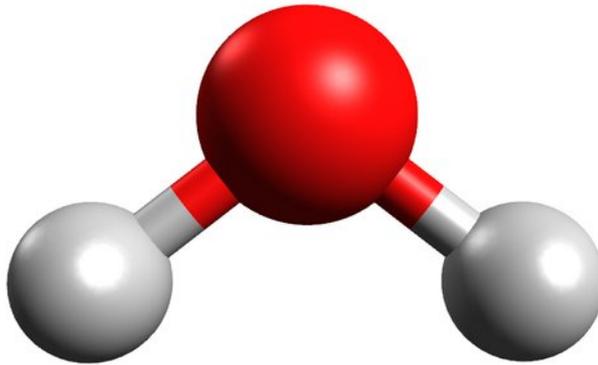




**Application à la molécule d'eau**

1. En utilisant les données d'électronégativités, justifier que les liaisons covalentes dans une molécule d'eau sont *POLARISÉES*.
2. Compléter la figure ci-dessous avec les charges  $+\delta$  et  $-\delta$  portées par chaque atome.



3. Si vous deviez réduire l'ensemble des charges partielles positives (ou négatives) à une seule charge équivalente, où se situerait-elle ?
4. Pourquoi dit-on que la molécule d'eau est polaire ?

**Influence de la géométrie de la molécule, cas de la molécule de dioxyde de carbone**

Répondre aux mêmes questions pour la molécule de dioxyde de carbone. Cette molécule est-elle polaire ?

