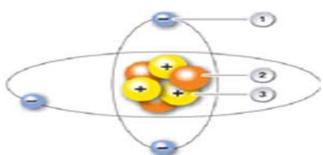


## Repaso

- 1- Escribir 2 elementos metales y 2 no metálicos.
- 2- De los siguientes elementos (W, Pd, He, Ba), indicar:
  - a. Nombre b-Numero atómico c-Numero másico d-Periodo y grupo e- clasificar
- 3- ordenar los elementos del ejercicio 2 según su número atómico.
- 4-¿Cómo se colocaron los elementos en la Ley Periódica?
- 5-Del ejercicio 2 escribir el estado de agregación ( sólido, líquido, gaseoso y artificial)
- 6-Complete la siguiente representación de un átomo, coloca en los números el nombre de cada partícula.



- 7-Completar los datos que faltan en el siguiente cuadro:

Elemento	Numero atómico	Numero de másico	Protones	Electrones	Neutrones
magnesio	12				12
	1	1			
		75		33	
bromo					
				36	48

- 8- Averigua cuántos protones, neutrones y electrones tienen estos átomos:

a-U ( $Z=92$ ,  $A=238$ )

b- Ca ( $Z=20$ ,  $A=40$ )

c-Un átomo tiene 17 protones y 18 neutrones, ¿cuál es su número atómico y su número másico? ¿Cuántos electrones tiene si el átomo es neutro?

- 9- Las principales partículas que constituyen los átomos son los electrones (e) , los protones (p) y los neutrones (n).

Indica a cuál de ellos corresponde cada una de las siguientes características:

- a- No tienen carga eléctrica. \_\_\_\_\_
- b- Tienen carga eléctrica negativa. \_\_\_\_\_
- c- Se mueven alrededor del núcleo atómico. \_\_\_\_\_
- d- Son partículas con carga eléctrica positiva. \_\_\_\_\_

Para mandar dicho trabajo o para consulta escribir a mi correo: [soriaceleste2@gmail.com](mailto:soriaceleste2@gmail.com)

