

Exercice 1

Qualifier la nature et la polarité des liaisons chimiques (ionique, covalente non polaire, covalente polaire) dans les corps suivants :

NaF, CO<sub>2</sub> et N<sub>2</sub>

Exercice 2

Ecrire les structures de Lewis des espèces chimiques ci-dessous et déterminer leurs formes géométriques :

PCl<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>S, BF<sub>4</sub><sup>-</sup>

Exercice 3

Lesquels des composés suivants sont non polaires ?

NH<sub>3</sub>, CCl<sub>4</sub>, CHCl<sub>3</sub>

Exercice 4

Indiquer quelle(s) est (sont) le(s) affirmation(s) correcte(s) :

Soit la molécule PCl<sub>3</sub>

- a) La liaison entre P et Cl est covalente. ☐
- b) La molécule est de forme triangulaire plane ☐
- c) La molécule est de forme pyramidale à base triangulaire. ☐
- d) La molécule est non polaire. ☐

Exercice 5

Compléter le tableau suivant

molécule	Figure de répulsion de l'atome en gras	Géométrie de la molécule (autour de l'atome en gras)
NH <sub>3</sub>		
SeF <sub>2</sub>		
HCN		