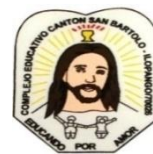




MINISTERIO
DE EDUCACIÓN,
CIENCIA Y
TECNOLOGÍA

**COMPLEJO EDUCATIVO CANTÓN SAN BARTOLO
ILOPANGO/SAN SALVADOR
CÓDIGO 70026**



DISCIPLINA: CIENCIA, SALUD Y MEDIO AMBIENTE
GRADO: 7° SECCIÓN: "B" Y "C".
DOCENTE: JHOSELINE MABEL MENDOZA

TRIMESTRE: UNO
TURNO: VESPERTINO

INDICACIONES GENERALES:

- Las actividades debe realizarlas correctamente en el cuaderno.
- Fecha de entrega: 05 de junio.
- La entrega se realizará por correo electrónico a la dirección jhosselinemendoza.ccn@gmail.com o al whatsapp [70272950](https://wa.me/70272950).
- Debe hacer la entrega haciendo uso de la aplicación CamScanner, que ayuda a generar documentos pdf desde el celular.



Puede descargarla desde la Play Store

ACTIVIDAD 1:

Resolver la guía proporcionada por el ministerio de educación para la FASE 3 en la semana del 25 al 28 de mayo sintonizando canal 10 los días martes en horario de 11:30 am a 1:30 pm puede descargar la guía en el sitio web:

<https://www.mined.gob.sv/emergenciacovid19/tercerciclomedia/>

ACTIVIDAD 2:

Resolver la guía proporcionada por el ministerio de educación para la FASE 3 en la semana del 01 al 05 de junio sintonizando canal 10 los días martes en horario de 11:30 am, puede descargarla en el sitio web del ministerio de educación.

ACTIVIDAD 3: Haciendo uso del texto que se presenta realizar correctamente lo que se te pide a continuación

Indicadores de logro:

Representa, describe e interpreta creativamente la estructura general de la tabla periódica moderna: grupos o familias y períodos. Ubica en la tabla periódica los metales y no metales;

los elementos representativos, de transición, gases nobles y de las series de lantánidos y actínidos.

Tabla periódica moderna.

La **tabla periódica de los elementos** es una disposición de los elementos químicos en forma de tabla, ordenados por su número atómico (número de protones), por su configuración de electrones y sus propiedades químicas. Este ordenamiento muestra *tendencias periódicas*, como elementos con comportamiento similar en la misma columna.

Las filas de la tabla se denominan períodos y las columnas grupos. Algunos grupos tienen nombres. Así por ejemplo el grupo 17 es el de los halógenos y el grupo 18 el de los gases nobles. La tabla también se divide en cuatro bloques con algunas propiedades químicas similares. Debido a que las posiciones están ordenadas, se puede utilizar la tabla para obtener relaciones entre las propiedades de los elementos, o pronosticar propiedades de elementos nuevos todavía no descubiertos o sintetizados. La tabla periódica proporciona un marco útil para analizar el comportamiento químico y es ampliamente utilizada en química y otras ciencias.

Los metales alcalinos son aquellos que están situados en la primera columna de la tabla periódica, excepto el Hidrogeno que es un gas. Sin contar el hidrogeno son seis y se llaman: Litio, Sodio, Potasio, Rubidio Cesio y Francio. Empecemos por las propiedades generales:

Metales Alcalinotérreos

- » Los elementos del grupo IIA. Consisten del Berilio, Magnesio, Calcio, Estroncio, Bario y Radio. Son metales muy reactivos, aunque no tan reactivos como los metales del grupo 1A.
- » Se llaman metales alcalino térreos debido a que sus óxidos son básicos y por que muchos de ellos son de baja solubilidad en el agua. Se hallan en depósitos minerales en la corteza terrestre.

METALOIDES

- En la tabla, son los que están cerca de la línea zigzag (la “escalerita”).

No metales

Ejemplos de no metales: ① Azufre ② Bromo ③ Yodo ④ Cloro

- Como tienen más de cuatro electrones, en la última capa tienden a ganarlos hasta completar ocho. Forman aniones porque tienen más electrones que protones.
- Elevada electronegatividad.
- Su densidad es menor que la de los metales.
- En la tabla periódica ocupan la zona de la derecha.
- Malos conductores de la corriente eléctrica y el calor.
- Algunos pueden ser duros y otros blandos, pero, generalmente, son quebradizos o frágiles.
- Son oxidantes.
- A temperatura ambiente pueden encontrarse en estado líquido, sólido o gaseoso.
- Puntos de fusión más bajos que los metales.
- Presentan variedad de colores: incoloro, verde, rojizo, gris, amarillo.
- Su superficie es opaca, ya que no pueden reflejar la luz.

A continuación se presenta la tabla periódica incompleta, por lo que usted debe en el cuaderno:

- Indicar la posición de los grupos y periodos en la tabla periódica.
- Colorear los metales alcalinos, metales alcalinotérreos y semimetales, los no metales, gases nobles los lantánidos y actínidos, diferenciándolos con un color específico.

1 H																	2 He
3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
55 Cs	56 Ba	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Rf	105 Ha	106 Sg	107 Ns	108 Hs	109 Mt	110	111	112	(113)	(114)	(115)	(116)	(117)	(118)

58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------

90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr
----------	----------	---------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	----------	-----------	-----------	-----------	-----------