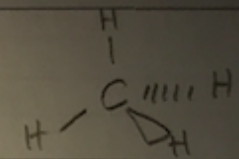
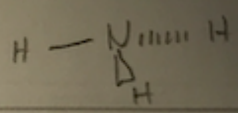
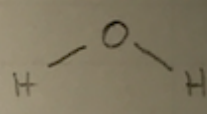
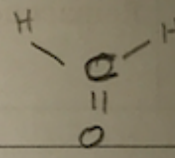
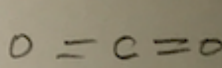
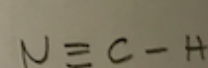


Chapitre 11 : De la structure à la polarité d'une entité

Feuille d'évaluation à rendre obligatoirement avec la copie

Correction Activité de modélisation n°11.2 :
Géométrie des molécules.

Molécule	Formule brute	Géométrie de la molécule	Figure de répulsion	Dessin de la molécule
Méthane	CH ₄	Tétraédrique	Tétraédrique	
Ammoniac	NH ₃	Pyramide trigonale	Tétraédrique	
Eau	H ₂ O	Coudée	Tétraédrique	
Méthanal	CH ₂ O	Trigonale plane	Trigonale plane	
Dioxyde de carbone	CO ₂	linéaire	linéaire	
Cyanure d'hydrogène	HCN	linéaire	linéaire	

- Construire les molécules précédentes à l'aide de la boîte de modèles moléculaires.

Oxygène	Hydrogène	Azote	Carbone 4 liaisons simples	Carbone 1 liaison double, 2 liaisons simples	Carbone 1 liaison triple, 1 liaison simple
Rouge	Blanc	Bleu	Noir	Gris foncé	Gris clair

- 4) Compléter la dernière colonne en dessinant les molécules et en respectant au mieux leur géométrie.
- 5) Chercher sur Internet la signification de l'acronyme « VSEPR ». Noter sa traduction en français.

Valence Shell Electronic Pairs Repulsion

Répulsion des Paires Electroniques de Valence