

Chapitre 10

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

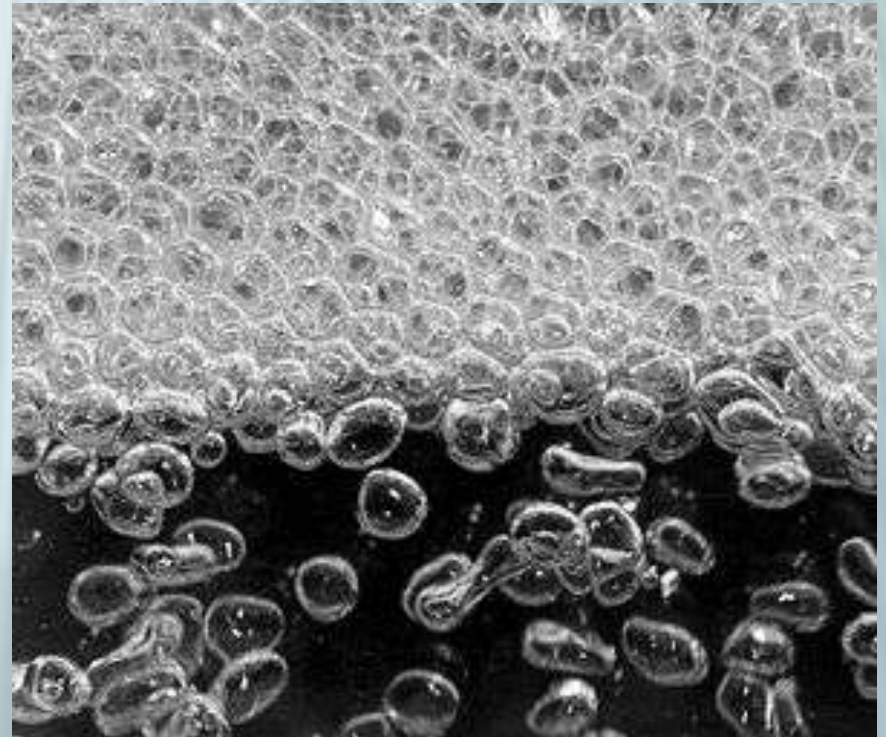
- **Je croyais savoir**

- **Je ne sais pas**

L'état gazeux est un état plus ordonné que l'état liquide.

vrai

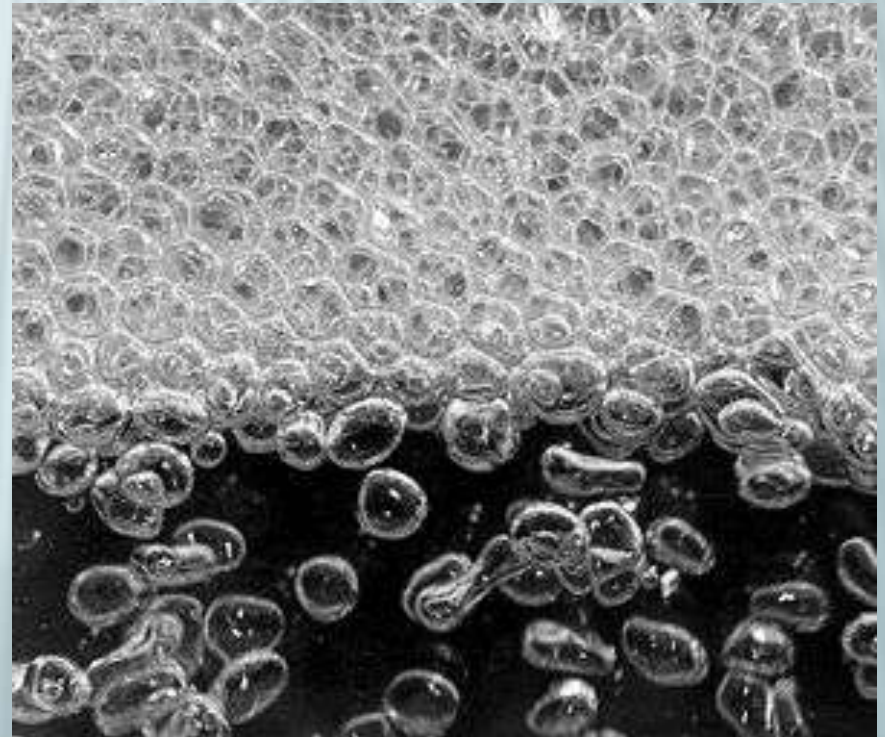
faux



L'état gazeux est un état plus ordonné que l'état liquide.

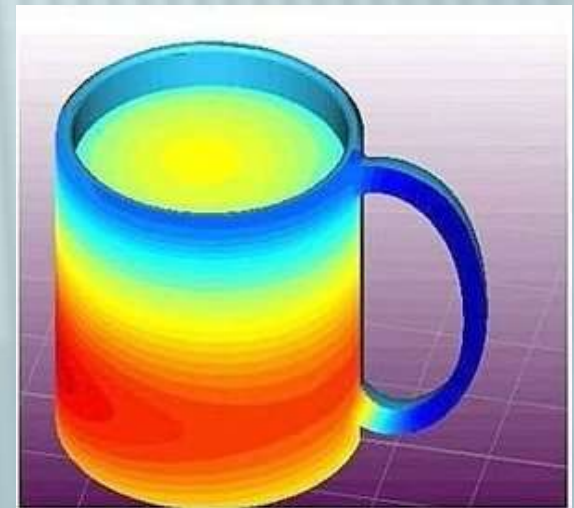
vrai

faux



Un transfert thermique peut se manifester par :

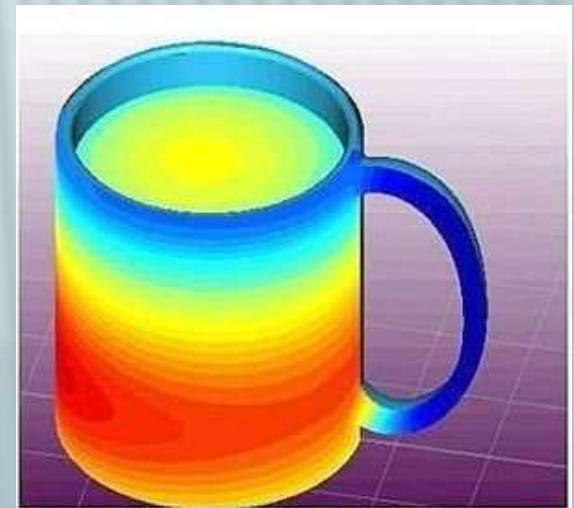
- un changement d'état
- une diminution de température
- une dissolution
- une augmentation de température



Un transfert thermique peut se manifester par :

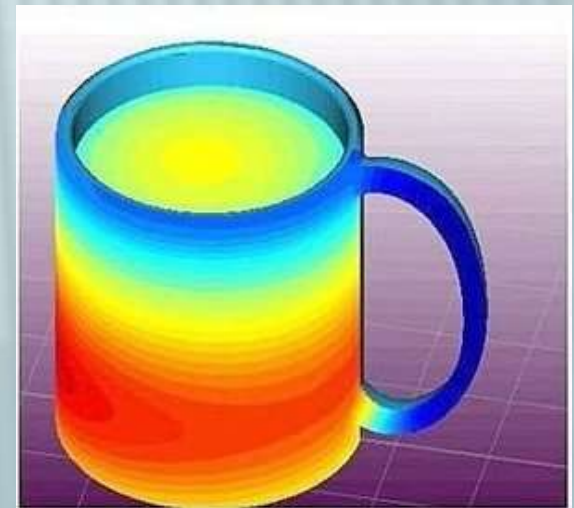
✘ un changement d'état

- une diminution de température
- une dissolution
- une augmentation de température



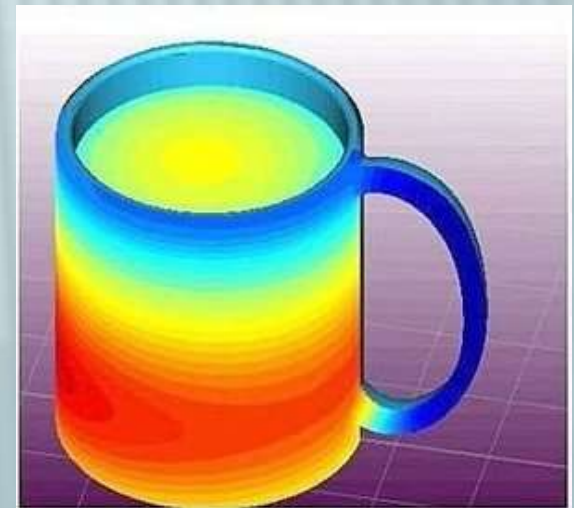
Un transfert thermique peut se manifester par :

- un changement d'état
- une diminution de température
- une dissolution
- une augmentation de température



Un transfert thermique peut se manifester par :

- un changement d'état
- une diminution de température
- une dissolution
- une augmentation de température



L'agitation des molécules augmente lors

- d'un changement d'état
- d'une diminution de température



L'agitation des molécules augmente lors

- d'un changement d'état
- d'une diminution de température



La pression influe sur la valeur d'une température de changement d'état.

vrai

faux



La pression influe sur la valeur d'une température de changement d'état.

vrai

faux



Une énergie de changement d'état à pour unité :

□ J

□ J.kg⁻¹

□ J.g⁻¹



Une énergie de changement d'état à pour
unité :

J

J.kg⁻¹

J.g⁻¹



Une énergie de changement d'état à pour
unité :

□ J

~~□~~ **J.kg⁻¹**

~~□~~ **J.g⁻¹**



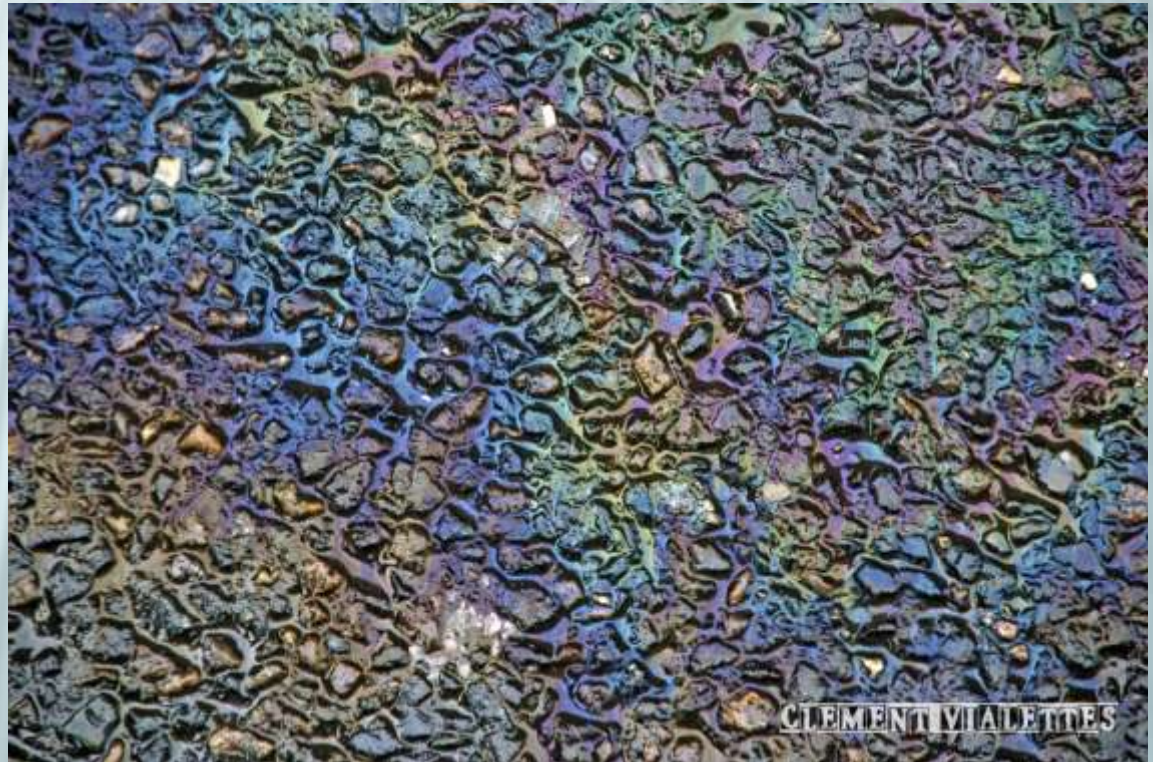
Un hydrocarbure contient des atomes

- de carbone
- d'oxygène
- d'hydrogène



Un hydrocarbure contient des atomes

- de carbone
- d'oxygène
- d'hydrogène

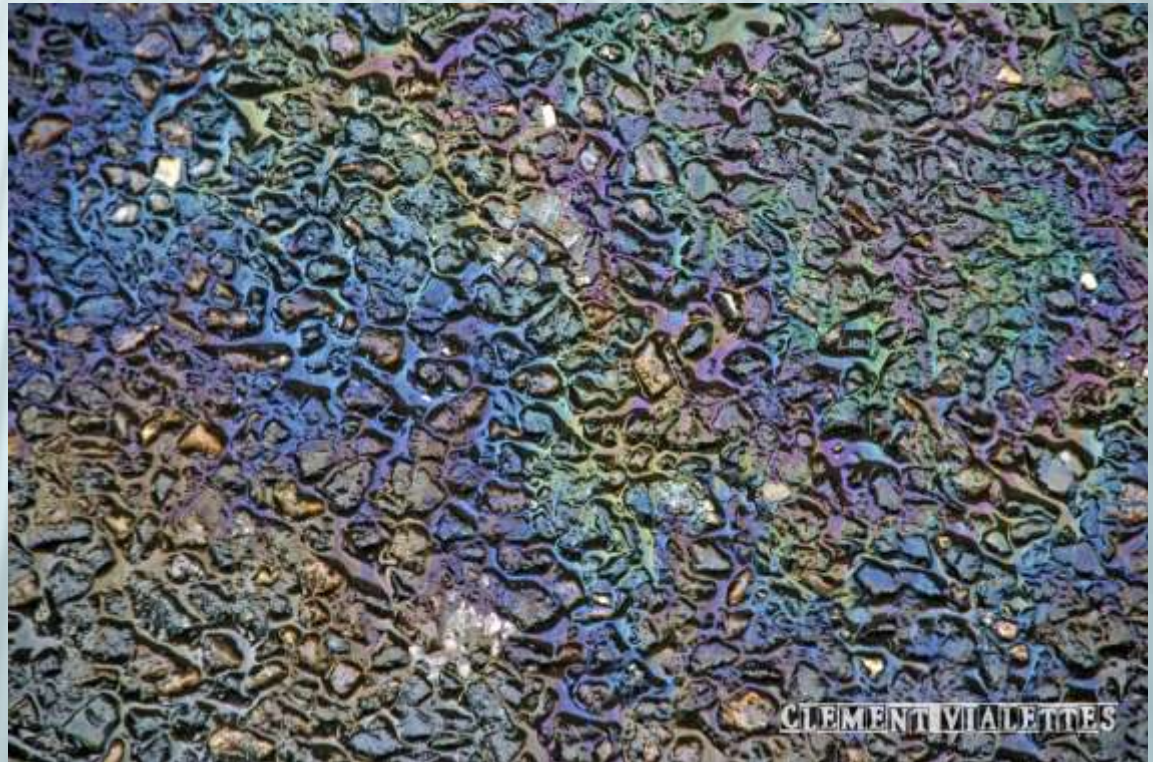


Un hydrocarbure contient des atomes

de carbone

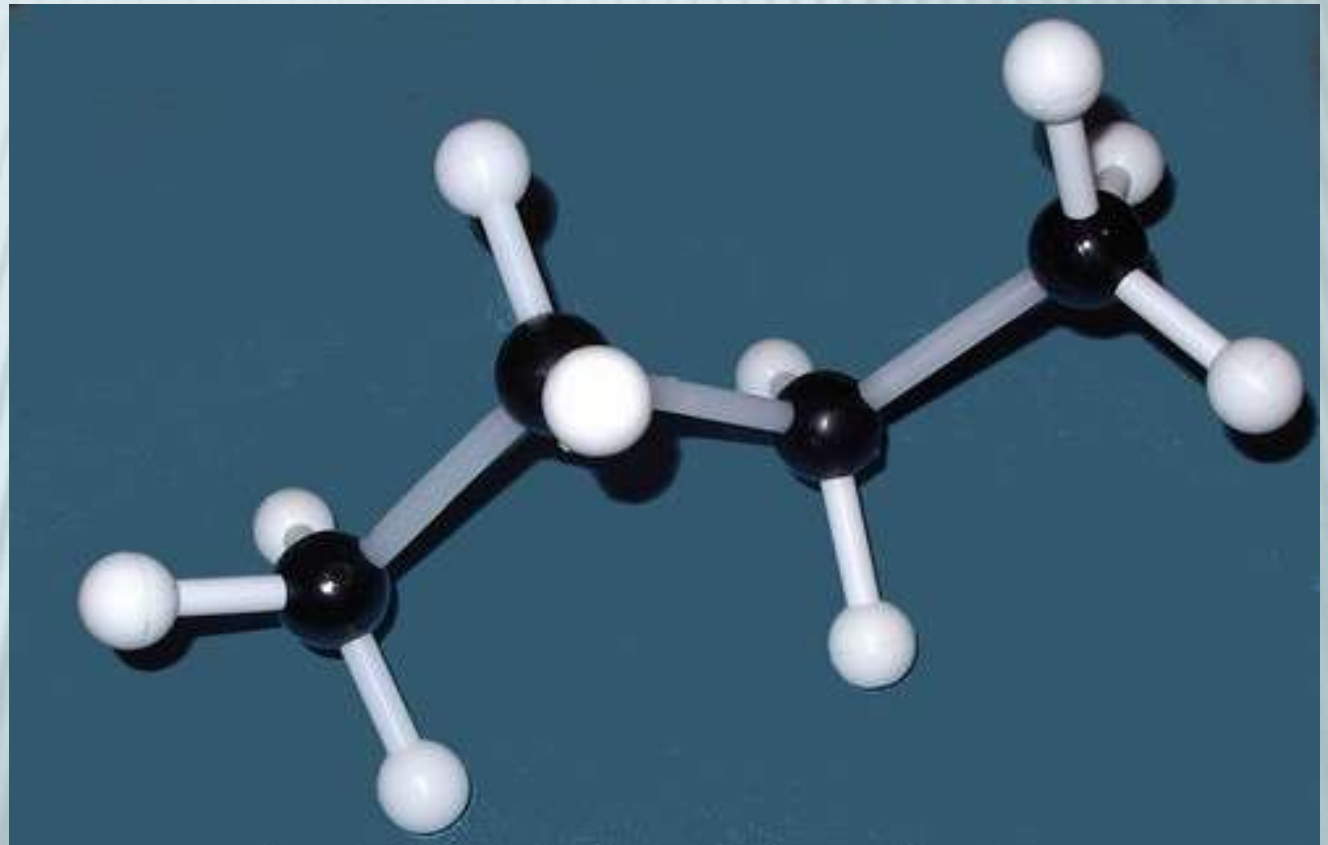
d'oxygène

d'hydrogène



Comme un alcane ne possède que des liaisons simples, il est dit

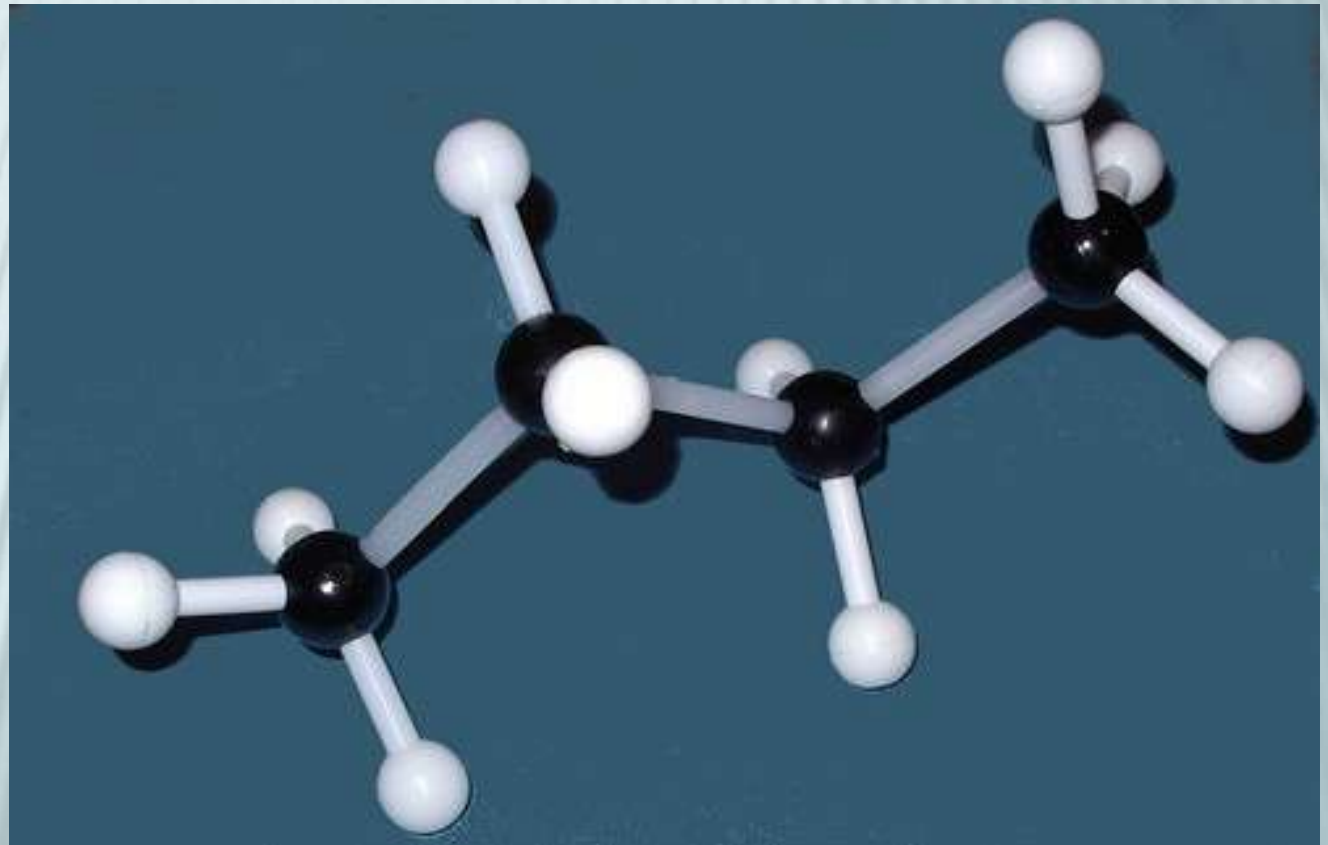
- saturé
- insaturé



Comme un alcane ne possède que des liaisons simples, il est dit

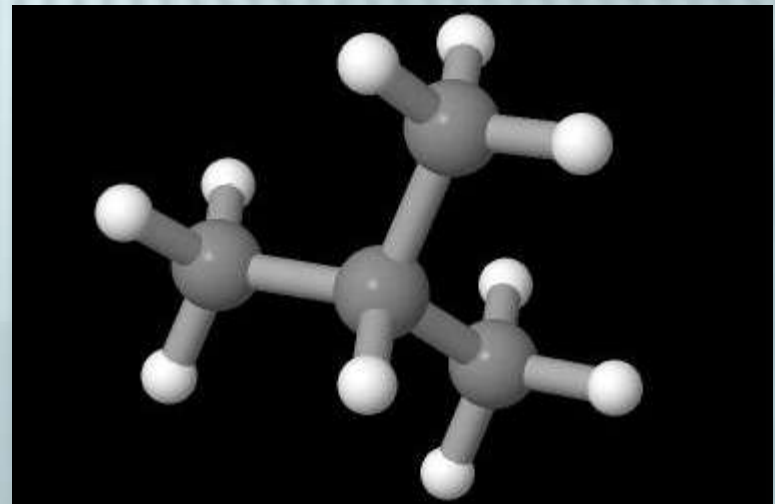
saturé

insaturé



Dans une chaîne ramifiée :

- les carbones en bout de chaîne sont reliés à un seul carbone
- les carbones de milieu de chaîne sont reliés à deux atomes de carbone
- un carbone de milieu de chaîne au moins est relié à 3 ou 4 atomes de carbone

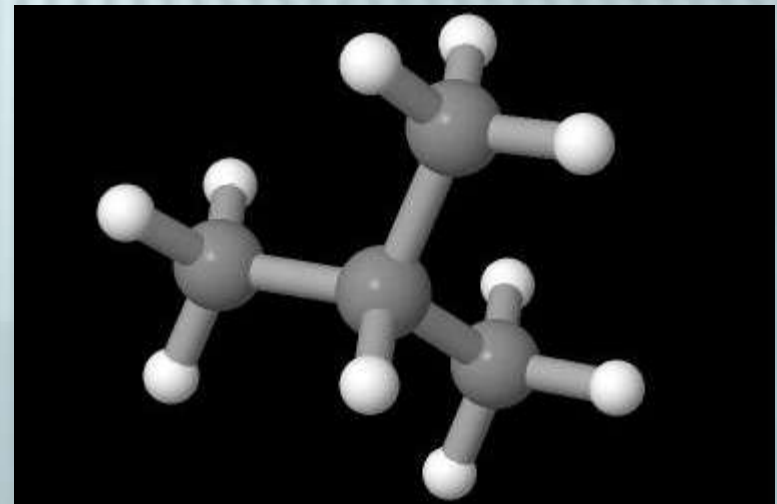


Dans une chaîne ramifiée :

x les carbones en bout de chaîne sont reliés à un seul carbone

□ les carbones de milieu de chaîne sont reliés à deux atomes de carbone

□ un carbone de milieu de chaîne au moins est relié à 3 ou 4 atomes de carbone

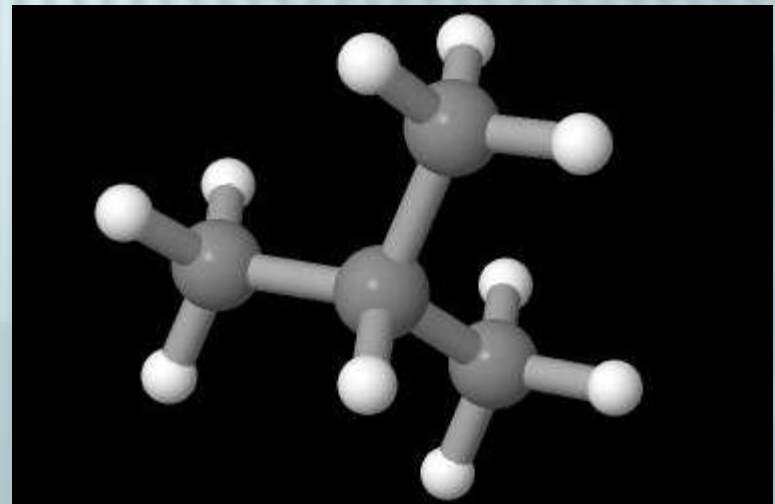


Dans une chaîne ramifiée :

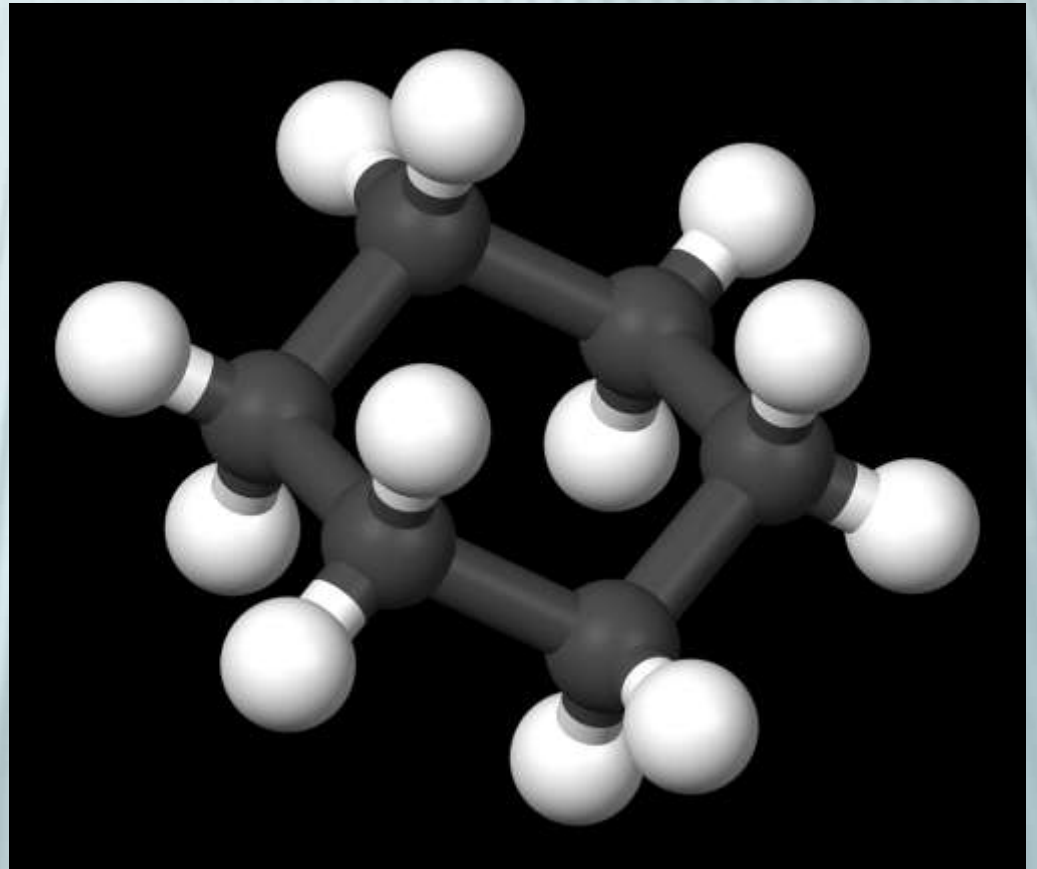
X les carbones en bout de chaîne sont reliés à un seul carbone

□ les carbones de milieu de chaîne sont reliés à deux atomes de carbone

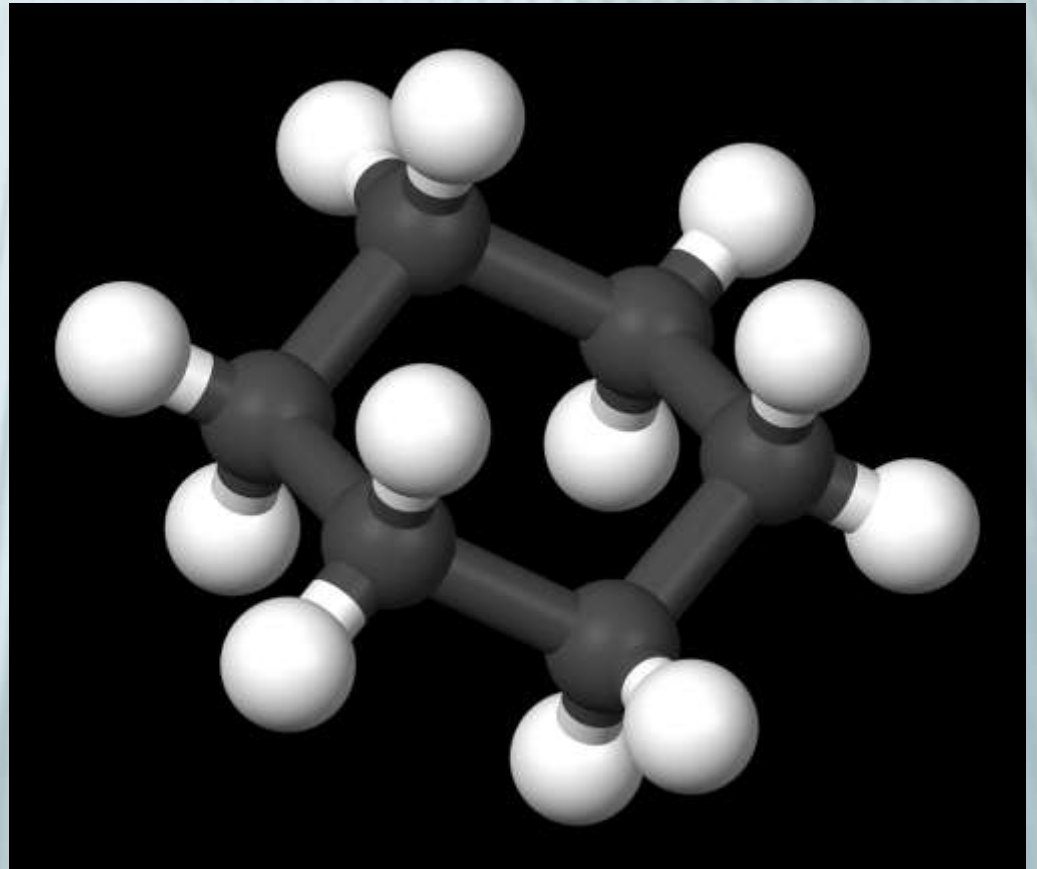
X un carbone de milieu de chaîne au moins est relié à 3 ou 4 atomes de carbone



La formule d'un alcane cyclique est :



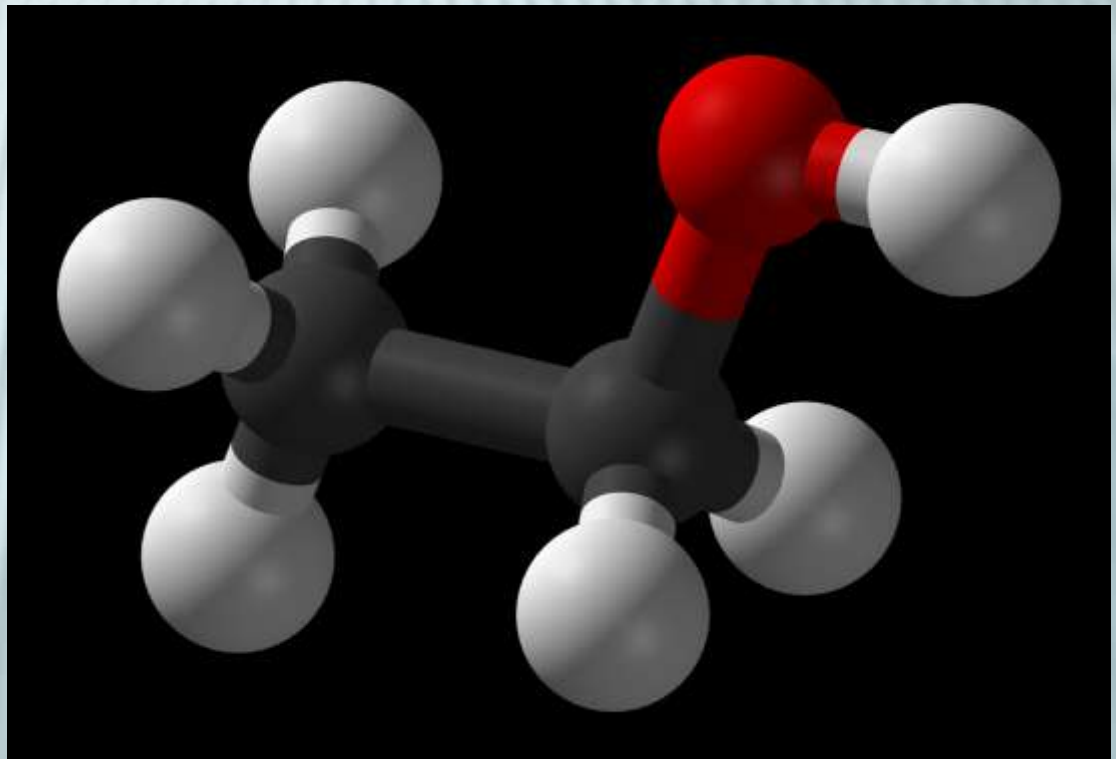
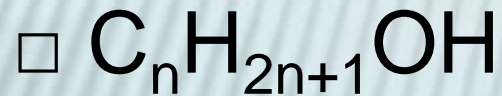
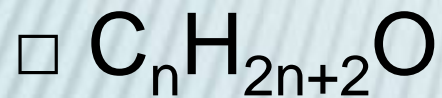
La formule d'un alcane cyclique est :



La formule des alcanes est :



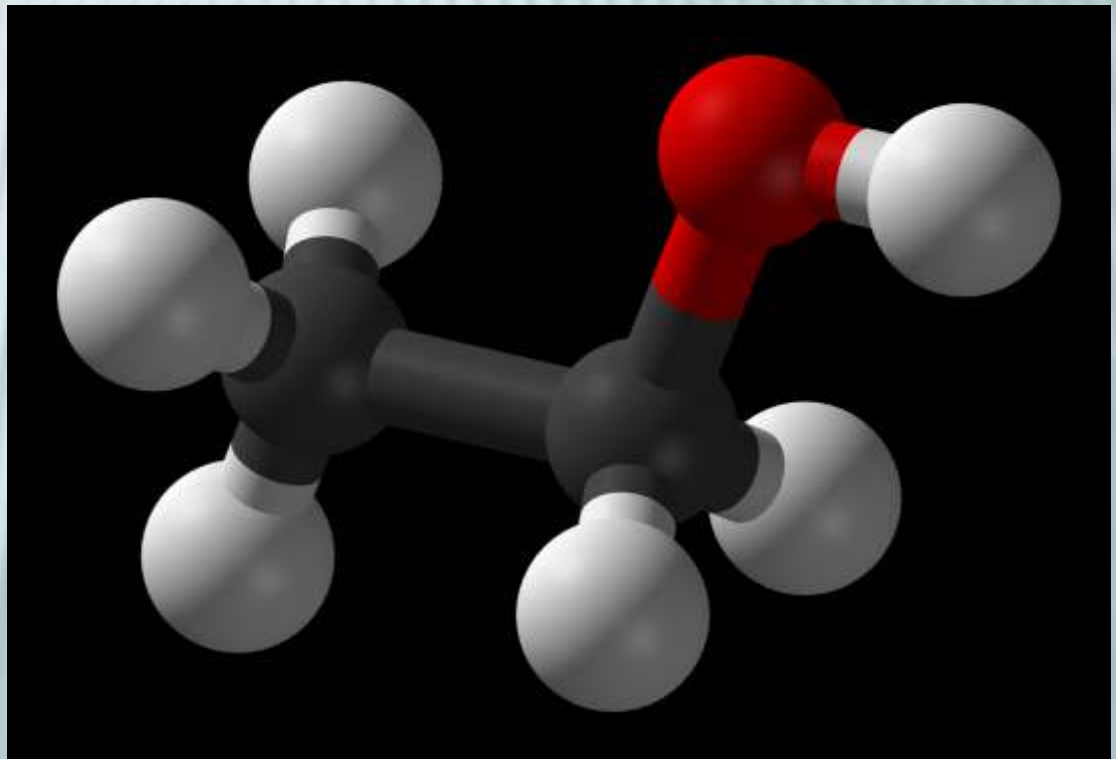
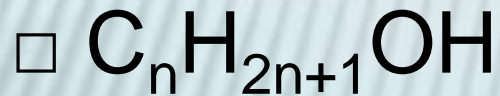
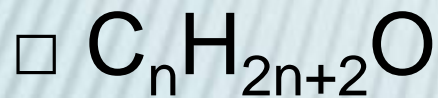
La formule des alcools peut s'écrire :



La formule des alcanes est :



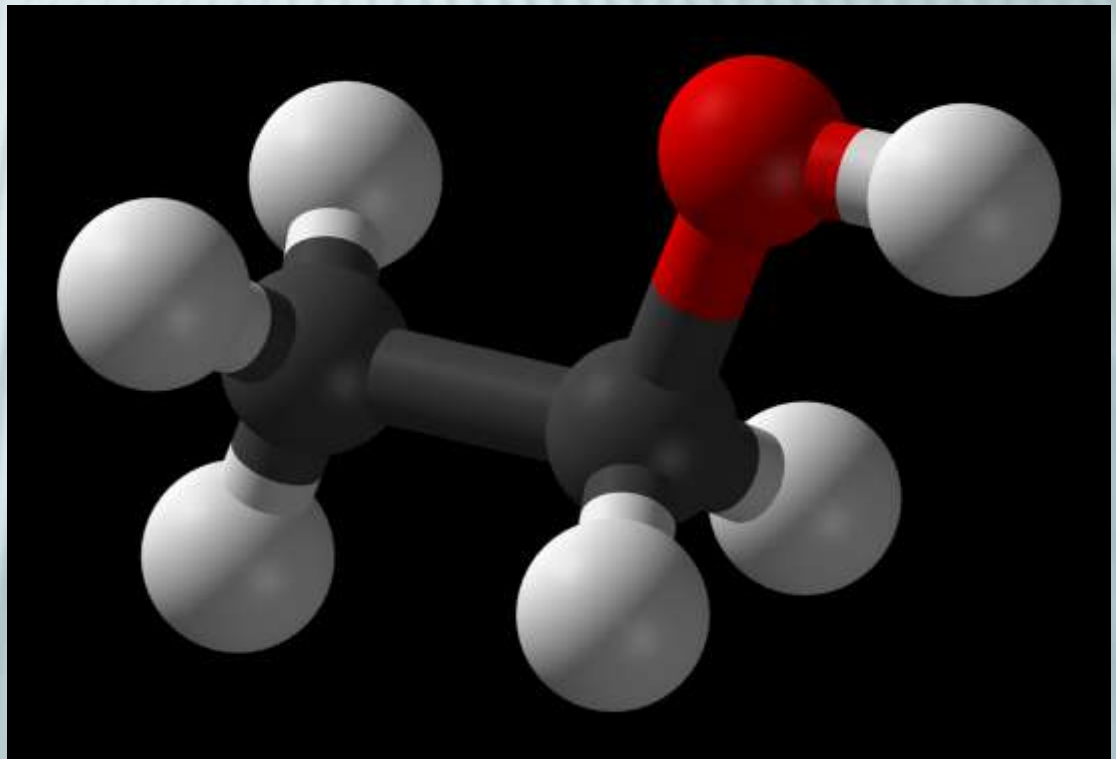
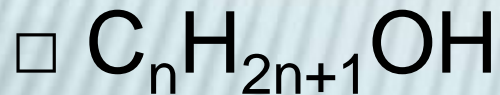
La formule des alcools peut s'écrire :



La formule des alcanes est :



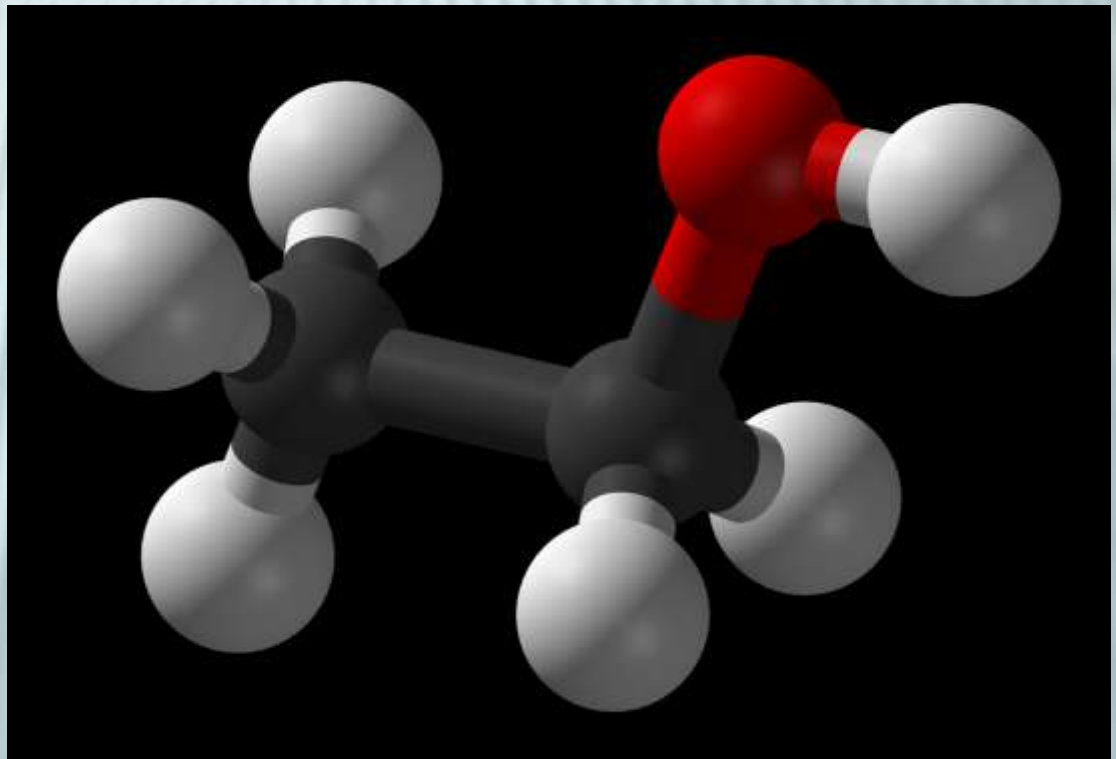
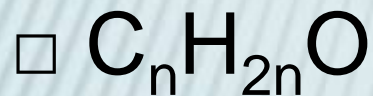
La formule des alcools peut s'écrire :



La formule des alcanes est :



La formule des alcools peut s'écrire :



La température de changement d'état augmente

- avec la longueur de la chaîne carbonée
- la présence d'un groupe hydroxyle
- la présence de ramifications



La température de changement d'état
augmente

x avec la longueur de la chaîne carbonée

- la présence d'un groupe hydroxyle
- la présence de ramifications



La température de changement d'état augmente

- ✘ avec la longueur de la chaîne carbonée
- ✘ la présence d'un groupe hydroxyle
- la présence de ramifications



La miscibilité des alcools dans l'eau augmente avec la longueur de la chaîne carbonée.

- vrai
- faux



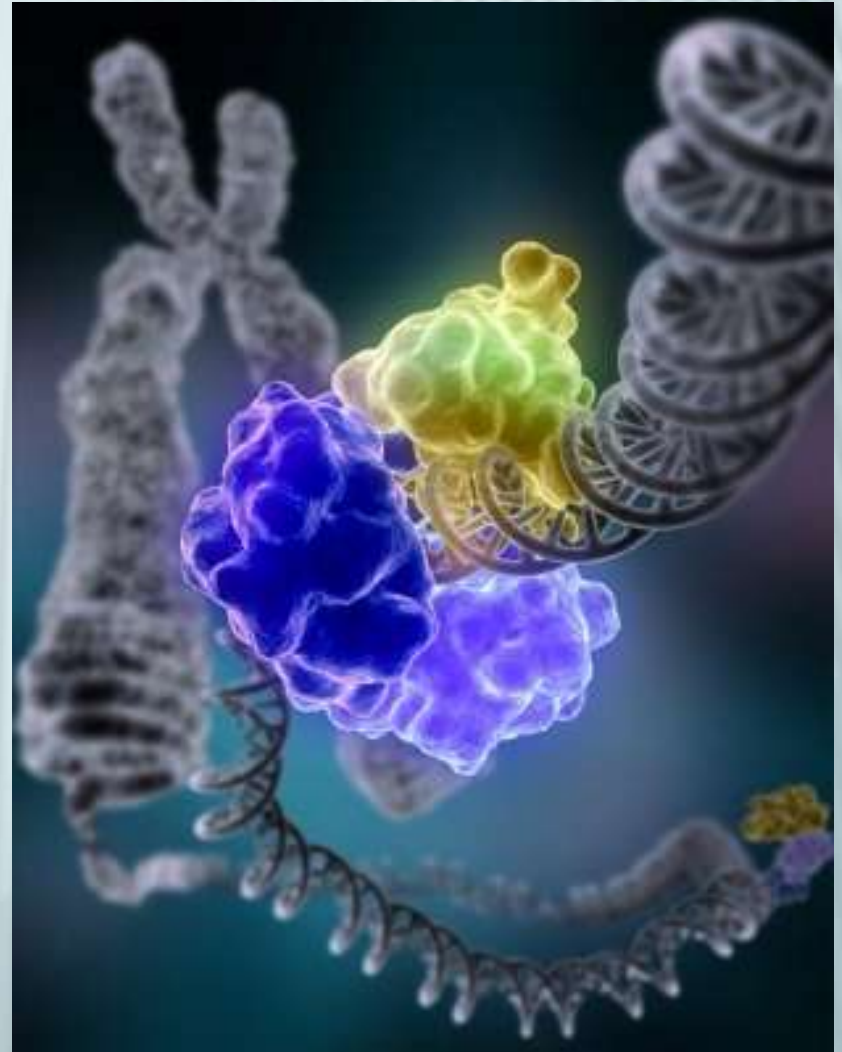
La miscibilité des alcools dans l'eau augmente avec la longueur de la chaîne carbonée.

- vrai
- faux



Une réaction endothermique libère de l'énergie.

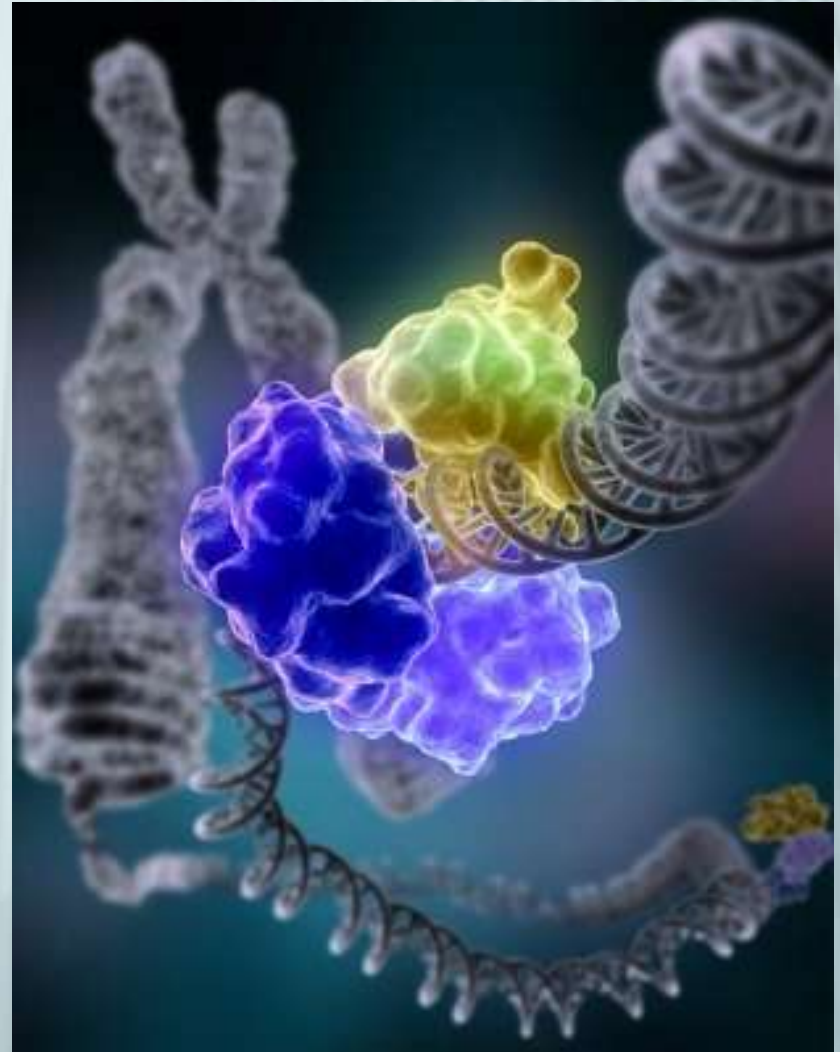
- vrai
- faux



Une réaction endothermique libère de l'énergie.

vrai

faux



Une énergie de réaction s'exprime en :

- J
- J.mol⁻¹
- J.g⁻¹



Une énergie de réaction s'exprime en :

- J
- J.mol⁻¹**
- J.g⁻¹

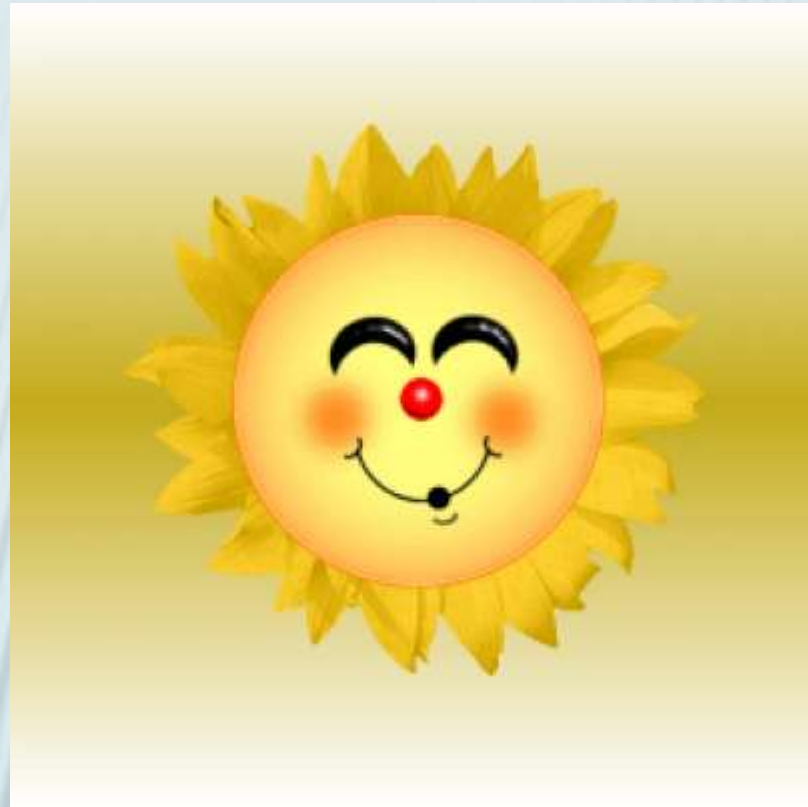


C'est l'heure du bilan !



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 !!!

