

**Cuadro con los principales agentes de la contaminación atmosférica. Haro, J.:
Calidad y conservación del medio ambiente. Ed. Cincel, Madrid, 1983, págs. 68-69.**

PRINCIPALES AGENTES DE LA CONTAMINACIÓN ATMOSFÉRICA			
TIPOS	NATURALEZA	FUENTES	EFFECTOS
Contaminantes carbonados	Óxidos de carbono: Monóxido de carbono (CO)	Combustión incompleta de sustancias orgánicas. Gases de escape de automóviles. Calderas y hornos mal apagados.	Peligro para quienes trabajan en medio de fuerte tráfico, al nivel del suelo.
	Dióxido de carbono (CO ₂)	Combustión completa de todos los compuestos orgánicos.	Recalentamiento atmosférico.
	Orgánicos Hidrocarburos (se incluyen los hidrocarburos oxigenados o aldehídos)	No se encuentran en la atmósfera salvo en zonas de marjales y zonas petrolíferas. Producto de la combustión incompleta del carburante de los vehículos.	Efectos cancerígenos (benzopireno).
Contaminantes sulfurados	Óxidos de azufre: Dióxido de azufre (SO ₂) y trióxido de azufre (SO ₃)	Combustión de carbones y aceites minerales utilizados en producción de energía, industrias y calefacciones domésticas.	<i>Smog</i> ácido (Londres, Donora, etc.). Destrucción de tejidos vivos. Efectos corrosivos en monumentos.
	Sulfuro de hidrógeno o ácido sulfhídrico (H ₂ S)	Materia orgánica en descomposición. Depósitos de basuras donde existan tiobacterias. Refinerías (gas natural rico en azufre).	Crisis de Poza Rica (1950).
Contaminantes nitrogenados	Óxidos de nitrógeno: Óxido de nitrógeno (NO) y dióxido de nitrógeno (NO ₂)	Procesos de combustión que tengan lugar en el aire. Combustiones en hornos y motores de combustión interna (escape de coches).	Elevada toxicidad. Forman parte del <i>smog oxydant</i> .
	Ácido nítrico Nitratos de Peracilo	Fábricas que lo produce o usan. Se producen en reacciones fotoquímicas (bajo la influencia de fuerte iluminación)	Irritación de mucosas oculares.
Contaminantes minerales	Óxidos de hierro	Industrias siderúrgicas.	
	Flúor y derivados	Fábricas de abonos. También en industrias de elaboración de aluminios. Los fluoruros son frecuentes en la naturaleza.	Efectos dañinos sobre animales y plantas (fluorosis).
	Plomo y derivados, etc.	Fábricas que utilizan este metal. Gasolinas.	
Contaminantes en forma de partículas sólidas y líquidas	Aerosoles y polvo.	Son de carácter natural (vivos).	
	Granos de polen, microorganismos	Ídem (no vivos).	
	Arenas, polvos volcánicos Humos	Combustión de carbón, petróleo, madera, etc. Procedentes de actividades metalúrgicas. También en actividades no metálicas (vidrio, etc.).	En la atmósfera se descargan compuestos que pueden ser venenosos.
Contaminantes acústicos (ruidos)	No introducen sustancia alguna, pero significan un deterioro de la calidad ambiental del aire.	Parque automovilístico. Desarrollo industrial. Aeronavegación.	Efectos negativos sobre la salud humana (sordera, etc.) Efectos psicofisiológicos.
Ozono	La atmósfera se deteriora tanto por su aumento como por su disminución.	Existe en la atmósfera como una capa cuyo espesor oscila entre 20 y 40 km.	Sustancia tóxica en concentraciones superiores a las naturales. En su ausencia crece el peligro de las radiaciones ultravioletas.