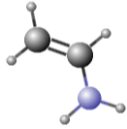
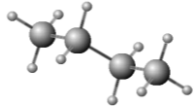
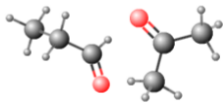
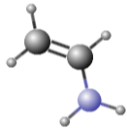
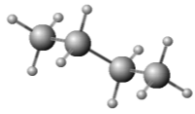
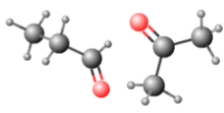


Choisir la ou les réponses correctes

Une molécule	est un assemblage d'atomes	est un assemblage de protons et de neutrons	contient toujours un seul élément chimique	peut être composée de plusieurs éléments chimiques
Dans une molécule, une liaison	Assemble deux atomes	Assemble au moins trois atomes	Est constituée de deux électrons	Apporte à chaque atome 1 électron
Un modèle moléculaire est une représentation de la molécule dans laquelle	Les atomes sont représentés par le symbole de l'élément	Les atomes sont représentés par des boules	La géométrie de la molécule est respectée	La structure est plane
Le fluor possède 9 électrons	Sa répartition électronique est K^2L^6	Il possède 7 électrons sur sa couche externe	Il va former 1 liaison dans une molécule	Il pourra former une liaison double
Le sodium est un atome qui possède 11 électrons	Sa répartition électronique est $K^2L^8M^1$	Il va pouvoir former 7 liaisons dans une molécule	Il se trouve dans la première colonne de la classification	Il est stable
La formule semi développée de la molécule proposée est 	$CH_2-CH_2-NH_2$	$NH_2-CH=CH_2$	$NH_2=CH=CH_2$	$CH_2-CH=NH_2$
 La molécule	Est composée de carbone et d'hydrogène	A pour formule brute C_4H_{10}	A pour formule semi développée $CH_3-CH_3-CH_3-CH_3$	Ne contient que des liaisons simples
 Les deux molécules	Ont la même formule brute	Sont identiques	Sont isomères	Ont la même formule semi développée

Une molécule	est un assemblage d'atomes	est un assemblage de protons et de neutrons	contient toujours un seul élément chimique	peut être composée de plusieurs éléments chimiques
Dans une molécule, une liaison	Assemble deux atomes	Assemble au moins trois atomes	Est constituée de deux électrons	Apporte à chaque atome 1 électron
Un modèle moléculaire est une représentation de la molécule dans laquelle	Les atomes sont représentés par le symbole de l'élément	Les atomes sont représentés par des boules	La géométrie de la molécule est respectée	La structure est plane
Le fluor possède 9 électrons	Sa répartition électronique est K^2L^6	Il possède 7 électrons sur sa couche externe	Il va former 1 liaison dans une molécule	Il pourra former une liaison double
Le sodium est un atome qui possède 11 électrons	Sa répartition électronique est $K^2L^8M^1$	Il va pouvoir former 7 liaisons dans une molécule	Il se trouve dans la première colonne de la classification	Il est stable
La formule semi développée de la molécule proposée est 	$CH_2-CH_2-NH_2$	$NH_2-CH=CH_2$	$NH_2=CH=CH_2$	$CH_2-CH=NH_2$
 La molécule	Est composée de carbone et d'hydrogène	A pour formule brute C_4H_{10}	A pour formule semi développée $CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$	Ne contient que des liaisons simples
 Les deux molécules	Ont la même formule brute	Sont identiques	Sont isomères	Ont la même formule semi développée