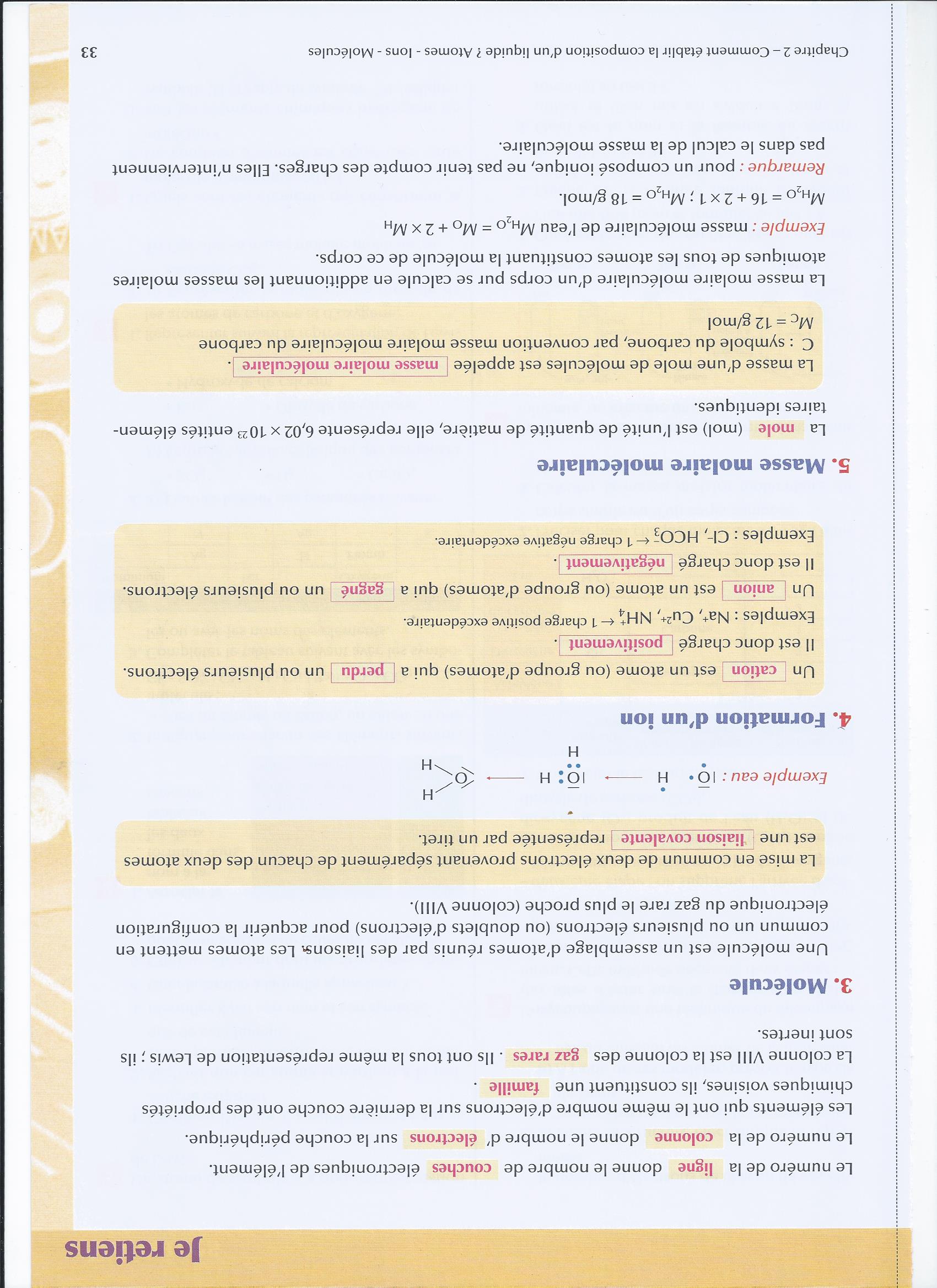
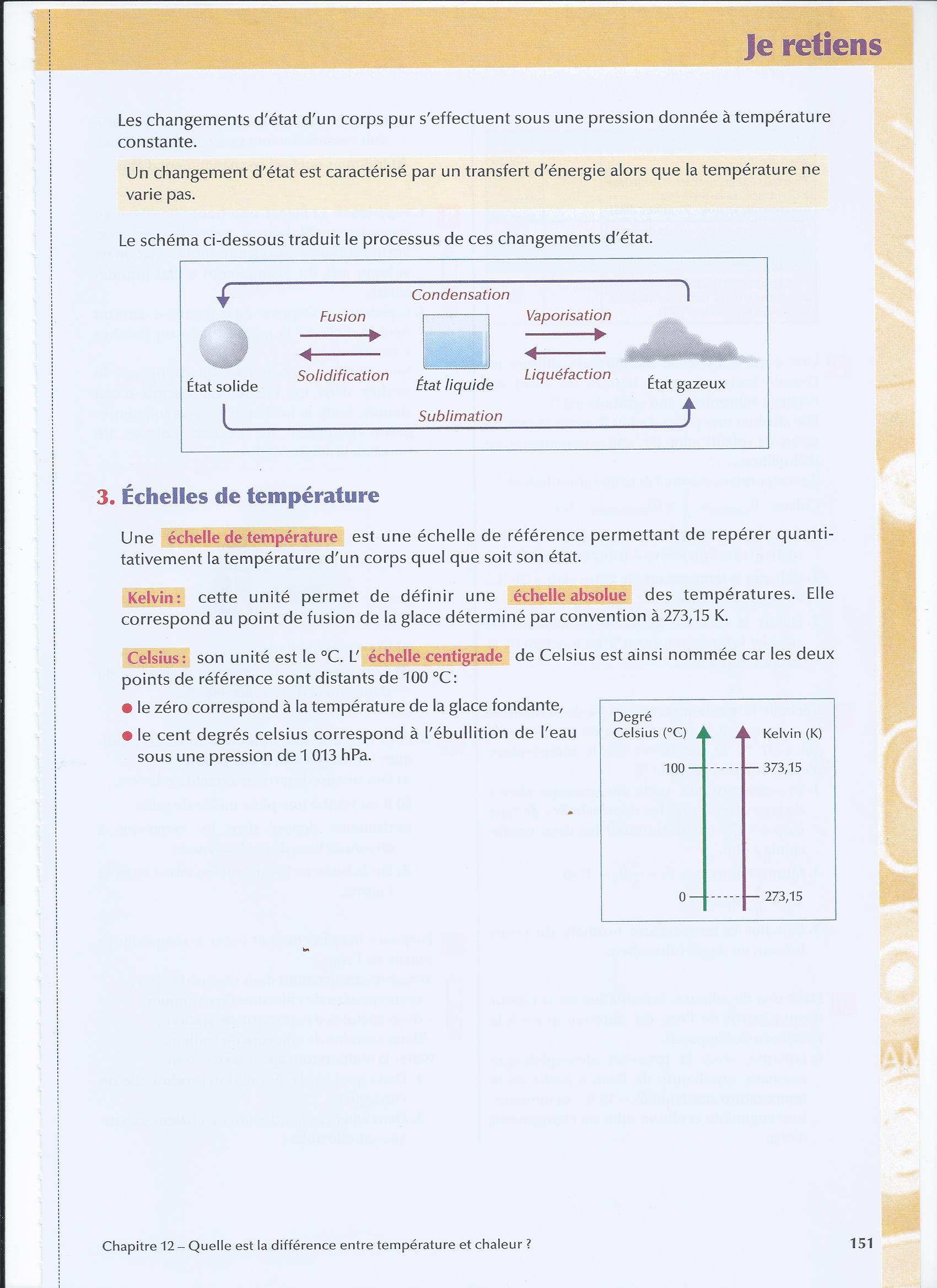
**Extrait de l’article dioxyde de carbone sur Wikipedia :**

|  |  |
| --- | --- |
| Le **dioxyde de carbone**, aussi appelé **gaz carbonique** ou **anhydride carbonique**, est un [composé inorganique](https://fr.wikipedia.org/wiki/Compos%C3%A9_inorganique) dont la [formule chimique](https://fr.wikipedia.org/wiki/Formule_chimique) est CO2, la [molécule](https://fr.wikipedia.org/wiki/Mol%C3%A9cule) ayant une structure linéaire de la forme [O](https://fr.wikipedia.org/wiki/Oxyg%C3%A8ne)=[C](https://fr.wikipedia.org/wiki/Carbone)=[O](https://fr.wikipedia.org/wiki/Oxyg%C3%A8ne). Il se présente, sous les [conditions normales de température et de pression](https://fr.wikipedia.org/wiki/Atmosph%C3%A8re_normalis%C3%A9e), comme un [gaz](https://fr.wikipedia.org/wiki/Gaz) incolore, inodore, à la saveur piquante.  Le CO2 est utilisé par l'[anabolisme](https://fr.wikipedia.org/wiki/Anabolisme) des [végétaux](https://fr.wikipedia.org/wiki/V%C3%A9g%C3%A9tal) pour produire de la [biomasse](https://fr.wikipedia.org/wiki/Biomasse_%28%C3%A9cologie%29) à travers la [photosynthèse](https://fr.wikipedia.org/wiki/Photosynth%C3%A8se) (…). Le CO2 est libéré (…) par le [catabolisme](https://fr.wikipedia.org/wiki/Catabolisme) des [plantes](https://fr.wikipedia.org/wiki/Plante), des [animaux](https://fr.wikipedia.org/wiki/Animal), des [*fungi*](https://fr.wikipedia.org/wiki/Fungi) (mycètes, ou [champignons](https://fr.wikipedia.org/wiki/Champignon)) et des [micro-organismes](https://fr.wikipedia.org/wiki/Micro-organisme). (…) Le CO2 est par conséquent un élément fondamental du [cycle du carbone](https://fr.wikipedia.org/wiki/Cycle_du_carbone) sur notre planète. Il est également produit par la [combustion](https://fr.wikipedia.org/wiki/Combustion) des [énergies fossiles](https://fr.wikipedia.org/wiki/Combustible_fossile) telles que le [charbon](https://fr.wikipedia.org/wiki/Charbon), le [gaz naturel](https://fr.wikipedia.org/wiki/Gaz_naturel) et le [pétrole](https://fr.wikipedia.org/wiki/P%C3%A9trole), ainsi que par celle de toutes les matières organiques en général. Des quantités significatives de CO2 sont par ailleurs rejetées par les [volcans](https://fr.wikipedia.org/wiki/Volcan) et autres phénomènes [géothermiques](https://fr.wikipedia.org/wiki/G%C3%A9othermie) tels que les [geysers](https://fr.wikipedia.org/wiki/Geyser) (…).  Le CO2 est un [gaz à effet de serre](https://fr.wikipedia.org/wiki/Gaz_%C3%A0_effet_de_serre) bien connu, transparent en [lumière visible](https://fr.wikipedia.org/wiki/Spectre_visible) mais absorbant