



Química de la contaminación atmosférica

Equipo docente:
M. Carmen Gómez Navazo
Eduardo de la Torre Pascual

QUÍMICA DE LA CONTAMINACIÓN ATMOSFÉRICA

Autotest de evaluación

TEMA 2

Indicad si cada una de las siguientes afirmaciones sobre conceptos de ozono (O₃) atmosférico son verdaderas (V) o falsas (F). Explicad la respuesta.

1) El ozono es un gas de efecto invernadero, por lo que la reducción de sus concentraciones en la baja atmósfera ayudaría a combatir el cambio climático.	V / F
2) La única fuente significativa conocida de producción de O ₃ en la troposfera es la fotodisociación de oxígeno molecular atmosférico.	V / F
3) El ozono troposférico está involucrado en la formación de radicales que dominan la química troposférica diurna y nocturna.	V / F
4) En la troposfera, la disponibilidad de monóxido de nitrógeno (NO) afecta a la tasa de producción de ozono, mientras que la disponibilidad de dióxido de nitrógeno (NO ₂) afecta a la tasa de destrucción de ozono.	V / F
5) La cantidad total de ozono atmosférico que se encuentra por encima de un punto de la Tierra, a latitudes templadas, se estima en unas 300 UD (Unidades Dobson).	V / F
6) La concentración de ozono estratosférico, en escala ppmv, alcanza su valor máximo a la misma altitud que el máximo de la concentración absoluta del gas (moleculas·cm ⁻³).	V / F
7) Las reacciones de Chapman predicen una concentración máxima de O ₃ en algún nivel en la estratosfera.	V / F
8) Las dos caras de los CFC: los CFC troposféricos son <i>malos</i> , mientras los CFC estratosféricos son <i>buenos</i> .	V / F
9) El 99% del cloro estratosférico está atrapado habitualmente en formas inactivas, principalmente HCl y ClONO ₂ .	V / F
10) El <i>agujero de ozono</i> se sitúa sobre la Antártida durante todo el año.	V / F