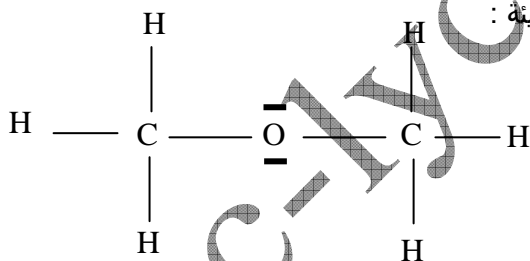


حل التمرين 04

1. الصيغة الإجمالية C_2H_6O .
2. ذرة الهيدروجين : التوزيع الإلكتروني K^1 رابطة تساهمية واحدة ليس لديها إلكترونات حرة.
ذرة الكربون : التوزيع الإلكتروني K^2L^4 :
- أربع روابط تساهمية بسيطة.
- أو رابطتان تساهميتان مزدوجتان.
- أو رابطة تساهمية ثلاثية وأخرى بسيطة .
هذه الذرة ليس لها إلكترونات حرة.
ذرة الأكسجين : التوزيع الإلكتروني K^2L^6 :
- رابطة تساهمية مزدوجة.
- أو رابطتان تساهميتان بسيطتان .
لذرة الأكسجين زوجان إلكترونان حران .
نستنتج صيغة لويس لهذه الجزيئة :



3. الصيغة نصف المنشورة :

