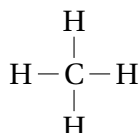


## Correction de l'activité 4 page 69

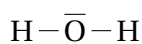
1. Les électrons de valence sont les électrons de la dernière couche occupée :

- l'hélium a 2 électrons de valence ;
- le néon et l'argon ont 8 électrons de valence.

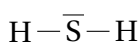
2. • Le méthane :



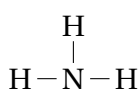
• L'eau :



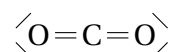
• Le sulfure d'hydrogène :



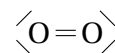
• L'ammoniac :



• Le dioxyde de carbone :



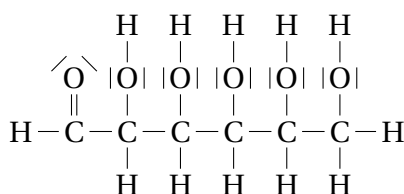
• Le dioxygène :



Dans toutes ces molécules :

- chaque atome d'hydrogène est entouré de 2 électrons de valence ce qui leur permet d'avoir une configuration électronique similaire à celle de l'hélium ;
- les autres atomes (carbone, azote, oxygène et soufre) sont chacun entourés de 8 électrons de valence ce qui leur permet d'avoir une configuration électronique similaire à celle du néon.

3. Sur le schéma du livre il manque les doublets non-liants. Le schéma de Lewis du glucose est :



4. Dans une molécule, les atomes peuvent mettre en commun des électrons pour former des **liaisons covalentes**. Ils obtiennent ainsi la **configuration électronique du gaz noble le plus proche** ce qui les stabilise.