



**Trabajo Práctico:** Fecha de presentación: 24/04/2024

**Apellido y Nombre de los integrantes:** ( 2 integrantes )

**Criterios a Evaluar:**

- Prolijidad, letra clara y legible escrito con tinta, para una mejor corrección.
- Puntualidad en la presentación del trabajo,
- Capacidad para trabajar cooperativamente,
- Interpretación correcta y completa de la consigna.
- Utiliza el cuadernillo para responder las actividades que lo requieran.

1- Defina con sus palabras que es la química. De un ejemplo.

2-Defina que es materia y energía. De 3 ejemplos de cada uno.

3-Confeccione un cuadro indicando las propiedades de la materia, con un ejemplo de cada una.

4- Realice un resumen de las partículas subatómicas.

5- Realice un cuadro comparativo colocándolas diferencias entre las partículas subatómica.

6-marque la opción correcta de las siguientes oraciones:

a) En cierto átomo, el número de neutrones es el doble del número de protones. Si la suma del número de masa y de neutrones es de 120. Calcular el número de neutrones que posee:

1) 10.      2)20.      3)30.      4)48.      5)40.

b)¿Cuál de las notaciones proporciona mas información acerca del átomo de Sodio?

1)Na      b) $^{11}\text{Na}$       c) $^{23}\text{Na}$       d) $^{24}\text{Na}$       e) todos igual.

7-Si un elemento está formado por varios isotopos, todos ellos tienen:

- a) La misma masa.
- b) La misma carga nuclear.
- c) El mismo número de neutrones.
- d) El mismo número de electrones.