ENLACE COVALENTE

Actividad

Unir con flechas cada concepto con su término correspondiente.

Elementos que se ubican a la derecha de la tabla periódica.

Diferentes estados, orbitales o capas en donde se distribuyen los electrones.

Representación gráfica, que muestra los electrones.

Indica la manera en la cual los electrones se organizan en un átomo.

Grupo de átomos iguales o diferentes.

Características que tienen los elementos.

Dos átomos no metálicos comparten uno o más electrones, es decir, se unen a través de sus electrones en el último orbital.

Región del espacio donde se mueven los electrones.

Numero de electrones que le faltan o debe ceder un elemento químico para completar su último nivel de energía.

Partícula indivisible.

Es un par de electrones que no forma un enlace ni comparte con otro átomo.

Posee carga negativa.

Dos átomos con misma carga se…

Capacidad de un átomo de atraer electrones hacia sí.

Fuerza que une o enlaza a dos átomos, sean estos iguales o distintos.

- **Orbitales**
- **Estructura de Lewis**
- **Electronegatividad**
- **Átomo**
- **Electrón**

- **Niveles energéticos**
- **Enlace químico**
- **No metal**
- **Molécula**

- **Libres**
- **Configuración electrónica**
- **Repelen**
- **Propiedades periódicas**
- **Capa de valencia**
- **Unión covalente**

LIVEWORKSHEETS