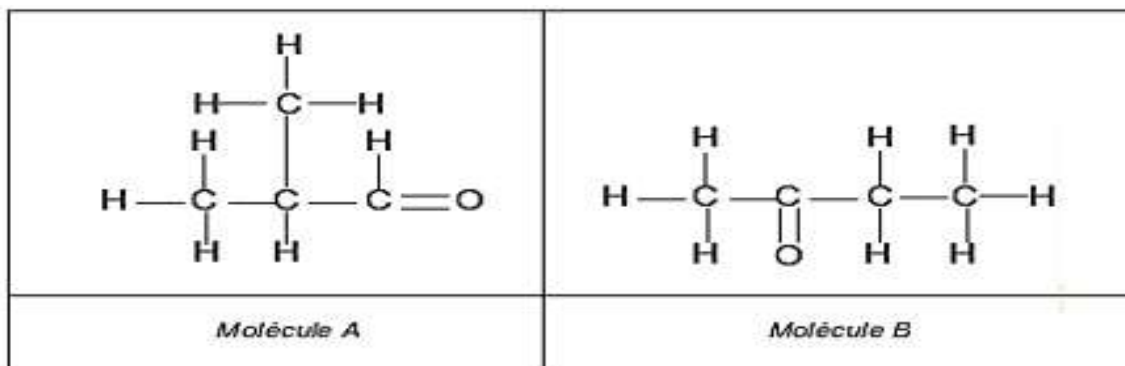


Géométrie de quelques molécules

Exercice 1 :

On considère la formule développées des molécules A et B :



1- Donner les formules brutes de A et B.

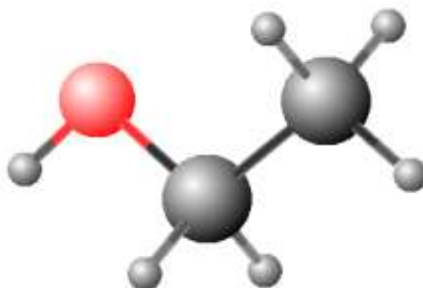
2- Que peut-on dire de ces molécules ?

3- Donner leurs formules développées.

Exercice 2 :

L'acétone est le principal constituant du solvant utilisé pour retirer le vernis à ongles.

Elle est également utilisée comme dissolvant pour dissoudre la colle.



1- Nommer le type du modèle utilisé sur l'image jointe.

2- A partir de ce modèle, déterminer la formule brute de cette molécule.

3- En utilisant le nombre d'électrons externes intervenant dans les atomes de cette molécule ; en déduire sa représentation de Lewis.

On donne : C : Z=6 ; O : Z=8 ; H : Z=1

4- Donner leurs représentations de Lewis.

Exercice 3 :

On considère les molécules suivantes :

le chlorométhane CH_3Cl , le trichlorométhane $CHCl_3$ et l'éthanal CH_3COH .

- 1- Représenter la formule développée de ces molécules.
- 2- Représenter en représentation de CRAM ces molécules.

Exercice 4 :

Le Solkane est un produit utilisé comme frigorigène (fluide permettant d'obtenir le froid)

Son nom scientifique est le 1,1,1,2-tétrafluorométhane et sa formule brute est $C_2H_2F_4$.

- 1- Trouver les formules semi-développées des molécules qui répondent à cette formule brute.
- 2- Donner la formule semi-développée du Solane que c'est la moins symétrique.

On donne : $Z(C) = 6$, $Z(H) = 1$, $Z(F) = 9$

Exercice 5 :

Quatre molécules hydrocarbure ont la même formule brute, C_4H_8 et des formules semi-développées différentes.

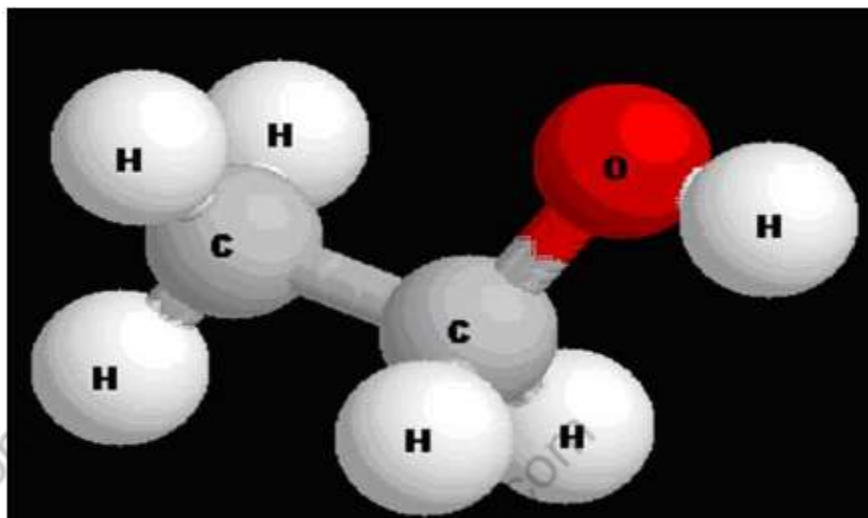
- 1- Déterminer les formules semi-développées de ces quatre molécules.

On donne $Z(C) = 6$; $Z(H) = 1$

- 2- Lorsqu'une molécule a au moins une liaison double, on dit qu'il est insaturée . Combien y a-t-il d'isomères insaturés répondant à la formule brute C_4H_8 ?

Exercice 6 :

Soit le modèle moléculaire représentant la molécule d'éthanol :



- 1- Ecrire la formule brute de cette molécule.
- 2- Ecrire la formule semi-développée de cette molécule et son schéma de Lewis.
- 3- En déduire la formule semi-développée de cette molécule.
- 4- On considère l'atome de carbone ayant une liaison avec l'atome d'oxygène comme central. Faire la représentation de Cram de l'éthanol.

Exercice 7 :

I- Les atomes

- 1- Ecrire les formules de Lewis des atomes suivants : hydrogène ; oxygène ; carbone ; azote ; soufre ; fluor.
- 2- Définir la liaison covalente.
- 3- Définir la valence d'un élément. Préciser la valence des éléments précédents.

II- Les molécules

- 1- Ecrire les formules de Lewis des molécules suivantes :
 HF : Fluor d'hydrogène ;
 H_2S : sulfure d'hydrogène ;
 CO_2 : dioxyde de carbone ;
 CH_4 : méthane ;
 N_2 : diazote ; C_2H_4O : éthanal.
- 2- la formule brute C_2H_4O correspond à deux corps sont des isomères, les propriétés différentes résultent d'une organisation différentes des atomes dans les deux molécules.
Ecrire les formules de Lewis correspondant à ces deux isomères.

Exercice 8 :

- 1- Rappeler la représentation de Lewis des atomes suivants : ${}_1H$, ${}_6C$, ${}_7N$ et ${}_8O$.
- 2- En déduire le schéma de Lewis des molécules suivants : C_3H_7N ; C_3H_8O ; C_4H_{10} .
- 3- On considère le tableau ci-dessous :

Ions	carbonate	Phosphate	ammonium	aluminium	fer II	peroxodisulfate
Formules	CO_3^{2-}	PO_4^{3-}	NH_4^+	Al^{3+}	Fe^{2+}	$S_2O_8^{2-}$

- 3-1- Donner les formules ioniques et statistiques des composés suivants :

a- Carbonate d'aluminium.

b- Peroxodisulfate d'ammonium.

c- Phosphate de fer *II*.

3-2- Nommer les composés ioniques ci-dessous :

a- FeS_2O_8

b- $Al_2(CO_3)_3$

c- $(NH_4)_2PO_4$