

Trabajo escrito: 30%  
Sustentación: 70%

**NOTA: El trabajo debe ser en hojas de block, bien presentado y con letra legible.**

1. Explique en sus palabras que es la materia.
2. Realice un dibujo y defina cada uno de los estados de la materia.
3. Consulte cual es la clasificación de la materia y defínala.
4. Explique la siguiente frase: **“La materia ni se crea ni se destruye, solo se transforma”**.
5. Complete el siguiente cuadro marcando con una X según corresponda

	ELEMENTO	COMPUESTO	MEZCLA HOMOGENEA	MEZCLA HETEROGENEA
Hidrogeno				
Arena + agua				
Café+ leche				
Aire				
Agua				
Oro				
Agua de mar				
Sal				
Cocaína				
Ensalada				
Nitrógeno				

6. Explique que es la tabla periódica y qué importancia tiene para la sociedad.

7. Represente mediante el diagrama de Lewis los siguientes compuestos:

- H<sub>2</sub>O
- NaCl
- CH<sub>4</sub>

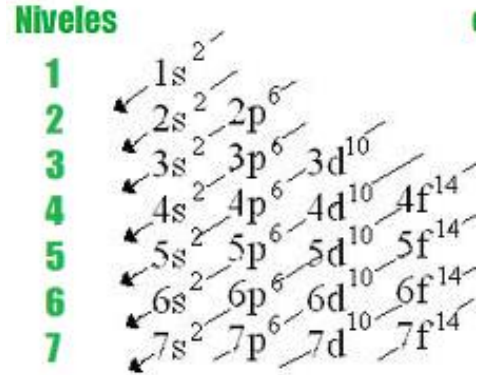
8. Escriba la configuración electrónica de los siguientes elementos:

- Ar
- Br
- Li

9. Con base en las configuración de los anteriores elementos dibuje cada átomo y describa el nivel de energía y grupo en el que se encuentra y electrones de Valencia.

10. Explique que diferencias hay entre mezclas homogéneas y heterogéneas.

11. Complete el siguiente cuadro con base en la información presentada en la tabla periódica:



Nombre	Símbolo	Número atómico	Periodo	Grupo	Configuración electrónica
		12			
	N				
					$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^1$
		23			
	Hg				
			2	VI A	
Silicio					

12. Mencione las técnicas de separación de mezclas y explique en qué consisten y como las podemos utilizar en nuestra vida cotidiana.