

Question

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

Oui

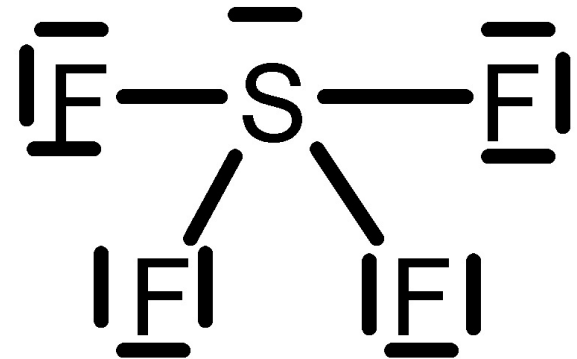
Non

Question

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

Oui

Non



34 électrons

Question

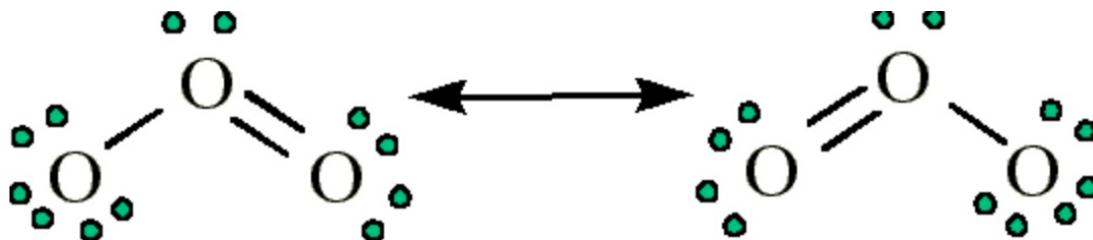
Soit la molécule O_3 (ozone)

Déterminer la figure de répulsion et la géométrie moléculaire

Figure répulsion

Géométrie moléculaire

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



Déterminer la figure de répulsion et la géométrie moléculaire

Figure répulsion

Géométrie moléculaire

1) Trigonal plan

linéaire

2) Trigonal plan

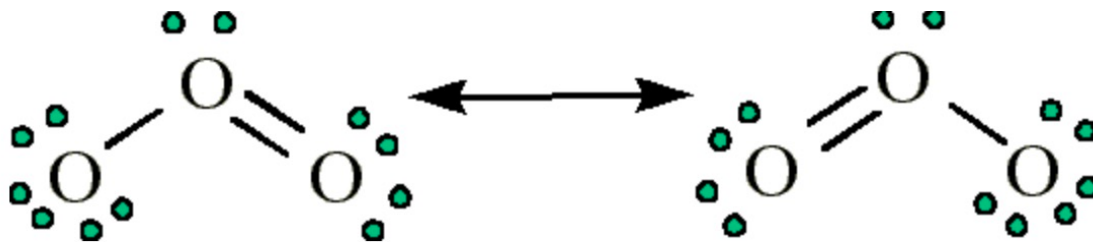
coudé

3) Linéaire

linéaire

4) Linéaire

coudé



angle entre les 2 liaisons: 116°



Déterminer la figure de répulsion et la géométrie moléculaire

1) Trigonal plan linéaire

2) Trigonal plan coudé

3) Linéaire linéaire

4) Linéaire coudé

Question

Soit la molécule ClF_3 (trifluorure de chlore)

Déterminer la figure de répulsion et la géométrie moléculaire

Figure répulsion

Géométrie moléculaire

1) Tétraèdre

tétraèdre

2) Tétraèdre

trigonal plan

3) Trigonal plan

trigonal plan

4) Bipyramide à base triangulaire

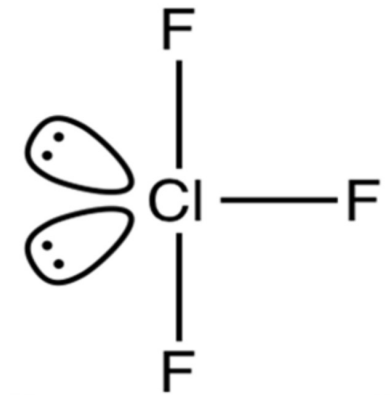
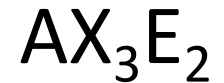
forme T

Question

Soit la molécule ClF_3 (trifluorure de chlore)

Déterminer la figure de répulsion et la géométrie moléculaire

- | | | |
|-----------------------------------|---------------|---------|
| 1) Tétraèdre | tétraèdre | |
| 2) Tétraèdre | trigonal plan | |
| 3) Trigonal plan | trigonal plan | |
| 4) Bipyramide à base triangulaire | | forme T |



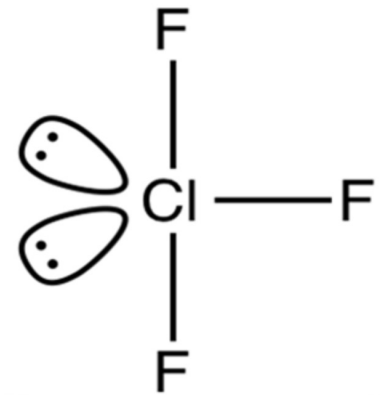
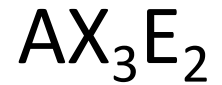
Question

Soit la molécule ClF_3 (trifluorure de chlore)

Déterminer la figure de répulsion et la géométrie moléculaire

- | | |
|------------------|---------------|
| 1) Tétraèdre | tétraèdre |
| 2) Tétraèdre | trigonal plan |
| 3) Trigonal plan | trigonal plan |

