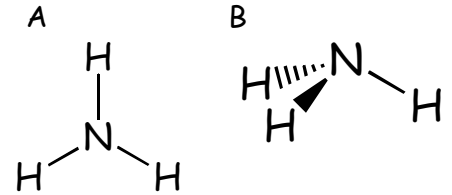
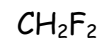


/2 1) Représente la liaison métallique par un exemple au choix, légende les éléments.

/1 2) La molécule d'ammoniac dans la nature adopte-t-elle la géométrie A ou la géométrie B ? ____
Pour quelle raison ?



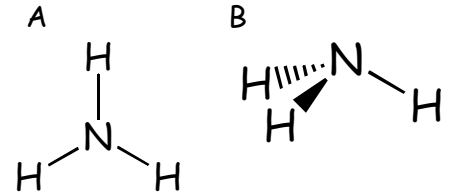
/9 3) Pour les molécules suivantes : a) nomme le(s) type(s) de liaison formé(s) et justifie
b) représente la formation de la liaison avec légende et c) la molécule finale selon Lewis
Pour les liaisons covalentes : d) représente la molécule finale selon Cram et nomme la géométrie
e) précise si la molécule est polaire ou apolaire et pourquoi.



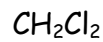
/3 4) Représente HPO_3^{2-} selon Lewis, attention aux détails

/2 1) Représente la liaison métallique par un exemple au choix, légende les éléments.

/1 2) La molécule d'ammoniac dans la nature adopte-t-elle la géométrie A ou la géométrie B ? ____
Pour quelle raison ?



/9 3) Pour les molécules suivantes : a) nomme le(s) type(s) de liaison formé(s) et justifie
b) représente la formation de la liaison avec légende et c) la molécule finale selon Lewis
Pour les liaisons covalentes : d) représente la molécule finale selon Cram et nomme la géométrie
e) précise si la molécule est polaire ou apolaire et pourquoi.



/3 4) Représente H_2PO_3^- selon Lewis, attention aux détails