

Coups de pouce

1. Comment qualifier les liaisons C-H ; C-Cl ; C-O ; O-H ? Justifier.
2. Indiquer les charges partielles éventuelles sur les liaisons précédentes.
3. En vous aidant des modèles moléculaires, que dire, le cas échéant, de la position des barycentres des charges partielles positives et négatives dans les molécules de formule CH₄, CO₂, CCl₄, CH₂Cl₂, CH₂O et H₂O ?

Coups de pouce

1. Comment qualifier les liaisons C-H ; C-Cl ; C-O ; O-H ? Justifier.
2. Indiquer les charges partielles éventuelles sur les liaisons précédentes.
3. En vous aidant des modèles moléculaires, que dire, le cas échéant, de la position des barycentres des charges partielles positives et négatives dans les molécules de formule CH₄, CO₂, CCl₄, CH₂Cl₂, CH₂O et H₂O ?

Coups de pouce

1. Comment qualifier les liaisons C-H ; C-Cl ; C-O ; O-H ? Justifier.
2. Indiquer les charges partielles éventuelles sur les liaisons précédentes.
3. En vous aidant des modèles moléculaires, que dire, le cas échéant, de la position des barycentres des charges partielles positives et négatives dans les molécules de formule CH₄, CO₂, CCl₄, CH₂Cl₂, CH₂O et H₂O ?

Coups de pouce

1. Comment qualifier les liaisons C-H ; C-Cl ; C-O ; O-H ? Justifier.
2. Indiquer les charges partielles éventuelles sur les liaisons précédentes.
3. En vous aidant des modèles moléculaires, que dire, le cas échéant, de la position des barycentres des charges partielles positives et négatives dans les molécules de formule CH₄, CO₂, CCl₄, CH₂Cl₂, CH₂O et H₂O ?