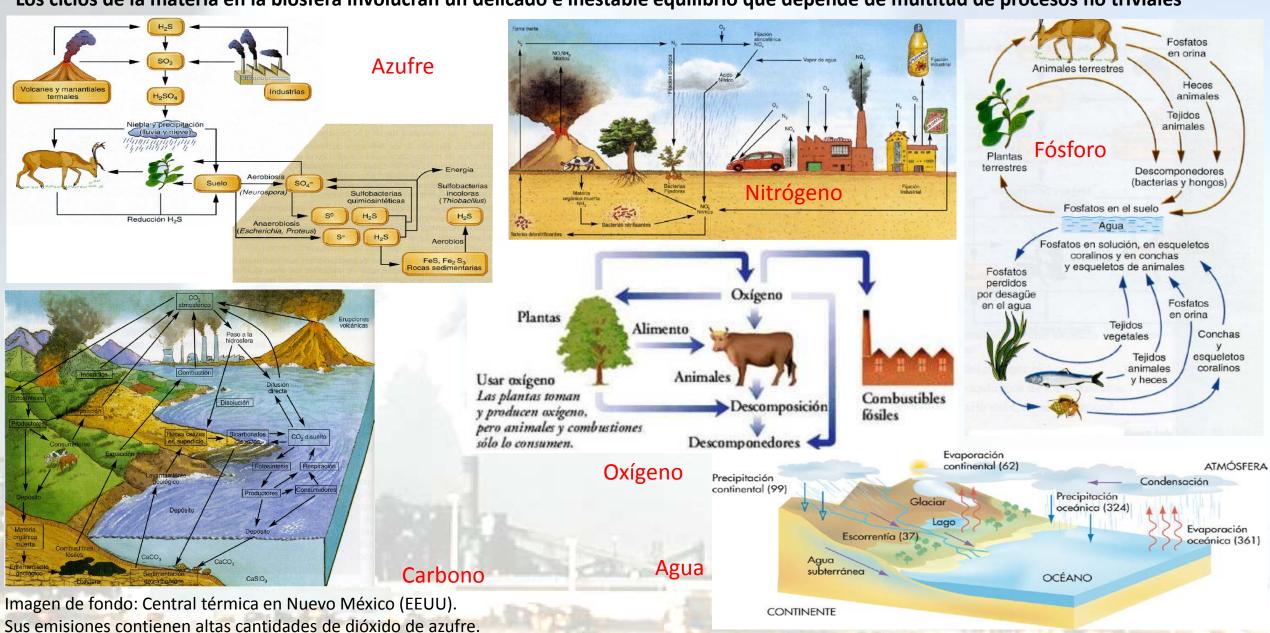
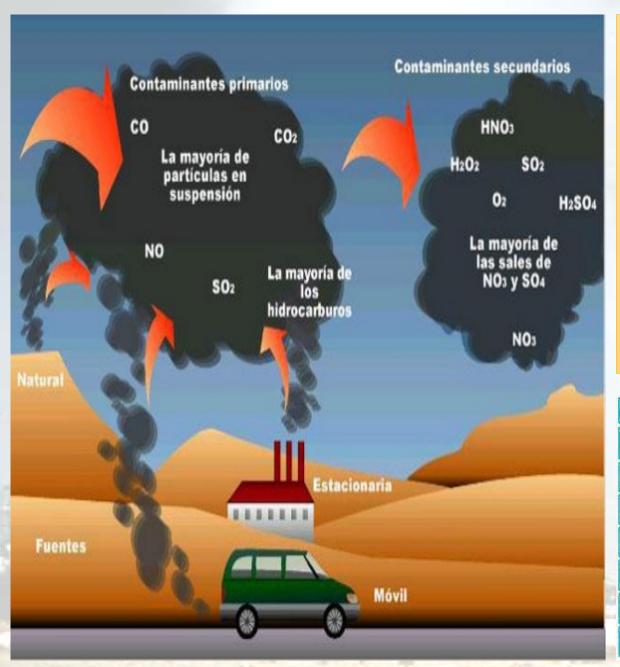


