

COLEGIO INSTITUTO TECNICO INTERNACIONAL

GUIA SOBRE LA TABLA PERIÓDICA: Semana del 16 al 20 de marzo

AREA: Ciencias Naturales

I PERIODO

GRADO: 5° JT

AÑO: 2020

NOMBRE: _____

CURSO _____

LA TABLA PERIÓDICA

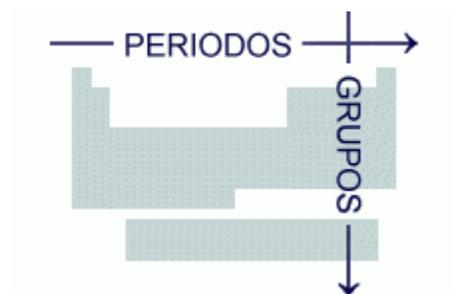
Ya habíamos comenzado este tema, pero vamos a recordar y continuar...

La **tabla periódica** es una forma de enumerar los elementos. Los elementos se enumeran en la **tabla** por la estructura de sus átomos. Esto incluye la cantidad de protones que tienen y la cantidad de electrones que poseen en su capa externa.

-Observa el siguiente video.

<https://www.youtube.com/watch?v=xJh5Y2lncgQ>

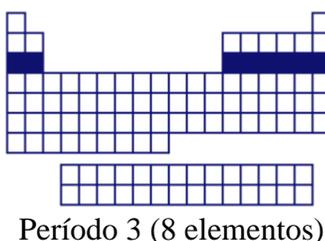
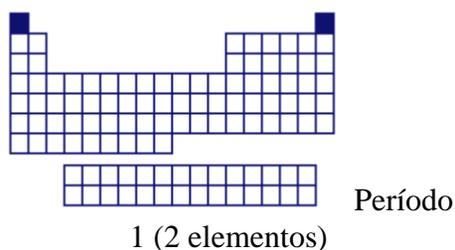
LOS GRUPOS Y PERIODOS EN LA TABLA PERIODICA



Períodos

En la tabla periódica los elementos están ordenados de forma que aquellos con propiedades químicas semejantes, se encuentren situados cerca uno de otro.

Los elementos se distribuyen en filas horizontales, llamadas **períodos**. Pero los **períodos** no son todos iguales, sino que el número de elementos que contienen



Grupos

Las columnas de la tabla reciben el nombre de grupos. Existen dieciocho grupos, numerados desde el número 1 al 18. Los elementos situados en dos filas fuera de la tabla pertenecen al grupo 3.

En un grupo, las propiedades químicas son muy similares, porque todos los elementos del grupo tienen el mismo número de electrones en su última o últimas capas.

Así, si nos fijamos en la configuración electrónica de los elementos del primer grupo, el grupo 1 o alcalinos:

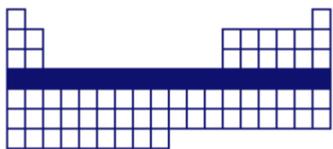
va cambiando, aumentando al bajar en la tabla periódica.

El primer periodo tiene sólo dos elementos, el segundo y tercer periodo tienen ocho elementos, el cuarto y quinto periodos tienen dieciocho, el sexto periodo tiene treinta y dos elementos, y el séptimo no tiene los treinta y dos elementos porque está incompleto. Estos dos últimos periodos tienen catorce elementos separados, para no alargar demasiado la tabla y facilitar su trabajo con ella.

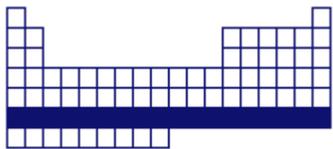
El periodo que ocupa un elemento coincide con su última capa electrónica. Es decir, un elemento con cinco capas electrónicas, estará en el quinto periodo. El hierro, por ejemplo, pertenece al cuarto periodo, ya que tiene cuatro capas electrónicas.

FECHA DE ENTREGA:

martes 24 de marzo



Período 4 (18 elementos)



Período 6 (32 elementos)

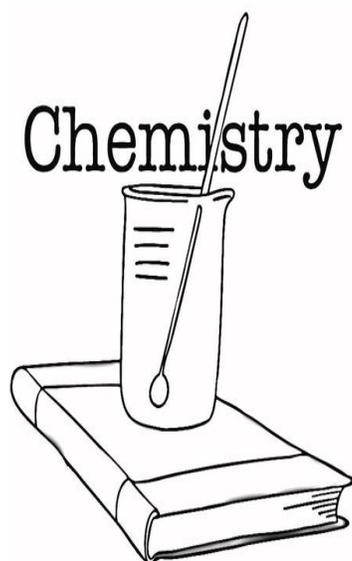
Elemento	Símbolo	Última capa
Hidrógeno	H	1s ¹
Litio	Li	2s ¹
Sodio	Na	3s ¹
Potasio	K	4s ¹
Rubidio	Rb	5s ¹
Cesio	Cs	6s ¹
Francio	Fr	7s ¹

La configuración electrónica de su última capa es igual, variando únicamente el periodo del elemento.

ACTIVIDADES

Con base en la explicación anterior:

- 1- Dibuja en hojas cuadriculadas, una tabla periódica, ubica los 7 periodos y escribe el nombre de cada uno de ellos.
- 2- Dibuja otra tabla periódica y ubica los 18 grupos, luego escribe el nombre de cada uno.
- 3- Recuerda los elementos químicos que te vimos en clase (cuando aún teníamos clases presenciales), escoge otros y completa 20 elementos de la tabla periódica. Escríbelos en la hoja de trabajo con sus símbolos químicos y apréndelos, serán evaluados cuando volvamos a vernos en forma presencial.



COLEGIO INSTITUTO TECNICO INTERNACIONAL
GUIA SOBRE LA ENERGIA

AREA: Ciencias Naturales **I PERIODO** **GRADO:** 5° JT **AÑO:**2020

NOMBRE: _____ **CURSO** _____

LA ENERGIA Y SUS FORMAS

ACTIVIDADES

1-Observa el siguiente video

<https://www.youtube.com/watch?v=62yHkyArjmc>

2- De acuerdo a lo que observaste en el video define qué es la energía

3-Observa el siguiente video y descubre qué es lo que sucede con algunas formas de energía; también para que puedas desarrollar la sopa de letras con éxito.

<https://www.youtube.com/watch?v=Mk8Env3xrMI>

4-FORMAS DE ENERGÍA. En la siguiente sopa de letras aparecen las formas de energía que vamos a trabajar. Encuéntralas y haz una lista de ellas.



Eléctrica, luminosa, química, eólica, solar, sonora, y otras 5 que debes encontrar solit@.

5- ¿Qué haces tú para ahorrar energía? Escribe 5 formas como tú puedes ahorrar energía.

FECHA DE ENTREGA: martes 24 de marzo

