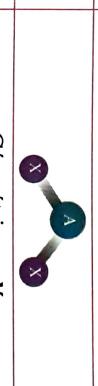
Si l'atome central n'a aucun doublet Structures à 2 liaisons covalentes (digonales) Si l'atome central possède deux dou-

non liant

blets non liants

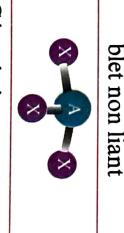






Structures à 3 liaisons covalentes (trigonales) Si l'atome central possède un seul dou-Géométrie coudée Exemples: H₂O blet non liant

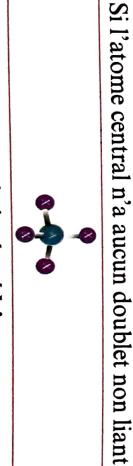
Si l'atome central n'a aucun doublet non liant



Géométrie triangulaire Exemples : BF ₃ , AlCl ₃		
---	--	--

Exemples : NH₃, H₃O⁺ Géométrie pyramidale

Structures à 4 liaisons covalentes (tétragonales)



Géométrie **tétraédrique**

Exemples: CH₄, NH4⁺, SiCl₄