

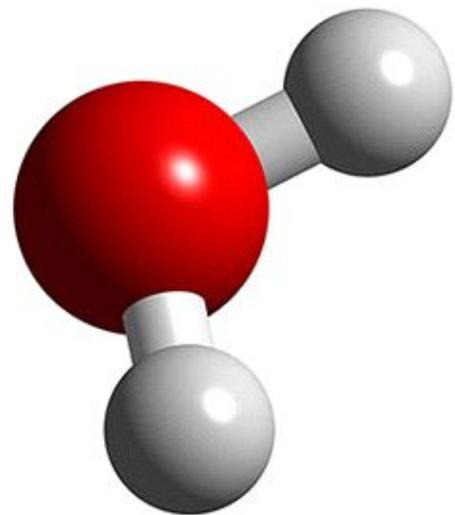
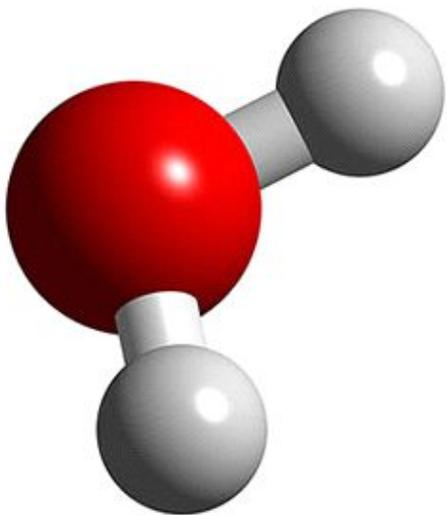
LES MOLÉCULES



Cartes de nomenclature des molécules les plus connues.

Les cartes sont à imprimer, découper puis plier en 2 dans le sens de la longueur. Plastifier ensuite les cartes.

Dans l'idéal, utiliser ces cartes avec le modèle moléculaire.



L'**eau** est une molécule très importante qui est la base de la vie sur Terre. Notre planète est composée à 70% d'eau et notre corps aussi. Cette molécule se compose de 2 atomes d'hydrogène et d'un atome d'oxygène.

L'..... est une molécule très importante qui est la base de la vie sur Terre. Notre planète est composée à 70% d'eau et notre corps aussi. Cette molécule se compose de 2 atomes d'hydrogène et d'un atome d'oxygène.



eau





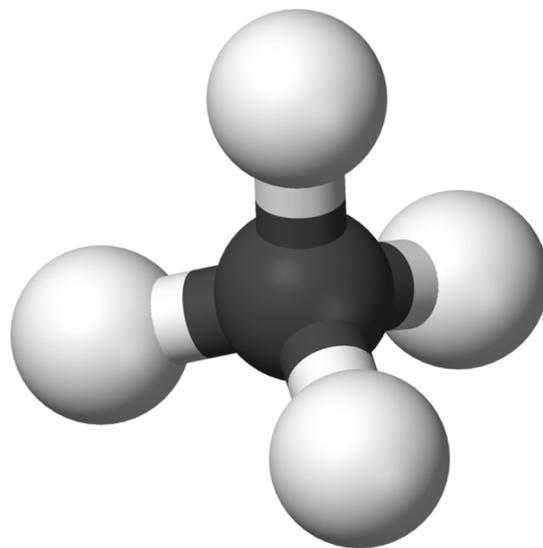
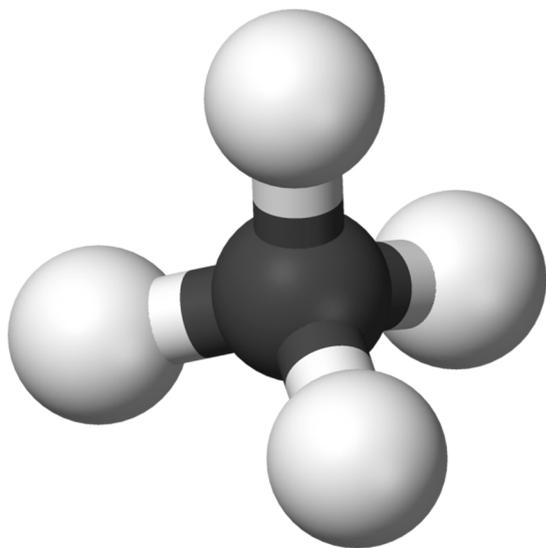
Le **dioxyde de carbone** se trouve en toute petite quantité dans l'air. Lorsqu'on respire on rejette du dioxyde de carbone. Pendant une combustion, il se produit aussi du dioxyde de carbone. En présence de CO₂ **l'eau de chaux** se trouble (devient blanche). La molécule se compose d'un atome de carbone et de 2 atomes d'oxygène

