

Comme expliqué en **1. c.**, les liaisons C-C et C-H sont apolaires, et les liaisons C-O et O-H sont polaires. Avec l'atome d'oxygène plus électronégatif que l'atome de carbone, et que l'atome d'hydrogène. Les charges partielles se répartissent donc comme sur le schéma ci-dessus.

b. L'atome de carbone portant les trois atomes d'hydrogène est entouré de quatre liaisons simples, à ce niveau-là, la molécule est tétraédrique. L'atome de carbone portant les deux atomes d'oxygène est entouré de trois liaisons : une double et deux simples. Au niveau de cet atome, la molécule est plane triangulaire. L'atome d'oxygène portant l'atome d'hydrogène est entouré de deux liaisons simples et de deux doublets non liants. Ces quatre doublets d'électrons s'orientent vers le sommet d'un tétraèdre, donc au niveau de cet atome d'oxygène, la molécule apparaît plane coudée.

3. Dans l'ion éthanoate, l'atome d'oxygène qui portait un atome d'hydrogène devient porteur d'un doublet non liant supplémentaire, il est donc chargé négativement. Le schéma de Lewis est donc :

