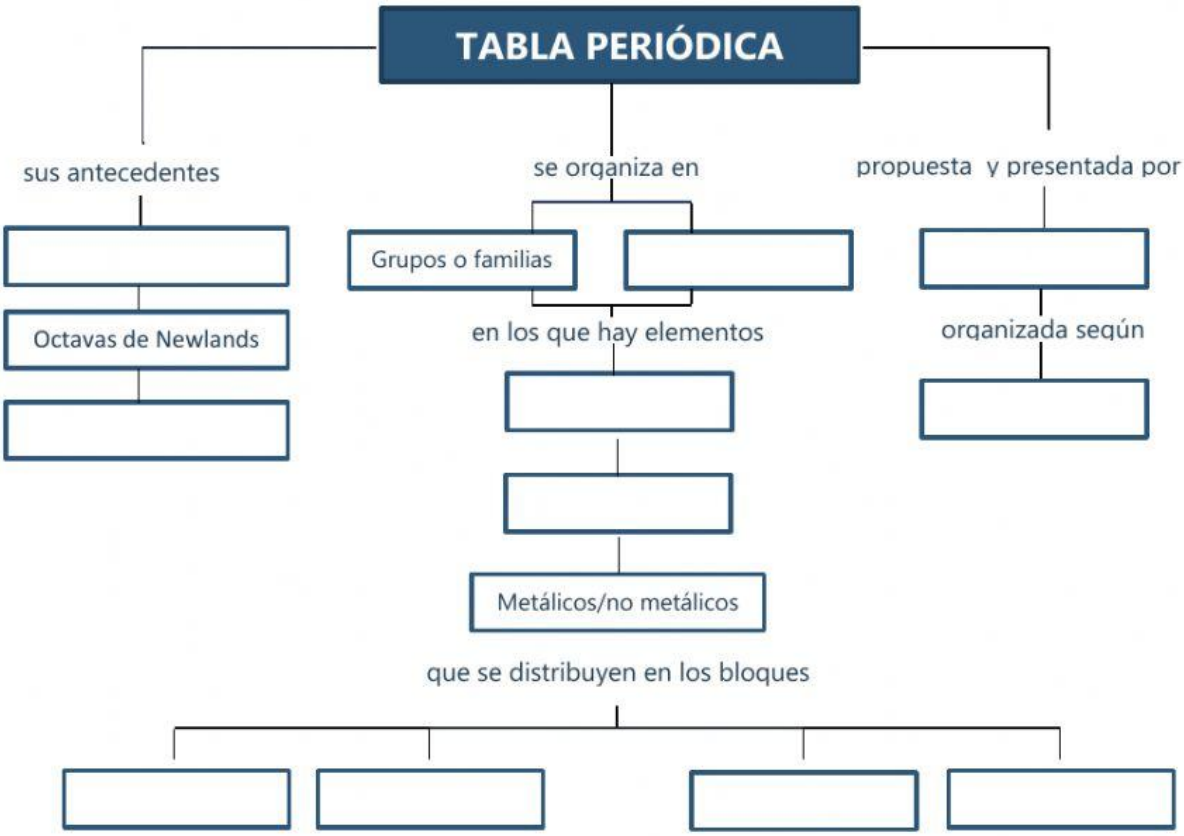
GUÍA DE ESTUDIO No. 2
TABLA PERIÓDICA

APELLIDOS	NOMBRES	CÓDIGO IGPA

PARTE I: complete el mapa conceptual, tomando en cuenta la información adquirida.



PARTE II: utilice los siguientes conceptos para completar las afirmaciones.

Gases Nobles
Triadas
Tabla de Mendeléyev
Cilindro Telúrico
Ley de las Octavas
Metales de Transición Interna
Tabla Periódica
Columnas
Elementos representativos
Periodos

1. _____ También conocidos como "tierras raras", ubicados en el bloque f.
2. _____ Elementos químicos que tienen todos sus niveles llenos.
3. _____ Constituye el principio del ordenamiento por periodos.
4. _____ Indica el número de filas que hay en el nivel externo de energía.
5. _____ Organización de elementos relacionando la masa de 3 elementos.
6. _____ Relación de 7 filas y 18 familias.
7. _____ Elementos conformados en todos los grupos A.
8. _____ Agrupación de 16 elementos donde el Teluro es el eje central.
9. _____ Presentada inicialmente con 60 elementos.
10. _____ También llamadas familias.

PARTE III: con la siguiente representación de la tabla periódica, interprete cada inciso.

H																	He
													C	N	O	F	
Na															S		Ar
K	Ca						Fe				Zn						
	Ba										Hg						

														Lu
		U												

1. Columna en la que se encuentra el Hierro (Fe)... _____
2. Número total de elementos representativos... _____
3. Nombres de los metales de transición interna que se encuentran en la tabla... _____
4. Número de elementos que están indicados en el bloque s... _____
5. Familia a la que pertenece el Argón (Ar)... _____
6. Elemento Actínido... _____
7. Periodo en el que se encuentra el Azufre (S)... _____
8. Número de columnas que forman el bloque "p"... _____
9. Elementos que se encuentran en la familia de los Calcógenos... _____
10. Número de elementos que hay en la columna VIII B... _____

PARTE IV: mejore su conocimiento, investigando lo indicado en cada inciso.

1. Diferencia entre configuración electrónica y periodicidad química.
2. Tabla de Aufbau.
3. Números Cuánticos.