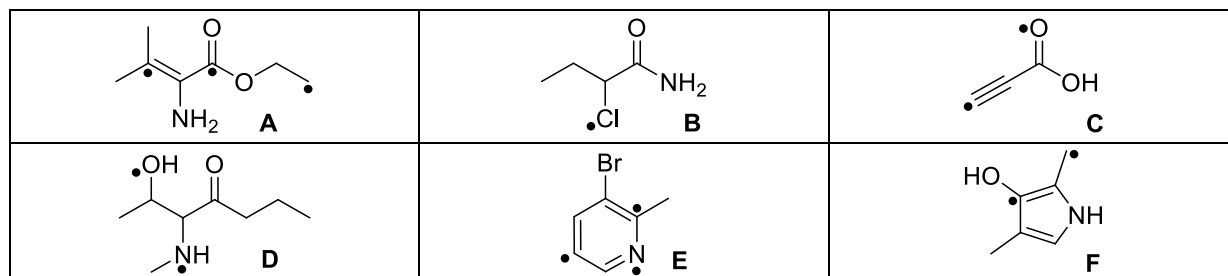


*Structure de la matière, fonctions chimiques et isométrie*

Partie 1 : Structure de la matière

1. Pour l'ensemble des molécules suivantes, déterminer :



- la formule brute :

**A** :  $C_7H_{13}NO_2$  ; **B** :  $C_4H_8ClNO$  ; **C** :  $C_3H_2O_2$

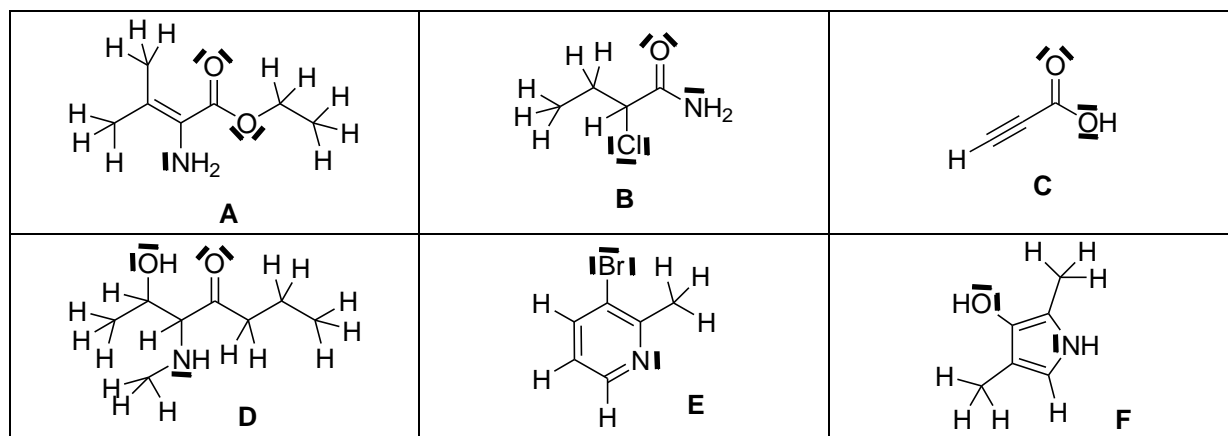
**D** :  $C_8H_{17}NO_2$  ; **E** :  $C_6H_6BrN$  ; **F** :  $C_6H_9NO$

- le nombre d'insaturations :

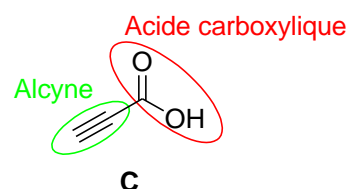
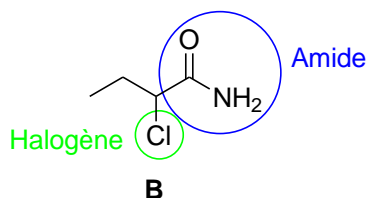
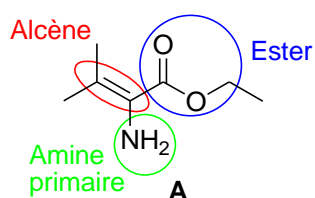
**A** :  $\frac{[(2 \times 7) + 2] - 13 + 1}{2} = 2$  ; **B** :  $\frac{[(2 \times 4) + 2] - 9 + 1}{2} = 1$  ; **C** :  $\frac{[(2 \times 3) + 2] - 2}{2} = 3$

