



LICEO 18 DE MAYO

ESCRITO DE QUÍMICA

Fecha de entrega: 28 de Abril de 2025

2° CT 1

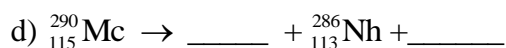
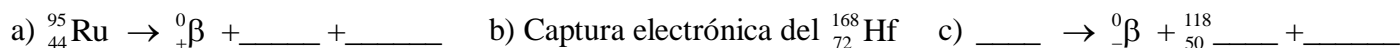
Nombre y Apellido	Ej 1	Ej 2	Ej 3	Ej 4	Total	Nota

1- a) Completa la siguiente tabla (**no olvides realizar planteos**):

Símbolo	Nombre	p ⁺	e ⁻	n ^o	Z	A	Grupo	Período
		21	21			47		
⁷² ₃₅ Br ⁻								
			36	43	37			
		37	37			78		
			10		8	15		
			28	36		64		
		7	7	8				
			27		29	65		

b) Indica **justificando** cual o cuales elementos de la tabla es o son isótopos, isobaros, cationes y/o aniones.

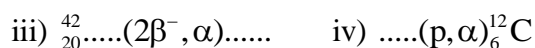
2- Completa o escribe las siguientes reacciones nucleares:



3- a) ¿Por qué él ${}_{98}^{240}\text{Cf}$ es un núcleo radiactivo? Justifica y escribe la ecuación correspondiente.

b) Él ${}_{41}^{93}\text{Nb}$ es uno de los isótopos estables del Niobio. Indica en que zona de estabilidad se ubicará y qué tipo de radiación emitirán los núcleos ${}_{41}^{90}\text{Nb}$ y ${}_{41}^{94}\text{Nb}$. Escribe las ecuaciones correspondientes.

4- a) Completa las siguientes transmutaciones nucleares:



b) ¿Cuál es la diferencia entre un electrón y un positrón? Explica