

Question

Est-ce que chaque atome respecte la loi de l'octet dans la molécule SF₄

Oui

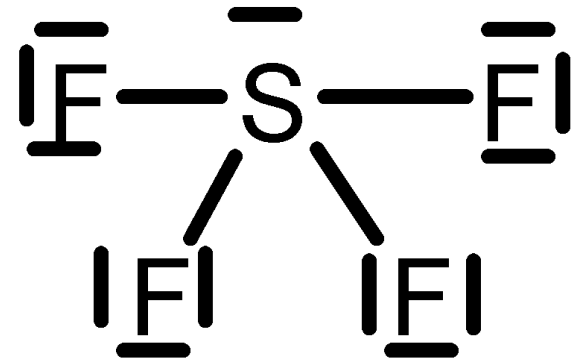
Non

Question

Est-ce que chaque atome respecte la loi de l'octet dans SF₄

Oui

Non



34 électrons

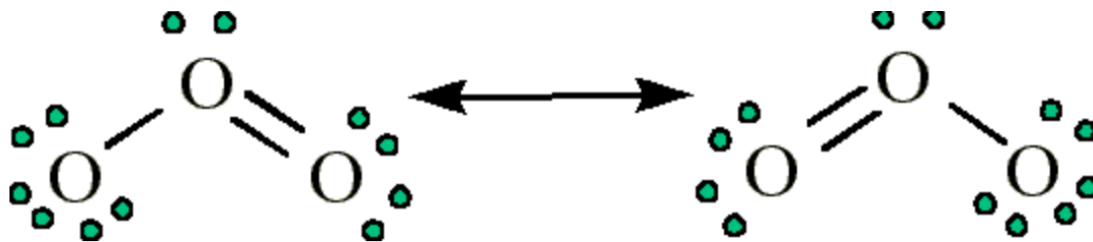
Question

Soit la molécule O_3 (ozone)

Déterminer la géométrie de répulsion et la géométrie moléculaire

Géométrie de répulsion **Géométrie moléculaire**

- | | |
|----------------------|----------|
| 1) Triangulaire plan | linéaire |
| 2) Triangulaire plan | coudé |
| 3) Linéaire | linéaire |
| 4) Linéaire | coudé |



angle entre les 2 liaisons: 116°

Déterminer la géométrie de répulsion et la géométrie moléculaire

AX_2E_1

1) Triangulaire linéaire

2) Triangulaire coudé

3) Linéaire linéaire

4) Linéaire coudé

Question

Soit la molécule ClF_3 (trifluorure de chlore)

Déterminer la géométrie de répulsion et la géométrie moléculaire

Géométrie de répulsion

- 1) Tétraèdre
- 2) Tétraèdre
- 3) Traiangulaire
- 4) Bipyramide à base triangulaire

Géométrie moléculaire

- tétraèdre
- triangulaire
- triangulaire
- forme T

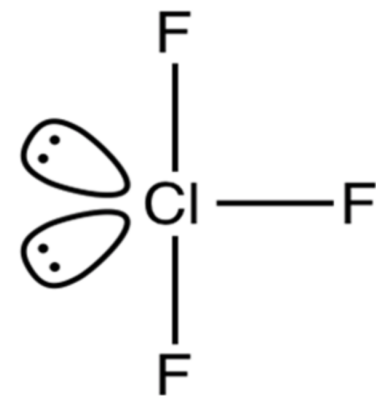
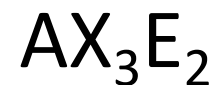
Question

Soit la molécule ClF_3 (trifluorure de chlore)

Déterminer la géométrie de répulsion et la géométrie moléculaire

- 1) Tétraèdre tétraèdre
- 2) Tétraèdre triangulaire
- 3) Triangulaire triangulaire

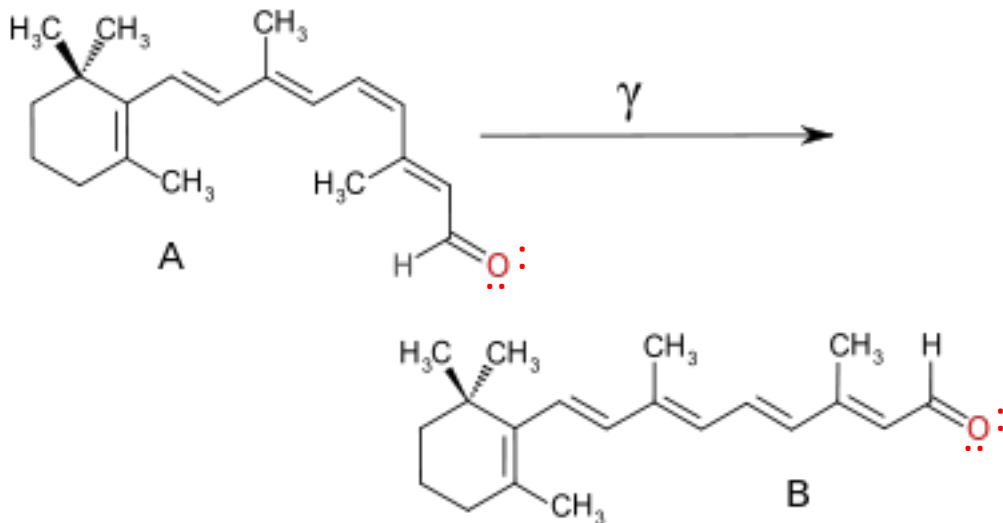
4) Bipyramide à base triangulaire forme T



Hybridation d'un atome dans une molécule complexe

Règle:

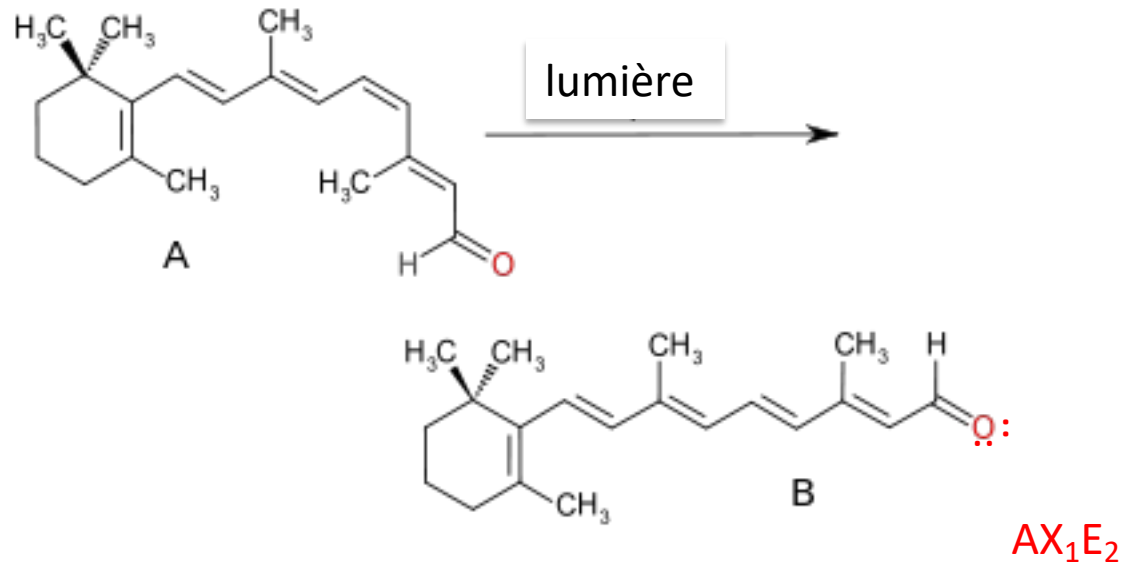
1. le nombre d'orbitales hybrides d'un atome donné est la somme des atomes liés et des doublets non liants d'électrons
2. Les atomes terminaux liés par une seule liaison ne sont pas hybridés



Hybridation de l'atome d'oxygène en rouge?

1. sp
2. sp^2
3. sp^3
4. pas d'hybridation

Isomérisation du rétinol



Question: hybridation de l'atome d'oxygène (en rouge)

1. sp

2. sp²

3. sp³

4. pas d'hybridation

1 atome lié + 2 doublets non liants