

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.

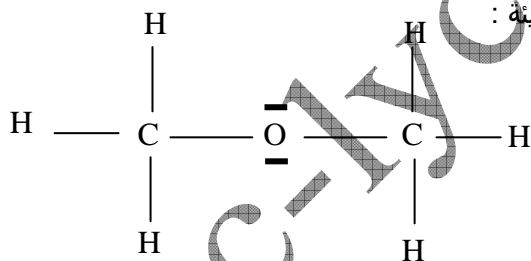
ذرة الأكسجين : التوزيع الإلكتروني K^2L^6 :

- رابطة تساهمية مزدوجة.

- أو رابطتان تساهميتان بسيطتان .

لذرة الأكسجين زوجان إلكترونان حران .

نستنتج صيغة لويس لهذه الجزيئة :



3. الصيغة نصف المنشورة :

