

# (VSEPR) Problèmes pratiques

Utilisez théorie VSEPR pour dessiner les structures de Lewis / 3D pour les molécules :

*A-Molécules homonucléaires diatomique* (Cliquez sur chacune pour voir une vidéo de la structure de Lewis):

[H<sub>2</sub>](#), [N<sub>2</sub>](#), [O<sub>2</sub><sup>2-</sup>](#), [F<sub>2</sub>](#), [Cl<sub>2</sub>](#), [Br<sub>2</sub>](#)

(Pourquoi nous n'avons pas les molécules diatomique nobles comme : [He<sub>2</sub>](#), Ne<sub>2</sub>, etc.)

*B-Molécules hétéronucléaires diatomique :*

[HF](#), [LiF](#), [CO](#), [MgO](#)

*C-Molécules multiatomique :*

[CH<sub>4</sub>](#), [NH<sub>3</sub>](#), [NH<sub>2</sub><sup>-</sup>](#), [PCl<sub>5</sub>](#), [H<sub>2</sub>O](#), [XeF<sub>4</sub>](#), PHCl<sub>2</sub>, [CHCl<sub>3</sub>](#), [NO<sub>2</sub>](#)

*(En tout les cas ci-dessus, dites si on a besoin des orbitales hybride et si oui, donner leur nom)*