**Exercice n° 2 :**

Le difluorure d’hydrogène est un gaz incolore de formule brute F2O.

1. Etablir la formule de Lewis de cette molécule, à l’aide des données suivantes :

Oxyène O (Z= 8) ; fluor F (Z=9).

2. En déduire la géométrie de la molécule, l’atome d’oxygène étant l’atome central.

**Exercice n° 6 :**

**2..**

L’acide oléïque est une espèce abondante dans les huiles végétales ou animales. Il est utilisé dans les lotions cappilaires pour nourrir le cheveu.

Voici sa formule semi-développée :

****

1. Représenter les isomères Z et E de cette molécule. (L’acide oleïque est l’isomère Z)

2. Parfois, pour certanes molécules, le passage d’un isomère à l’autre se fait lors d’une *réaction photo-chimique* : explquer ce qu’est cette réaction.

**Correction exercice n° 2 : 2 points.**

Le difluorure d’hydrogène est un gaz incolore de formule brute F2O.

1.

**/1**

2. Géométrie de la molécule, l’atome d’oxygène étant l’atome central : molécule coudée en O. **/1**

**Correction exercice n° 6 :  2,5 points.**

Acide oléique. Voici sa formule semi-développée :

****

1. Représenter les isomères Z et E de cette molécule. (L’acide oleique est l’isomère Z) Acide oléique (isomère Z)

Pour l’isomère E, permuter deux groupements sur le côté gauche ou droit de l’isomère Z. **/ 2 points**

2. Unne *réaction photo-chimique* est réalisée à l’aide de la lumière.

**/ 0 ,5 point.**