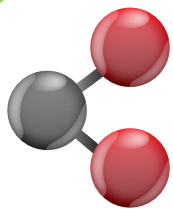
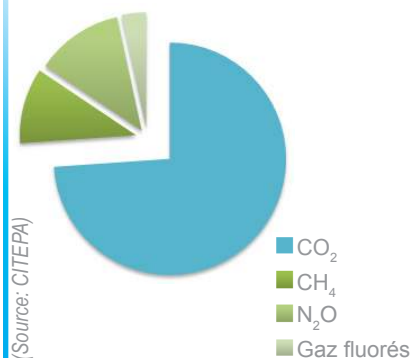


LE DIOXYDE DE CARBONE

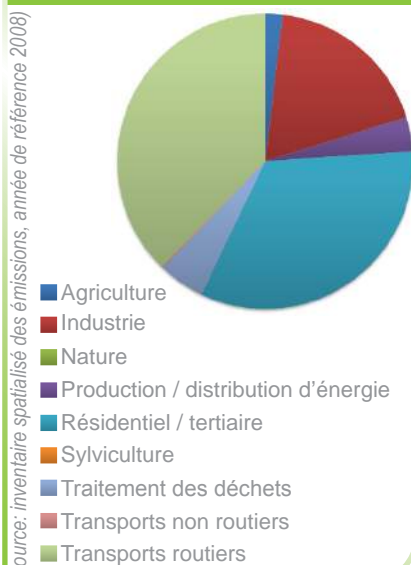


Le dioxyde de carbone, aussi appelé gaz carbonique, est un gaz incolore et inodore. Composé d'un atome de carbone (●) et de 2 atomes d'oxygène (●), sa formule chimique est CO₂.

Contribution à l'effet de serre pour la France



Emissions en Franche-Comté



SOURCES



AIR AMBIANT

Toute combustion produit du dioxyde de carbone. Dans l'air ambiant, celui-ci est induit principalement par la combustion des combustibles d'origine fossile ou biomasse, dans les secteurs résidentiel et tertiaire, transports et industriel. Il est aussi émis naturellement par la respiration des êtres vivants, la décomposition de la matière organique, les feux de forêts et les éruptions volcaniques.

SOURCES



AIR INTERIEUR

Le dioxyde de carbone est produit lors des processus de combustion. Il est aussi émis naturellement par la respiration des êtres vivants. Ainsi, dans la maison, la principale source après les installations de combustion est l'homme. L'air expiré contenant environ 4% de CO₂, la concentration dans une pièce dépendra donc du nombre de personnes présentes, du volume de la pièce et de la qualité de la ventilation.

EFFETS



SANTE

Le dioxyde de carbone n'est pas toxique. Néanmoins, dès que sa concentration dans l'air augmente, ce gaz peut provoquer de nombreuses réactions, telles une modification du rythme respiratoire chez les personnes fragiles ou ayant des insuffisances respiratoires pour une concentration de l'ordre de 0,1% dans l'air, voire des crises d'asthme pour des concentrations supérieures (nota : la part du dioxyde de carbone représente moins de 0,04% seulement dans l'air ambiant).

EFFETS



ENVIRONNEMENT

Le dioxyde de carbone est un gaz à effet de serre bien connu, le deuxième plus important dans l'atmosphère après la vapeur d'eau. Absorbant dans le domaine infra-rouge, il contribue à bloquer le renvoi de l'énergie thermique vers l'espace, reçue au sol sous l'effet du rayonnement solaire.