

2. LOS ÓXIDOS DE NITRÓGENO NO_x

Los óxidos de nitrógeno de fórmulas NO y NO₂, denominados monóxido y dióxido de nitrógeno respectivamente, y que en la química ambiental se designan conjuntamente como NO_x, son los contaminantes atmosféricos mas importantes de la química del nitrógeno. Los NO_x son originados principalmente por el transporte y por la utilización de combustibles en la industria y en la generación de energía y componen, junto con los hidrocarburos (especialmente con los compuestos orgánicos volátiles ó COV), la llamada contaminación fotoquímica, cuyo principal integrante por reacciones secundarias, es el ozono. Además, interaccionan en los ciclos de destrucción del ozono estratosférico, son precursores de las lluvias ácidas (junto a los óxidos de azufre) y son gases de efecto invernadero, por lo que pueden contribuir en algún momento al calentamiento global.

2.1. El óxido nítrico NO

El monóxido de nitrógeno u **óxido nítrico** (NO), es un gas tóxico incoloro y poco soluble en agua, pero que sin embargo, se encuentra en el organismo de los mamíferos (incluido el ser humano) en pequeñas proporciones, interviniendo en ciertos procesos bioquímicos, especialmente como neurotransmisor (20).

Los químicos farmacéuticos inorgánicos nos encontramos con frecuencia con esta dualidad toxicidad-necesidad biológica, en el estudio de los elementos inorgánicos y en algunas de sus combinaciones.