



# 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 3

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

1) Los principales gases traza en el aire (CO, NO, SO <sub>2</sub> , etc) se oxidan apreciablemente por el O <sub>2</sub> , ya que una de las características más importantes de la atmósfera es ser un medio oxidante.	V / F
2) Las concentraciones de radical <sup>•</sup> OH decaen a cero a mediodía, en verano y en el ecuador.	V / F
3) La formación de los radicales nitrato (NO <sub>3</sub> <sup>•</sup> ), principal especie oxidante nocturna en la troposfera, es fotolítica.	V / F
4) El NO <sub>3</sub> <sup>•</sup> y el N <sub>2</sub> O <sub>5</sub> están intrínsecamente ligados, de forma que las reacciones que forman/eliminan uno indirectamente lo hacen con el otro.	V / F
5) El término NO <sub>y</sub> se refiere a los compuestos de nitrógeno reactivos en la atmósfera, e incluye NO, NO <sub>2</sub> y N <sub>2</sub> O.	V / F
6) El metano se convierte en formaldehído como primer intermediario estable durante su oxidación por ataque del radical <sup>•</sup> OH.	V / F
7) Los principales productos del smog fotoquímico son metano y partículas gruesas en suspensión que contienen carbono orgánico.	V / F
8) La normativa de la UE, en cuanto a límites de calidad del aire para ozono, es más estricta que las directrices de la Organización Mundial de la Salud (OMS).	V / F
9) El control de ozono es un problema de calidad de aire a escala local.	V / F
10) En atmósferas limpias, durante el proceso de oxidación del monóxido de carbono y del metano se produce ozono.	V / F