ESCUELA SECUNDARIA TÉCNICA # 100

"JUAN ALDAMA"

CIENCIAS III "QUÍMICA"

TEMA: ENLACE QUÍMICO

Aprendizaje Esperado: Identifica las partículas e interacciones electrostáticas que mantienen unidos a los átomos. Explica las características de los enlaces químicos a partir del modelo de compartición (covalente) y de transferencia de electrones (iónico).

Para realizar la actividad te puedes apoyar en el contenido de tu libro de texto de Química en las páginas 121 a 124.

I.- El apartado "Lo que sabemos", página 121, describe como un Maestro de ciencias hace una analogía para poder entender el enlace Iónico y covalente. Al estirar una cuerda entre personas pesadas contra delgadas y después se intercambian integrantes de los equipos.

En las siguientes imágenes arrastra y suelta la que ejemplifica el enlace iónico y covalente, según corresponda, aplicando la analogía descrita.

Enlace Covalente	**Enlace Iónico**

LIVEWORKSHEETS

II. Lee el apartado "Conozcamos juntos", páginas 121 y 122, en él se explica que los átomos se pueden unir mediante la compartición o intercambio de *electrones de valencia* y explican los enlaces covalente e iónico; además, les dejo el enlace a un video para comprender mejor el tema, revisen a partir del minuto 3:00 al 6:00

Selecciona el concepto con la información correcta

- Tipo de Enlace donde los electrones están compartidos.

  _____

- Tipo de Enlace que se forma entre dos átomos que **no** comparten electrones, uno de ellos acepta electrones y el otro los dona.

  _____

- Nombre que se da a los electrones que se encuentran en la última capa o nivel energético: _____
- Es la tendencia de los átomos a completar con 8 electrones su última orbita: _____
- En la estructura de Lewis los átomos se representan con …

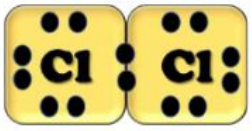
  _____

LIVEWORKSHEETS

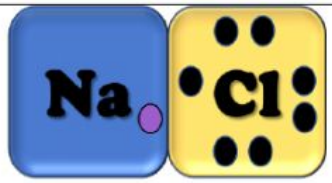
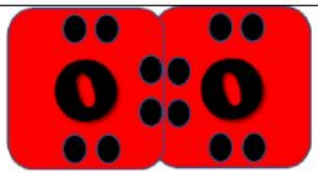
- Nombre con que se conoce a los átomos que pierden electrones y quedan cargados positivamente. _____
- Nombre que se da a los átomos que ganan electrones y se cargan negativamente. _____

III. Para finalizar, identifica el tipo de enlace en los siguientes esquemas de puntos, anotando el que corresponda: Polar, No polar, Iónico

Ver el video del minuto 6:25 a 11:05 y del 13:10 a 15:42.

Ejemplo Cl_2 

polar

H_2	 NaCl
H_2O	 O_2
MgO	HI

LIVEWORKSHEETS

Fuentes de consulta

-Video: https://www.youtube.com/watch?v=Yd7fPHSStmo&feature=youtu.be

Química I. 04 Enlaces químicos e interacciones intermoleculares

-Libro de texto del alumno

-Imágenes

- **https://www.canstockphoto.es/tirar-soga-8745302.html**
- **https://es.123rf.com/photo_8196487_las-personas-peque%C3%B1as-3d-tirando-de-la-cuerda-imagen-3d-fondo-blanco-aislado-.html**

LIVEWORKSHEETS