Un Recordatorio: los Ciclos Biogeoquímicos

Los ciclos de la materia en la biosfera involucran un delicado e inestable equilibrio que depende de multitud de procesos no triviales



Otro Recordatorio: los Contaminantes Atmosféricos



La Contaminación del Aire

Entendemos por contaminación la concentración anormalmente alta de ciertas sustancias o formas de energía que pueden producir un efecto nocivo sobre los seres vivos o los materiales. No hay que olvidar, sin embargo, que hay fuentes naturales de las principales sustancias contaminantes:

- Erupciones Volcánicas: SO₂, HF, HS, HCl, CO.
- Emanaciones de zonas de putrefacción y descomposición anaerobia: CH₄,
 NH₃, SH.
- Descargas eléctricas: Óxidos de Nitrógeno NO_x , ozono O_3 .
- Incendios Forestales Naturales: CO₂, CO.
- Procesos Fotoquímicos: O₃,...
- · (...)

The second secon		A CONTRACTOR OF THE PARTY OF TH	
CLACIEICACIÓ	ALDE CONTANAIN	ANTES ATMOSFÉRICOS	CACENCOE
CLASIFICACIO	IN DE CONTAININ	ANIES ALMOSTERICOS	1 LAMBEURUS

Тіро	Contaminantes primarios	Contaminantes	Fuentes de emisión
Compuestos de azufre	SO ₂ , H ₂ S	SO ₃ , H ₂ SO ₄ , SO ₄ ⁼	Combustión de carburantes que contienen azufre
Compuestos de nitrógeno	NO, NH ₃	NO ₂ , NO ₃	Combustión de N ₂ y O ₂ a alta temperatura
Compuestos de carbono	Compuestos C1-C3	Aldehídos, cetonas, ácidos	Combustión de carburantes de petróleo: uso de disolventes
Óxidos de carbono	CO, CO ₂	Ninguno	Combustión
Compuestos de los halógenos	HF, HCI	Ninguno	Industrias metalúrgicas
Oxígeno y oxidantes		O ₃	Instalaciones eléctricas de alta tensión, vehículos automóviles

Efectos de los Contaminantes Atmosféricos





Smog Fotoquímico

Fruto de la reacción química catalizada por la luz solar de óxidos de nitrógeno y compuestos orgánicos volátiles que son desprendidos en la quema de combustible, dando lugar a sustancias altamente tóxicas y oxidantes como el ozono o el nitrato de peroxiacilo. Forma boinas de contaminación sobre ciudades y zonas industriales, máxime con inversión térmica.

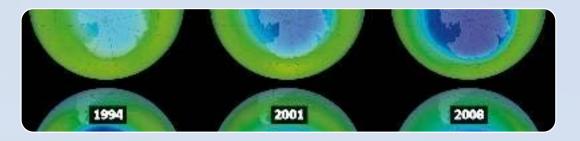
Lluvia Ácida

Se forma cuando la humedad del aire se combina con los óxidos de nitrógeno y azufre emitidos por fábricas, centrales térmicas, y la quema de carbón o productos derivados del petróleo que contienen azufre. En interacción con el agua de lluvia, se forman ácidos nítrico, sulfuroso y sulfúrico. Estas sustancias caen a tierra con las precipitaciones.

Contaminante	Smog	Lluvia	Efecto	Deterioro
	Fotoquímico	ácida	Invernadero	Capa de Ozono
CO ₂	NO	NO	SI	NO
SO _x	NO	SI	NO	NO
NO _x	SI	SI	NO	SI
Hidrocarburos	SI	NO	SI	NO
CFC's	NO	NO	SI	SI

Efectos de los Contaminantes Atmosféricos





Efecto Invernadero

Ciertos gases, principalmente el vapor de agua, el dióxido de carbono, el metano, óxidos de nitrógeno, el ozono y los CFC (clorofluorocarbonatos) retienen parte de la energía que la superficie planetaria emite tras haber sido calentada por la radiación solar. El fuerte aumento de estas sustancias por causas antropogénicas da lugar al calentamiento global.

