

Correction de l'activité 1 : l'atmosphère

1. L'atmosphère est la couche d'air qui enveloppe la Terre.
2. Voir cours.
3. Voir cours.
4. Initialement, l'atmosphère était composée d'eau H₂O, de dioxyde de carbone CO₂, dihydrogène H₂ et de méthane CH₄.
5. Ce sont les algues bleues qui fixent le diazote (N₂) et rejettent du dioxygène (O₂).
6. C'est Lavoisier au XVIII^{ème} siècle.
7. Voir cours.
8. Le smog est un mélange de particules polluantes et d'ozone. Les villes et zones industrielles, notamment dans les pays les plus polluants (et développés), sont les plus touchées. Le smog peut se déposer loin de sa source (l'usine par exemple) grâce aux vents.
9. Les réactions à la base de l'acidification des pluies sont
 - oxyde d'azote + eau = acide nitrique
 - dioxyde de soufre + eau = acide sulfurique.
10. Les pluies acides s'attaquent à la végétation, polluent les sols et les nappes phréatiques ainsi que les lacs, causant la destruction du vivant.
11. L'ozone a pour formule chimique O₃ soit le trioxygène.
12. La couche d'ozone permet de nous protéger d'une grande partie des rayons UV. Ces derniers sont dangereux pour l'humain car ils accélèrent l'apparition de cancers de la peau.
13. Ce sont les rayons infrarouges.
14. On peut retenir comme source de gaz à effet de serre l'agriculture et l'élevage intensif (méthane), l'industrie et les véhicules (CO₂).

Correction de l'activité 1 : l'atmosphère

1. L'atmosphère est la couche d'air qui enveloppe la Terre.
2. Voir cours.
3. Voir cours.
4. Initialement, l'atmosphère était composée d'eau H₂O, de dioxyde de carbone CO₂, dihydrogène H₂ et de méthane CH₄.
5. Ce sont les algues bleues qui fixent le diazote (N₂) et rejettent du dioxygène (O₂).
6. C'est Lavoisier au XVIII^{ème} siècle.
7. Voir cours.
8. Le smog est un mélange de particules polluantes et d'ozone. Les villes et zones industrielles, notamment dans les pays les plus polluants (et développés), sont les plus touchées. Le smog peut se déposer loin de sa source (l'usine par exemple) grâce aux vents.
9. Les réactions à la base de l'acidification des pluies sont
 - oxyde d'azote + eau = acide nitrique
 - dioxyde de soufre + eau = acide sulfurique.
10. Les pluies acides s'attaquent à la végétation, polluent les sols et les nappes phréatiques ainsi que les lacs, causant la destruction du vivant.
11. L'ozone a pour formule chimique O₃ soit le trioxygène.
12. La couche d'ozone permet de nous protéger d'une grande partie des rayons UV. Ces derniers sont dangereux pour l'humain car ils accélèrent l'apparition de cancers de la peau.
13. Ce sont les rayons infrarouges.
14. On peut retenir comme source de gaz à effet de serre l'agriculture et l'élevage intensif (méthane), l'industrie et les véhicules (CO₂).

Correction de l'activité 1 : l'atmosphère

1. L'atmosphère est la couche d'air qui enveloppe la Terre.
2. Voir cours.
3. Voir cours.
4. Initialement, l'atmosphère était composée d'eau H₂O, de dioxyde de carbone CO₂, dihydrogène H₂ et de méthane CH₄.
5. Ce sont les algues bleues qui fixent le diazote (N₂) et rejettent du dioxygène (O₂).
6. C'est Lavoisier au XVIII^{ème} siècle.
7. Voir cours.
8. Le smog est un mélange de particules polluantes et d'ozone. Les villes et zones industrielles, notamment dans les pays les plus polluants (et développés), sont les plus touchées. Le smog peut se déposer loin de sa source (l'usine par exemple) grâce aux vents.
9. Les réactions à la base de l'acidification des pluies sont
 - oxyde d'azote + eau = acide nitrique
 - dioxyde de soufre + eau = acide sulfurique.
10. Les pluies acides s'attaquent à la végétation, polluent les sols et les nappes phréatiques ainsi que les lacs, causant la destruction du vivant.
11. L'ozone a pour formule chimique O₃ soit le trioxygène.
12. La couche d'ozone permet de nous protéger d'une grande partie des rayons UV. Ces derniers sont dangereux pour l'humain car ils accélèrent l'apparition de cancers de la peau.
13. Ce sont les rayons infrarouges.
14. On peut retenir comme source de gaz à effet de serre l'agriculture et l'élevage intensif (méthane), l'industrie et les véhicules (CO₂).