

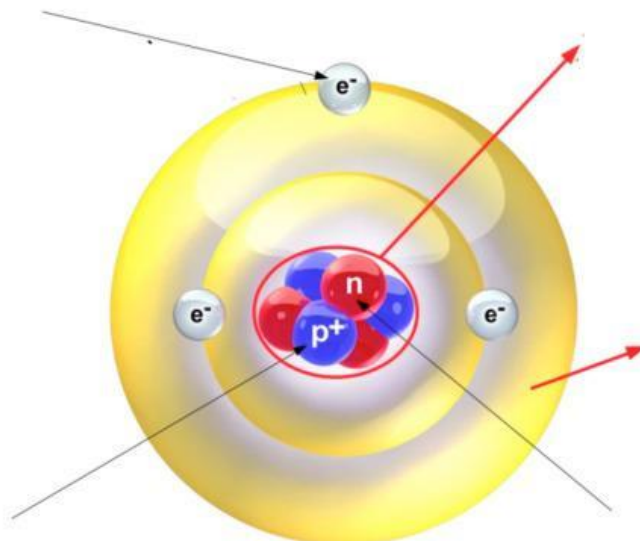
Recuperatorio Primer Parcial

Alumno:.....

DNI:.....

1. Según la Unidad de Estructura Atómica:

a) Complete el átomo con el nombre de sus respectivas partes.



2. Según la Unidad de Tabla Periódica:

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



3. 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								

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

I) IODO . $Z=53$. $A=127$

Determinar:

- a. Realizar la notación isotópica.

I

- b. números de protones:

electrones:

neutrones: