

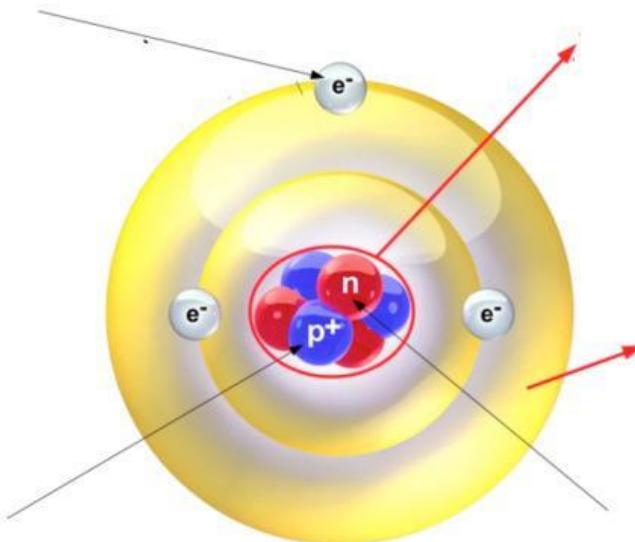


Recuperatorio Segundo Parcial

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								



AI

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 .	