

Continuidad pedagógica:

Materia: Físicoquímica

Año: 3 °

Docente: María Alina Defelice

Mail: [alidefe\\_81@hotmail.com](mailto:alidefe_81@hotmail.com)

Facebook: María Alina Defelice

Día: 25 de marzo , 7 y 8 de abril.

1) Completar el siguiente cuadro , utilizando la tabla periódica:

Elemento	Símbolo	N°atómico	N°másico	N°protones	N°electr.	N°neutr.	Periodo	Grupo	Metal o no metal
Calcio	Ca	20	40	20	20	20	4	2	Metal
				28	28				
Aluminio									
							3	14	
		35							

Para sacar el N° de neutrones es = N° masico – N° atómico

2) Completen las siguientes oraciones:

- Las moléculas están formadas por \_\_\_\_\_
- Los átomos contienen neutrones, se los agrupan bajo el nombre de nucleones y se encuentran en él \_\_\_\_\_ y se indica con él \_\_\_\_\_ y se representa con el símbolo y la letra A.
- Los átomos contienen \_\_\_\_\_ tienen carga positiva.
- Los protones indica el número atómico que se representa con la \_\_\_\_\_
- Los átomos contienen \_\_\_\_\_ tienen carga negativa, se mueven en la zona extranuclear.
- La tabla periódica se divide en metales, \_\_\_\_\_ y gases nobles.

3) Busca el modelo de Bohr en Google o en un libro, y luego dibújalo en la carpeta. Indicando: las partículas subatómicas (electrones, protones y neutrones).

**Importante:** El modelo de Bohr plantea que los electrones se encuentran en órbitas de diferente energía. Los “saltos” de una órbita a otra implican la absorción o emisión de energía.

4) Definir que es la configuración electrónica

