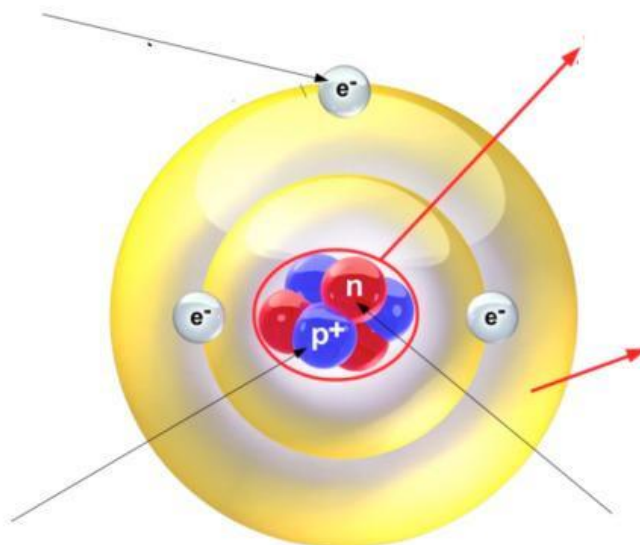


Recuperatorio Segundo Parcial

Alumno:.....

DNI:.....

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



3. Según la Unidad de Tabla Periódica:
 - a. Para qué sirve conocer el grupo y valencia de un elemento.
4. 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								



5. Un ion monoatómico tiene 55 protones, 57 neutrones y 52 electrones, entonces su carga eléctrica es igual a (marque la opción correcta):

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

6. Dado el siguiente elemento con su respectivo número atómico y másico

I) Aluminio . $Z=13$. $A=27$

Determinar:

- a. Realizar la notación isotópica.

Al

b. números de protones: electrones: neutrones:

7. Dada la configuración electrónica externa diga donde se ubica el elemento según esquema de la tabla periódica. $4s^2 3d^5$ y $3s^2 3p^4$, símbolo y numero atómico.

8. Completar el siguiente cuadro:

Z	Configuración Electrónica	Periodo	Grupo
33			
	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$		
		4	IIA
	C.C.E. $4s^2 3d^5$		

9. ¿Cuál(es) de las siguientes afirmaciones con respecto al C^{14} y N^{14} es (son) verdadera(s)?:

I) Tienen igual número atómico Z.

II) Tienen igual número másico A.

III) Son isóbaros.

A) Sólo I .

C) Sólo III .

E) Sólo II y III .

B) Sólo II .

D) Sólo I y II .