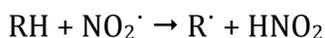


Es un agente oxidante orgánico selectivo, produciendo radicales orgánicos muy tóxicos, que intervienen en diversos procesos de contaminación atmosférica, como veremos mas adelante:



El  $\text{NO}_2$  también tiene su dímero, pero de mucha mas entidad que el  $\text{N}_2\text{O}_2$ , el denominado **tetróxido de dinitrógeno** ( $\text{N}_2\text{O}_4$ ). Es un gas diamagnético que en estado puro y a  $25\text{ }^\circ\text{C}$  es incoloro, pero si no lo es tiene un color marrón mas claro que el dióxido, lo que es debido a la mezcla de ambos gases, ya que se constituyen en formas metaestables, en un equilibrio que depende de la presión y temperatura. El dióxido es mas estable a elevadas temperaturas, mientras que el tetróxido lo es a bajas temperaturas. A esa mezcla de gases de  $\text{NO}_2$  y  $\text{N}_2\text{O}_4$  se le denomina vapores nitrosos. El color resulta mas o menos oscuro, dependiendo de la concentración de equilibrio, resultando que el color es mas oscuro conforme aumenta la concentración del  $\text{NO}_2$ , tal como podemos ver en la siguiente imagen:



Extraído de: <http://web.chem.ucsb.edu/~feldwinn/DemoLibrary/Chapter6.html>