

Correction Activité documentaire n°11.3 : Les gaz à effet de serre.

Questions :

1. Quel est le nom scientifique du gaz carbonique ?
2. Le gaz carbonique est-il à proprement parler dangereux ?
3. Pourquoi le fait de brûler des carburants fossiles augmente-t-il la concentration en gaz carbonique dans l'atmosphère ?
4. Définir un ordre de grandeur en Physique-chimie.
5. Quel est l'ordre de grandeur en kg de l'émission mondiale de CO₂ ?
6. Expliquer pourquoi on entend parfois les scientifiques dire que nous subissons la pollution générée il y a 50 ans.

1. Gaz carbonique = dioxyde de carbone.

2. Le gaz carbonique (CO₂) n'est pas toxique (cf. paragraphe 1 du doc 1).

3. Paragraphe 2 du doc 1, on libère beaucoup de CO₂ qui était emprisonné dans le sous-sol depuis des milliers d'années. Les végétaux n'arrivent pas à tout absorber, donc les GES augmentent.

4. Doc 2 : masse de CO₂ = $17,8 \times 10^9$ tonnes = $17,8 \times 10^{12}$ kg.

5. Doc 3 : les GES mettent du temps pour se dissiper naturellement dans l'atmosphère, entre 12 et 120 ans. Il y a donc un décalage entre la pollution générée aujourd'hui et celle qui est subie.