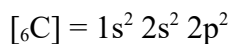
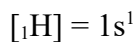
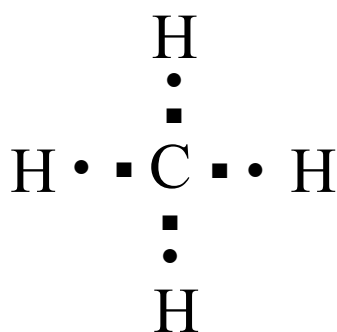


Problema 353: Representa mediante las estructuras de Lewis las moléculas de CH<sub>4</sub> y CO<sub>2</sub>.

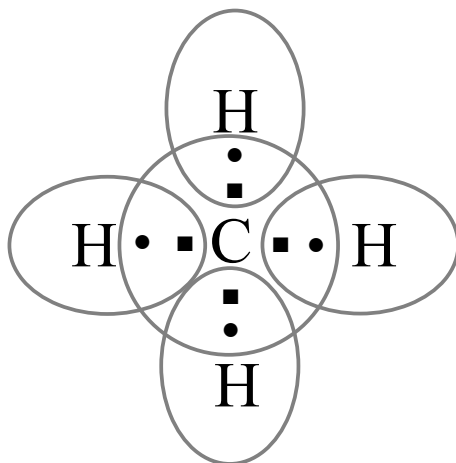
a) CH<sub>4</sub>



El H tiene 1 electrón en la última capa. El C tiene 4 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 C necesita pedir 4 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. El H está rodeado de un par de electrones, configuración de gas noble. El C está rodeado de 4 pares de electrones, configuración de gas noble.

