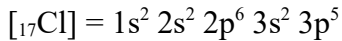
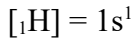
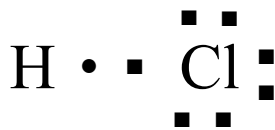


Problema 352: Representa mediante las estructuras de Lewis las moléculas de HCl y NH₃.

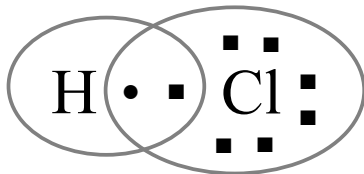
a) HCl



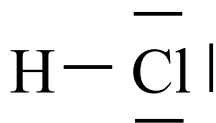
El H tiene 1 electrón en la última capa. El Cl tiene 7 electrones en la última capa.



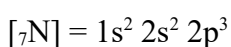
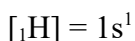
Para la estructura de puntos pintamos unos círculos que abarquen los electrones propios y los que necesitan pedir para conseguir configuración de gas noble. El H necesita pedir 1 electrón. El Cl necesita pedir 1 electrón.



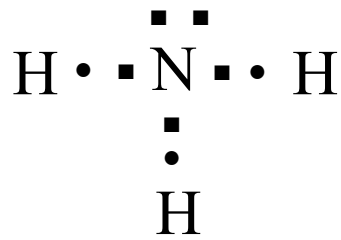
Para la estructura de barras pintamos una barra por cada dos electrones que se comparten o por cada dos electrones que rodeen a un átomo, los primeros son los pares de enlace y los segundos los pares no enlazantes. El H está rodeado de un par de electrones, configuración de gas noble. El Cl está rodeado de 4 pares de electrones, configuración de gas noble.



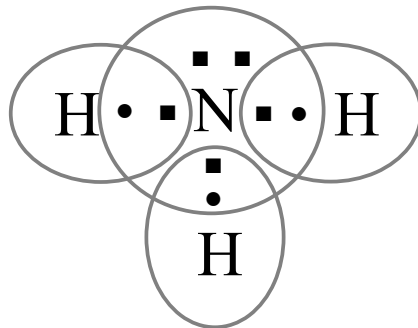
b) NH₃



El H tiene 1 electrón en la última capa. El N tiene 5 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 H necesita pedir 1 electrón. El N necesita pedir 3 electrones.



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. El H está rodeado de un par de electrones, configuración de gas noble. El N está rodeado de 4 pares de electrones, configuración de gas noble.

