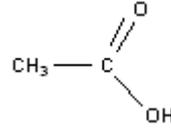


الايثين C_2H_2 و سيانور الهيدروجين HCN . أكتب الصيغ المنشورة لهاتين الجزئتين .

هندسة بعض الجزئيات

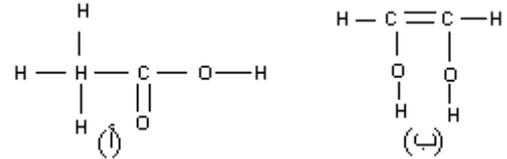
التمرين 1:

- الصيغة الإجمالية لثنائي كلورو ميثان هي CH_2Cl_2 والصيغة الإجمالية للكلوروفورم هي $CHCl_3$.
- 1 - أحسب عدد الروابط البسيطة في كل من جزئتيه للكلوروفورم وجزئتيه الكلوروفورم .
 - 2 - أحسب عدد أزواج الإلكترونات الرابطة وعدد الأزواج الحرة في كل جزئية .
 - 3 - استنتج تمثيل لويس لكل جزئية . (الصيغة المنشورة لكل جزئية)
 - 4 - استنتج تمثيل كرمل جزئتيه الكلوروفورم



التمرين 2:

- يتكون الخل التجاري من محلول مائي لحمض الإيثانويك صيغته نصف المنشورة
- 1 - أعط تمثيل نموذج لويس لجزئتيه حمض الإيثانويك .
 - 2 - بين أن ذرة الكربون وذرة الأوكسجين تحققان القاعدة الثنائية و الثمانية.
 - 3 - حدد n_L عدد الأزواج الرابطة و n_2 عدد الأزواج غير الرابطة في جزئتيه حمض الإيثانويك .
 - 4 - ماذا يمكن القول عن الجزئتين التاليتين (أ) و (ب) ؟



التمرين 3:

- لتكن N رمز ذرة الأزوت . تتكون من 14 نوية و 7 إلكترونات .
- 1 - حدد في جدول عدد بروتونات و نوترونات و إلكترونات هذه الذرة .
 - 2 - أكتب الصيغة الإلكترونية لهذه الذرة واستنتج عدد إلكترونات التكافؤ وعدد الأزواج الرابطة التي يمكن أن تكونها هذه الذرة والأزواج الحرة .
 - 3 - مثل جزئتيه ثنائي الأزوت حسب نموذج لويس .
 - 4 - حدد موضع الأزوت في الجدول الدوري للعناصر الكيميائية .
 - 5 - في الطبقة العليا للغلاف الجوي تتحول ذرات الأزوت $^{14}_7N$ إلى

ذرات كربون $^{14}_6C$ نتيجة تصادماتها مع نوترونات .

ما هو نوع التحول الذي خضعت إليه نواة الأزوت ؟

- 6 - أحسب النسبة المئوية لكتلة إلكترونات ذرة الأزوت بالنسبة لكتلتها . ما هو استنتاجك ؟ عطي $m_e = 9,1 \cdot 10^{-31} \text{kg}$ و كتلة النويات $m_n = 1,67 \cdot 10^{-27} \text{kg}$.
- 7 - شعاع ذرة الأزوت $R = 54,5 \text{pm}$ وشعاع نواتها $r = 5 \cdot 10^{-16} \text{m}$. أحسب الكتلة الحجمية للذرة والكتلة الحجمية للنواة . قارن بينهما . ما هو استنتاجك ؟

8- نعلم أن الأزوت الطبيعي هو خليط من النظير $^{14}_7N$ و $0,35\%$ من

النظير $^{15}_7N$

أعط بنية نواة $^{15}_7N$ واحسب نسبة النظير $^{14}_7N$ في الخليط

التمرين 4:

تحتوي الجزئيات التالية على روابط تساهمية ثلاثية .

ذ. علال محداد

www.chimiephysique.ma

الجدع المشترك العلمي