

Ch 6

Les essentiels

Dans une **représentation de Lewis**,

Les DL sont représentés par un _____

Les DNL sont représentés par un _____

C'est l'atome dont la _____ est la plus _____ qui détermine la géométrie de la molécule. Il se place au _____ de l'édifice.

Quand la valence de l'atome central est de 4 avec 4 liaisons simples, la géométrie autour de cet atome est celle d'un _____

Quand la valence de l'atome central est de 4 avec 1 liaison double et 2 liaisons simples, la géométrie autour de cet atome est celle d'un _____

Quand la valence de l'atome central est de 3 avec 3 liaisons simples, la géométrie autour de cet atome est celle d'un _____

Quand la valence de l'atome central est de 2 avec 2 liaisons simples, la géométrie autour de cet atome est celle d'un _____

Rappel : deux **isomères** sont des molécules

Deux molécules présentent une **isomérie Z et E** si :

- elles ont pour formule _____
- si les groupes R et R' sont des groupes _____

L'**isomère Z** correspond à l'isomère dont les groupes R et R' sont _____

L'**isomère E** correspond à l'isomère dont les groupes R et R' sont _____

Exemples :

Une **réaction photochimique** est _____

Le processus de la vision met en jeu _____

Cette réaction transforme _____