

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 H₃C – CH₃, CsCl, C-O dans CO₂ et N₂

Exercice 2 (6.2.9, modifié)

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

PCl₃, H₂S, SO₂, BF₄⁻, SO₃

Exercice 3 (6.2.3, modifié)

Quels sont les composés polaires dans la liste suivante ?

NH₃, CCl₄, H₂S, CO₂, CHCl₃

Exercice 4

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

- a) N₃⁻
- b) O₃
- c) CO₂
- d) NO₂⁺

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		