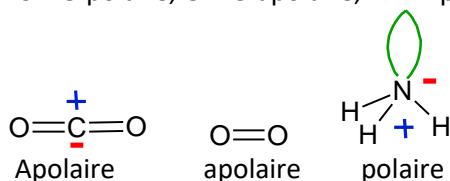




POLARITE DES COMPOSES CHIMIQUES ACTIVITE CORRECTION

- La liaison H-H n'est pas polaire puisqu'elle est faite de deux mêmes atomes (avec donc la même électronégativité).
La liaison C-O est polaire car la différence d'électronégativité entre C et O est de $3,5 - 2,5 = 1 > 0,5$
- C – O polaire, O – O apolaire, N – H polaire.



- L'eau est polaire (voir Document 3). Elle a donc deux pôles + et – distincts. Il y aura donc des interactions entre le bâton électrisé et l'eau.
La molécule de cyclohexane est apolaire car elle n'est faite que de liaisons C-C et C-H apolaires.