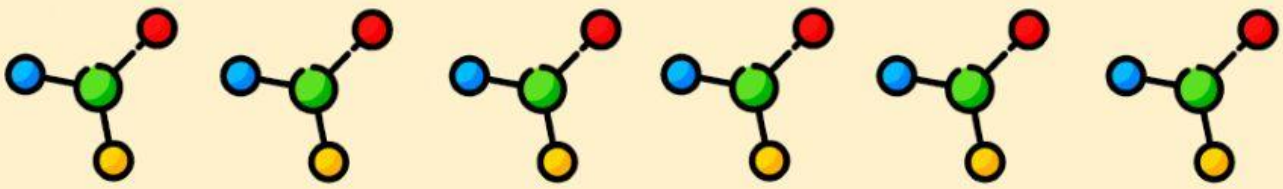
UNIONES IÓNICAS Y COVALENTES:



VERDADERO O FALSO

1. UN ENLACE QUÍMICO ES LA FUERZA QUE MANTIENE A LOS ÁTOMOS UNIDOS EN LOS COMPUESTOS
2. EN LA UNIÓN COVALENTE SE COMPARTEN ELECTRONES
3. EN LA UNIÓN COVALENTE SE FORMAN ANIONES Y CATIONES
4. LA UNIÓN COVALENTE SE ESTABLECE ENTRE UN METAL Y UN NO METAL
5. EN EL ENLACE IÓNICO HAY TRANSFERENCIA DE ELECTRONES
6. EN LOS ENLACES IÓNICOS SE ESTABLECEN ANIONES Y CATIONES
7. EN LOS ENLACES COVALENTES POLARES SE FORMAN IONES
8. EL ANIÓN TIENE CARGA POSITIVA
9. EL CATIÓN TIENEN CARGA POSITIVA
10. EN EL ENLACE IÓNICO LOS ÁTOMOS QUE SE UNEN TIENEN LA MISMA ELECTRONEGATIVIDAD

11. UN ENLACE COVALENTE DOBLE CUENTA CON DOS ELECTRONES COMPARTIDOS
12. LOS ÁTOMOS COMPARTEN, ACEPTAN O TRANSFIEREN ELECTRONES CON LA FINALIDAD DE COMPLETAR CON OCHO ELECTRONES SU ÚLTIMO NIVEL DE VALENCIA



LIVEWORKSHEETS

Tipos de enlaces químicos



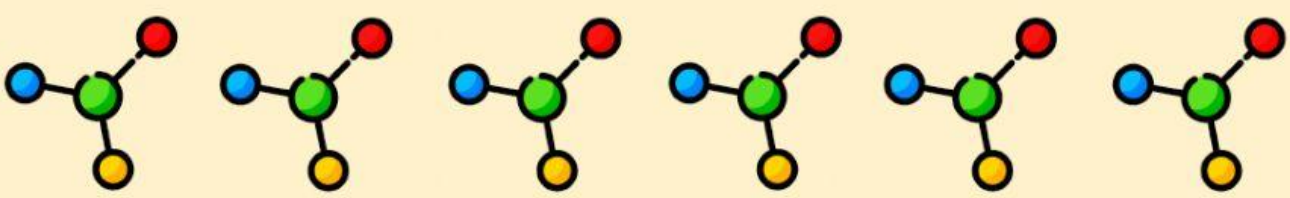
Dependiendo de la configuración electrónica y de su afinidad por los electrones, tenemos diferentes tipos de enlace.

- Enlace : los electrones de un átomo se transfieren al otro átomo.
- Enlace : los electrones entre los átomos se comparten.

Un enlace se forma entre un , que tiende a ceder sus electrones, y un , que tiende a aceptarlos. Al ceder o aceptar los electrones, que se encuentran en la capa más externa del átomo, se forman que cumplen con la regla del octeto.

En un enlace se comparten electrones, que se mueven entre los dos átomos dependiendo de la electronegatividad de cada átomo.

Los elementos con diferencia de forman un enlace covalente . Mientras que cuando estos tienen similar capacidad para atraer electrones forman un enlace covalente , donde los electrones se comparten de forma igualitaria entre los átomos.



LIVEWORKSHEETS