

Le dioxyde de carbone

Qu'est-ce que le dioxyde de carbone ? (5^{ème})

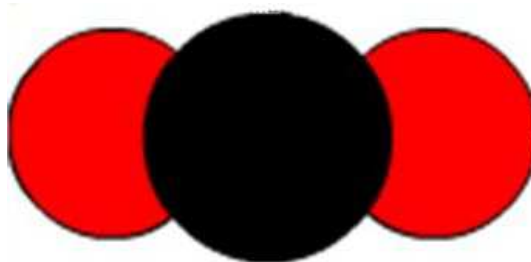
Le dioxyde de carbone est un gaz incolore, inodore et non toxique produit par la respiration humaine et animale.

Composition du dioxyde de carbone (4^{ème})

Le dioxyde de carbone a pour formule chimique CO_2 .

Une molécule est donc composée d'un atome de carbone et de deux atomes d'oxygène.

Une molécule de dioxyde de carbone peut être représentée par le modèle moléculaire suivant :



Dioxyde de carbone :

Test de reconnaissance du dioxyde de carbone (5^{ème})

Il est réalisé à l'aide d'eau de chaux qui se trouble en présence de dioxyde de carbone.

Le dioxyde de carbone dans les boissons (5^{ème})

Le dioxyde de carbone est le **gaz dissous dans les eaux pétillantes et les sodas**. Il est libéré sous forme de petites bulles lorsque la boisson est exposée à l'air ambiant.

Le dioxyde de carbone dans l'atmosphère (4^{ème})

Le dioxyde de carbone est présent en faible proportion dans l'atmosphère (environ 0,03 %).

Il est rejeté par la respiration humaine et animale mais il est consommé par les plantes lors de la photosynthèse et son pourcentage reste relativement stable.

Le dioxyde de carbone est cependant l'un des gaz qui contribue à l'effet de serre et provoque le réchauffement climatique.

La production de dioxyde de carbone (4^{ème})

De très nombreuses combustions produisent du dioxyde de carbone : la combustion du charbon, du pétrole, du gaz naturel, du papier, du bois.