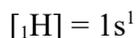


Problema 351: Representa mediante las estructuras de Lewis las moléculas de H₂ y O₂.

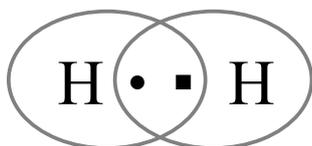
a) H₂



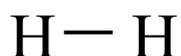
El H tiene 1 electrón en la última capa.



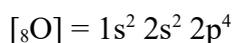
Para la estructura de puntos pintamos unos círculos que abarquen los electrones propios y los que necesitan pedir para conseguir configuración de gas noble. El H necesita pedir 1 electrón.



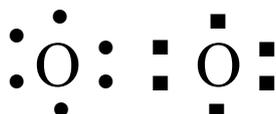
Para la estructura de barras pintamos un barra por cada dos electrones que se comparten o por cada dos electrones que rodeen a un átomo, los primeros son los pares de enlace y los segundos los pares no enlazantes. Cada H está rodeado de un par de electrones, configuración de gas noble.



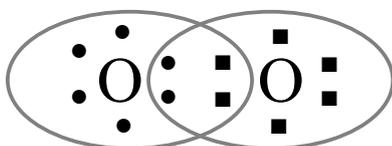
b) O₂



El O tiene 6 electrones en la última capa.



Para la estructura de puntos pintamos unos círculos que abarquen los electrones propios y los que necesitan pedir para conseguir configuración de gas noble. El O necesita pedir 2 electrones.



ENLACE QUÍMICO

Para la estructura de barras pintamos un barra por cada dos electrones que se comparten o por cada dos electrones que rodeen a un átomo, los primeros son los pares de enlace y los segundos los pares no enlazantes. Cada O está rodeado de cuatro pares de electrones, configuración de gas noble.

