

Contaminante	Características principales	Fuentes
Monóxido de carbono (CO)	El monóxido de carbono es un gas tóxico inflamable, incoloro e insípido. Su combinación con el oxígeno atmosférico genera el dióxido de carbono lo que da lugar al efecto invernadero	Gases de escape de vehículos de motor; algunos procesos industriales
Dióxido de azufre (SO <sub>2</sub> )	El dióxido de azufre es un gas incoloro y no inflamable. Se combina fácilmente en la atmósfera con el vapor de agua convirtiéndose en ácido sulfúrico y es, junto con el nítrico, uno de los causantes de la lluvia ácida.	Instalaciones generadoras de calor y electricidad que utilizan petróleo o carbón con contenido sulfuroso; plantas de ácido sulfúrico
Partículas en suspensión	Son las partículas en suspensión menores de 10 micras las únicas capaces de llegar a los alvéolos y pueden causar, por ello, problemas respiratorios.	Gases de escape de vehículos de motor; procesos industriales; incineración de residuos; generación de calor y electricidad; reacción de gases contaminantes en la atmósfera
Plomo (Pb)	Metal pesado no ferroso que se presenta principalmente como aerosol o polvo	Gases de escape de vehículos de motor, fundiciones de plomo; fábricas de baterías
Óxidos de nitrógeno (NO, NO <sub>2</sub> )	El óxido de nitrógeno (NO) es un gas tóxico, inodoro e incoloro pero no inflamable. El óxido nítrico se combina en la atmósfera con el vapor de agua, dando lugar al ácido nítrico, otro de los causantes de la lluvia ácida. El dióxido de nitrógeno (NO <sub>2</sub> ) es un gas fuertemente tóxico de color pardo rojizo. Al igual que el óxido de nitrógeno se combina con el vapor de agua dando lugar a la lluvia ácida	Gases de escape de vehículos de motor; generación de calor y electricidad; ácido nítrico; explosivos; fábricas de fertilizantes
Oxidantes fotoquímicos (fundamentalmente ozono [O <sub>3</sub> ]; también nitrato peroxiacetílico [PAN] y aldehídos)	El ozono troposférico es un gas incoloro y de olor agradable, muy oxidante e irritante. Es un contaminante secundario que tiene un origen fotoquímico, es decir, que se forma por la acción de la luz solar en presencia de óxidos	Se forman en la atmósfera como reacción a los óxidos de nitrógenos, hidrocarburos y luz solar

	de nitrógeno e hidrocarburos.	
Hidrocarburos no metánicos (incluye etano, etileno, propano, butanos, pentanos, acetileno)	Compuestos orgánicos que contienen carbono e hidrógeno en estado gaseoso. Se pueden combinar en presencia de la luz solar con óxidos de nitrógeno y participan en la formación del smog fotoquímico.	Gases de escape de vehículos de motor; evaporación de disolventes; procesos industriales; eliminación de residuos sólidos; combustión de combustibles
Sulfuro de hidrógeno ( $\text{SH}_2$ )	Gas incoloro y de fuerte olor	Procede principalmente de los procesos industriales (papeleras, refinerías, etc.).