dans le domaine [infrarouge](https://fr.wikipedia.org/wiki/Infrarouge), de sorte qu'il tend à bloquer la réémission vers l'espace de l'[énergie thermique](https://fr.wikipedia.org/wiki/%C3%89nergie_thermique) reçue au sol sous l'effet du [rayonnement solaire](https://fr.wikipedia.org/wiki/Rayonnement_solaire) ; il serait responsable de 26 % de l'[effet de serre](https://fr.wikipedia.org/wiki/Effet_de_serre) à l'œuvre dans notre atmosphère (la [vapeur d'eau](https://fr.wikipedia.org/wiki/Vapeur_d%27eau) en assurant 60 %), où l'augmentation de sa concentration serait en partie responsable du [réchauffement climatique](https://fr.wikipedia.org/wiki/R%C3%A9chauffement_climatique) constaté à l'échelle de notre planète depuis les dernières [décennies](https://fr.wikipedia.org/wiki/D%C3%A9cennie) du [XXe siècle](https://fr.wikipedia.org/wiki/XXe_si%C3%A8cle). Par ailleurs, l'[acidification des océans](https://fr.wikipedia.org/wiki/Acidification_des_oc%C3%A9ans) résultant de la dissolution du dioxyde de carbone atmosphérique pourrait compromettre la survie de nombreux organismes marins. |  |

**Extraits du livre Sciences physiques et chimiques 2nde professionnelle aux éditions Bertrand Lacoste :**



****

**Statistiques de l’Insee (Institut National de la statistique et des études économiques)**