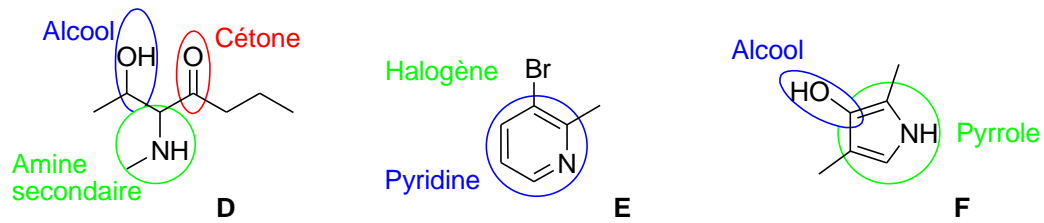
**D** :  $\frac{[(2 \times 8) + 2] - 17 + 1}{2} = 1$  ; **E** :  $\frac{[(2 \times 6) + 2] - 7 + 1}{2} = 4$  ; **F** :  $\frac{[(2 \times 6) + 2] - 9 + 1}{2} = 3$

- la structure de Lewis

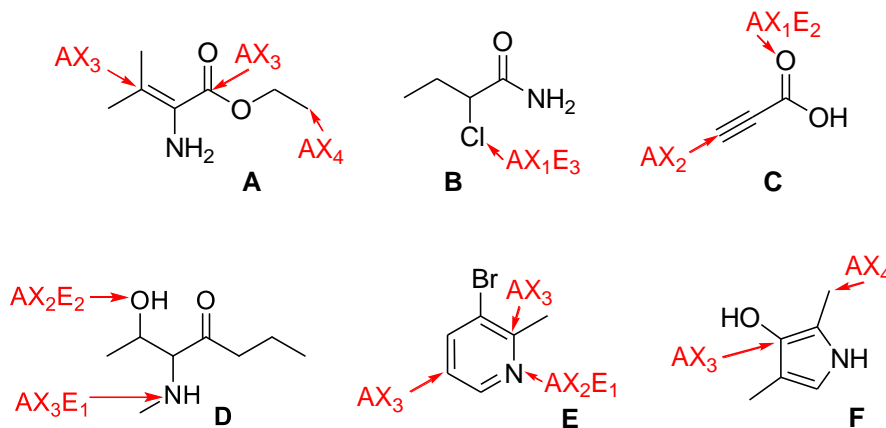


- les fonctions chimiques présentes

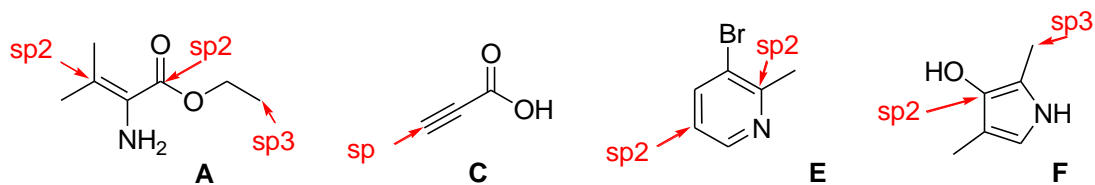




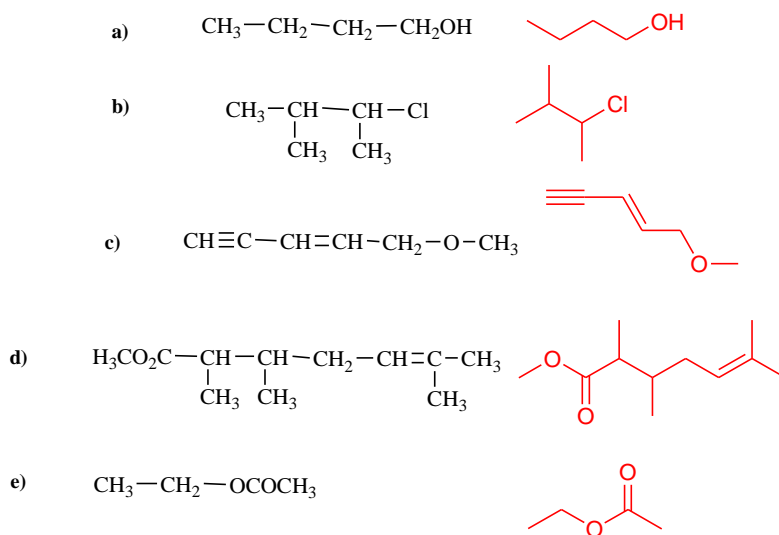
- le modèle VSEPR des atomes marqués d'un point



