

Fiche de révision du chapitre 6

- savoir représenter des DL et DNL dans une molécule pour la représentation de Lewis
- savoir identifier la géométrie d'une molécule à partir de la valence de l'atome central
- savoir que les DNL ont aussi un rôle dans la géométrie des molécules
- savoir que les molécules adoptent une géométrie pour laquelle la répulsion entre les doublets est la plus faible possible
- connaître les différentes géométries possibles selon la valence de l'atome central
- savoir que des molécules isomères ont les formules brutes identiques mais les formules développées ou semi-développées différentes
- savoir que l'isomérie Z et E concerne des molécules de formule $R - CH = CH - R'$
- savoir que Z correspond au cas où les groupes R et R' sont du même côté de la double liaison
- savoir que E correspond au cas où les groupes R et R' sont de part et d'autre de la double liaison
- savoir identifier une molécule présentant une isomérie Z et E d'une autre sans
- connaître la définition d'une réaction photochimique
- connaître le processus photochimique responsable de la vision

Utiliser le site pour la révision

Chapitre 6 : La géométrie des molécules

1. Évaluation diagnostique
2. Évaluation diagnostique : présentation de la correction
3. Activités + correction (.pdf)
4. Activités et correction (.ppsx)
5. Activité : présentation de la correction
6. Le travail en cours
7. Présentation sur le travail en cours (.ppsx)
8. Les essentiels
9. Évaluation formative
10. Évaluation formative : présentation de la correction
11. Correction des exercices
12. Fiche de révision du chapitre