



ESCUELA SECUNDARIA FEDERALIZADA

"JUAN ANTONIO MATEOS"

TERCERO “D”

CONTENIDO: TABLA PERIODICA

organización y regularidades de los elementos químicos

Titular del grupo: **Jazmín Martínez Martínez**

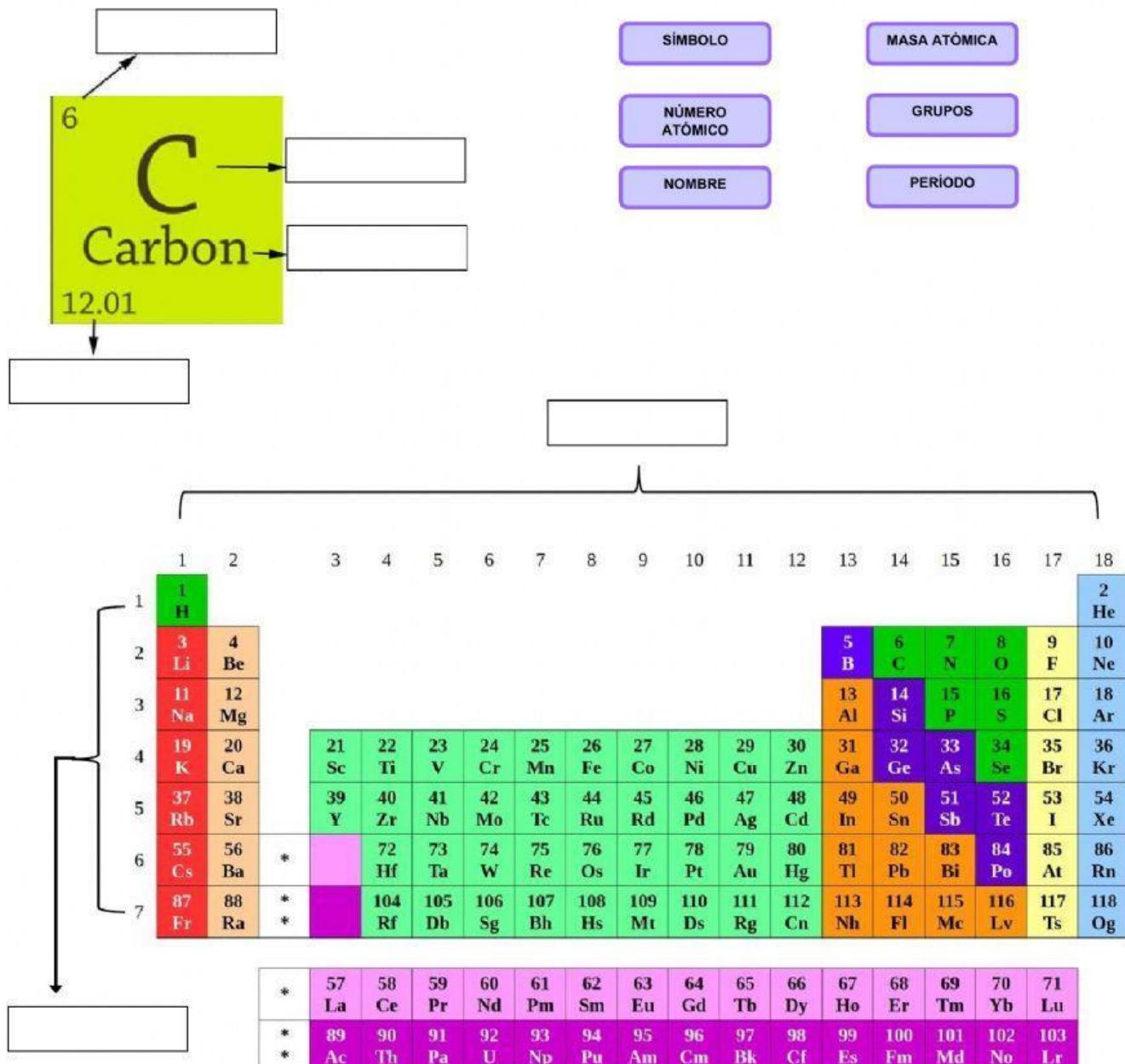
Docente en Formación: **Karen Yazmin Díaz Villafañá**

ANEXO 1. INFORMACIÓN Y REGULARIDADES DE LA TABLA PERIÓDICA

Observa el video para poder responder las actividades: <https://www.youtube.com/watch?v=argb0apktI-E>

La tabla periódica tiene una organización definida y muestra información sobre elementos químicos.

1. Identifica a que se refiere cada parte en las imágenes, tanto las casillas como la organización de la Tabla Periódica.



2. La organización en la tabla periódica, informa sobre las propiedades de los elementos. Como ya viste en tu libro hay metales, metaloides y no metales. Ahora que sabes que la tabla periódica se organiza por períodos y grupos. Arma el rompecabezas siguiendo las pistas.

PISTAS:

- Los **metales alcalinos** se encuentran en el grupo 1, desde el periodo 2 hasta el 7.
 - Los **metales de transición** están del periodo 3 al 7, en los grupos 3 al 12.
 - Los **metales alcalinotérreos** forman el grupo 2
 - Los **gases nobles** constituyen el grupo 18
 - En **el grupo 13**, hay mayormente metales, aunque el grupo está encabezado por el Boro que es **metaloide**.
 - La mayoría de los **no metales** se ubican en los grupos 16 y 17 en los que también encontramos algunos metaloides.

Metálicos					Metaloides	No metálicos		
Alcalinos	Alcalino-terreos	Lantánidos	Metales de transición	Otros metales		Otros no metales	Halógenos	Gases nobles

TABLA PERIÓDICA