



INSTITUTO DE LA
EDUCACIÓN BÁSICA DEL
ESTADO DE MORELOS



ESCUELA SECUNDARIA TÉCNICA No. 14
CICLO ESCOLAR: 2021-2022

PROFRA. LESLIE IVONNE VELASCO MONDRAGÓN.
TECNOLOGÍA: OFIMÁTICA. PRIMER GRADO, GRUPO: E

ACTIVIDADES PARA ELABORAR DEL 29 DE NOVIEMBRE AL 03 DE DICIEMBRE DE 2021.

PERÍODO: II "SOFTWARE"

SEMANA 14

MÓDULOS 08

PROPÓSITOS. Distingue los elementos del sistema operativo y su mantenimiento.

APRENDIZAJES ESPERADOS. Emplean herramientas y máquinas para transformar y aprovechar de manera eficiente los materiales y la energía en la resolución de problemas técnicos.

TEMA: MATERIALES.

SUBTEMAS: LOS MATERIALES EN LOS PROCESOS Y PRODUCTOS TÉCNICOS DE USO COTIDIANO: EN CASA, OFICINA Y ESCUELA.

En tu cuaderno vas a continuar con las actividades en orden por semana, las hojas deben llevar margen azul deberás anotar tu nombre completo y fecha del día o días en que estas elaborando la actividad, el aprendizaje esperado, tema y subtema.

ACTIVIDAD No.1.- Elabora un mapa conceptual con la definición de material, los tipos de material y sus ejemplos.

Tipos de materiales según su procedencia:

Los materiales son los elementos que se necesitan para fabricar un objeto. Los objetos que nos rodean están fabricados por diversos materiales. La fabricación de los objetos puede ser hecha por uno o más materiales. Según su procedencia hay dos tipos de materiales, estos pueden ser naturales o artificiales.

Los materiales naturales son los que se encuentran en la naturaleza. Se clasifican según su origen, animal, vegetal o mineral. Ejemplos:

Madera
Piedras
Algodón
Lana
Carbón
Cobre
Arena
Petróleo

Los materiales artificiales son los elaborados por los seres humanos.

Ejemplos:

Plástico
Papel
Cartón
Vidrio
Goma
Porcelana

ACTIVIDAD No. 2.- Realiza un cuadro de doble entrada sobre con ejemplos de materiales naturales y sintéticos con dibujos.

ACTIVIDAD No. 3.-De las propiedades de los materiales vas a investigar en internet o en tu diccionario cada una de ellas y escribir en tu cuaderno su significado así como dar dos ejemplos e ilustrarlos (dibujos).

Las propiedades de la materia son de dos tipos por sus características:

Extrínsecas o generales: Las características generales son aquellas que resultan comunes a todas las formas de la materia.

Extensión
Masa
Peso
Inercia
Volumen
Densidad

Inespecíficas o específicas. Las características específicas son aquellas que diferencian a un cuerpo de otro y están relacionadas con las distintas sustancias que forman a los cuerpos.

Las propiedades específicas se agrupan en propiedades físicas y las químicas:

Las propiedades físicas de la materia son las características visibles y propias de una sustancia que pueden ser medidas y no producen nuevas sustancias químicas. Algunas de las propiedades físicas que podemos encontrar son, por ejemplo: Estado físico: sólido líquido, gaseoso o plasma (estados de la materia.) Las propiedades físicas de la materia son aquellas características que se pueden medir sin que por ello se altere la estructura atómica.

Punto de fusión.

Conductibilidad.

Temperatura.

Solubilidad.

Fragilidad.

Dureza.

Textura.

Ductilidad.

Punto de ebullición.

Fragilidad

Olor

Color

Elasticidad

Las propiedades químicas son observables o distinguibles cuando existe un cambio en la composición original transformándose en otra diferente. Una propiedad química altera la estructura interna o molecular de una sustancia al interactuar con otra sustancia creando una nueva. Las propiedades químicas de la materia son aquellas características que resultan en un cambio en la estructura atómica.

Las propiedades químicas son aquellas que sólo pueden determinarse cuando cambia la composición de la sustancia. Estas describen el comportamiento de una sustancia en las reacciones químicas. Por tanto, también se pueden definir como la propiedad de una sustancia para combinarse o cambiar en otra o más sustancias. Las propiedades químicas son observables o distinguibles cuando existe un cambio en la composición original transformándose en otra diferente. Una propiedad química altera la estructura interna o molecular de una sustancia al interactuar con otra sustancia creando una nueva.

Algunos ejemplos de propiedades químicas son, la reactividad de una sustancia con otras, la combustibilidad, la oxidación y la reducción, una propiedad química de los gases nobles es que no reaccionan en condiciones normales, sólo cuando se varía la presión y la temperatura.

Ph.

Combustión.

Estado de oxidación.

Poder calorífico.

Estabilidad química.

Alcalinidad.

Corrosividad.

Inflamabilidad.

Reactividad.

Potencial de ionización.

Reducción.

EN CADA ACTIVIDAD SE CALIFICA:

LIMPIEZA

ORTOGRAFÍA

INVESTIGACIÓN

RECURSOS: CUADERNO, INTERNET, COMPUTADORA.

PRODUCTOS: CUADRO SINOPTICO Y CUADRO DE DOBLE ENTRADA

NOTA. Las actividades pueden ser hechas en forma digital en Word, letra arial y serán guardadas en archivo digital o en fotos, en memoria usb, teléfono móvil, etc. Si no cuentas con computadora e internet realízalo a mano y con dibujos y guárdalas. Enviar sus actividades el día 03 de diciembre del 2021, en un horario de 10:00 a 13:00 hrs., para su revisión a: Facebook (Messenger) Leslie Ivonne Velasco Mondragón, WhatsApp, 7774611585 o correo electrónico: raez@live.com.mx. (POR FAVOR MANDA TU TRABAJO SOLO UNA VEZ POR CUALQUIER DE LOS MEDIOS DE COMUNICACIÓN QUE TE INDICO, GRACIAS).