئة باعتبار سلسلة الذرات: $C - C - O$.
- نفس السؤال باعتبار سلسلة الذرات: $C - O - C$.
- ماذا تستنتج بالنسبة للجزيئة المدروسة؟

تمرين 3:

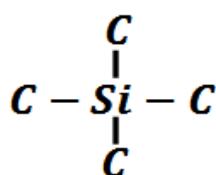
يتكون الخل التجاري من محلول مائي لحمض الإيثانويك ذي الصيغة نصف المنشورة:



- مثل هذه الجزيئة حسب نموذج لويس.
- حدد عدد الأزواج الرابطة وعدد الأزواج غير الرابطة في هذه الجزيئة.
- أكتب الصيغة الإجمالية لهذا المركب.

تمرين 4:

ندرس جزيئة تتكون من ذرة السيليسيوم ($Si(Z=14)$) وأربع ذرات كربون ($C(Z=6)$) و ذرات من الهيدروجين ($H(Z=1)$).



- حدد عدد الروابط التساهمية لكل من ذرتي السيليسيوم و الكربون لتحقيق القاعدة الثمانية.
- علما أن ذرة الهيدروجين أحادية التكافؤ. ما القاعدة التي تحققها؟
- أتم الصيغة المنشورة التالية بعدد ذرات الهيدروجين اللازمة ثم أعط صيغتها الإجمالية.
- حدد عدد الأزواج الرابطة وعدد الأزواج غير الرابطة في هذه الجزيئة.
- اكتب الصيغة نصف المنشورة لهذه الجزيئة ، ثم أعط تمثيل كرام والشكل الهندسي لهذه الجزيئة في الفضاء.

تمرين 5:

البزموت Bi عنصر كيميائي ينتمي إلى نفس مجموعة الأوت.

- حدد مغللا جوابك عدد إلكترونات الطبقة الخارجية لذرة البزموت. و استنتج عدد الروابط التساهمية التي تعطىها هذه الذرة.
- يتحد البزموت مع ذرات الهيدروجين للحصول على BiH_3 .
 - حدد عدد الأزواج الرابطة وعدد الأزواج غير الرابطة في هذه الجزيئة.
 - أعط تمثيل لويس لهذه الجزيئة.
 - أعط الشكل الهندسي لهذه الجزيئة في الفضاء.
 - أعط تمثيل كرام لهذه الجزيئة.