Le se trouve en toute petite quantité dans l'air. Lorsqu'on respire on rejette du dioxyde de carbone. Pendant une combustion, il se produit aussi du dioxyde de carbone. En présence de CO₂ se trouble (devient blanche). La molécule se compose d'un atome de carbone et de 2 atomes d'oxygène



dioxyde de carbone



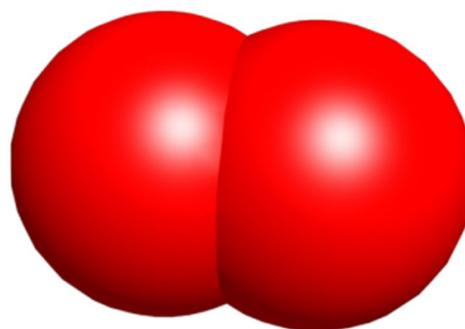
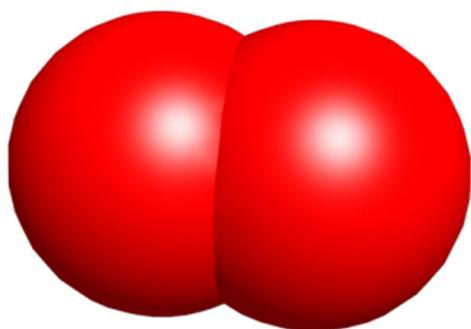


Le est un gaz naturel qu'on trouve souvent dans les gisements de pétrole. C'est un gaz explosif qu'on retrouve aussi dans nos flatulences ou encore lors de la décomposition du compost. La molécule se compose d'un atome de carbone et 4 atomes d'hydrogène.



méthane





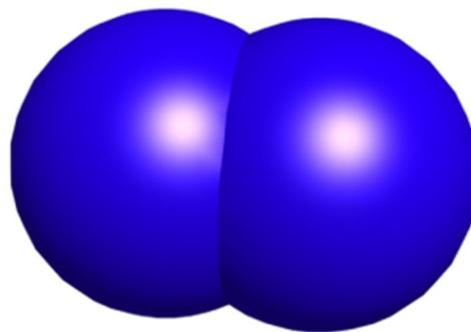
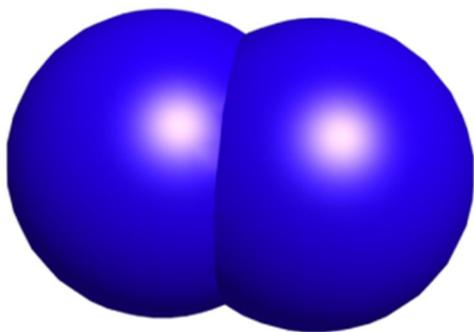
La **molécule de dioxygène** compose **20%** de notre atmosphère. Nous inspirons du dioxygène et nous ne pouvons vivre sans. La molécule se compose de 2 atomes d'oxygène.

La molécule de compose % de notre atmosphère. Nous inspirons du dioxygène et nous ne pouvons vivre sans. La molécule se compose de 2 atomes d'oxygène.



dioxygène





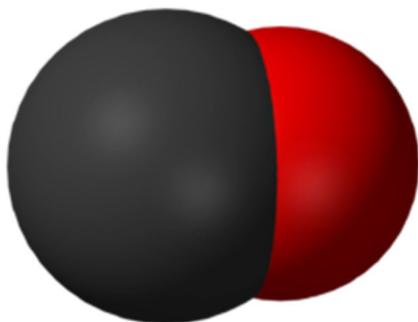
La **molécule de diazote** compose **80%** de notre atmosphère. Nous inspirons du diazote de l'air mais il n'est pas utilisé pour alimenter les muscles. La molécule se compose de 2 atomes d'azote.

La molécule de compose % de notre atmosphère. Nous inspirons du diazote de l'air mais il n'est pas utilisé pour alimenter les muscles. La molécule se compose de 2 atomes d'azote..

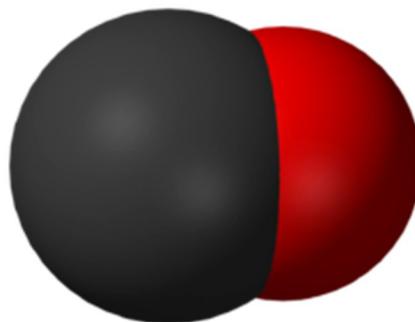


diazote





CO



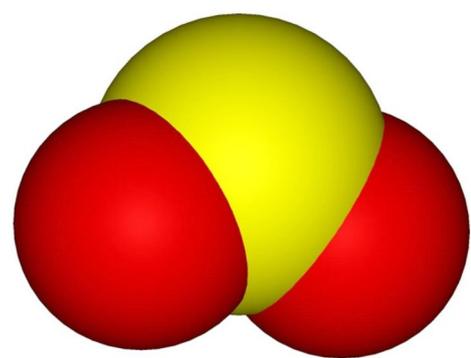
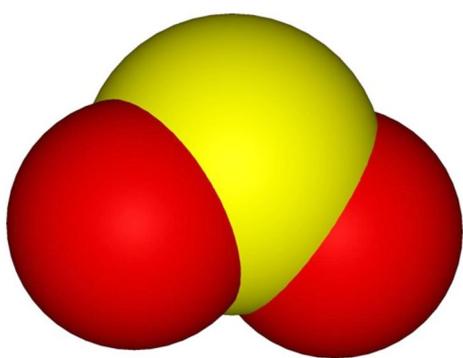
Le **monoxyde de carbone** est un gaz **inodore** (qui ne sent rien) **incolore** (qui est transparent) et très **toxique** : il prend la place du dioxygène dans le sang et on meure par asphyxie. La molécule se compose d'un atome de carbone et d'un atome d'oxygène.

