

Exercice 1 (6.1.1)

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

HCl, NaF, C – C dans $\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_3$, CsCl, C-O dans CO_2 et N_2

Exercice 2 (6.2.9, modifié)

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

PCl_3 , H_2S , SO_2 , BF_4^- , SO_3

Exercice 3 (6.2.3, modifié)

Quels sont les composés polaires dans la liste suivante ?

NH_3 , CCl_4 , H_2S , CO_2 , CHCl_3

Exercice 4

Indiquer la ou les molécule(s) de géométrie linéaire dans la liste suivante :

- a) N_3^-
- b) O_3
- c) CO_2
- d) NO_2^+

☐
☐
☐
☐Exercice 5 Compléter le tableau suivant

molécule	Géométrie de répulsion de l'atome en gras	Géométrie de la molécule (autour de l'atome en gras)
NH₃		
SeF₂		
HCN		