



# 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 4

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

1) La presencia de NO <sub>x</sub> y luz solar (hν) por sí sola no conduce necesariamente a la formación neta de ozono.	V / F
2) En la baja troposfera hay más ozono que el que predice la ecuación del estado fotoestacionario.	V / F
3) Las áreas rurales y pequeñas ciudades que se encuentran en el camino de masas de aire contaminadas, registran niveles más bajos de ozono que las grandes áreas urbanas vecinas.	V / F
4) El proceso de formación de ozono es un proceso lineal a partir de sus precursores COV y NO <sub>x</sub> .	V / F
5) Las emisiones de NO <sub>x</sub> en un área controlan la velocidad de crecimiento de ozono. Las emisiones de COV por su parte determinan la cantidad total de ozono que se forma.	V / F
6) En la atmósfera, el radical <sup>•</sup> OH inicia las reacciones con alcanos por medio de la abstracción de hidrógeno.	V / F
7) Los compuestos carbonilo se consumen en la atmósfera tanto por fotólisis como por ataque de <sup>•</sup> OH.	V / F
8) El proceso de formación del peroxiacetilnitrato, PAN, es irreversible, porque es estable térmicamente.	V / F
9) La oxidación de alquenos por el ozono es uno de los pocos procesos de oxidación atmosférica de cierta importancia que no es iniciada por radicales.	V / F
10) La oxidación de SO <sub>2</sub> por O <sub>3</sub> en fase gaseosa una vía significativa de formación de ácido sulfúrico y sulfatos.	V / F