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:** Febrero 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

Propiedades de materia según tipo de enlace químico

SEMANA DEL 8 AL 19 DE FEBRERO

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.

MARCO TEORICO

1. Consultar los siguientes conceptos **antes** de realizar la práctica.
   - Soluto, solvente, solución, mezcla, soluble, miscible, disolver, diluir, mezcla homogénea y heterogénea
2. Repasar las propiedades de la materia según el tipo de enlace químico.

ACTIVIDAD

Realizar el experimento casero propuesto y ***grabarlo en video***

- mostrar apartes del montaje, preparación y/o construcción del experimento
- realizar la parte experimental mostrando claramente lo sucedido
- explicar claramente el fenómeno observado, para ello debe tener en cuenta las propiedades de la materia, enlace químico, las fuerzas intermoleculares, solubilidad.
- responder al final del video las preguntas del cuestionario de profundización.

Esta actividad puede hacerse de manera ***individual o en parejas.***

Ya que el video puede resultar muy pesado para subirlo a la plataforma ***ClassRoom,*** se sugiere subirlo previamente a DropBox o OneDrive y compartir o enviar el link correspondiente, teniendo la precaución que el video tenga acceso libre, que no solicite permiso.

RUBRICA DE EVALUACIÓN

- La duración del video no debe exceder los 10 minutos.
- Buen uso de herramientas TIC para edición de fotografía y video.
- Uso adecuado del tiempo límite para evidenciar preparación y ejecución de la actividad propuesta.
- Uso correcto y adecuado de la terminología del enlace químico, las propiedades de la materia, en las explicaciones solicitadas.
- Profundidad y transversalidad con la que se explica el fenómeno observado.

- Participación, aparición equitativa de todos los integrantes del equipo en el video, cuya indumentaria tiene que estar acorde con la actividad realizada.
- Visualización de los integrantes del equipo de trabajo con la indumentaria adecuada

PROCEDIMIENTO

1. Tomar con pinzas, alicate o trapo húmedo un clavo o alambre y calentarlo lo suficiente para cortar una vela. Desde el punto de vista del enlace químico, ***explicar porque***:
   a. el clavo no se derrite
   b. se calienta todo el clavo así solo se someta a la llama la punta de este
   c. la vela se hace el corte tan fácilmente

2. Tomar un poco de sal de cocina y mezclarla en un poco de agua, repetir el proceso mezclando la sal y con aceite de cocina, ***determinar donde se disuelve mejor la sal y explicar el porqué de la diferencia en la solubilidad de estas sustancias***

NOTA

No olvidar explicar detalladamente cada una de las preguntas propuestas en el procedimiento