

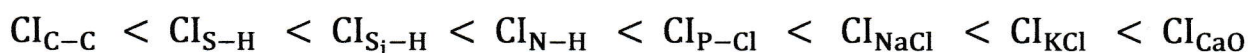
CORRIGE DE LA SERIE 2 : LIAISONS CHIMIQUES

Exercice 1 :

Questions 1 et 2.

Liaison covalente	Liaison ionique
$N^{\delta-} \leftarrow H^{\delta+}$ $S^{\delta-} \leftarrow H^{\delta+}$ $Si^{\delta+} \rightarrow H^{\delta-}$ $C - C$ $P^{\delta+} \rightarrow Cl^{\delta-}$	Na^+, Cl^- Ca^{2+}, O^{2-} K^+, Cl^-

3. Classement par ordre de priorité croissant



Exercice 2 :

Composés	Diagramme de Lewis	Etat d'hybridation	Type AX_mE_n	Arrangement	Géométrie
BeCl ₂		Be : sp	AX ₂	linéaire	Linéaire
POCl		P : sp ²	AX ₂ E	Triangulaire plan	Angulaire en forme de V
InBr ₃		In : sp ²	AX ₃	Triangulaire plan	Triangulaire plan
AsCl ₃		As : sp ³	AX ₃ E	Tétraédrique	Pyramide à base triangulaire
H ₃ PO ₄		P : sp ³	AX ₄	Tétraédrique	Tétraédrique
NO ₃ ⁻		N : sp ²	AX ₃	Triangulaire plan	Triangulaire plan
AsO ₂ ⁺		As : sp	AX ₂	linéaire	linéaire

Exercice 3 :