

Realiza las siguientes actividades en hojas cuadrículadas de examen, a mano. Las gráficas se deben realizar en papel milimetrado. Puedes consultar en fuentes de internet o en las bibliotecas públicas de la ciudad. Al final del trabajo debes incluir la bibliografía.

Fecha máxima de entrega:

La presentación del trabajo completo es requisito para presentar la sustentación.

1. RESOLVER LAS SIGUIENTES PREGUNTAS

- ¿qué es átomo? Realiza el dibujo y ubica sus partes.
- ¿Qué es un elemento químico y cuál es su estructura? Dar cinco ejemplos.
- ¿Qué es un compuesto? Dar cinco ejemplos.
- ¿Cuál es la estructura del átomo de cloro? Dibujarlo.
- ¿Qué diferencia hay entre un átomo, un elemento y un compuesto? Explicar y hacer dibujo en cada caso.
- Dibujar un átomo que tenga un su núcleo 4 protones y cuatro neutrones. En la primera orbita tiene 2 electrones y en la segunda orbita 2 electrones.

2. **ESTRUCTURA ATOMICA:** Cada elemento químico posee en su estructura un núcleo, con protones y neutrones, y es allí donde se concentra la masa de los átomos, a esto lo llamamos la **masa atómica**.

Completa la información en una tabla como la siguiente, buscando la información en la tabla periódica para los elementos del periodo cuatro.

NOMBRE DEL ELEMENTO	SIMBOLO DEL ELEMENTO	NUMERO ATOMICO (Z)	PESO ATOMICO (g)	PESO ATOMICO APROXIMADO (g)

Hallar para los elementos del periodo 4 los protones, electrones, neutrones y realizar el dibujo de cada átomo.

- Escriba al menos cinco aspectos que haya aprendido a partir de la realización de este trabajo.
- Escriba los aspectos que debe mejorar para poder cumplir sus compromisos académicos y tener mejores resultados.
- Busca en internet un avance científico que aporte al cuidado de la salud, hacer un cuadro resumen.