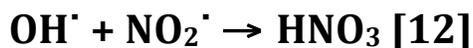


Las reacciones [9] y [10] ocurren cuando la concentración de NO ha disminuido a media tarde.

Además, también los aldehídos se foto descomponen en radicales HCO[·] y R[·] (49).

Por tanto, los aldehídos van desapareciendo a media tarde debido a la reacción [8] y a su foto descomposición, pero a la vez se van formando radicales libres -productos de las reacciones [8] y [9]- y el PAN (reacción [10]).

Finalizando el día, se producen reacciones del radical hidroxilo OH[·], que conducen a la formación del peróxido de hidrógeno (H₂O₂), el cual es un oxidante muy intenso y a la formación del ácido nítrico por reacción con el NO₂:



El ácido nítrico (HNO₃) generado en la reacción [12], da lugar a deposiciones ácidas.

Además, la reacción [12] es la principal responsable de la neutralización del OH[·].

También al final del día, otro radical que se forma es el NO₃[·], según la reacción:

