

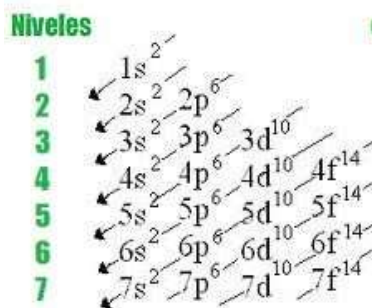
## PLAN DE MEJORAMIENTO CLEI 3 PERIODO 3

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

**EVIDENCIAS:** Ubica a los elementos en la Tabla Periódica con relación a los números atómicos (Z) y másicos (A). Usa modelos y representaciones (Bohr, Lewis) que le permiten reconocer la estructura del átomo y su Relación con su ubicación en la Tabla Periódica

### TALLER

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. Explique que es la tabla periódica y qué importancia tiene para la sociedad.
6. Represente mediante el diagrama de Lewis los siguientes compuestos:
  - H<sub>2</sub>O
  - NaCl
  - CH<sub>4</sub>
7. Escriba la configuración electrónica de los siguientes elementos:



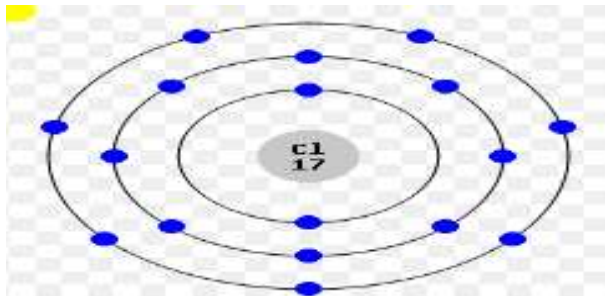
- Ar
- Br
- Li

8. Explique qué diferencias hay entre mezclas homogéneas y heterogéneas.

9. 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					

10. Estos son los niveles u orbitales del cloro. Indica cuantos electrones tiene cada orbital, cuantos electrones hay en la capa de valencia



11. 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				

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