



SECRETARÍA DE EDUCACIÓN MUNICIPAL DE PALMIRA  
"INSTITUCIÓN EDUCATIVA "DE ROZO"  
Aprobada por Resolución N° 0835 del 20 de FEBRERO de 2.017



## GUÍA DE APRENDIZAJE No. 1

Docente	Isabel Cristina Hurtado Sánchez
Grado:	Noveno
Área o asignatura:	Ciencias Naturales - biología
Fecha de recibido:	
Fecha de entrega:	
Nombre del estudiante:	
Objetivo de aprendizaje y/o DBA:	Comprender que en una reacción química se recombinan los átomos de las moléculas de los reactivos para generar productos nuevos, y que dichos productos se forman a partir de fuerzas intramoleculares (enlaces iónicos y covalentes) (DBA 8)



### INTRODUCCIÓN

Con esta guía repasarás tus conocimientos de los elementos de la tabla periódica y la estructura de la tabla periódica.

Esta es la primera guía que realizaremos, léela por completo y realiza cada una de las actividades que están enumeradas, tal como te indico a continuación.

Te doy la bienvenida al fantástico estudio de: LA TABLA PERIÓDICA.



### ¿Qué voy a aprender?

1. Copia en tu cuaderno el título: "TABLA PERIÓDICA"
2. Observa la siguiente imagen y recuerda la forma en que están organizados los elementos de la tabla periódica en ella.

# TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

Grupo 1

Periodo 1

Número atómico: 8

Masa atómica: 15,9

Símbolo químico: O

Nombre: Oxígeno

Legenda:

- Gases nobles
- Halógenos
- No metales
- Metales alcalinos
- Metales alcalinotérreos
- Metales de transición
- Alcalinotérreos
- Metales alcalinos
- Lantánidos
- Otros metales
- Actinidos

1	2											13	14	15	16	17	18		
1	H	He											B	C	N	O	F	Ne	
2	Li	Be											Al	Si	P	S	Cl	Ar	
3	Na	Mg											Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	
6	Cs	Ba	Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
7	Fr	Ra	Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og	
			57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70			
			La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb			
			Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No			

## Lo que estoy aprendiendo



3. Si tienes los medios observa los siguientes videos y toma nota:

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

<https://www.youtube.com/watch?v=s3qKFLuPF2o&list=RDCMUC8XqsG7C5ltgjn1WXjgTKaQ&index=2>



4. De acuerdo con lo que puedes ver en los siguientes videos y lo que encuentras en la tabla periódica responde las siguientes preguntas:

- ¿Qué es la tabla periódica?
- ¿Para qué se usa la tabla periódica?
- ¿Qué representan las filas o periodos de la tabla periódica?
- ¿por qué se organizó la tabla periódica en columnas?

## Práctico lo que aprendí



5. Identifica el número de grupo o periodo descrito por cada uno de los siguientes enunciados, coloca el nombre de cada elemento:
  - a. Contiene los elementos C, N y O
  - b. Comienza con Helio
  - c. Los metales alcalinos
  - d. Termina en Neón
  - e. Contiene Na, K y Rb
  - f. La hilera que comienza con Li
  - g. Los gases nobles
  - h. Contiene F, Cl, Br, I
  
6. De acuerdo con el video, describe metales, no metales, metaloides alcalinos, metal alcalinotérreo, elemento de transición, halógeno o gas noble. Coloca tres ejemplos de cada uno.



**Recuerda que:**  
puedes escribirme al  
WhatsApp 305 468 9237 o a mi correo  
electrónico [ihurtado@iederozo.edu.co](mailto:ihurtado@iederozo.edu.co).  
Todos los días de 2 a 5 PM para aclarar dudas.



También, podremos aclarar las dudas por el grupo de whatsapp y en los horarios de clase asignados para clases, los martes de 3 a 4 y de 5 a 6 PM.



## ¿Qué aprendí?

Te invito a reflexionar respecto a cómo te sentiste y qué tanto aprendiste en el desarrollo de esta guía.

1. Responde en tu cuaderno las siguientes preguntas, con mucha sinceridad:
  - a. ¿Qué fue lo que más te causó dificultades al resolver las actividades de la guía?
  - b. ¿Por qué crees que te causó dificultad?
  - c. ¿Qué fue lo que te pareció más fácil en la guía?
  - d. Con tus palabras escribe qué aprendiste
  - e. ¿Qué crees que puedes hacer en la próxima guía para que entiendas mejor lo que se te propone?