



Realiza las siguientes actividades en hojas cuadrículadas de examen, a mano. 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. Resuelve las siguientes actividades:

- a) ¿Qué es materia? Y cuáles son sus clases.
- b) ¿Cuáles son los estados de la materia? Y como se llaman sus transformaciones. Explica que es el punto de fusión y de ebullición y su efecto en los cambios de estado de la materia.
- c) Cuáles son las propiedades físicas de la materia y explique cada una.
- d) Que son las propiedades químicas de la materia.
- e) ¿Qué es cambio químico y cambio físico?
- f) ¿Cómo se clasifica la materia? Explicar cada una.

2. Elabora un mapa conceptual con la información anterior.

3. Completa el siguiente cuadro:

Sustancia	punto de fusión	punto de ebullición	Estado de la sustancia a 50 °C	Estado de la sustancia a 1000 °C
Bromo				
Aluminio				
Carbono				
Uranio				
Hierro				
Azufre				
Radio				
Bario				
Estroncio				
Cobre				

4. **Seleccionar 10 elementos de la tabla periódica, buscar punto de fusión y de ebullición, e indicar en qué estado de agregación se encuentran cuando la temperatura es de 100°C Y de 1500°C.**

5. Resuelve las siguientes preguntas:

- a) ¿En qué estado de agregación se encuentra el bromo a 25°C?
- b) ¿Si usted necesita oro en estado líquido a que temperatura debería tenerlo?

5. Elabora el mapa conceptual completo de todo lo relacionado con el estado gaseoso, principios, leyes, propiedades, etc.

6. Realizar las prácticas de laboratorio virtuales y entregar los informes.