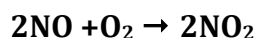


La reacción [1] produce NO y oxígeno atómico, ambos muy reactivos. Entre las reacciones [1-3] existe un equilibrio dinámico entre el O₃, O₂, O y NO_x, de formación y destrucción de ozono, que explica que las concentraciones medidas de ozono sean menores en el centro de las ciudades (donde la contaminación es mayor).

Esto es debido a que en las grandes urbes, hay importantes emisiones de NO producidas por el tráfico rodado, que destruyen a la molécula de O₃, según la reacción [3].

Por tanto, los NO_x realizan acciones contrapuestas. Así, mientras el NO₂ es un contaminante precursor del ozono, el NO lo destruye, por lo que es importante mantener un equilibrio NO/NO₂, lo que no es fácil, porque además de que los NO_x se producen por emisiones de fuentes antropogénicas y biogénicas de difícil control, el NO se oxida fácilmente con el oxígeno atmosférico a NO₂:



Así, que el NO no puede hacer mucho para bajar la concentración atmosférica de ozono; sólo tiene un rol como amortiguador, pero nada más.