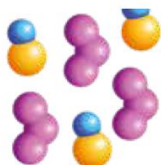
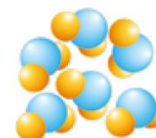
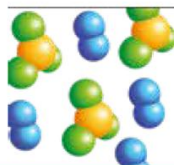


I. Marca con una X según se trata de un (S) sólido, (L) líquido o (G) gas.

Características	S	L	G
a) Tienen forma definida.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
b) Fluyen y no se difunden.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
c) Tienen volumen variable; se comprimen y se expanden.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
d) Existe una gran fuerza de cohesión entre sus partículas.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
e) No se comprimen ni fluyen.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
f) Sus partículas tienen muy poca fuerza de cohesión.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
g) Volumen definido.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
h) No se comprimen, pero sí fluye.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

I. Escribe elemento, compuesto o mezcla según corresponda.





I. Contestas con tus propias palabras.

¿Qué es la tabla periódica?

¿Cuáles criterios son utilizados para acomodar/agrupar los elementos en la tabla periódica?

¿Cuáles elementos químicos son necesarios para la existencia en la vida y por qué?

¿Cuántos grupos existen en la tabla periódica y como se dividen?

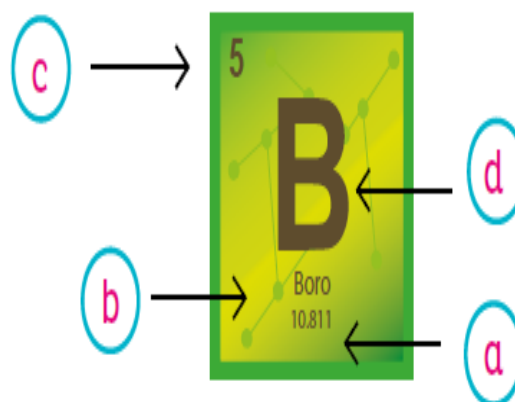
¿Cuántos periodos existen y donde los podemos encontrar?

I. Investiga que elementos se encuentran presentes en:

MADERA	CERAMICA	AGUA DE MAR	AIRE	CENIZA VOLCÁNICA	MANZANA	CUERPO HUMANO

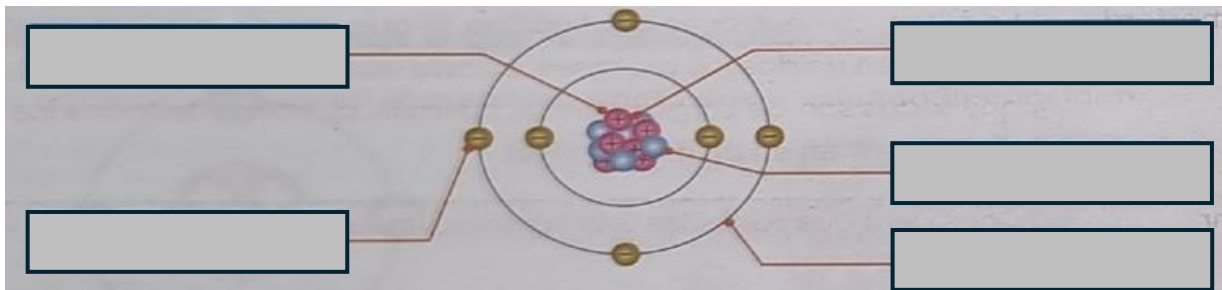
I. Según tu número de lista apunta la información del elemento químico correspondiente y entrega en una hoja de maquina al profesor. Observa el ejemplo:

- a) Masa atómica
- b) Nombre del elemento
- c) Número atómico
- d) Símbolo químico



I. Investiga los modelos atómicos de Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr y apunta la información **en un tríptico**. (debes incluir el dibujo de cada modelo atómico)

I. Escribe en cada recuadro el nombre de la partícula subatómica que le corresponde al átomo en el modelo de Bohr.



I- Cuenta las partículas subatómicas y contesta.

¿Qué número atómico tiene? _____

¿Cómo se llama el elemento? _____

¿Se trata de un elemento neutro? ____ ¿Por qué?

¿En cuál grupo y periodo se encuentra? _____

I. Elabora la representación de Lewis para los elementos:

k	
Mg	
Al	

Si	
P	
S	
Ar	

I- Representa los diagramas de Lewis de los siguientes compuestos:

H₂O	NaCl	CO₂