Mencionar los gases que generan el calentamiento global.

- Óxido de nitrógeno
- Óxido de azufre
- Formación de ácido sulfúrico
- Acido nítrico
- Lluvia acida

Explicar en qué consiste la acción de los gases de efecto invernadero, en el planeta

La acción de los gases de efecto invernadero en el planeta se basa en su capacidad para atrapar y retener el calor en la atmósfera. Los gases de efecto invernadero presentes en la atmósfera, como el dióxido de carbono (CO2), el metano (CH4), el óxido nitroso (N2O) y otros, tienen la capacidad de absorber y retener parte de esta radiación infrarroja. Es importante tener en cuenta que los gases de efecto invernadero son esenciales para mantener una temperatura habitable en la Tierra. Sin embargo, cuando sus concentraciones aumentan desproporcionadamente, debido a las actividades humanas, se produce un desequilibrio en el sistema climático global y se intensifica el efecto invernadero, lo que contribuye al calentamiento global y sus consecuencias negativas.

Explicar el impacto ambiental en el planeta que producen las lluvias ácidas y explicar qué ácidos contienen estas lluvias ácidas

- Daño a los bosques y vegetación: Al caer sobre las hojas y los suelos, pueden liberar iones de aluminio y otros metales, alterando la composición química del suelo y dificultando la absorción de nutrientes por parte de las plantas.
- Corrosión de estructuras y materiales: Las lluvias ácidas pueden dañar edificios, monumentos históricos, puentes y otras estructuras. Esto no solo afecta la apariencia estética de los edificios, sino que también puede comprometer su integridad estructural.
- Problemas de salud humana: Si bien los efectos directos de las lluvias ácidas en la salud humana son limitados, la exposición crónica a altos niveles de contaminantes asociados con las lluvias ácidas, como el dióxido de azufre y los óxidos de nitrógeno, puede tener efectos negativos en el sistema respiratorio y cardiovascular.

Las lluvias ácidas contienen principalmente ácido sulfúrico (H2SO4) y ácido nítrico (HNO3). Estos ácidos se forman a partir de las reacciones químicas entre el dióxido de azufre y los óxidos de nitrógeno con el agua, el oxígeno y otros compuestos.

