



# 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 5

Indicad si cada una de las siguientes afirmaciones sobre conceptos de reacciones heterogéneas y deposición son verdaderas (V) o falsas (F). Explicad la respuesta.

1) Dentro de las gotas de agua de las nubes, la solubilidad física de los gases atmosféricos ( $C_g$ ) es superior a la solubilidad real cuando se producen reacciones químicas.	V / F
2) El agente oxidante más importante en las gotas atmosféricas no es el oxígeno molecular, sino que lo son el ozono y el $H_2O_2$ .	V / F
3) Las partículas gruesas están compuestas principalmente de aerosoles de sulfatos y nitratos.	V / F
4) El crecimiento de las partículas finas de diámetro $<1 \mu m$ puede dar lugar a partículas gruesas de diámetro $>1 \mu m$	V / F
5) Los principales ácidos atmosféricos participan en reacciones acido-base con el radical hidroperoxilo, transformándose en sales ferrosas.	V / F
6) Los núcleos de Aitken son núcleos de condensación activa responsables de la formación de las gotitas que dan lugar a las nubes.	V / F
7) Los sulfatos presentes en la atmósfera son generalmente partículas de origen secundario, con diámetros $>1 \mu m$	V / F
8) La velocidad de deposición seca depende de la resistencia de la superficie receptora a la interacción química, tanto para contaminantes en fase particulada como en fase gas.	V / F
9) El <i>washout</i> es el conjunto de mecanismos que conducen a la incorporación de contaminantes en las gotas que conforman las nubes.	V / F
10) Es más correcto utilizar el término lluvia ácida que deposición ácida.	V / F