

## Repaso

1- Escribir 2 elementos metálicos y 2 no metálicos.

2- De los siguientes elementos (W, Pd, He, Ba), indicar:

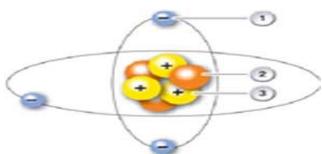
a. Nombre b-Número atómico c-Número másico d-Periodo y grupo e- clasificar

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	Número atómico	Número 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