Deterioro de la Capa de Ozono

El torbellino polar extremadamente frío en invierno sobre la Antártida (y en menor medida sobre el Ártico) favorece reacciones en las que compuestos halógenos forman moléculas de cloro reactivas. La luz solar posteriormente separa la molécula de cloro en átomos que reaccionan con el ozono. La alta concentración de CFCs es letal para el ozono.

	Contaminante	Smog	Lluvia	Efecto	Deterioro
		Fotoquímico	ácida	Invernadero	Capa de Ozono
	CO ₂	NO	NO	SI	NO
4	SO _x	NO	SI	NO	NO
	NO _x	SI	SI	NO	SI
	Hidrocarburos	SI	NO	SI	NO
	CFC's	NO	NO	SI	SI

Smog Fotoquímico *Alcance local* Lluvia Ácida

Alcance

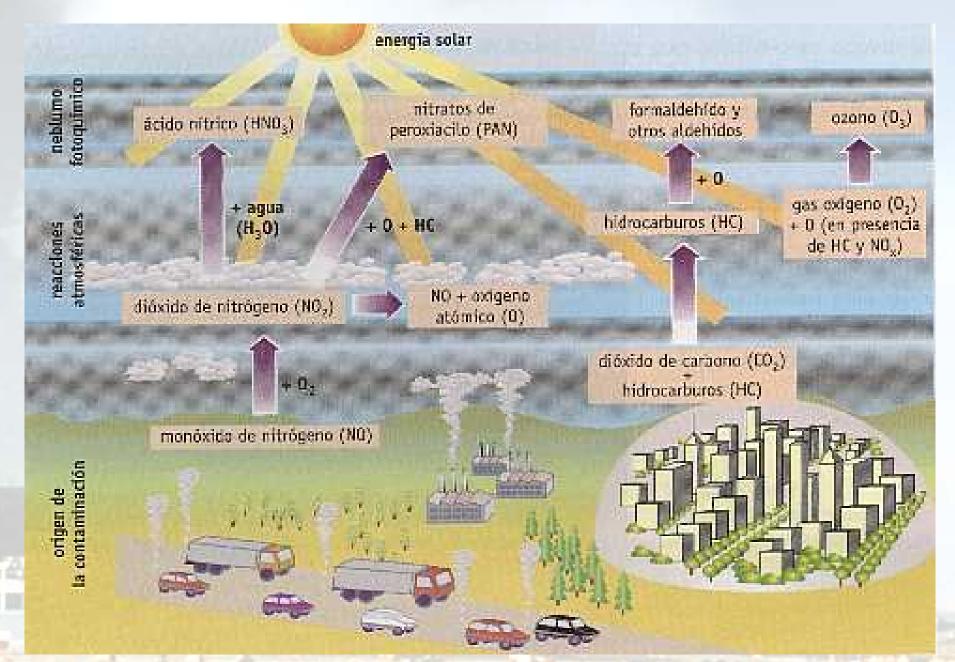
local/regional

Efecto
Invernadero

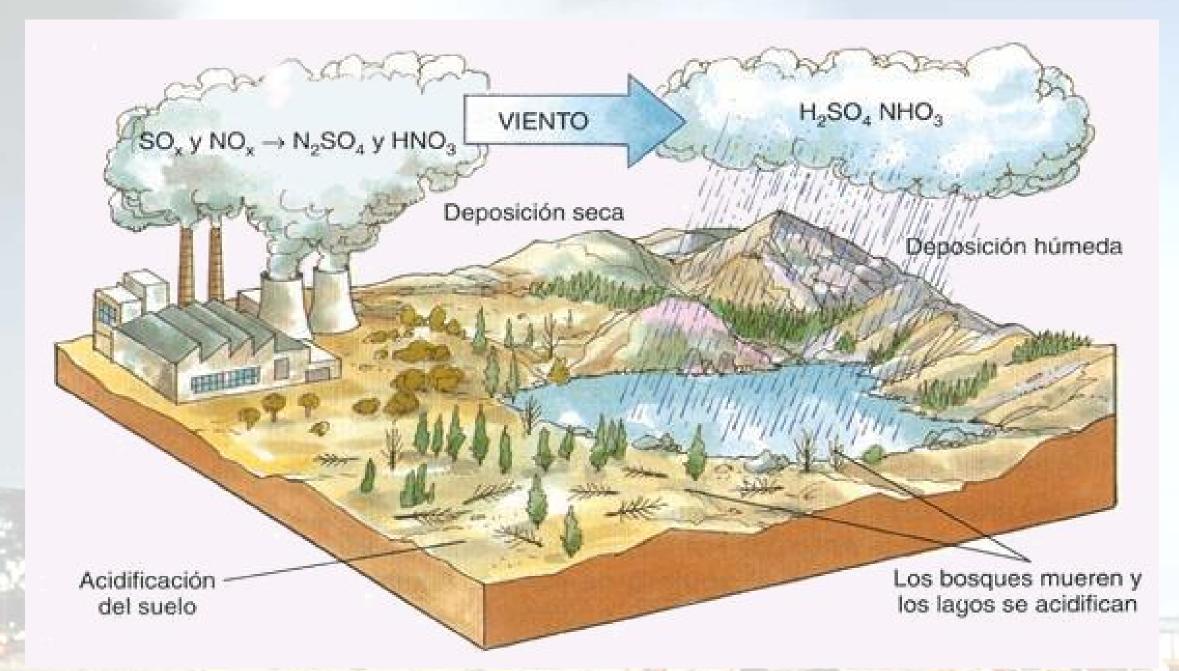
Alcance global

Agujero de la Capa de Ozono *Alcance global*

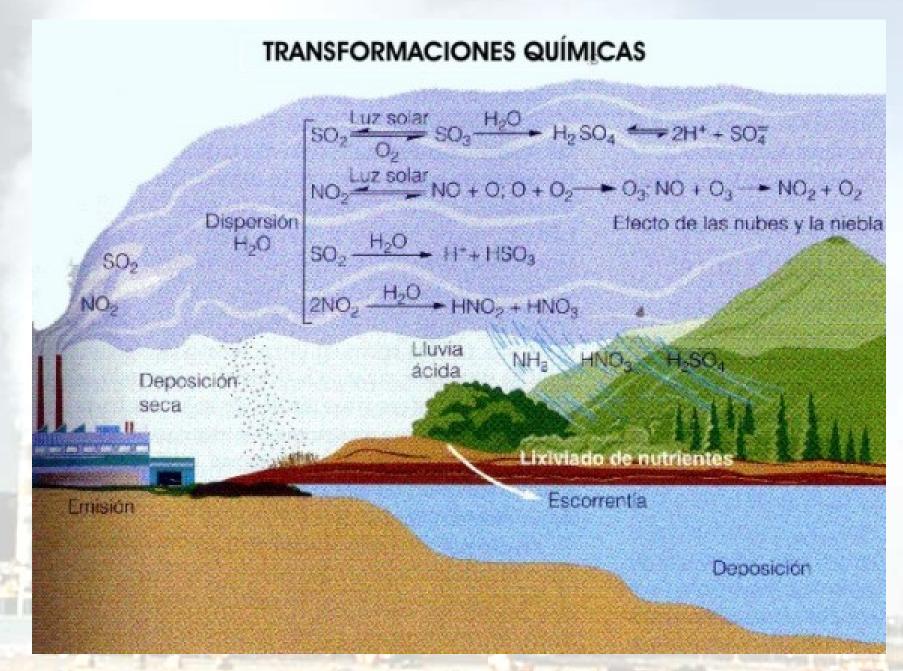
El Smog Fotoquímico



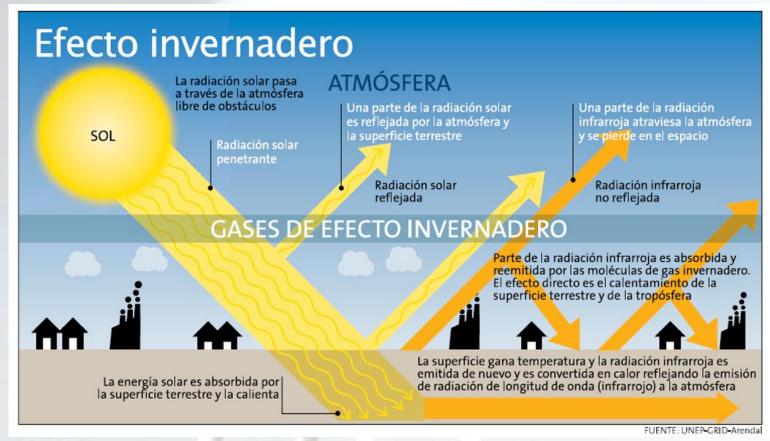
