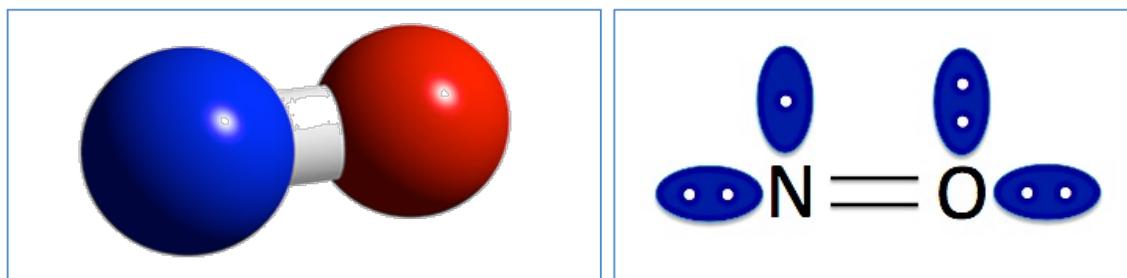


Como dijo Paracelso (médico suizo del s. XV-XVI): “Todo es veneno, nada es sin veneno. Sólo la dosis hace el veneno”, es decir que la dosis hace al tóxico (la diferencia entre tóxico y veneno puede ser inapreciable; tóxico es un término mas genérico y engloba al de veneno, que se puede definir como sustancia tóxica utilizada con intención de matar).

La estructura molecular del NO es lineal, donde el átomo de nitrógeno tiene un electrón solitario sin compartir, por lo que la molécula es paramagnética (21).

Es pues, una molécula diatómica heteronuclear, donde el nitrógeno se encuentra en estado de oxidación +2. Su estructura se representa en la siguiente figura (N en azul, O en rojo):



La distancia de enlace es de 1,15 Å igual a la distancia media para un enlace doble N=O (1,15 Å). La longitud media para un enlace triple N-O es de 1,08 Å y para un enlace N-O sencillo es de 1,36 Å.

El NO gaseoso, puede licuarse para su uso comercial (que es de color azul), y también puede solidificarse. La forma molecular de estos (líquido y sólido), es la de un dímero (N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>) diamagnético.