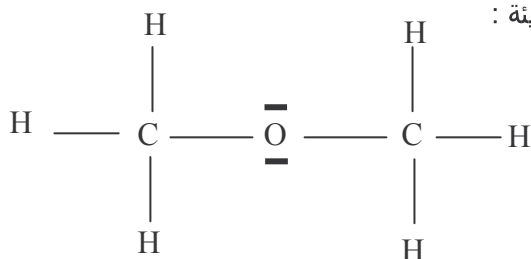


## حل التمرين 04

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 :

