

Chapitre 6

Évaluation formative



Sur votre feuille :

-Si votre réponse est **juste**, cochez

Je sais

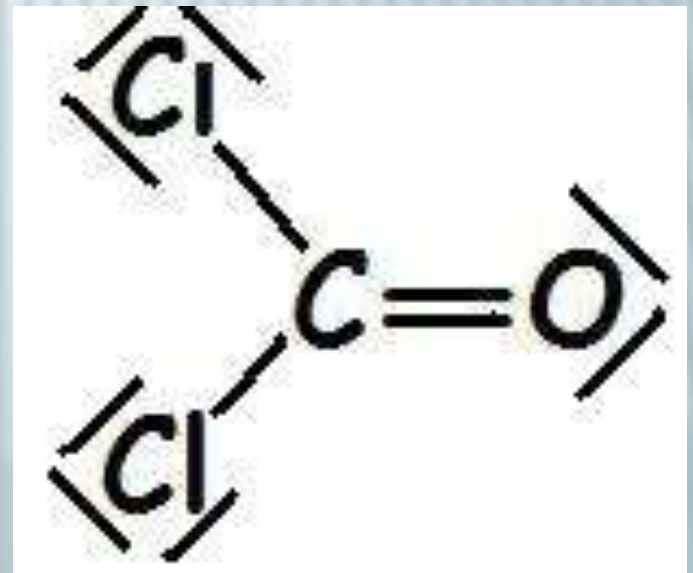
-Si votre réponse est **fausse**,
cochez l'une ou l'autre des cases

- **Je croyais savoir**

- **Je ne sais pas**

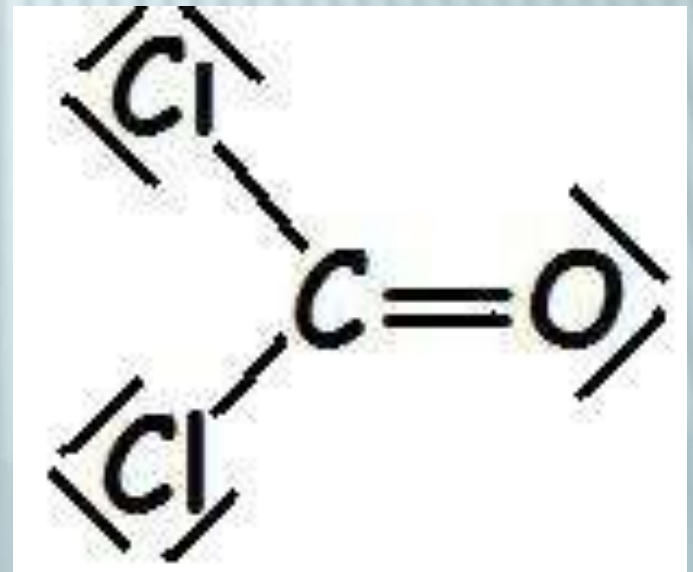
Dans la représentation de Lewis sont représentés :

- les DL
- les DNL
- les DL et les DNL



Dans la représentation de Lewis sont représentés :

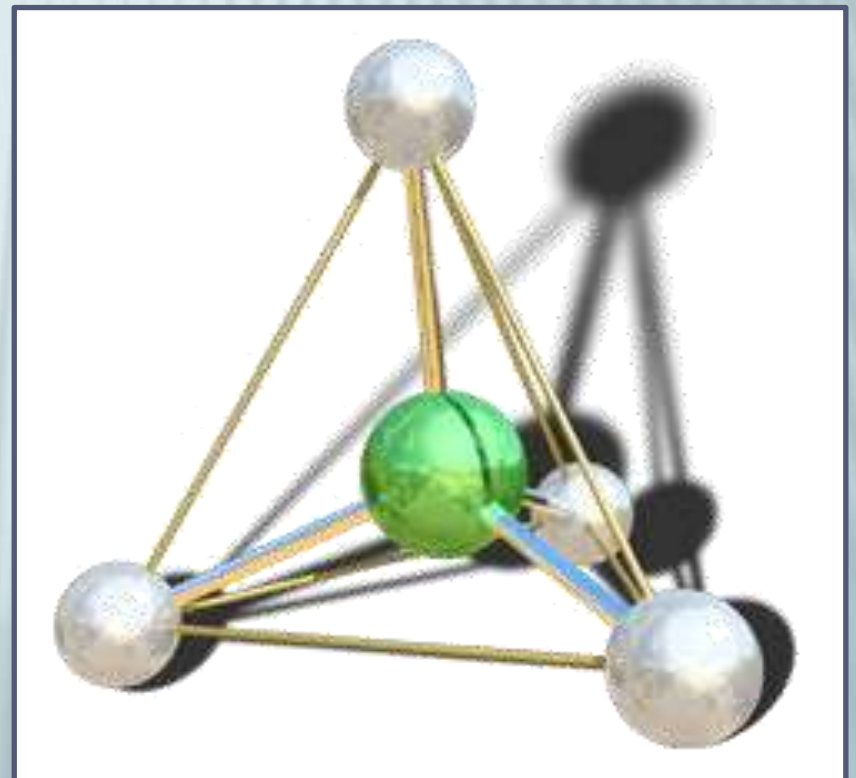
- les DL
- les DNL
- ✗ les DL et les DNL**



C'est l'atome de plus grande valence qui détermine la géométrie autour de lui

vrai

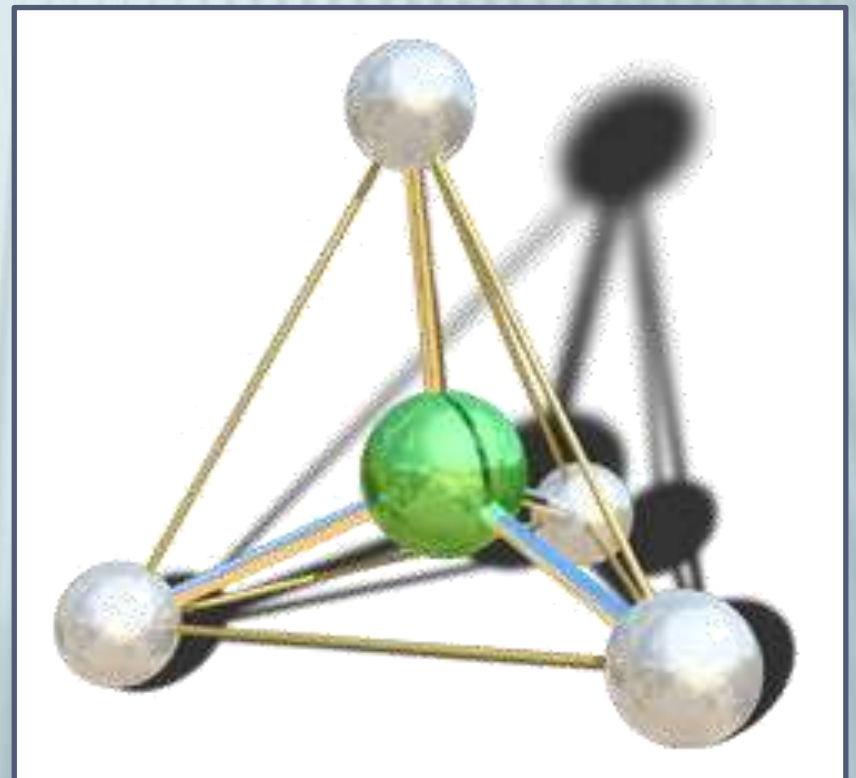
faux



C'est l'atome de plus grande valence qui détermine la géométrie autour de lui

vrai

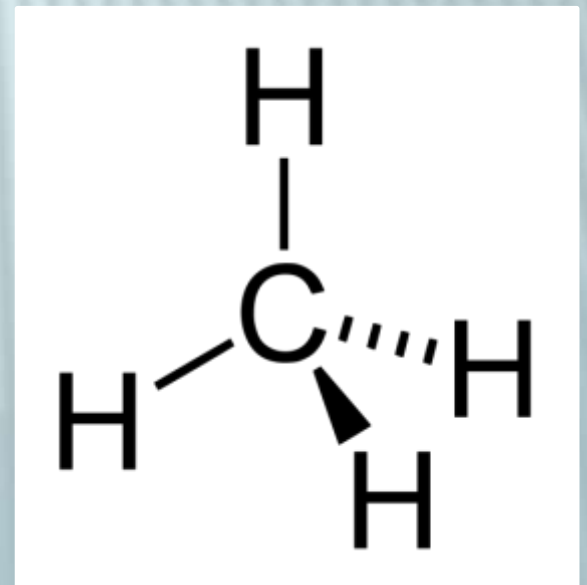
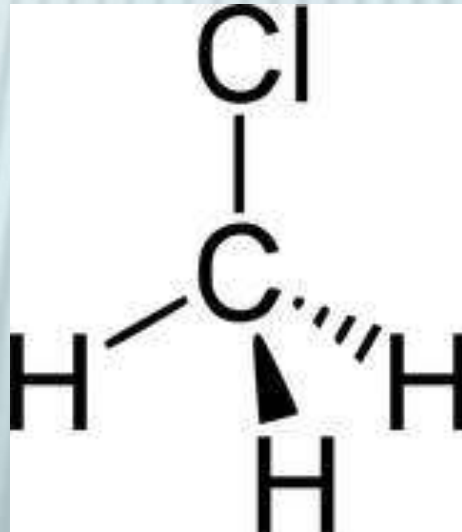
faux



Le chlorométhane de formule CH_3Cl a la même géométrie que le méthane de formule CH_4

vrai

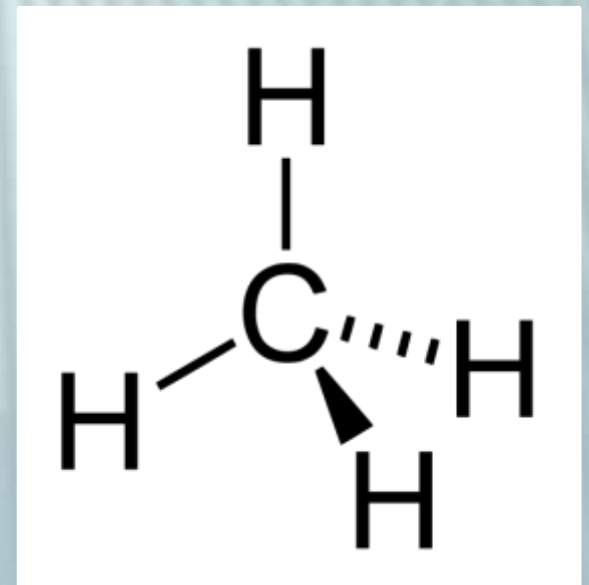
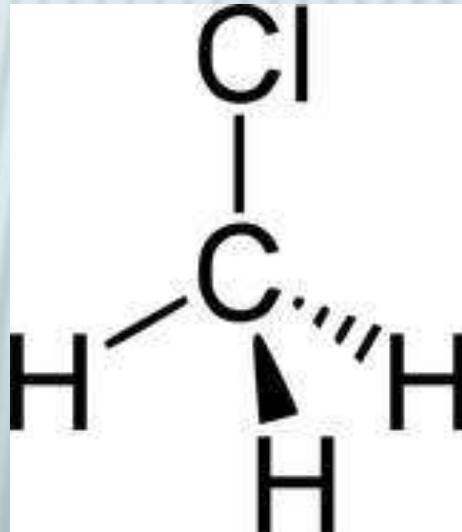
faux



Le chlorométhane de formule CH_3Cl a la même géométrie que le méthane de formule CH_4

vrai

faux

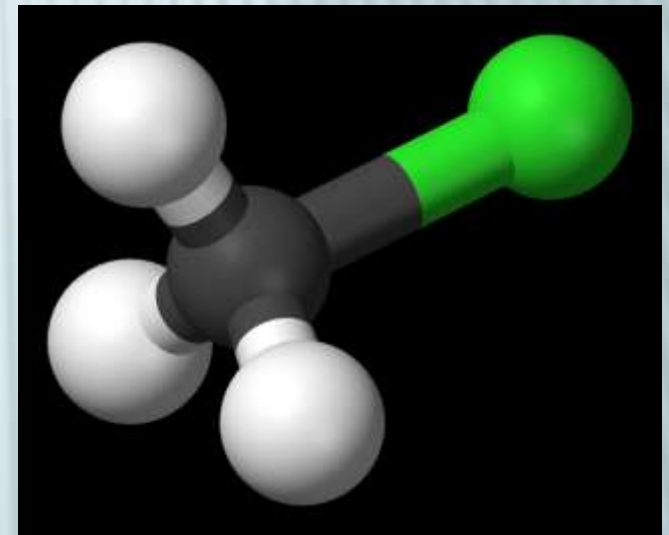


Dans le chlorométhane de formule CH_3Cl ,
l'atome de plus grande valence est :

- C
- H
- Cl

Sa valence vaut :

- 1
- 2
- 3
- 4



La géométrie de la molécule est :

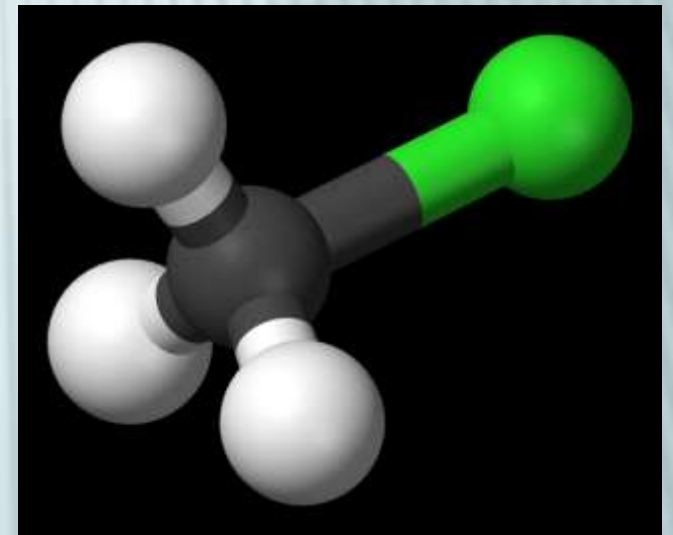
- plane et triangulaire
- coudée
- pyramidale
- tétraédrique

Dans le chlorométhane de formule CH_3Cl ,
l'atome de plus grande valence est :

C

H

Cl



Sa valence vaut :

1

2

3

4

La géométrie de la molécule est :

plane et triangulaire

coudée

pyramidale

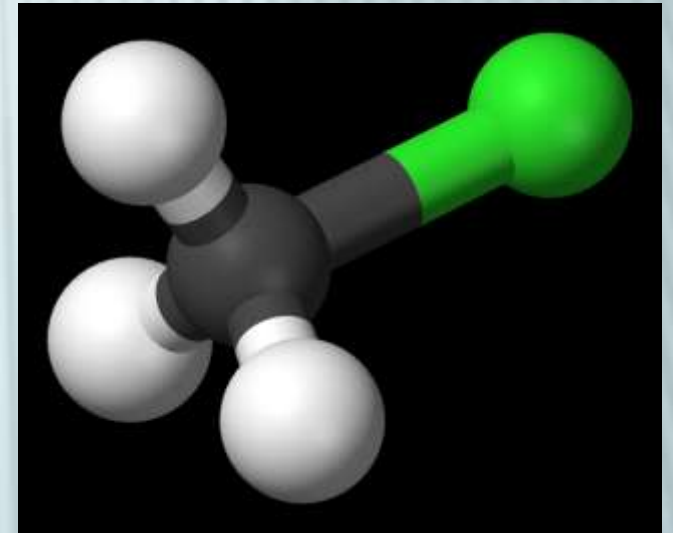
tétraédrique

Dans le chlorométhane de formule CH_3Cl ,
l'atome de plus grande valence est :

C

H

Cl



Sa valence vaut :

1

2

3

4

La géométrie de la molécule est :

plane et triangulaire

coudée

pyramidale

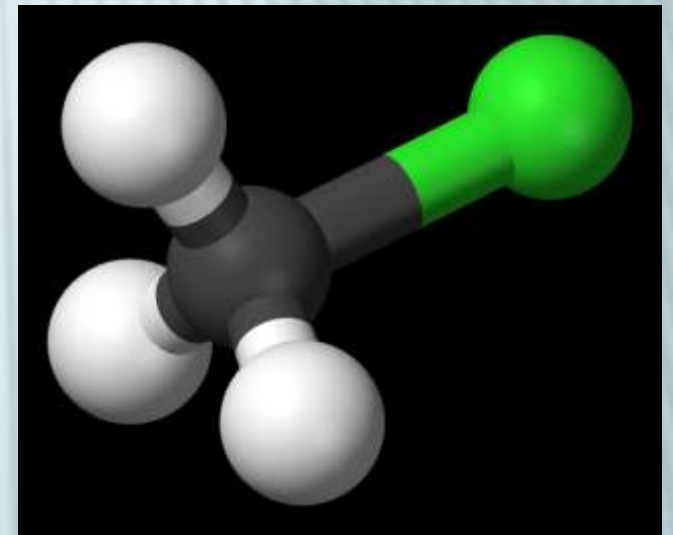
tétraédrique

Dans le chlorométhane de formule CH_3Cl ,
l'atome de plus grande valence est :

C

H

Cl



Sa valence vaut :

1

2

3

4

La géométrie de la molécule est :

plane et triangulaire

coudée

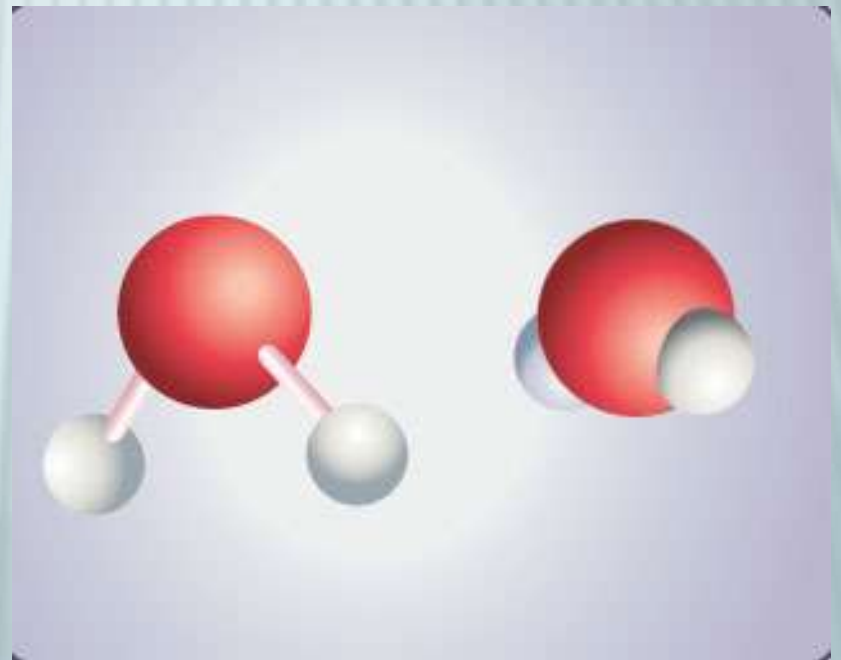
pyramidale

tétraédrique

Pour justifier que l'eau de formule H_2O soit coudée, dire que l'atome central a une valence de 2 est suffisant.

vrai

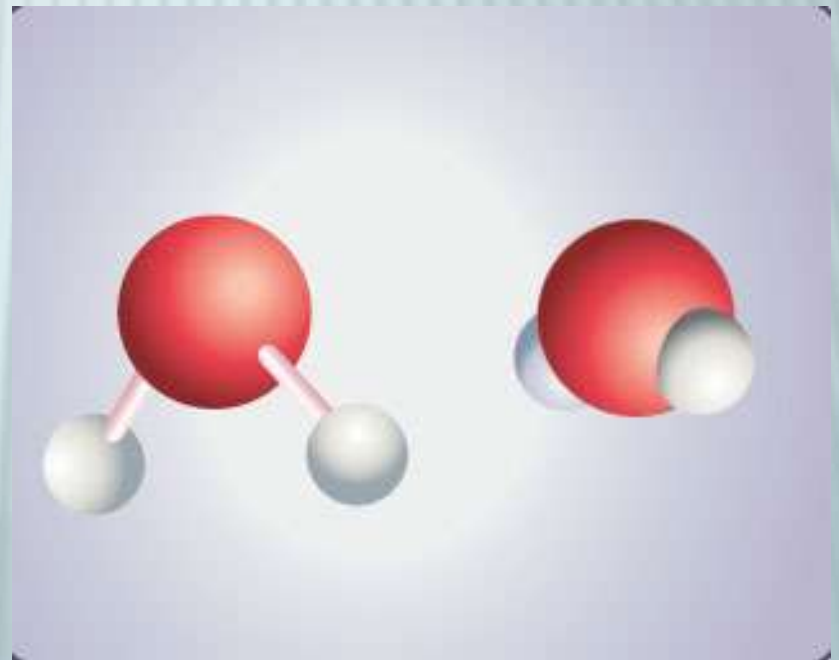
faux



Pour justifier que l'eau de formule H_2O soit coudée, dire que l'atome central a une valence de 2 est suffisant.

vrai

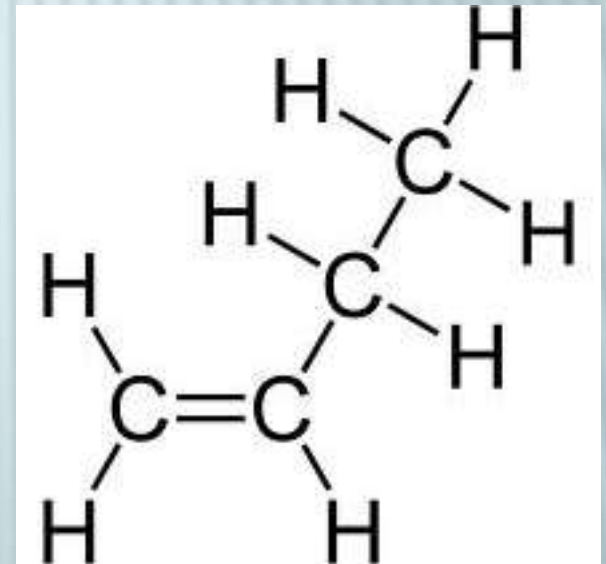
faux



Cette molécule présente une isomérisie Z et E.

vrai

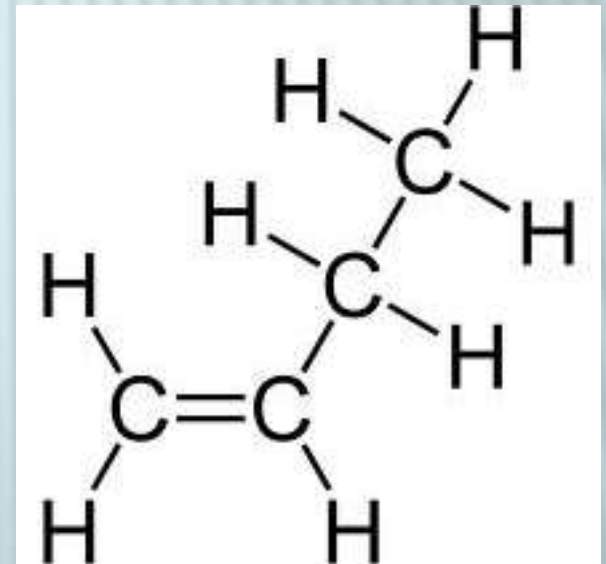
faux



Cette molécule présente une isomérisie Z et E.

vrai

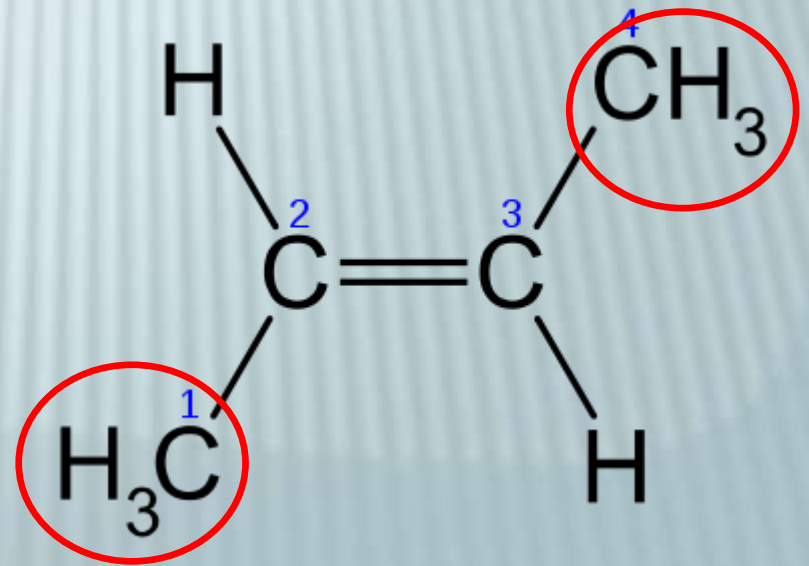
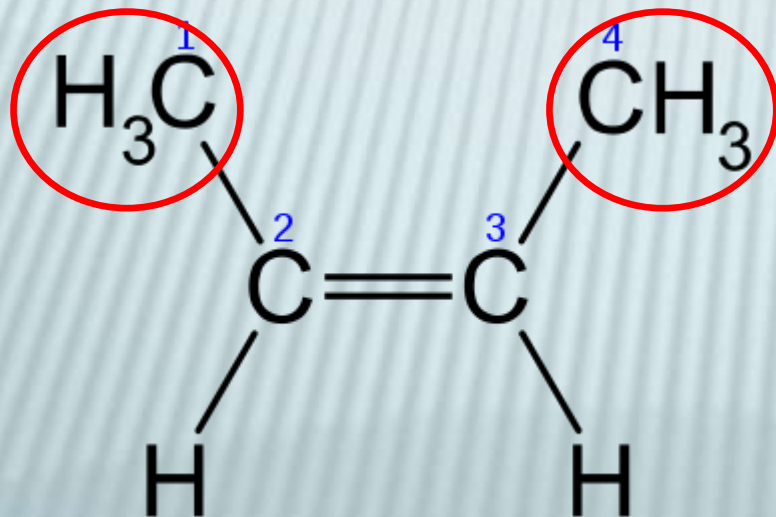
faux



Cette molécule présente une isomérisie Z et E : $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$

vrai

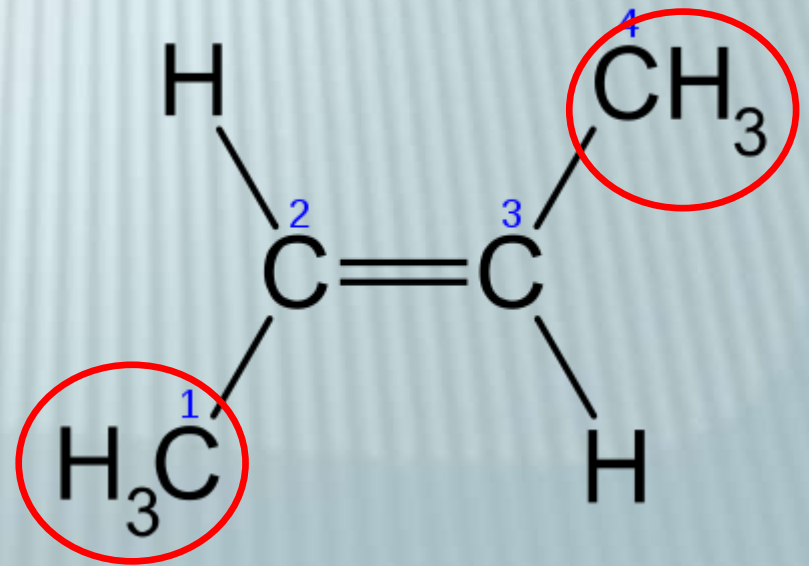
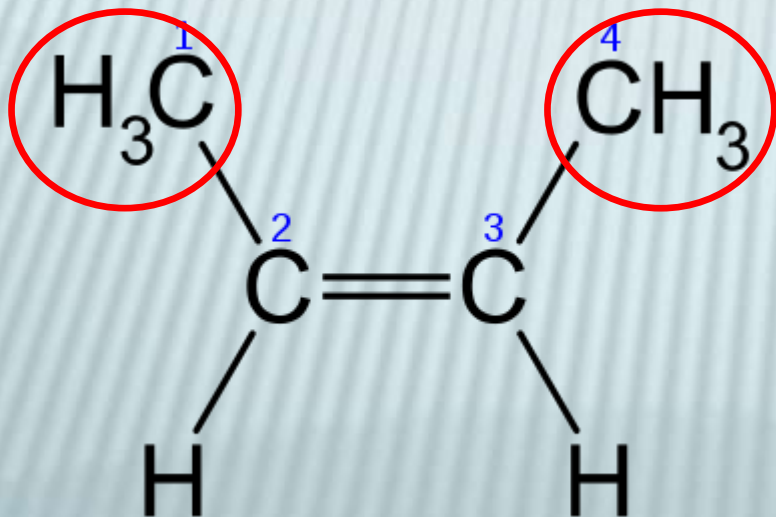
faux



Cette molécule présente une isomérisie Z et E : $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$

vrai

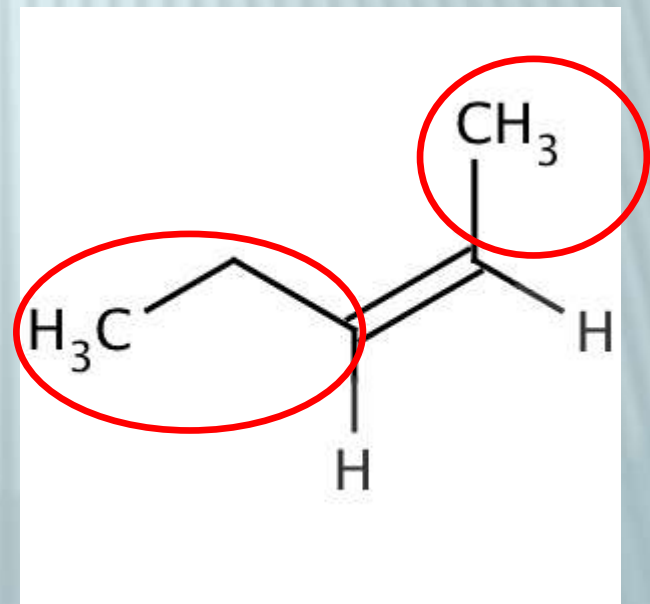
faux



Dans une isomérisie Z et E, les groupes R et R' sont obligatoirement identiques.

vrai

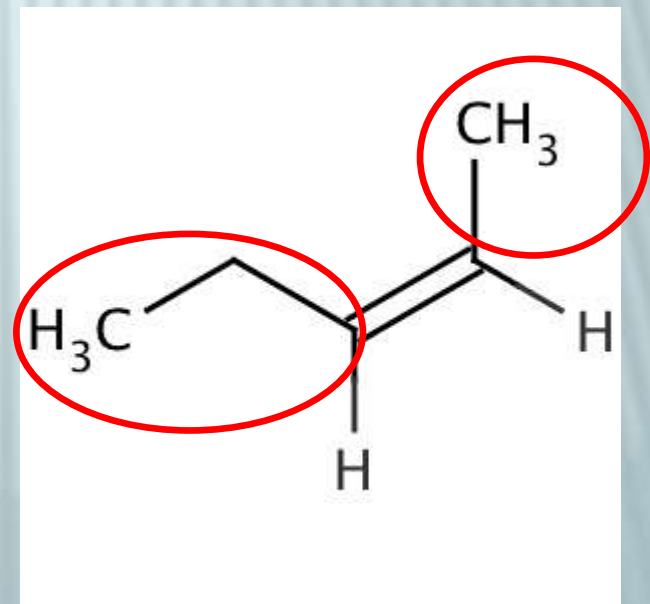
faux



Dans une isomérisie Z et E, les groupes R et R' sont obligatoirement identiques.

vrai

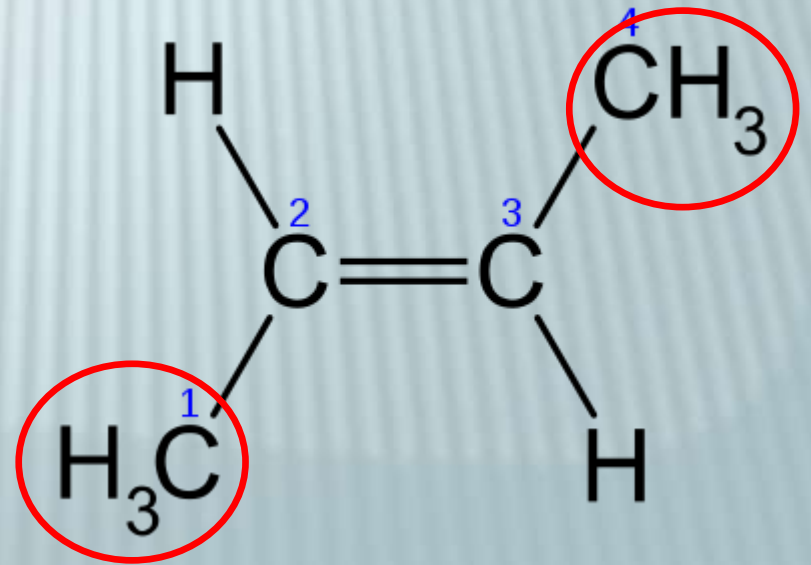
faux



Cet isomère est Z :

vrai

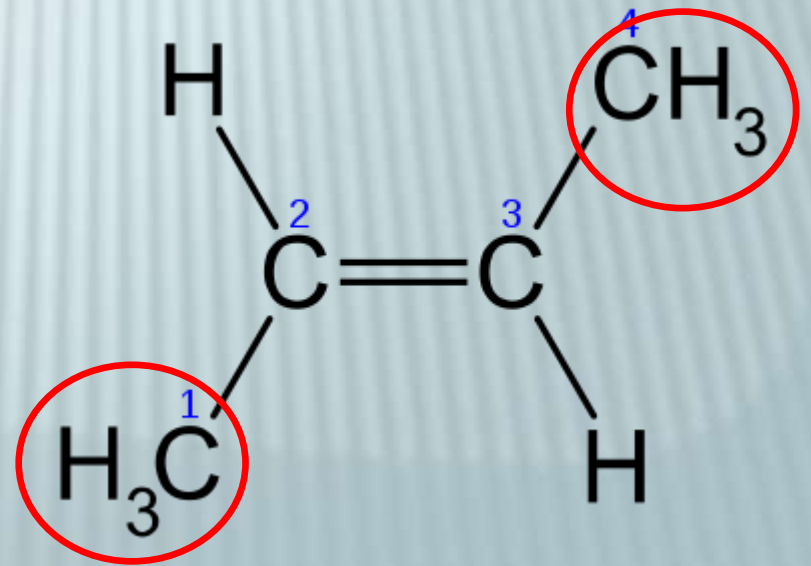
faux



Cet isomère est Z :

vrai

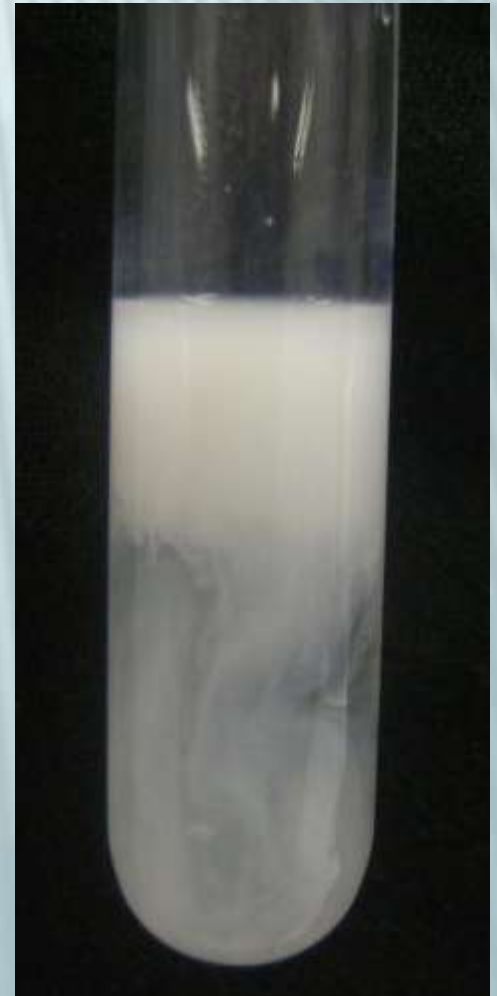
faux



Un précipité de chlorure d'argent noircit à la lumière. Ce noircissement est dû à une réaction photochimique.

vrai

faux



Un précipité de chlorure d'argent noircit à la lumière. Ce noircissement est dû à une réaction photochimique.

vrai

faux

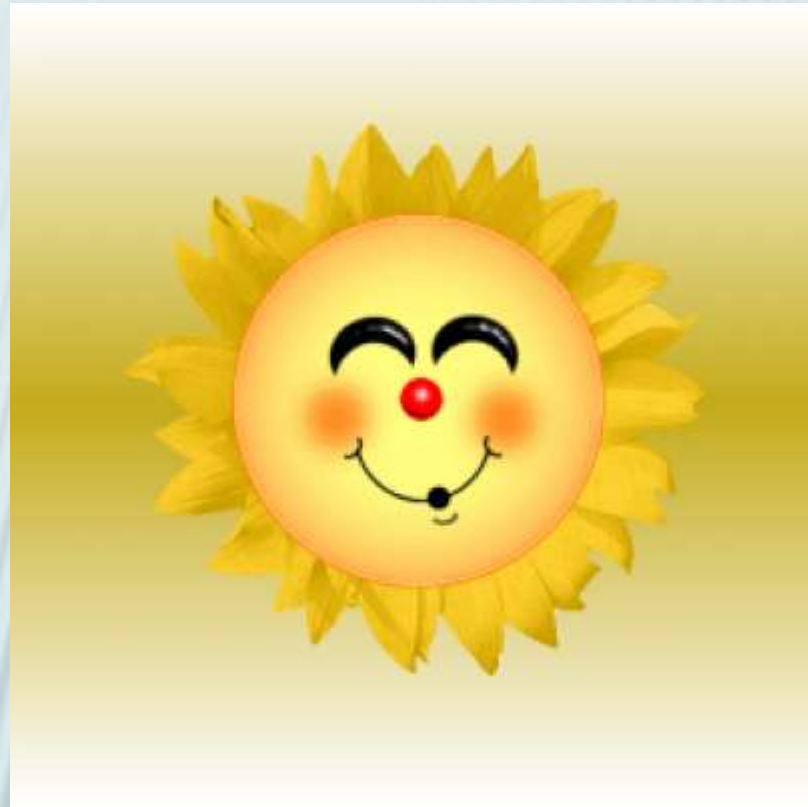


C'est l'heure du bilan !



Comptez vos réponses **justes** et notez cette valeur sur la dernière ligne, colonne « **Je sais** ».

Ces notions sont **acquises** et ne sont pas à retravailler.



Comptez vos réponses **inexactes**
et notez cette valeur sur la dernière
ligne, colonnes « **Je croyais**
savoir » et « **Je ne sais pas** ».

Ces notions sont à **retravailler**.



Attention !!!

DANGER

**Pour ne pas se laisser déborder
par les nouvelles connaissances**

Il faut s'y mettre dès ce soir !

Alors...

Au boulot !!!

