	INSTITUCIÓN EDUCATIVA LA PRESENTACIÓN					
	NOMBRE ALUMNA:					
	ÁREA / ASIGNATURA: Ciencias naturales					
	DOCENTE: ELIZABETH ALBIS VALENCIA					
	PERIODO	TIPO GUÍA	GRADO	N^0	FECHA	DURACIÓN
		Taller plan especial promoción anticipada	7°	1		

Logro: Explica cómo las sustancias se forman a partir de la interacción de los elementos y que estos se encuentran agrupados en un sistema periódico.

1. A continuación se tomará la temática del primer periodo pertinente al logro académico para el grado correspondiente, para ello se realizará un mapa mental sobre el tema de **Enlaces químicos** (guía primer periodo), que contenga los siguientes conceptos:

a. ¿Qué es un enlace químico?
b. Electronegatividad
c. Clases de enlace
d. Enlace iónico
e. Enlace covalente
f. Enlace metálico

2. Define el concepto materia, temperatura y densidad. (Guía segundo periodo)

3. Realizar los siguientes ejercicios sobre la temática de densidad:

a. El bromo es un líquido pardo rojizo. Calcule su densidad (en g/mL) si 586 g de la sustancia ocupan 188 mL.
b. La densidad del metanol, un líquido orgánico incoloro que se usa como solvente, es de 0.7918 g/mL. Calcule la masa de 89.9 mL del líquido.

4. Realiza los siguientes ejercicios con conversión de unidades de masa, la densidad es dada en g/ml.

a. El oro es un metal precioso químicamente inerte. Se usa sobre todo en joyería, odontología y dispositivos electrónicos. Un lingote de oro con una masa de 301000 mg tiene un volumen de 15.6 ml . Calcule la densidad del oro en g/ml.
b. La masa del mercurio es de 0,597 Hg, es el único metal líquido a temperatura ambiente, Calcule la densidad de 5.50 mL del líquido. En g/ml.

5. Realiza un cuadro sinóptico con los conceptos de la guía del periodo 3 y soluciona los siguientes ejercicios:

A los elementos a continuación le realizo:

a. Busco en la tabla periódica e identifico el símbolo.
b. Configuración electrónica
c. Diagrama de orbitales
d. Identifico electrones de valencia
e. Estructura de Lewis
f. Número de oxidación
g. Periodo y grupo

Lista de elementos:

1. Z= 27
2. Z= 44
3. Z= 38
4. Z= 16
5. Z =52

Nota: Recuerden: Cuando un elemento termina en el subnivel -d- para determinar los electrones de valencia, podemos seleccionar uno de los valores que aparecen como número de oxidación en algunas tablas periódicas o con el nombre de valencia en otras.

“La violencia crea más problemas sociales que los que resuelve.”

Martin Luther King (1929-1968)