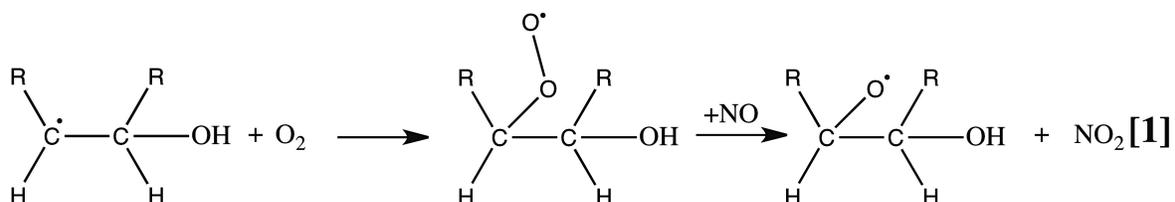
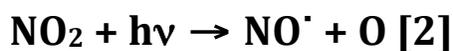


Esta reacción puede inicializarse también con hidrocarburos saturados, pero es mas lenta. Los radicales hidrocarburo así formados, reaccionan con la molécula de oxígeno del aire, para dar lugar a otro radical, que esta vez es peroxi (O-O[•]). Este último, reacciona con el NO para formar NO₂ y un radical de O[•]:



Y ahora, si ha suficiente insolación, se produce la reacción fotoquímica de descomposición del NO₂ que dará lugar a la producción de ozono, mediante las reacciones:



La reacción [2] da lugar también a la formación de NO, que reaccionará con el ozono, en este caso para descomponerlo:



De esta manera y también por aporte antropogénico directo de NO, si la concentración de NO es lo suficientemente importante, se consigue equilibrar la concentración de ozono en el medio ambiente y que no se incremente demasiado, lo que también ocurre sin la formación de niebla fotoquímica como hemos visto anteriormente.