



Área y/o asignatura: Química grado: 7°

Docente responsable: Carlos Mario Tobón Vásquez

Fecha de entrega:

Sustentación:

Logros a superar:

- Organiza y clasifica información en esquemas y gráficos
- Consulta fuentes de información para ampliar sus conocimientos
- Describir el desarrollo histórico de los modelos que explican la estructura de la materia

### ACTIVIDADES

1. Realiza un mapa conceptual indicando como están organizados los elementos químicos en la tabla periódica
2. Completa la siguiente tabla. Utiliza la tabla periódica para obtener la información que se solicita.

Elemento químico	Símbolo químico	Z	N	A
Calcio				
Oxígeno				
Aluminio				
Sodio				
Nitrógeno				
Carbono				
Azufre				

3. Elabora los modelos atómicos utilizando diferentes materiales como alambre, pelotas de icopor o plástico, plastilina, entre otros. Señala las partes que los conforman
4. Realiza un cuadro comparativo que muestre semejanzas y diferencias entre los diferentes modelos atómicos
5. Selecciona tres de los científicos que contribuyeron al estudio del átomo y consultar sus biografías



## Plan de apoyo periodo 1 -2019

6. Analiza la siguiente representación y selecciona la respuesta correcta para las preguntas que se plantean:

Masa atómica  $\longrightarrow$  22

Número atómico  $\longrightarrow$   ${}_{10}\text{Ne}$

1) el símbolo Ne corresponde al elemento químico

- a. Nitrógeno
- b. níquel
- c. sodio
- d. neón

2) el número de protones presente en ese átomo es

- a. 32
- b. 22
- c. 10
- d. 12

3) el número de neutrones correspondiente a ese átomo es

- a. 12
- b. 32
- c. 10
- d. 22