Le est un gaz (qui ne sent rien) (qui est transparent) et très : il prend la place du dioxygène dans le sang et on meure par asphyxie. La molécule se compose d'un atome de carbone et d'un atome d'oxygène.

CO

monoxyde de carbone





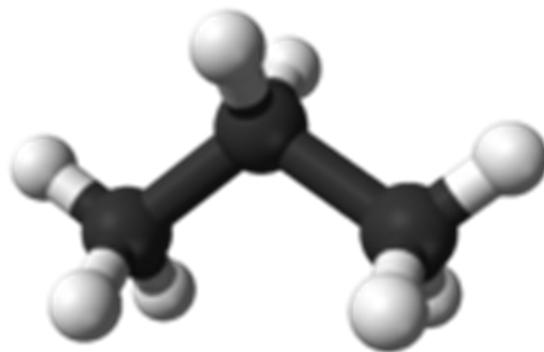
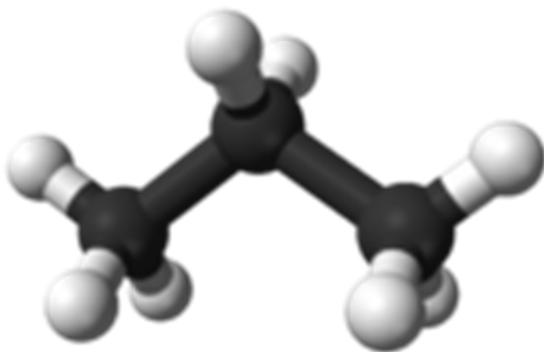
Le **dioxyde de soufre** est un gaz toxique qui est responsable des pluies acides. Ces pluies acides détruisent les cultures. La molécule se compose d'un atome de soufre et de 2 atomes d'oxygène.

Le est un gaz toxique qui est responsable des pluies acides. Ces pluies acides détruisent les cultures. La molécule se compose d'un atome de soufre et de 2 atomes d'oxygène.



dioxyde de soufre





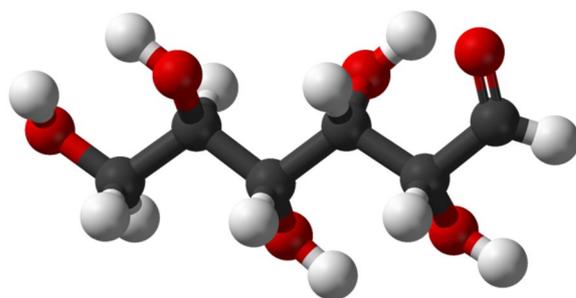
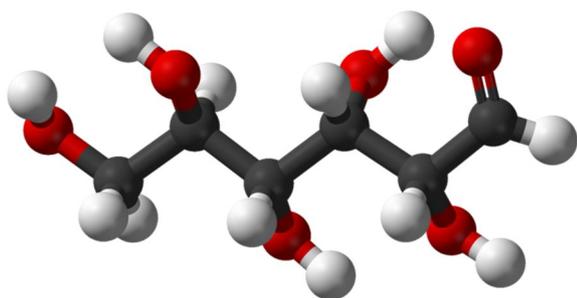
Le **propane** est un gaz naturel que l'on trouve dans les gisements de pétrole. On le trouve en bouteille de gaz pour le chauffage ou encore les gazinières. C'est un **combustible** (il peut brûler). La molécule se compose de 3 atomes de carbone et de 8 atomes d'hydrogène.

Le est un gaz naturel que l'on trouve dans les gisements de pétrole. On le trouve en bouteille de gaz pour le chauffage ou encore les gazinières. C'est un (il peut brûler). La molécule se compose de 3 atomes de carbone et de 8 atomes d'hydrogène.



propane





Le glucose est la molécule composant principalement le sucre. La combustion du glucose avec le dioxygène que l'on respire, dégage de l'énergie et produit du dioxyde de carbone et de l'eau. La molécule se compose de 6 atomes de carbones, de 12 atomes d'hydrogène et 6 atomes d'oxygène.

Le est la molécule composant principalement le sucre. La combustion du glucose avec le dioxygène que l'on respire, dégage de l'énergie et produit du dioxyde de carbone et de l'eau. La molécule se compose de 6 atomes de carbones, de 12 atomes d'hydrogène et 6 atomes d'oxygène.



glucose

