

| Principaux GES [formule chimique] | Origine | | Pouvoir de réchauffement ¹ par rapport au CO2 | Temps de séjour dans l'atmosphère ² (en années) |
|--|--|--|---|---|
| | Naturelle | Humaine | | |
| vapeur d'eau [H2O] | Cycle de l'eau | Modification du cycle naturel | ns | qq jours |
| dioxyde de carbone [CO2] | Respiration des êtres vivants, incendies, décomposition de matière organique | Combustion d'énergies fossiles et du bois, appauvrissement des sols qui ont un rôle de stockage du CO2 | 1 | 100 |
| méthane [CH4] | Décomposition de matière organique, rumination | Agriculture, décharge, extraction/production/distribution de combustibles fossiles | 25 | 12 |
| protoxyde d'azote [N2O] | Sols et océans | Engrais azotés, combustion de matière organique et énergie fossile, production chimique | 298 | 114 |
| dichlorodifluorométhane (CFC-12) [CCl2F2] | - | Climatisation et bombes aérosols (interdit depuis 1995) | 10900 | 100 |
| chlorodifluorométhane (HCFC-22) [CHClF2] | - | Climatisation | 1810 | 12 |
| tétrafluorométhane [CF4] | - | Fabrication de semi-conducteurs | 7390 | 50000 |
| hexafluorure de soufre [SF6] | - | Production d'aluminium, fabrication de semi-conducteurs, construction électrique | 22800 | 3200 |

1. Afin de calculer ce pouvoir de réchauffement, c'est le GES le plus présent dans l'atmosphère qui a été pris pour étalon, à savoir le CO2. Il faut donc lire cette colonne comme suit : 1 kg de méthane dans l'atmosphère **équivalent** à 25 kg de CO2...
2. L'élimination des GES dans l'atmosphère est le fruit d'interactions plus ou moins complexes. Le temps de dégradation sera donc différent d'un gaz à l'autre, expliquant ainsi la variabilité des temps de séjour dans l'atmosphère.