- l'hybridation des atomes de carbone marqués d'un point

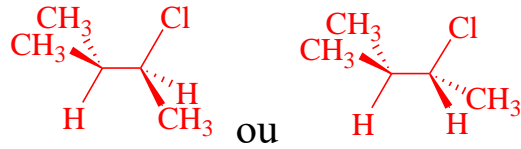


2. Ecrire les représentations schématiques simplifiées (topologiques) pour chacun des composés suivants.

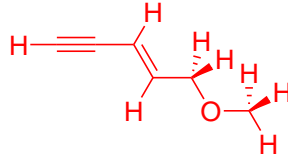


3. Dessiner les molécules b) et c) de l'exercice précédent en représentation de Cram.  
4.

b)

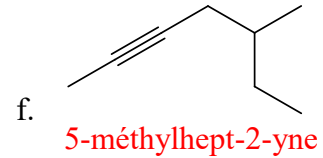
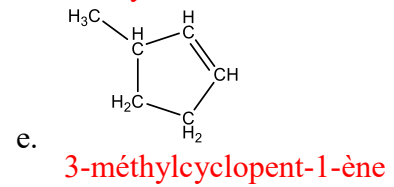
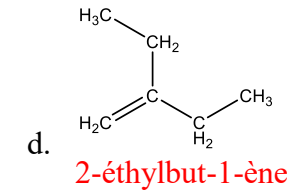
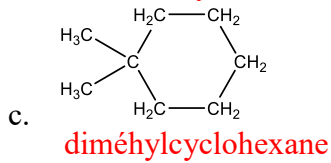
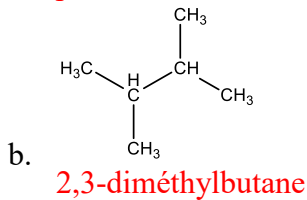
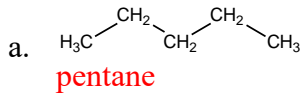


c)

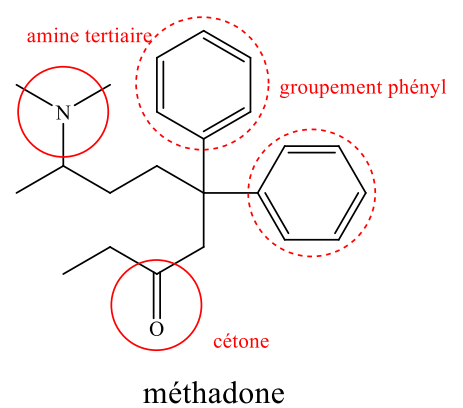
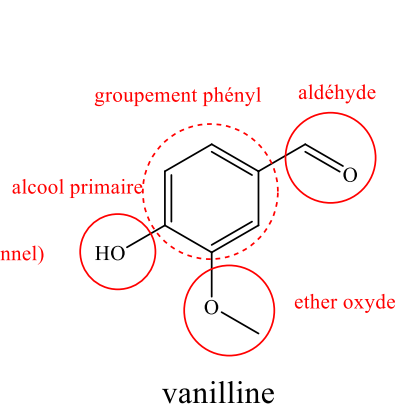
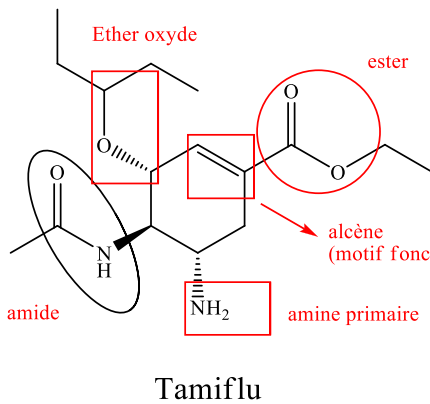


