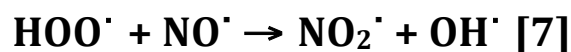


Ahora, el radical hidroperoxilo reacciona con NO[•] para dar NO₂[•] y un radical OH[•] y de esta forma regenerar el ciclo:



Por tanto, en el ciclo, COV y NO₂ y radicales libres interaccionan entre sí, desactivando al NO y generando ozono y aldehídos, los dos principales contaminantes secundarios de la niebla fotoquímica.

Puesto que el ciclo depende de la insolación, se comprende que existen diferencias de concentraciones en los contaminantes, entre la mañana, tarde y noche.

En cuanto a los NO_x, **por la mañana** aumentan las concentraciones de NO₂ por la reacción [1] con los COV y también la concentración de ozono y aldehídos. Tenemos que tener en cuenta, como venimos diciendo, que en los casos de inversión térmica, los contaminantes primarios COV y los radicales libres generadores de NO₂ no se dispersan, si no que se acumulan y hacen aumentar la concentración de NO₂, y esto no puede ser compensado por el NO en la reacción [4] de destrucción de ozono, por lo que se acumula ozono.

A **media tarde**, disminuye la concentración de NO, ya que al reducirse la insolación (en especial en invierno), también lo hace la reacción [2]. Pero también el NO₂ va a disminuir, al reaccionar con otros aldehídos que se forman por interacción del aldehído producido en la reacción [5] ó [6] con un radical libre de OH[•]: