

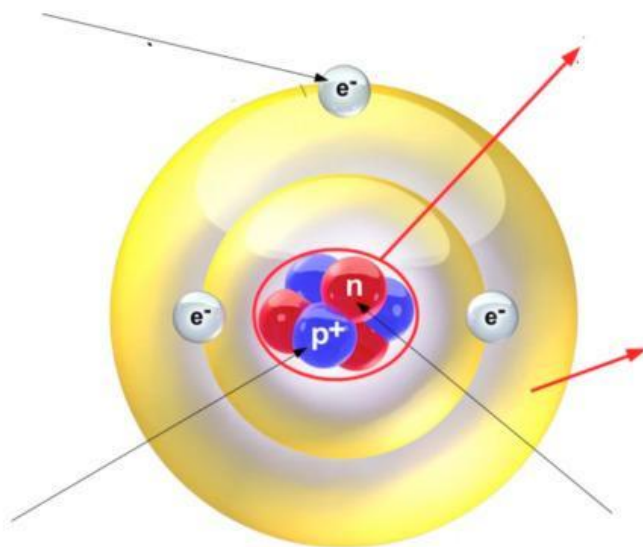


Recuperatorio Integrador

Alumno:.....

DNI:.....

1. Explique porque estudia química en su carrera.
2. Según la Unidad de Estructura Atómica:
 - a) Que indica el número masico.
 - b) Complete el átomo con el nombre de sus respectivas partes.



3. Según la Unidad de Tabla Periódica:
 - a. Defina ley periódica actual.



b. Para qué sirve conocer el grupo y valencia de un elemento.

4. Un ion monoatómico tiene 53 protones, 57 neutrones y 56 electrones, entonces su carga eléctrica es igual a (marque la opción correcta):

- a. + 3
- b. + 2
- c. - 1
- d. - 2
- e. - 3

5. Completa el siguiente cuadro.

C.E.E.	Grupo	Periodo	Valencia	Numero Atómico	Numero Masico	Elemento	Clasificación	e-	n	p+
$4s^2 3d^3$										
$5s^2 5p^2$										
$6s^2 4f^1$										
$5s^2$										
					137			56		
	15	6								

6. Los compuestos NaClO_4 , Na_3PO_4 y KNO_3 reciben, respectivamente, los nombres de:

- a. Perclorito de sodio, fosfato de sodio y ácido nitroso.
- b. Clorito de sodio, fosfato de disodio y nitrato de potasio
- c. Perclorato de sodio, fosfato de sodio y nitrato de potasio
- d. Clorato de sodio, fosfato de disodio y nitrito de potasio.



7. Los compuestos NaNO_2 , HNO_3 y KNO_3 reciben, respectivamente, los nombres de:
- nitrito de sodio, ácido nítrico y ácido nitroso.
 - nitrito de sodio, ácido nítrico y nitrato de potasio
 - nitrito de sodio, ácido nitroso y nitrato de potasio
 - nitrato de sodio, ácido nitroso y nitrito de potasio
8. Escribe la valencia de cada uno de los elementos en los siguientes compuestos (ejemplo: H +1; C +1; O -2):
- HFO H: F: O:
 - HNO_2 H: N: O:
 - HBrO_2 H: Br: O:
 - HIO_2 H: I: O:
 - HClO_3 H: Cl: O:
 - H_3PO_4 H: P: O:
 - Ácido carbónico

9. Nombra los siguientes óxidos:

Formula	Nomenclatura Tradicional	Nomenclatura IUPAC	Nomenclatura Stock
C_2O			
NO			
CrO			
Al_2O_3			



10. Nombrar los siguientes ácidos

Fórmula del ácido	Nomenclatura Tradicional
H_2SO_4	
HClO_3	
HNO_2	
H_3PO_4	
HClO_4	