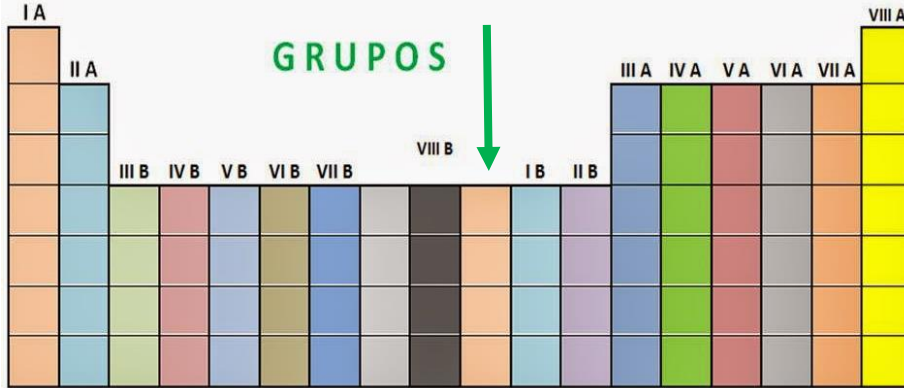
	GIMNASIO SABIO CALDAS (IED) Nuestra escuela: una opción para la vida PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL	Código	PENP - 01
		Versión	001
		Fecha	18/03/2020
		Proceso	Gestión Académica

DOCENTE	Deissy Jaramillo	GRADO	Séptimo
ASIGNATURA	Ciencias Naturales - Química		
Correo electrónico de contacto	deissy.jaramillo@sabiocaldas.edu.co		
Fecha de envío	30 de marzo	Fecha de entrega	03 de abril
Tiempo de ejecución de la actividad	Dos horas		
TEMA	TABLA PERIÓDICA: GRUPO Y PERIODO		

Contextualización

Grupos de la tabla periódica

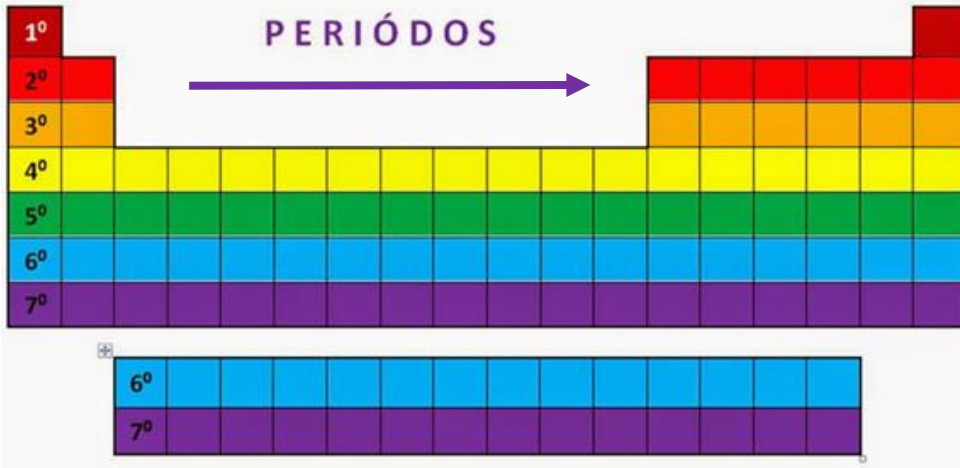
A las columnas verticales de la tabla periódica se les conoce como grupos. Todos los elementos que pertenecen a un grupo tienen la misma valencia atómica, y por ello, tienen características o propiedades similares entre sí. Por ejemplo, los elementos en el grupo IA tienen valencia de 1 (un electrón en su último nivel de energía) y todos tienden a perder ese electrón al enlazarse como iones positivos de +1. Los elementos en el último grupo de la derecha son los gases nobles, los cuales tienen lleno su último nivel de energía (regla del octeto) y, por ello, son todos extremadamente no reactivos. En total hay 18 grupos en la tabla periódica repartidos desde el IA al VIIIA y del IB a VIIIB.



GRUPOS

Períodos de la tabla periódica

Las filas horizontales de la tabla periódica son llamadas períodos. Contrario a como ocurre en el caso de los grupos de la tabla periódica, los elementos que componen una misma fila tienen propiedades diferentes pero más similares: todos los elementos de un período tienen el mismo número de orbitales. Siguiendo esa norma, cada elemento se coloca según su configuración electrónica. El primer período solo tiene dos miembros: hidrógeno y helio; ambos tienen sólo el orbital 1s. En total, hay 7 períodos en la tabla periódica.



PERÍODOS

Tomado de: Física y Química 2, Libro interactivo, Editorial EDEBÉ

Un elemento se ubica en un grupo y un periodo determinado. Por ejemplo, el elemento yodo ($Z=53$) se ubica en el grupo VIIA y en el periodo 5.

Descripción de la actividad sugerida

1. Realice la lectura de la contextualización y elabore un resumen en su cuaderno.
2. Conteste las siguientes preguntas:
 - a. ¿Cuántos elementos integran los periodos 4 y 5?
 - b. ¿Qué elementos integran el grupo de los gases nobles?
 - c. ¿A qué periodo pertenecen carbono, nitrógeno y oxígeno?
 - d. ¿Qué tienen en común calcio, estroncio y bario?
 - e. ¿Cuáles son los elementos del grupo IB?
3. En una tabla escriba el nombre, símbolo, número atómico (Z), grupo y periodo de 25 elementos químicos seleccionados al azar.

Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

Lectura sugerida

http://aprende.colombiaaprende.edu.co/sites/default/files/naspublic/plan_choco/cie_8_b1_s3_est.pdf

Vídeos de consulta:

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

<https://www.youtube.com/watch?v=PsW0sGF5EBE>

Criterios de Evaluación

Desarrolle la totalidad de la actividad en su cuaderno, de ser posible envíe fotos de evidencias al correo deissy.jaramillo@sabioaldas.edu.co y en el asunto escriba sus nombres, apellidos y curso. De no ser posible, conserve su trabajo para su posterior revisión.