

- 1) le carbone possède 6 électrons K2L4
- l'hydrogène en possède 1. K1
- l'oxygène en possède 8 K2L6
- l'Azote en a 7. K2L5

Sur les couches internes, H possède 1 électron,
 C 4 "
 O 6 "
 N 5

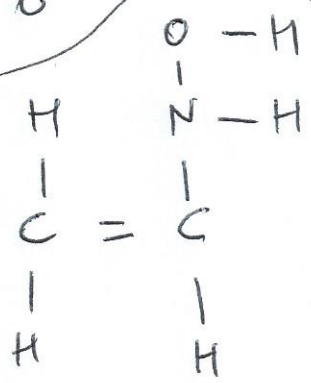
Une C_2H_5NO possède $(4 \times 2 + 1 \times 5 + 5 + 6) = 24$ électrons
 soit 12 doublets.

Il manque à H 1×5 atomes pour respecter la règle du duet et octet
 à C 2×4
 à N 3
 à O 2

soit un total de 18 électrons, soit 9 doublets liants.

Donc C_2H_5NO possède 9 doublets liants et 3 doublets non liants.

- 2) les atomes H doivent former une liaison covalente chacun
- les atomes C " 4 liaisons "
- " N 3 "
- " O 2 "



3)

4) Deux isomères sont des molécules qui ont la même formule brute, mais une formule développée distincte. ②

5)