La Lluvia Ácida

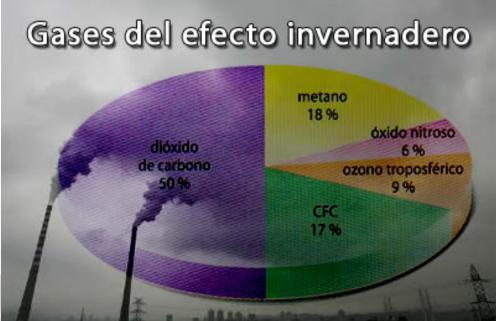


La Lluvia Ácida

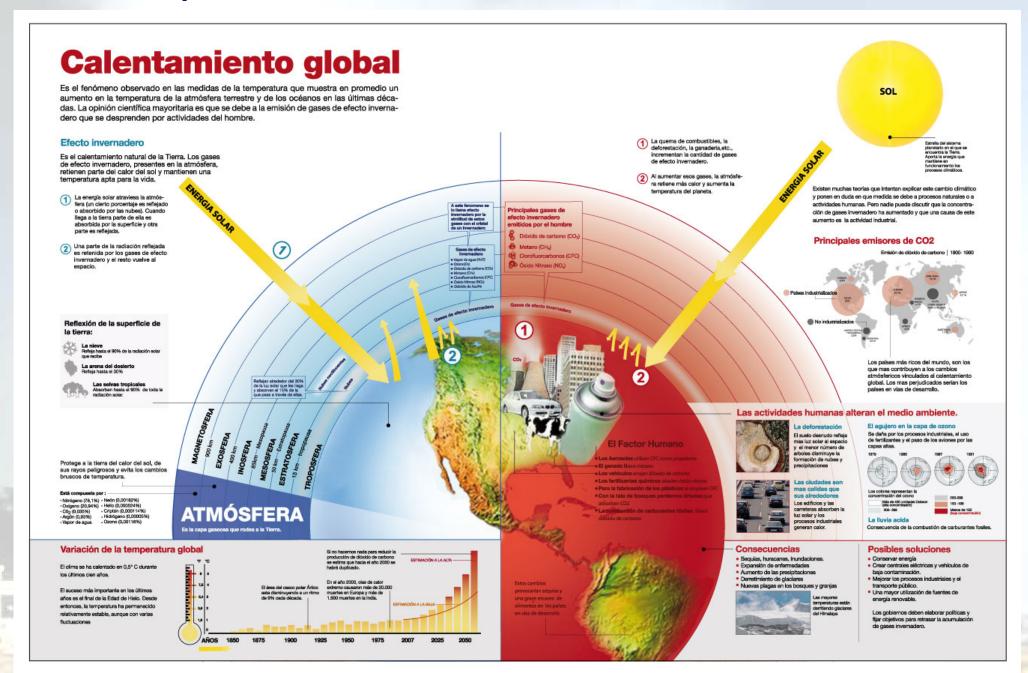


El Efecto Invernadero y el Calentamiento Global





El Efecto Invernadero y el Calentamiento Global



Los CFC, los Halones y la Destrucción de la Capa de Ozono



Un Último Recordatorio: los Contaminantes del Agua

Tipos de Contaminantes del Agua

Biológicos

El agua es el principal transmisor de enfermedades en los países en que no se trata

