

n°7 p 313.

1. les liaisons C-H sont considérées comme non polarisées.

2. Dans la molécule il y a des liaisons C-H (non polarisées) et des liaisons

• $\begin{cases} C=O \\ C-O \end{cases}$ simple ou double sans importance pour la polarisation.

• O-H

Différence d'électronégativité : C-O $3,4 - 2,5 = 0,9$
 $0,9 > 0,2$
donc liaison polarisée

• ~~O-H~~ O-H $3,4 - 2,2 = 1,2 > 0,2$
donc liaison polarisée.

3)



On peut regrouper les charges partielles.