Dioxyde de carbone

https://trustmyscience.com/physique-quantique-revele-pourquoi-co2-puissant-gaz-effet-de-serre/

[…] Comme son nom l'indique, une molécule de CO_2 est composée de deux atomes d'oxygène et d'un atome de carbone. Au sein de la molécule, trois phénomènes vibratoires s'influencent mutuellement sous l'effet du **rayonnement infrarouge thermique** : un étirement symétrique latéral, un mouvement sinueux latéral des atomes d'oxygène et une oscillation de haut en bas. Ces derniers se superposent pour produire un mouvement où chaque atome tourne autour de l'axe majeur de la molécule. […]

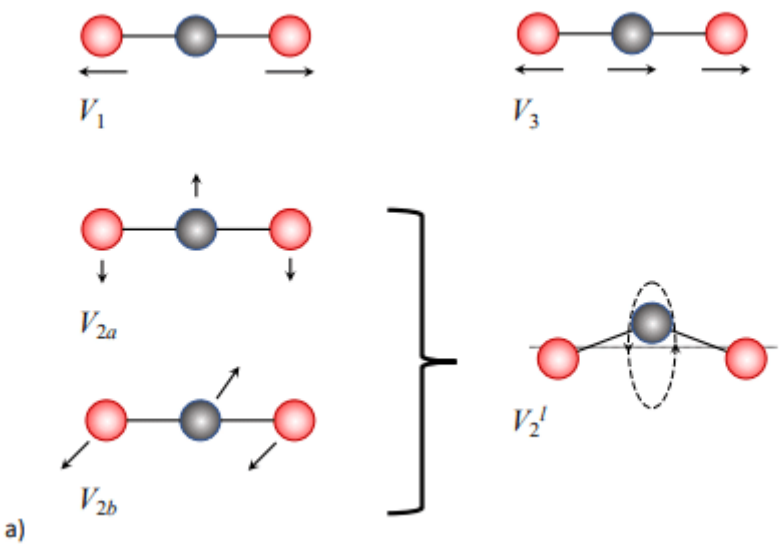

Schéma des trois modes vibratoires du dioxyde de carbone. Les deux modes de flexion (en bas) se superposent pour produire un mouvement où chaque atome tourne autour de l'axe majeur de la molécule. © R. Wordsworth et al.