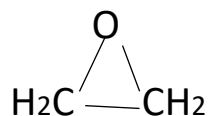


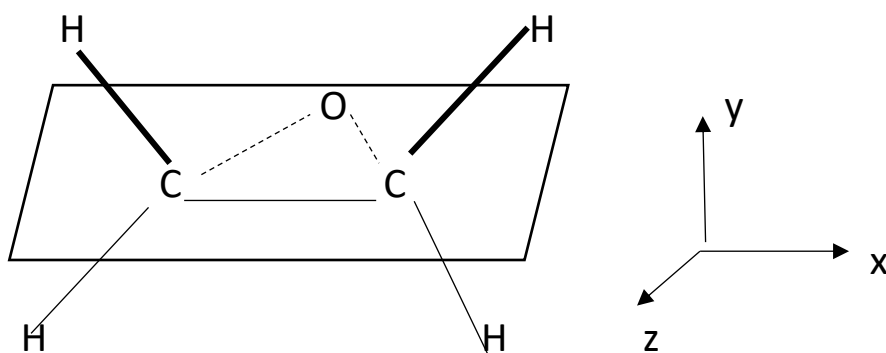
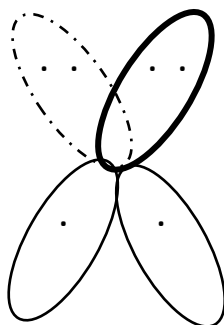
Epòxids:

Tenen estructura triangular.

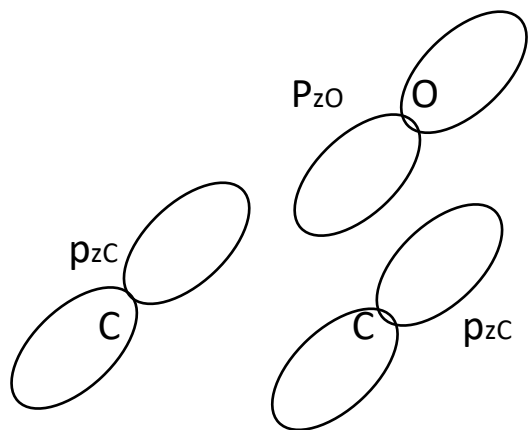


On els 2 carbonis, en principi, tenen estructura trigonal sp^2 (és a dir que només disposen dels seus p_z per enllaçar-se amb l'oxígen).

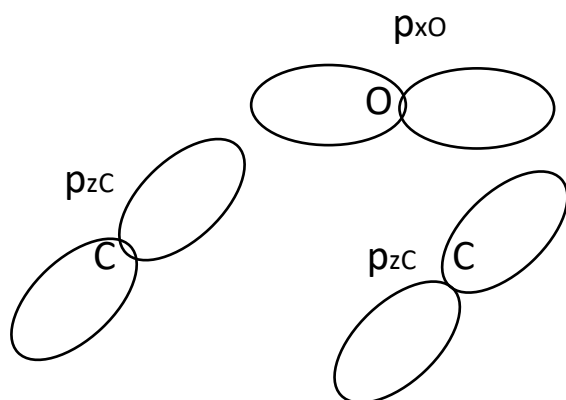
D'altra banda, l'oxígen presenta d'hibridació sp^3 però només disposa de 2 "hibrido-orbitals" (T.E.V.) per associar-se ja que consta de 6 electrons en la seva capa de valència i 2 dels quatre són "no-enllaçants":



En T.O.M. , en canvi, veiem que únicament p_{zO} i p_{xO} se solapen amb els p_{zC} .



i:



O sigui que en la representació energètica de T.O.M., els enllaços C-O, queden:

