

Chapitre 5

Évaluation formative



Sur votre feuille :

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

Je sais

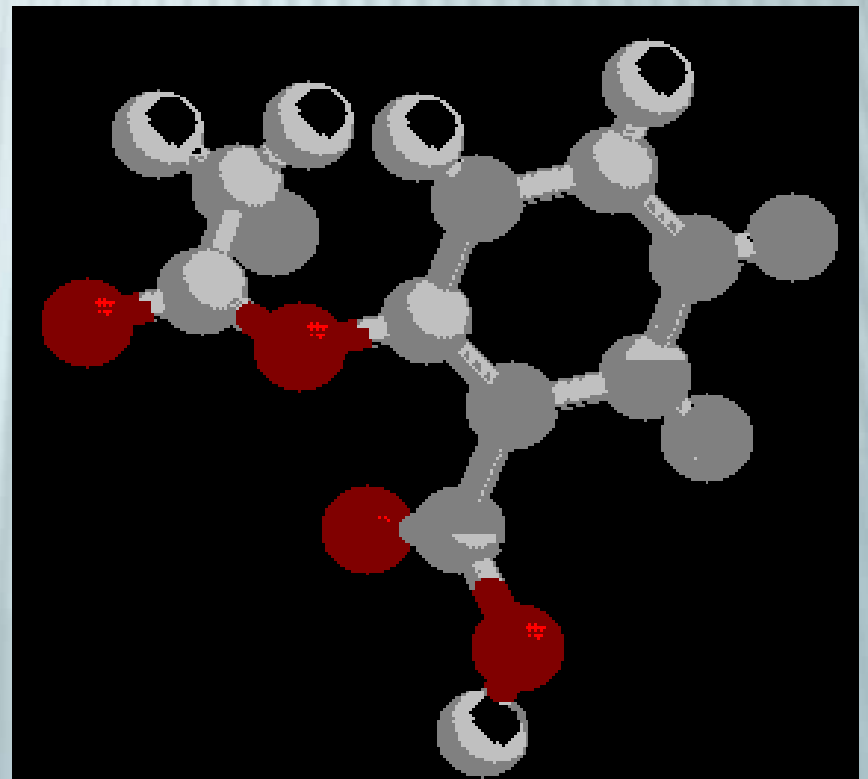
-Si votre réponse est **fausse**,
cochez l'une ou l'autre des cases

- **Je croyais savoir**

- **Je ne sais pas**

Les molécules en chimie organique contiennent obligatoirement les atomes de :

- H
- O
- C
- N



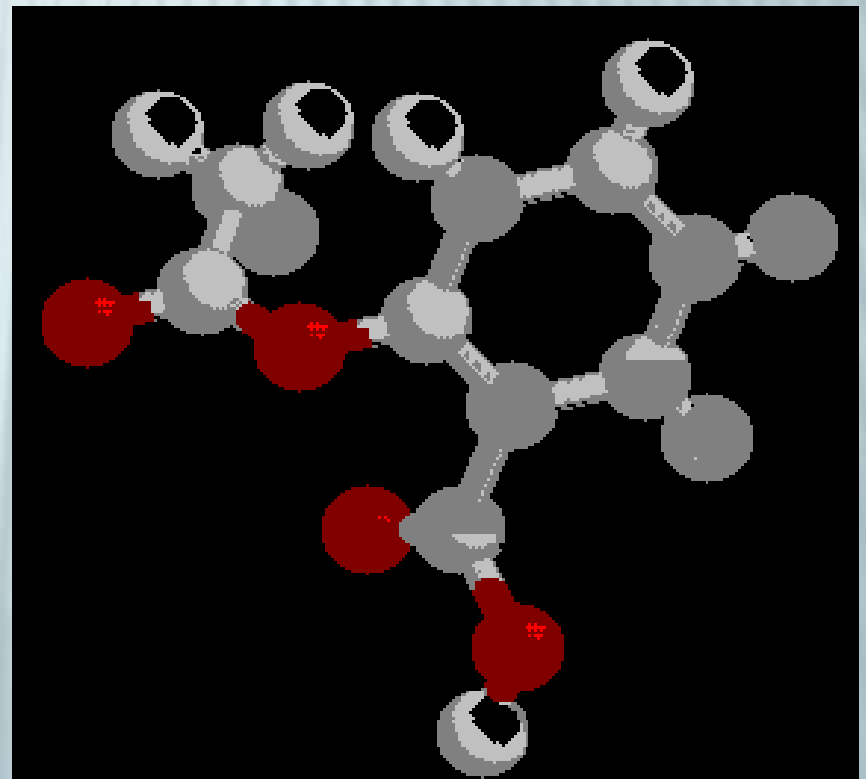
Les molécules en chimie organique contiennent obligatoirement les atomes de :

H

O

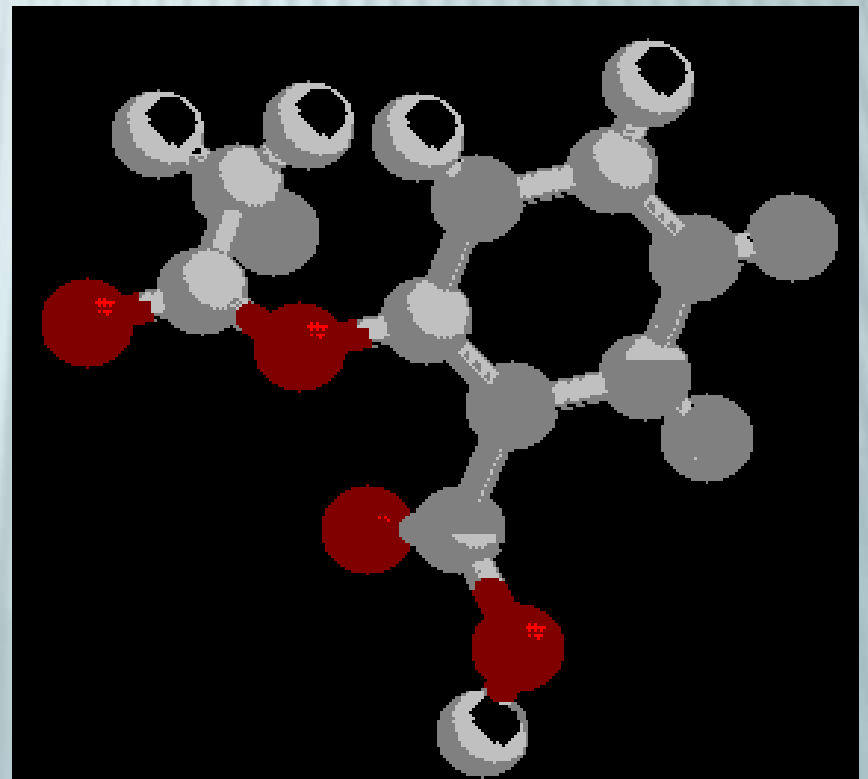
C

N



Les molécules en chimie organique contiennent obligatoirement les atomes de :

- H
- O
- C
- N



Toutes les molécules contenant des liaisons conjuguées sont colorées.

- vrai
- faux



Toutes les molécules contenant des liaisons conjuguées sont colorées.

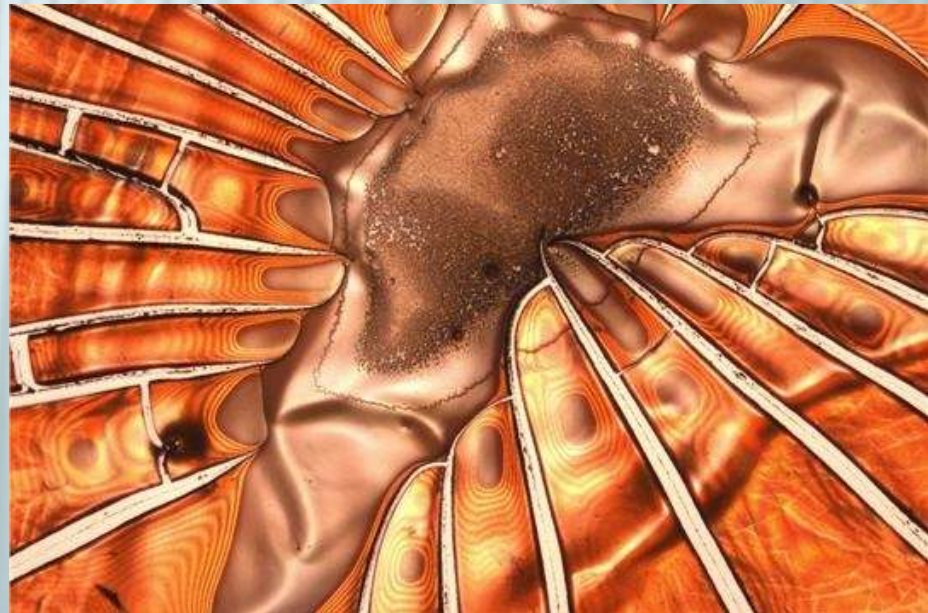
vrai

faux



Certains facteurs peuvent avoir une influence sur la couleur d'une molécule :

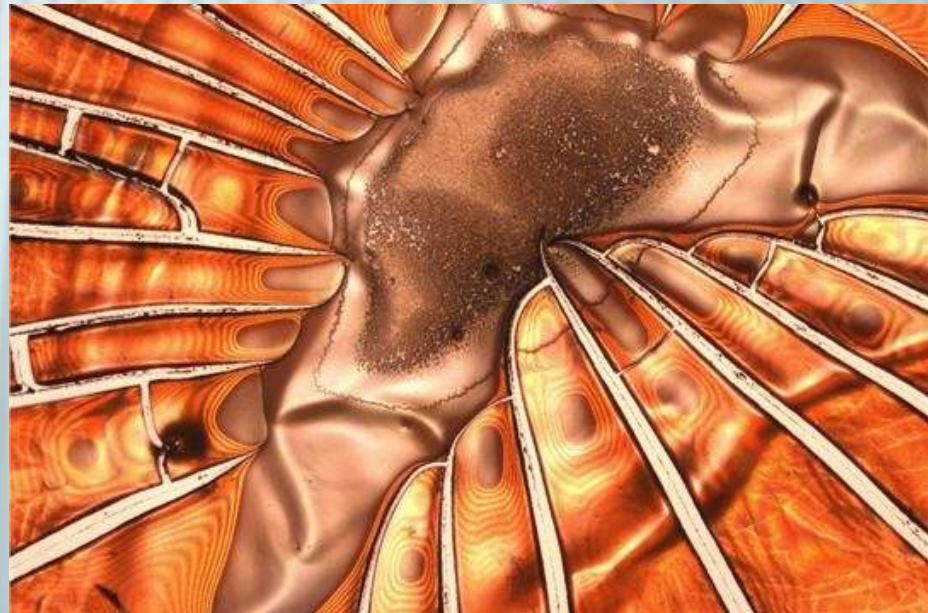
- la présence d'atomes ou de groupes d'atomes tels que $-Cl$, $-OH$, $-O-CH_3$
- le nombre de liaisons conjuguées
- le pH
- le solvant



Certains facteurs peuvent avoir une influence sur la couleur d'une molécule :

x la présence d'atomes ou de groupes d'atomes tels que -Cl, -OH, -O-CH₃

- le nombre de liaisons conjuguées
- le pH
- le solvant



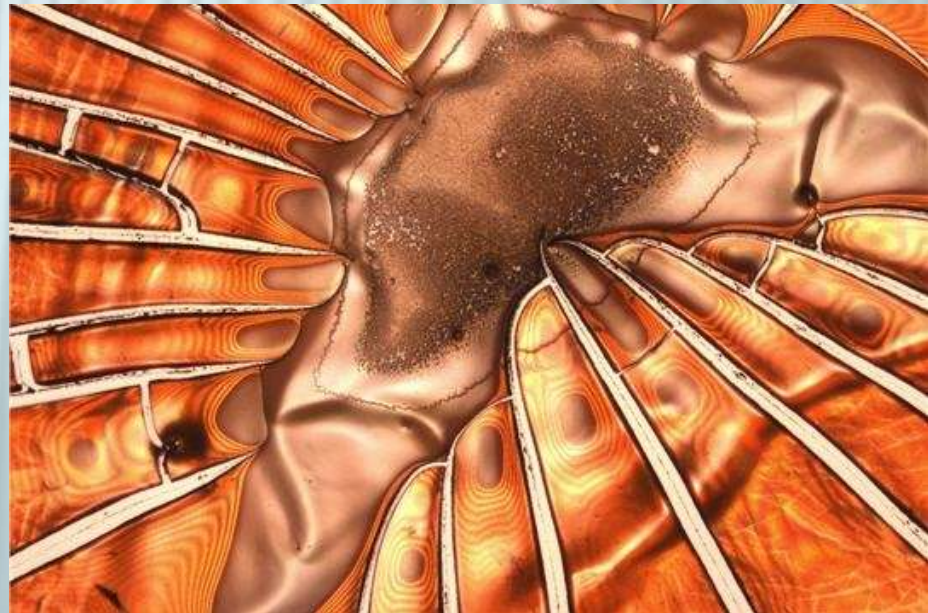
Certains facteurs peuvent avoir une influence sur la couleur d'une molécule :

✗ la présence d'atomes ou de groupes d'atomes tels que $-Cl$, $-OH$, $-O-CH_3$

✗ le nombre de liaisons conjuguées

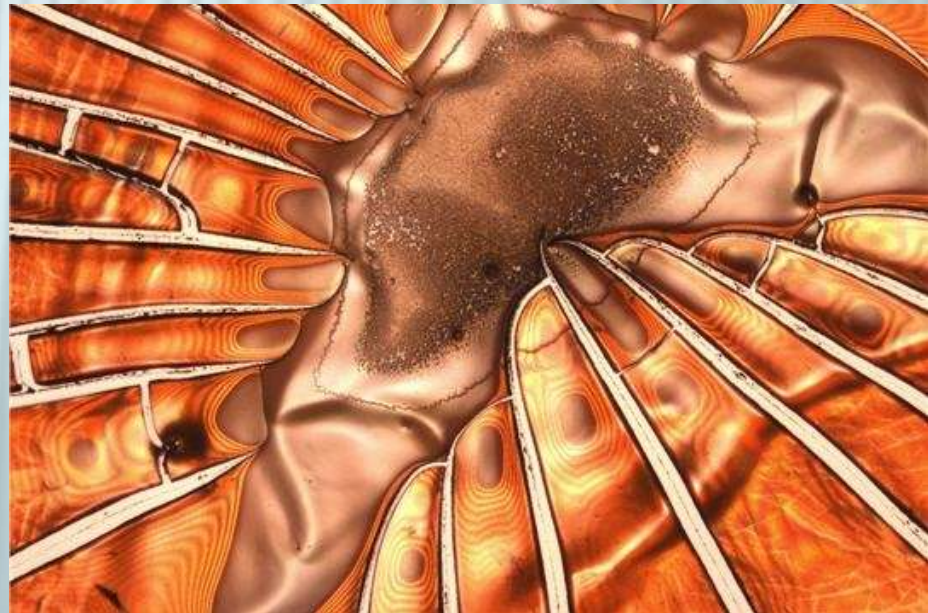
le pH

le solvant



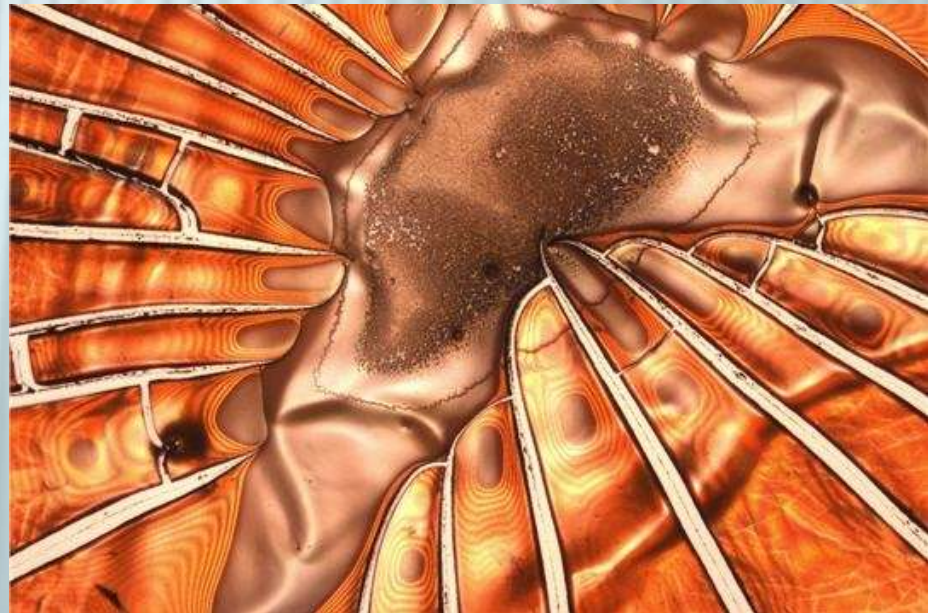
Certains facteurs peuvent avoir une influence sur la couleur d'une molécule :

- ✗ la présence d'atomes ou de groupes d'atomes tels que $-\text{Cl}$, $-\text{OH}$, $-\text{O}-\text{CH}_3$
- ✗ le nombre de liaisons conjuguées
- ✗ le pH
- le solvant



Certains facteurs peuvent avoir une influence sur la couleur d'une molécule :

- ✘ la présence d'atomes ou de groupes d'atomes tels que $-\text{Cl}$, $-\text{OH}$, $-\text{O}-\text{CH}_3$
- ✘ le nombre de liaisons conjuguées
- ✘ le pH
- ✘ le solvant

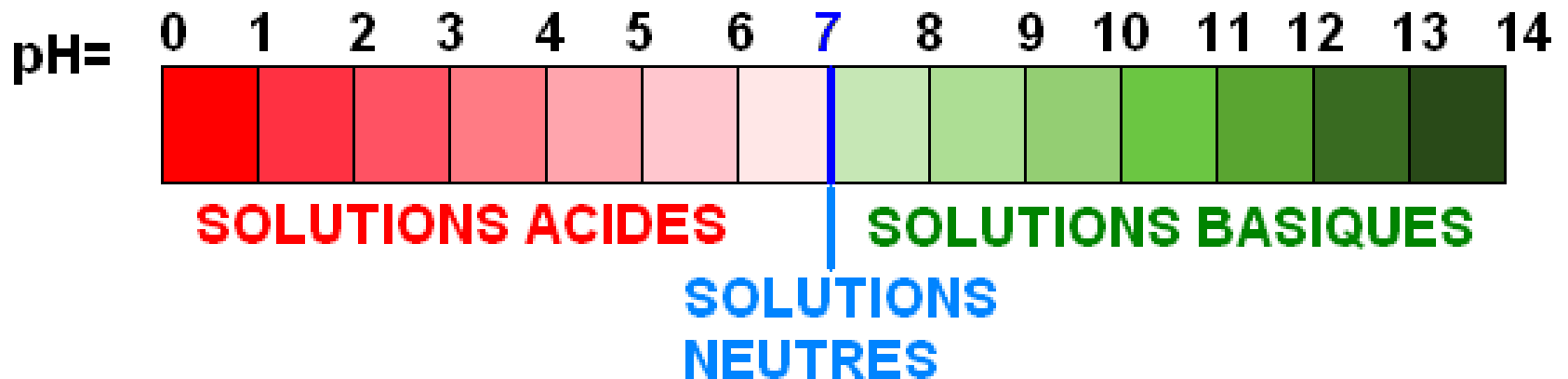


Le pH d'une solution acide est :

= 7

< 7

> 7

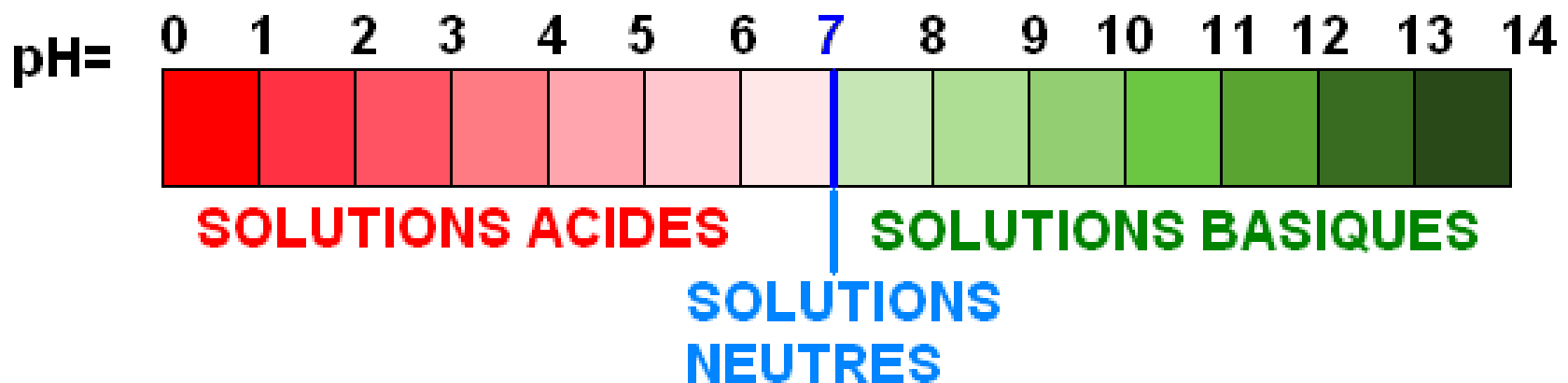


Le pH d'une solution acide est :

= 7

< 7

> 7



Le pH d'une solution neutre est :

- = 7
- < 7
- > 7



Le pH d'une solution neutre est :

= 7

< 7

> 7



Le pH d'une solution basique est :

= 7

< 7

> 7



Le pH d'une solution basique est :

= 7

< 7

> 7



Un indicateur coloré pH est caractérisé par le fait qu' :

- il conserve la même couleur quel que soit le pH
- il change de couleur selon le pH



Un indicateur coloré pH est caractérisé par le fait qu' :

□ il conserve la même couleur quel que soit le pH

✗ il change de couleur selon le pH



La liaison entre deux atomes ou liaison de covalence forme un :

- doublet liant
- doublet non liant



La liaison entre deux atomes ou liaison de covalence forme un :

doublet liant

doublet non liant



Un doublet non liant est formé par deux électrons

- appartenant à deux atomes différents
- appartenant à un même atome



Un doublet non liant est formé par deux électrons

- appartenant à deux atomes différents
- X appartenant à un même atome**



Un doublet liant est formé par deux électrons

- appartenant à deux atomes différents
- appartenant à un même atome



Un doublet liant est formé par deux électrons

- ✘ appartenant à deux atomes différents
- appartenant à un même atome



Un doublet liant est représenté par un tiret

- entre deux atomes
- au-dessus ou à côté d'un atome



Un doublet liant est représenté par un tiret

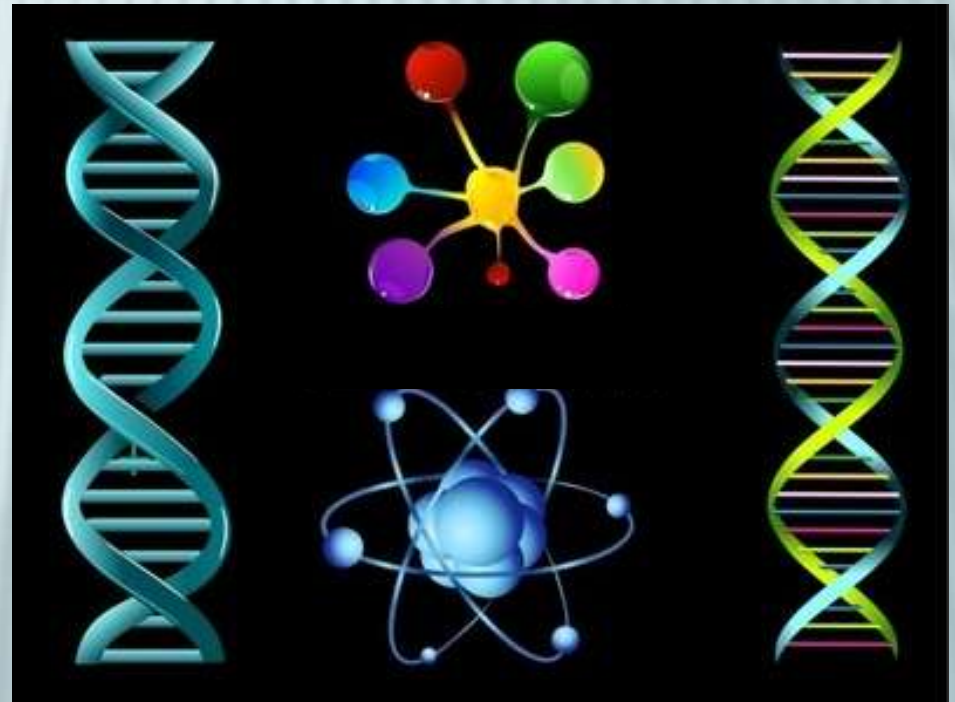
x entre deux atomes

□ au-dessus ou à côté d'un atome



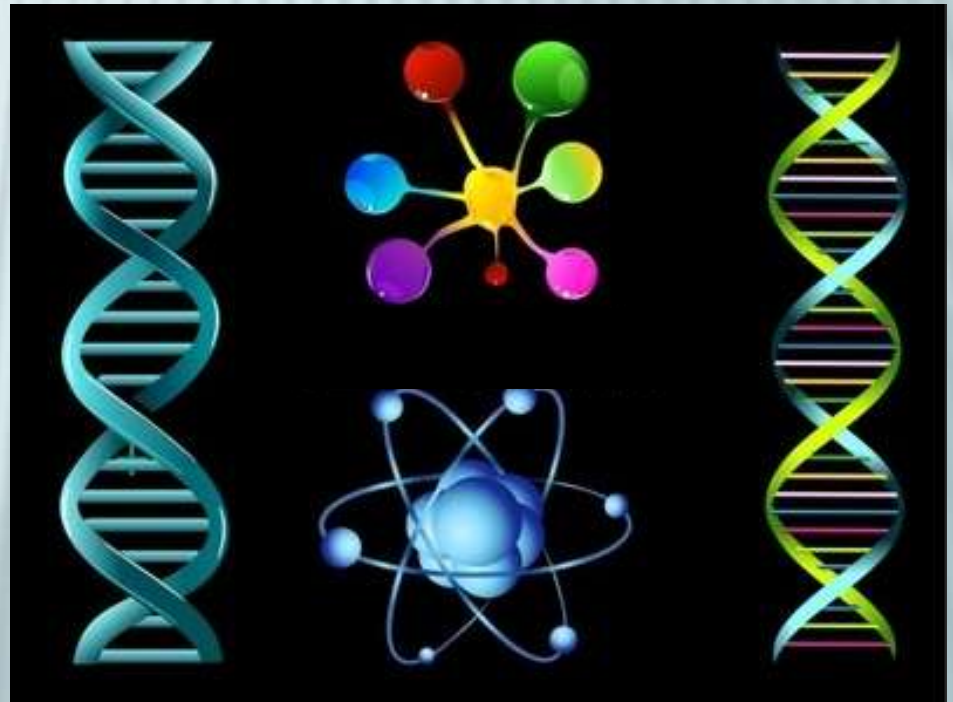
Un doublet non liant est représenté par un tiret

- entre deux atomes
- au-dessus ou à côté d'un atome



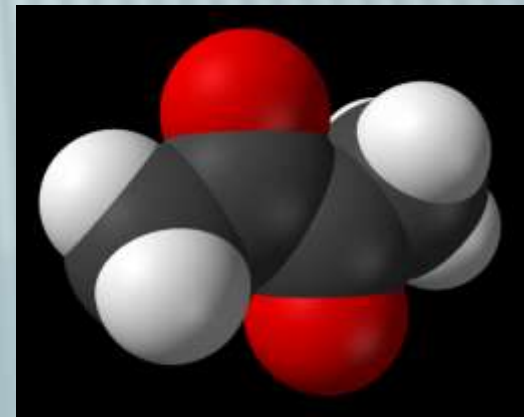
Un doublet non liant est représenté par un tiret

- entre deux atomes
- ✗ **au-dessus ou à côté d'un atome**



Quand un atome respecte les règles du duet ou de l'octet, pour compter le nombre d'électrons qui l'entourent, il faut compter :

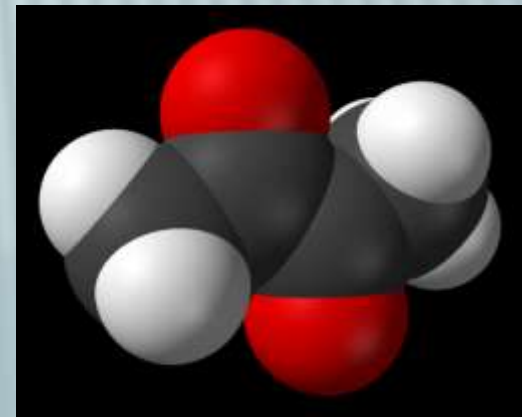
- uniquement les électrons de l'atome
- uniquement les électrons de l'atome avec lequel il est associé
- les électrons des deux atomes



Quand un atome respecte les règles du duet ou de l'octet, pour compter le nombre d'électrons qui l'entourent, il faut compter :

- uniquement les électrons de l'atome
- uniquement les électrons de l'atome avec lequel il est associé

x les électrons des deux atomes

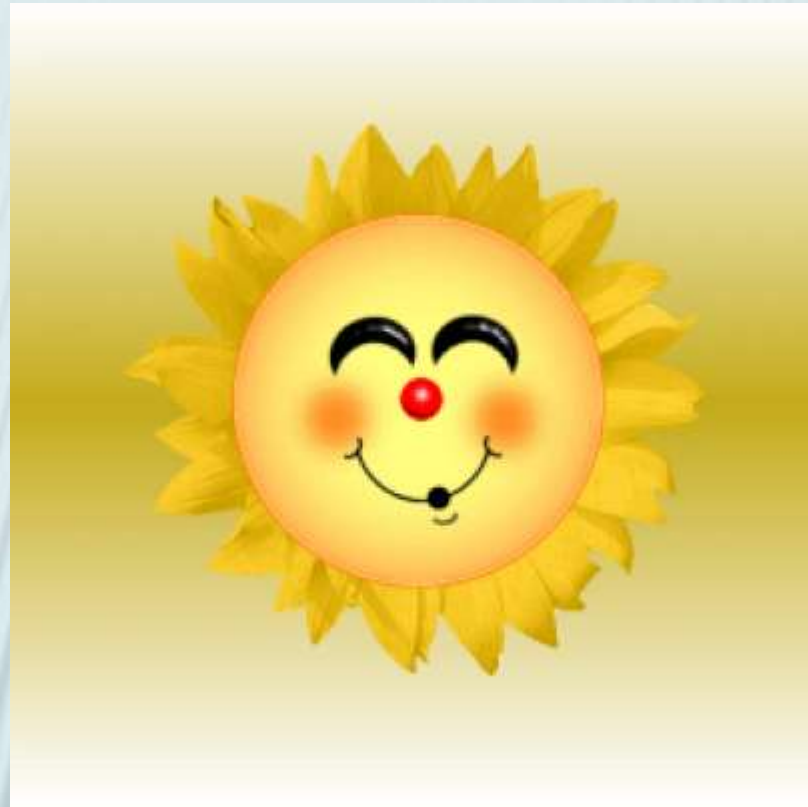


C'est l'heure du bilan !



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 !!!

