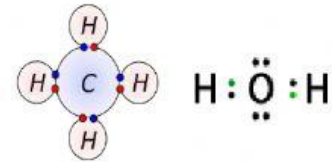
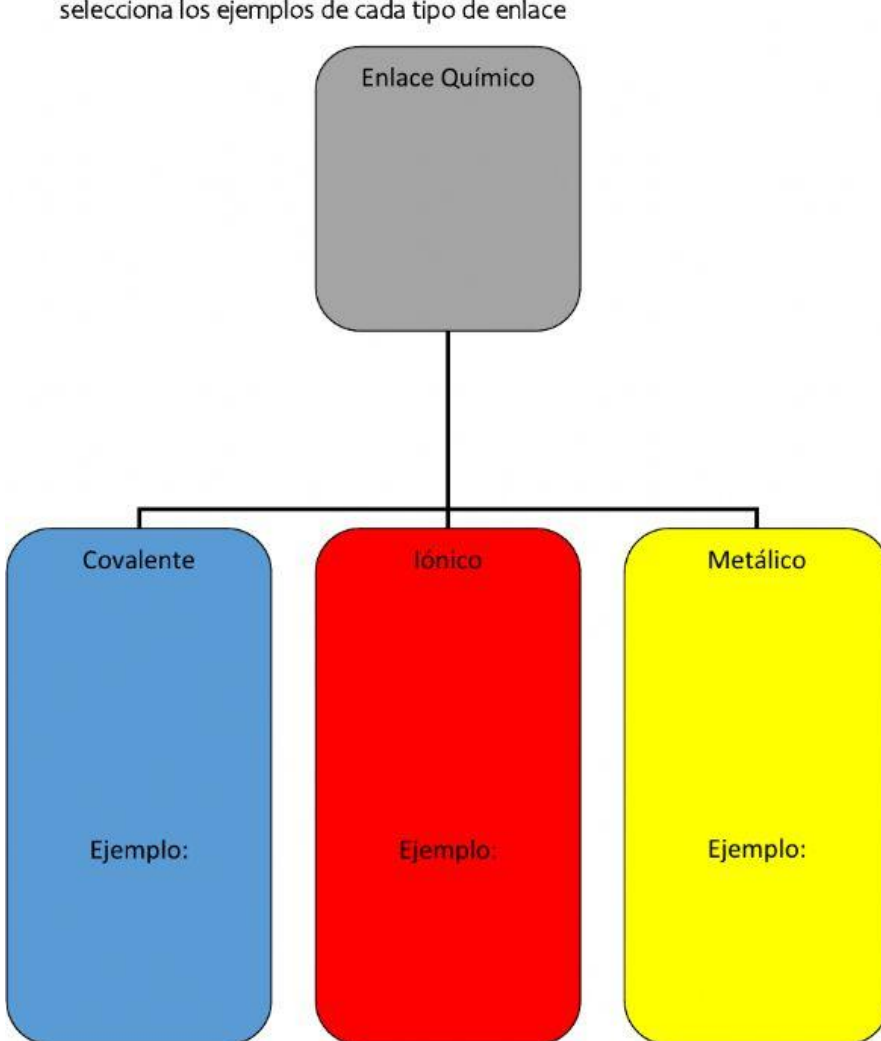


1.- Completa el mapa conceptual, selecciona la descripción que corresponda al concepto de los tipos de enlace químico que hay y selecciona los ejemplos de cada tipo de enlace



Es un enlace químico que mantiene unidos los átomos, estos átomos se agrupan de forma muy cercana unos a otros, lo que produce estructuras muy compactas.

Los electrones de Valencia son los que al reacomodarse permiten que los átomos se enlacen, ya sea que un átomo regale electrones y el otro los acepte.

En este tipo de enlace los electrones de valencia se comparten y la unión se da entre átomos no metálicos.

Los átomos se unen para lograr la estabilidad, adquiriendo ocho electrones en su último nivel de energía.