**Partie 2 : Nomenclature et fonctions chimiques**

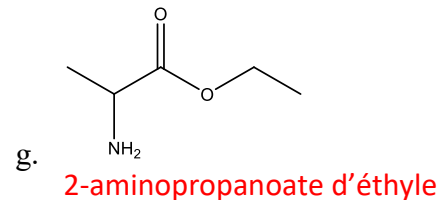
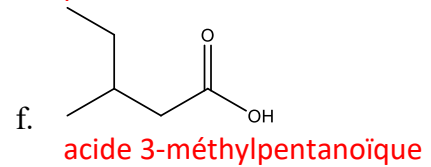
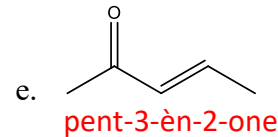
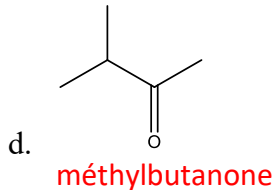
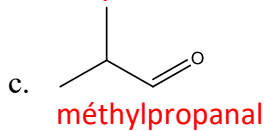
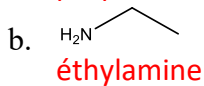
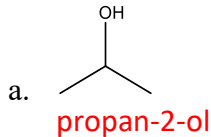
5. Nommer les composés suivants :



6. Pour chacun des composés suivants, donner la formule brute, préciser le nombre d'insaturations et préciser les fonctions chimiques présentes :



7. Nommer les composés suivants :

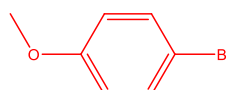
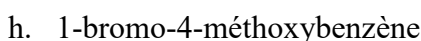
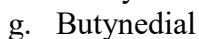
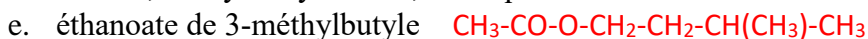
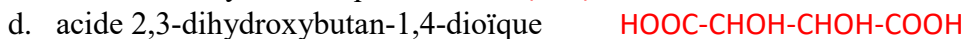
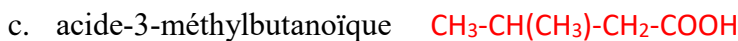
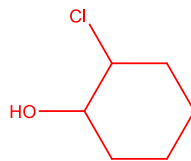
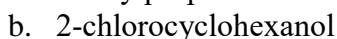


8. (*facultatif*) Identifier et nommer les groupes caractéristiques contenus dans les molécules suivantes et donner le nom de la famille de composés correspondante :

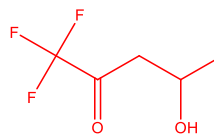
- l'acroléine, responsable du fumet de la viande grillée :  $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CHO}$   
**CHO : carbonyle    aldéhydes    double liaison C=C    alcènes**
- l'acide lactique présent dans les yaourts :  $\text{HOOC}-\text{CHOH}-\text{CH}_3$   
**OH : hydroxyle    alcool    carboxyle COO    acides carboxyliques**
- la putrescine contribuant à l'odeur des cadavres :  $\text{H}_2\text{N}-\text{C}_4\text{H}_8-\text{NH}_2$   
 **$\text{NH}_2$  : amine    (di)amine**
- la butanedione présente dans le fromage :  $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CO}-\text{CH}_3$   
**CO : carbonyle    (di)cétone**
- l'arôme de la tomate :  $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CHO}$   
**C=C :    alcène    CO : carbonyle    aldéhydes**
- l'arôme des champignons :  $\text{CH}_3-\text{CO}-\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_3-\text{CH}_3$   
**C=C :    alcène    CO : carbonyle    cétone**

9. Ecrire la formule semi-développée des composés appelés :

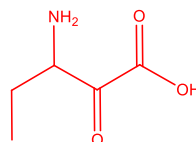
10. Ecrire la formule semi-développée des composés appelés :



i. 1,1,1-trifluoro-4-hydroxypentan-2-one



j. acide 3-amino-2-oxopentanoïque



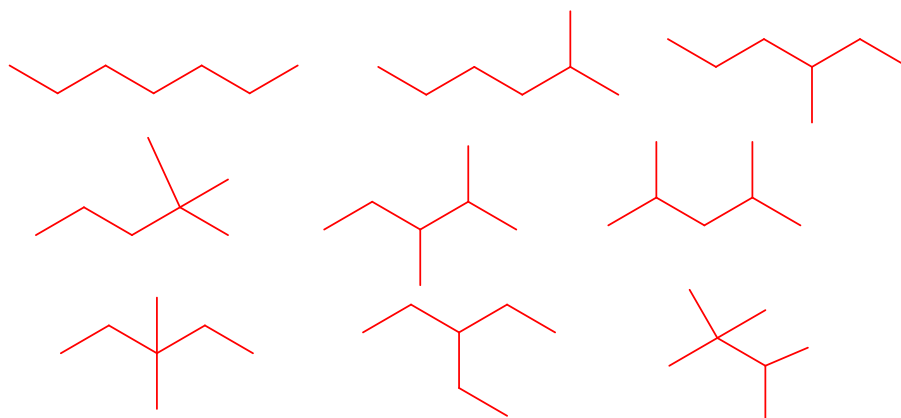
11. (facultatif) Entourez et nommez les fonctions ou groupements fonctionnels des molécules suivantes puis nommez-les.

2-bromocyclohexanone	Méthanoate de 2-hydroxypentyle	1,1,1-trifluoro-4-hydroxybutan-2-one	Acide 5-amino-4-méthylhexanoïque
3-chloro-2,4-dihydroxypentanal	Acide 2-amino-2-méthylpropanoïque	3-méthylphénol	1-fluoro-3,5-diméthylbenzène

### Partie 3 : Isomérie

1. On considère les hydrocarbures de formule brute  $C_7H_{16}$ . Préciser tous les isomères de chaînes possibles en formule topologique.

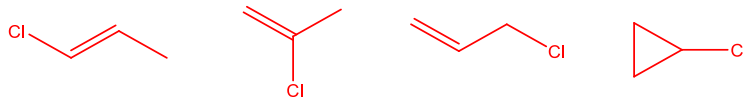
$$NI = (7 \cdot 2 + 2 - 16) / 2 = 0 \quad \text{pas d'insaturation}$$



2. Présenter de façon ordonnée l'ensemble des formules topologiques correspondant à la même formule brute pour :

a-  $C_3H_5Cl$  :  $NI = (3*2+2-5-1)/2 = 1$

une insaturation



b-  $C_4H_9Cl$  :  $NI = (4*2+2-9-1)/2 = 0$

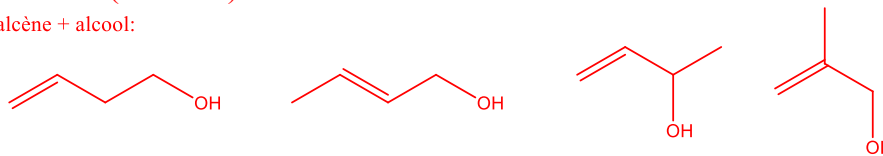
pas d'insaturation



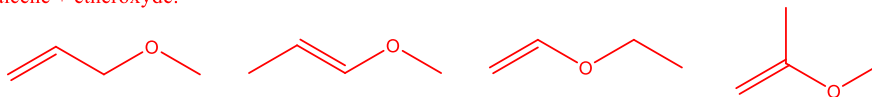
c-  $C_4H_8O$  :  $NI = (4*2+2-8)/2 = 1$

une insaturation

alcène + alcool:



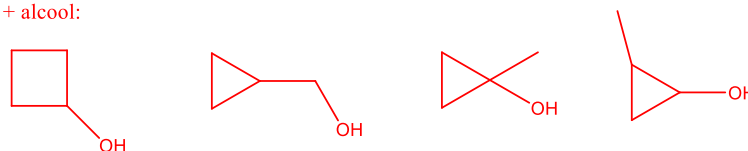
alcène + étheroxyde:



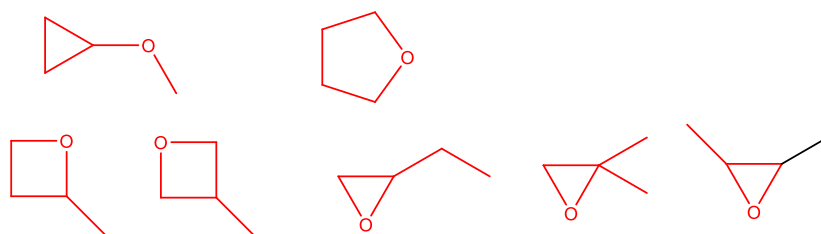
aldéhyde ou cétone:



cycle + alcool:



cycle + étheroxyde:



3. On cherche les composés isomères de constitution de formule brute  $C_3H_6O$ .
- Quelles sont les quatre fonctions que l'on peut obtenir ?
  - Pour deux d'entre elles, une insaturation est nécessaire sur la chaîne carbonée. Citez les deux manières d'introduire une insaturation dans une chaîne carbonée.
  - En procédant de manière systématique, écrire les formules topologiques de tous les composés possibles.

4. Qu'on écrive l'une ou l'autre de ces molécules : 1 oxygène et une insaturation :

- Cétone

- alcool + insaturation

- Aldéhyde

- éther-oxyde + insaturation

5. Insaturation = double liaison ou cycle

6.

