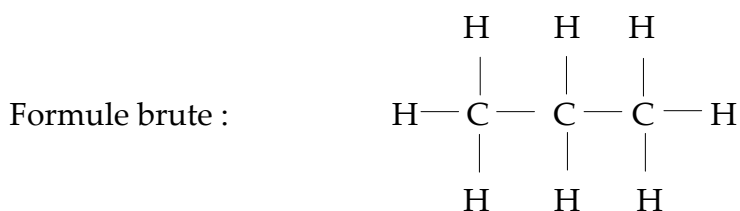


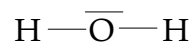
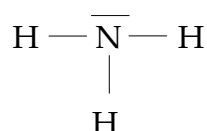
Exercice : donner les formules brute, semi-développée et développée du propane, molécule composée de trois atomes de carbone et huit atomes d'hydrogène.

Formule brute : C_3H_8

Formule semi-développée : $CH_3 - CH_2 - CH_3$



Exercice : Donner la représentation de Lewis des molécules d'ammoniac (NH_3) et d'eau (H_2O).



L'azote N de numéro atomique $Z = 7$ a comme structure électronique $(K)^2 (L)^5$. Il possède donc 5 électrons sur sa couche externe. Soit de quoi former 3 liaisons covalentes et un doublet non-liant.

L'oxygène O de numéro atomique $Z = 8$ a comme structure électronique $(K)^2 (L)^6$. Il possède donc 6 électrons sur sa couche externe. Soit de quoi former 2 liaisons covalentes et deux doublets non-liant.

L'hydrogène H de numéro atomique $Z = 1$ a comme structure électronique $(K)^1$. Il possède donc 1 électron sur sa couche externe. Soit de quoi former 1 liaison covalente et aucun doublet non-liant.

Exercice : trouver les isomères de C_2H_6O .

