



Foto 1

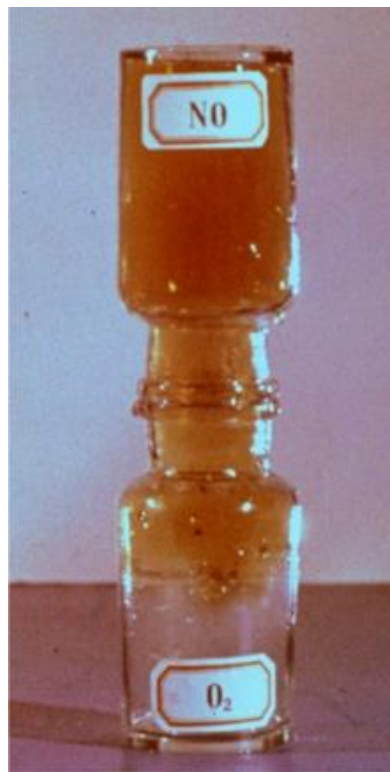


Foto 2

Se dan dos recipientes herméticamente cerrados de 200mL de capacidad, uno lleno de oxígeno y otro lleno de óxido nítrico. Se abren y se disponen como indica la foto 1, procurando que no escapen los gases. Lentamente el óxido nítrico menos denso que el oxígeno se va difundiendo, produciéndose una reacción que da lugar a un cambio de color.

- Formular la reacción química producida
- Suponiendo que todo el óxido nítrico reaccione, qué cantidad de oxígeno quedaría en los frascos

MASAS ATÓMICAS N=14, O=16
Volumen molar 22400mL