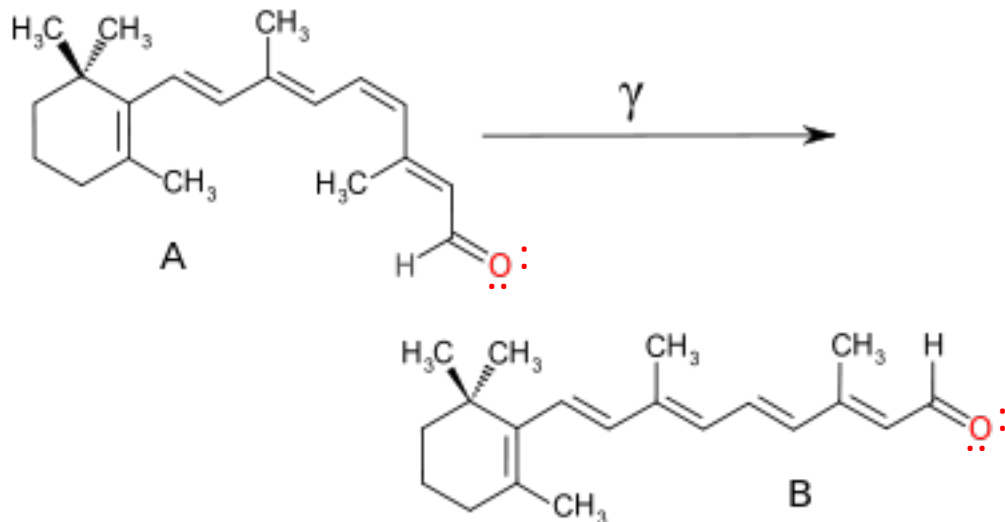
4) Bipyramide à base triangulaire	forme T
-----------------------------------	---------



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



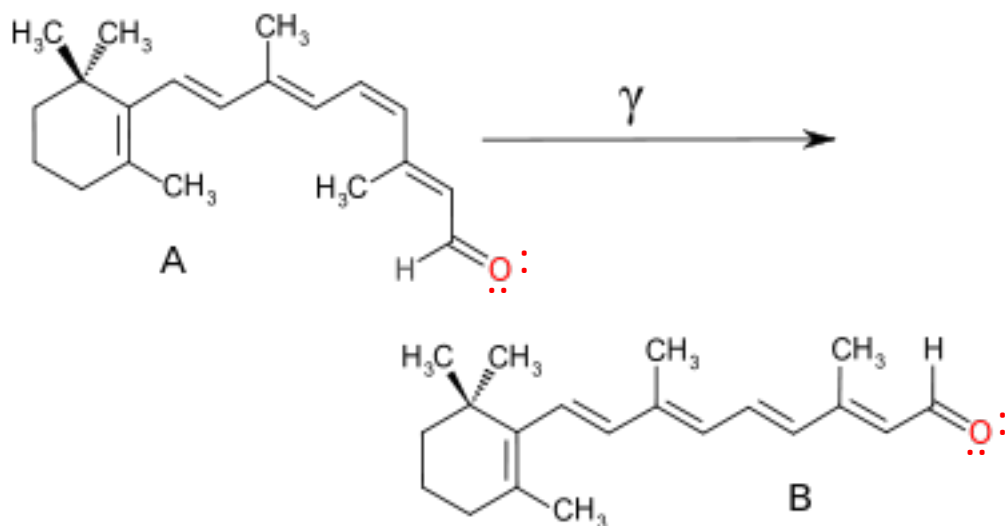
Hybridation de l'atome d'oxygène en rouge?

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

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

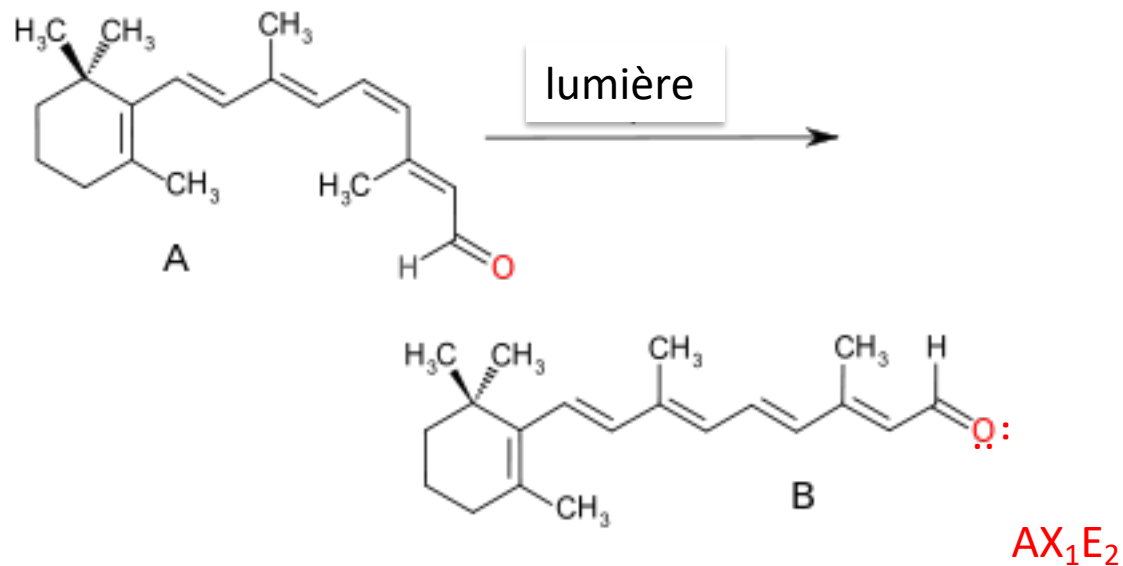
2. sp^2

3. sp^3

4. pas d'hybridation

AX_1E_2

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