• Virus, bacterias, protozoos...

Químicos

El aumento de nutrientes favorece el agotamiento del oxígeno por organismos descomponedores aerobios

- Sustancias Orgánicas (aguas fecales, vertidos alimentarios, fenoles, pesticidas)
- Sustancias Inorgánicas (fosfatos, carbonatos, cloruros, metales pesados, acidez)

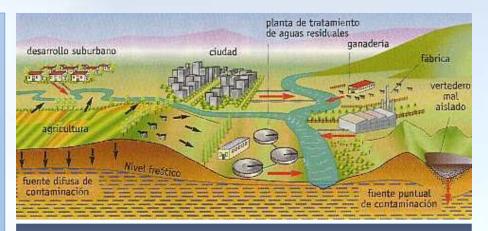
Físicos

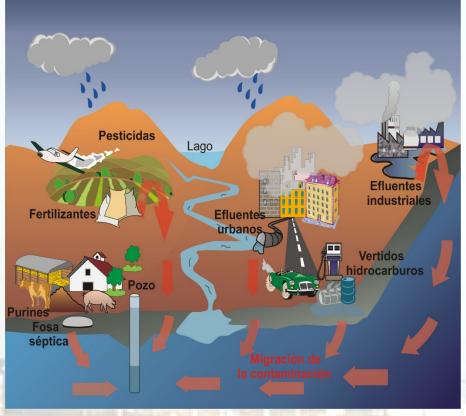
- Sólidos en Suspensión
- Aumento de Temperatura
- Partículas Radiactivas

Fuentes de Contaminación del Agua

- Vertidos de aguas residuales urbanas, aguas de riego y de lluvia con numerosos sólidos.
- Vertidos de explotaciones agrícolas y ganaderas (purines, fertilizantes, plaguicidas).
- Vertidos industriales

 (especialmente en países
 en vías de desarrollo).
- Vertidos de explotaciones mineras (filtraciones de balsas, etc.).
- Otros vertidos (e.g. de aceites e hidrocarburos)





Síntesis: Principales Alteraciones Antropogénicas de los Ciclos Biogeoquímicos

Elemento	Alteraciones	Fuentes de las Alteraciones
Carbono	 Aumento de la concentración de dióxido de carbono (CO₂) y metano (CH₄) en la atmósfera, que induce un mayor efecto invernadero. 	 Quema de combustibles fósiles. Incendios. Deforestación y pérdida de cobertura vegetal. Agricultura y ganadería intensiva (emisiones masivas de metano).
Nitrógeno	 Emisión de óxidos de nitrógeno contaminantes que participan en el smog fotoquímico y la lluvia ácida. Vertidos que producen eutrofización. 	 Emisión de óxidos de nitrógeno en la quema de combustibles (vehículos, fábricas, centrales). Purines, etc.
Azufre	 Emisión de grandes cantidades de óxidos de azufre, dando lugar a contaminantes primarios y secundarios (Iluvia ácida). 	 Quema de combustibles que lo contienen, como los derivados del carbón o el petróleo (no es el caso del gas natural).
Fósforo	 Aceleración del ciclo habitual. Los vertidos con grandes cantidades de fosfatos (detergentes, abonos, purines) dan lugar a fuerte eutrofización. 	 Aceleración del ciclo geológico con la explotación de yacimientos de fosfatos. La pesca devuelve importantes cantidades de fósforo a la tierra.