INSTITUCIÓN EDUCATIVA FEDERICO SIERRA ARANGO
Resoluciones Dptales. 15814 de 30/10/2002 - 9495 de 3/12/2001
NIT: 811039779-1 DANE: 105088001750
Bello – Antioquia

INSTRUCTIVOS QUÍMICA. NOVENO FESA 2021 john.perez@virtual.edu.co https://meet.google.com/lookup/gnwgjicrlb		
ASIGNATURA: QUÍMICA	**GRADO:** 9°	**FECHA:** Marzo 5 de 2021
CONTENIDO TEMATICO: tabla periódica, electronegatividad, configuración electrónica, enlace químico		
DOCENTE: John Jairo Perez		
OBSERVACIONES: Todo el proceso se realizará por medio de la plataforma ***ClassRoom***, con el correo institucional.		

ENLACE QUÍMICO
Enlace Iónico y estructura de Lewis

SEMANA DEL 8 AL 19 DE MARZO

Objetivo de aprendizaje

- Reconoce las fuerzas que originan los enlaces químicos y la importancia de estos en la formación de compuestos.
- Diferencia los tipos de enlace y explico la formación de moléculas y los estados de la materia a partir de fuerzas electrostáticas.

INDICACIONES

Resolver ***Individualmente*** los puntos propuestos en la presente guía, los cuales pueden hacerse y entregarse por medio de:

- documento Word
- en el cuaderno o en hojas de block de manera muy organizada y con letra legible, tomarle fotos con buena iluminación y buen enfoque y unirlas por medio de aplicación camscanner, Adobe scan o similares.
- en cualquiera de los casos ***tiene*** haber una portada rigurosamente presentada

Por ultimo subir el archivo a la plataforma ***ClassRoom*** dentro del plazo propuesto por el docente. En caso que el documento sea de gran tamaño subirlo a la nube, DropBox, OneDrive, Drive, ... para luego pegar el link en la plataforma ***ClassRoom***

Como apoyo al proceso, durante las asesorías semanales se darán explicaciones sobre los conceptos básicos y se resolverán dudas sobre la solución del taller mismo.

RUBRICA DE EVALUACIÓN

- Entrega dentro del plazo establecido por el docente.
- Buen uso de herramientas TIC para edición de fotografía y/o documento.
- Orden y claridad en la solución de las diferentes actividades o puntos propuestos.
- Uso correcto y adecuado de la terminología química en las explicaciones solicitadas.

ACTIVIDAD

1. En general, comparando los metales y los no metales, ¿cuál de ellos pierde con mayor facilidad sus electrones del último nivel? ¿Por qué?
2. Dadas las siguientes distribuciones electrónicas de dos elementos A y B, determina el tipo de enlace que se formará entre ellos. Justifica tu respuesta.

   Elemento A: $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^5$
   Elemento B: $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2$

3. Dos compuestos, A y B, tienen las siguientes propiedades:

	Compuesto A	Compuesto B
Estado físico	Sólido	Sólido
Punto de fusión	346 ºC	1196 ºC
Solubilidad en agua	Soluble	Soluble
Conductividad eléctrica en solución	No	Sí

   ¿Cuál de los dos compuestos será más posiblemente iónico y por qué?

4. Con base en los valores de electronegatividad indicar si los siguientes pares de elementos forman enlaces iónicos o covalentes.

O-H	I-I	Li-F	C-S	Cs-Br

5. De los siguientes compuestos esquematiza solo aquellos que formen un enlace iónico

K_2O	CO_2	$CaCl_2$	Cl_2O