
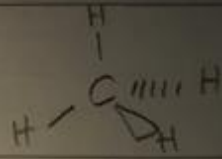
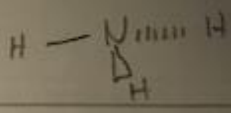
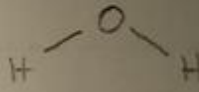
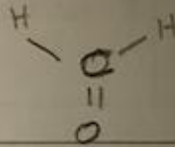
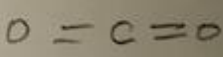
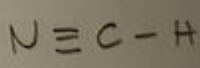


Première Spécialité Physique-Chimie	Thème : Constitution et transformations de la matière	M.KUNST-MEDICA M. GINEYS	
<b><u>Chapitre 11 : De la structure à la polarité d'une entité</u></b>			
<b>Feuille d'évaluation à rendre obligatoirement avec la copie</b>			
<b><u>Correction Activité de modélisation n°11.2 :</u></b> <b><u>Géométrie des molécules.</u></b>			

Molécule	Formule brute	Géométrie de la molécule	Figure de répulsion	Dessin de la molécule
Méthane	CH <sub>4</sub>	Tétraédrique	Tétraédrique	
Ammoniac	NH <sub>3</sub>	Pyramide trigonale	Tétraédrique	
Eau	H <sub>2</sub> O	Coudée	Tétraédrique	
Méthanal	CH <sub>2</sub> O	Trigonal planaire	Trigonal planaire	
Dioxyde de carbone	CO <sub>2</sub>	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... Electron... Pairs... Repulsion...

Répulsion des Paires Electroniques de Valence