



Liceo Politécnico Domingo Santa María.

Química Primero Medio

Guía de Aprendizaje N° 3: Reacciones químicas cotidianas

Profesora: Rayen Sáez Marín

Nombre:

Curso:

Fecha:

**Objetivo de Aprendizaje:**

- Investigar explicar y experimentar usando evidencias que la combustión, la oxidación, la fermentación, entre otras son reacciones químicas presentes en la vida cotidiana, considerando la producción de gas, formación de precipitado cambio de T°, color y olor y la emisión de luz entre otros.

**INSTRUCCIONES:**

Esta guía es para trabajar desde el 08 de abril al 27 de abril de 2020.

Si no puedes imprimirla, desarróllala en el cuaderno de la asignatura colocando la fecha y el número de guía.

Si la imprimes guárdala en una carpeta.

Lee cuidadosamente antes de responder.

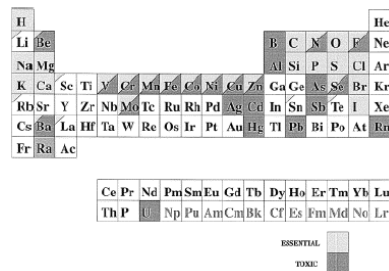
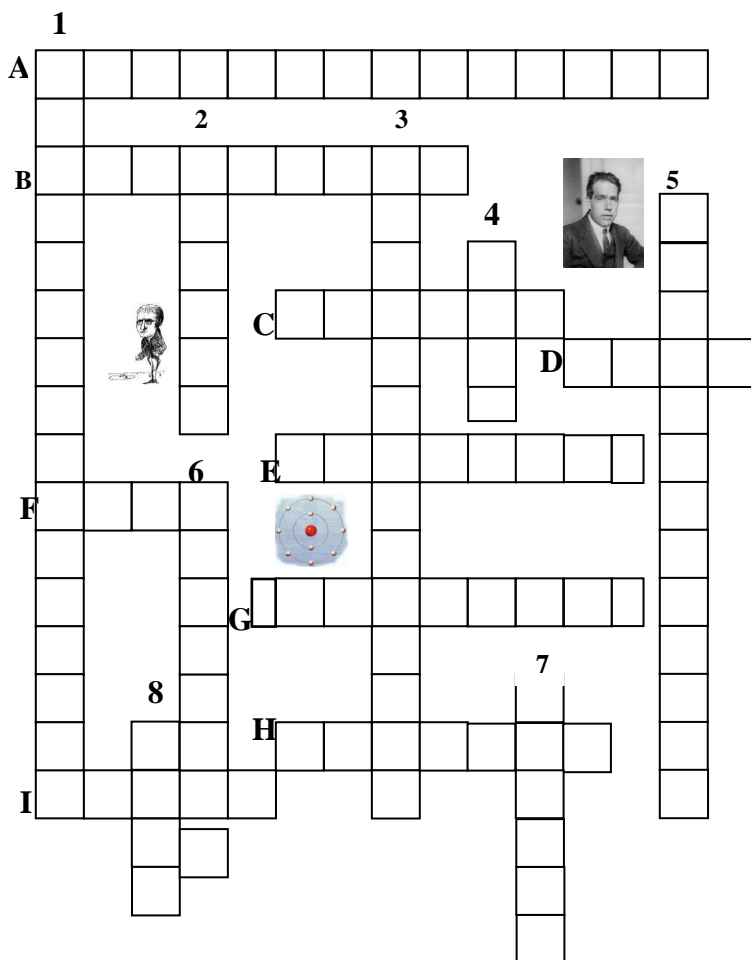
Utiliza tu libro de asignatura para resolver las preguntas.

Envíala al correo electrónico saez\_marin@hotmail.com

**ACTIVIDAD N° 1**

Resuelve el siguiente crucigrama utilizando las pistas para cada uno de los casos.

Las palabras verticales están asignadas por letras y las horizontales por número.



## Verticales

- 1) Método utilizado en las ciencias para realizar experimentos.
- 2) El átomo tiene igual cantidad de electrones que de protones (invertido)
- 3) Ordenamiento de los elementos químicos según su número atómico.
- 4) Físico danés que postuló que los electrones en el átomo se mueven en ciertas orbitas de energía definida (invertido).
- 5) Notación que describe la distribución de los electrones en los diferentes orbitales atómicos.
- 6) Físico inglés que postuló que el átomo es una esfera de cargas positivas en donde se distribuyen los electrones (invertido).
- 7) Átomo cargado eléctricamente (positivo)
- 8) Elemento que se ubica en el grupo VIIA y periodo 5 en la tabla periódica.

## Horizontales

- a) Modelo atómico vigente que postula orbitales y niveles de energía en el átomo.
- b) Filósofo griego que planteó por primera vez que la materia estaba formada por átomos.
- c) Científico inglés que propuso que los átomos eran esferas rígidas, indivisibles e indestructibles.
- d) Partículas positivas que corresponden a un núcleo de helio ( $Z=2$ ,  $A=4$ ).
- e) Partícula subatómica negativa que gira alrededor del núcleo atómico.
- f) Gas noble que se ubica en el n° 10 de la tabla periódica.
- g) Rayos de luz negativos formados por electrones.
- h) Modelo atómico planteado por Rutherford.
- i) Unidad básica de la materia (invertido).