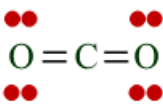
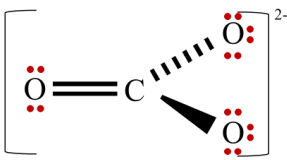
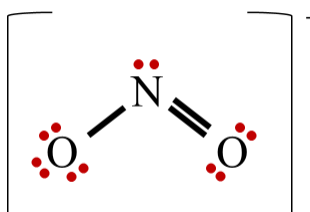
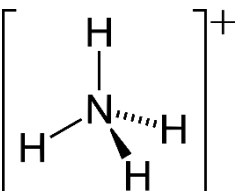


### 8.8, La forme et le comportement des molécules

Partie 1, Questions d'O'Keefe – Remplissez le tableau suivant.

- Attention – l'atome central de ces composés est souvent hypervalent, il peut avoir plus de 8 électrons de valence.

<u>Composé</u>	<u>Structure de Lewis 3-D</u>	<u># de doublets non-liants autour de l'atome central</u>	<u># d'atomes autour de l'atome central</u>	<u>La forme selon la théorie de RPECV</u>
CO <sub>2</sub>		0	2	linéaire
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>		0	3	plane trigonale
NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>		1	2	coudée
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>		0	4	tétraédrique

PCl <sub>3</sub>		1	3	Pyramidale trigonale
IF <sub>6</sub> <sup>+</sup>		0	6	octaédrique
IF <sub>5</sub>		1	5	Pyramidale à base carré
ICl <sub>4</sub> <sup>-</sup>		2	4	Plane carré
PF <sub>5</sub>		0	5	Bipyramidale trigonale
ICl <sub>3</sub>		2	3	Forme de T

