

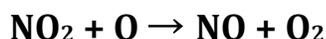
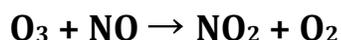
II. EL OZONO ESTRATOSFÉRICO

Reacciones de los óxidos de nitrógeno con el ozono estratosférico.

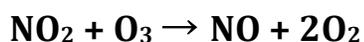
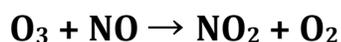
Los óxidos de nitrógeno presentes de forma natural en la estratosfera tienen un papel importante en este proceso, reaccionando con tantos átomos de oxígeno como con moléculas de ozono para reducir la cantidad presente de ozono a su nivel nativo de 6 ppm, en ciclos que mantienen la concentración de ozono constante.

Hay dos mecanismos implicados:

Mecanismo 1



Mecanismo 2



En ambos casos, el balance neto de la reacción es: $2\text{O}_3 \rightarrow 3\text{O}_2$

Los dos ciclos anteriores (ciclo del oxígeno y ciclo de los NO_x), eran los únicos que gobernaban la concentración de equilibrio del ozono desde la evolución de la atmósfera oxidante hace millones de años.

