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:** 18 Junio de 2021
CONTENIDO TEMATICO: tabla periódica, electronegatividad, enlace químico, geometría y polaridad molecular		
DOCENTE: John Jairo Perez		
OBSERVACIONES: Todo el proceso se realizará por medio de la plataforma ***ClassRoom***, con el correo institucional.		

ENLACE QUÍMICO
Geometría y Polaridad Molecular III

SEMANA DEL 5 AL 16 DE JUNIO

Objetivo de aprendizaje

- Reconocer y explicar las propiedades de las sustancias de acuerdo el tipo de enlace químico con el que están unidos los átomos que las constituyen.
- Clasificar los enlaces químicos de acuerdo con la diferencia de electronegatividad entre átomos.
- Representar por medio de la estructura de Lewis la formación de enlaces químicos y verificar el cumplimiento de la regla del octeto en las moléculas que allí se formen.
- Establecer relaciones entre la formación de enlaces polares, la simetría de la molécula y las fuerzas de interacción intermoleculares.

INDICACIONES

Resolver ***Individualmente*** los puntos propuestos 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.

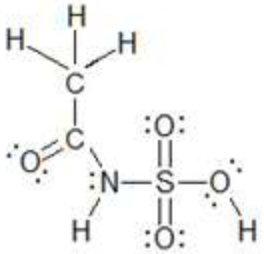
RUBRICA DE EVALUACIÓN

- 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.

ACTIVIDADES

1. Que geometría molecular esperarías si en la capa de valencia del átomo central se encuentran:
   a. 3 enlaces
   b. 3 enlaces y un par solitario
   c. 2 enlaces y dos pares solitarios
   d. 2 enlaces y un par solitario

2. Considere la siguiente molécula:
   a. Use una flecha (A→) para identificar un átomo central con una geometría trigonal piramidal.
   b. Use una flecha (B→) para identificar un átomo central con una geometría tetraedrica.
   c. Use una flecha (C→) para identificar un átomo central con una geometría trigonal planar.
   d. Use una flecha (D→) para identificar un átomo central con una geometría angular.



3. Para cada una de las siguientes moléculas determinar la geometría sobre cada átomo central (incluir tanto la geometría electrónica como la molecular) y su polaridad molecular

Molécula o ión	Estructura de Lewis	Nombre de la Geometría electrónica	Nombre de la Geometría molecular	Polaridad molecular
NH_2^-				
SiF_4				
SbH_3				
CS_2				