

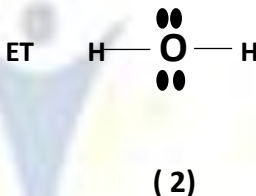
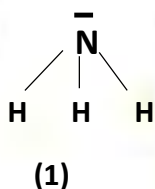
TD N° 1: HYBRIDATIONS

I. QCD

- 1) l'atome d'hydrogène est hybridé sp
- 2) dans le 3-chloropropyne, 2 atomes de carbone sont hybridés sp^2
- 3) un atome de carbone neutre hybridé sp^3 forme 4 liaisons
- 4) le carbocation et le carboradical sont plans hybridés sp^2 et forment un angle d'environ 180°

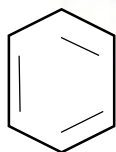
II. QCM

1) concernant ces molécules :



- A) dans l'ammoniac (1) l'atome d'azote est hybridé sp^2
- B) dans l'eau (2) l'atome d'oxygène est hybridé sp^3
- C) la molécule (1) est tétraédrique et forme un angle de $109^\circ, 28'$
- D) la molécule (2) est trigonale et forme un angle de $104,5^\circ$

2) cette molécule :



- A) contient 5 atomes de carbone hybridés sp^2
- B) est plane car tous ces atomes de carbone sont hybridés sp^2
- C) est le benzène

3) dans le carbanion allyle : $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2^-$

- A) le carbone 1 et 2 sont hybridés sp^2
- B) le carbanion est hybridé sp^3
- C) tous les atomes de carbone sont hybridés sp^3
- D) la molécule est plane

III. EXERCICE VOIR COURS