Unidad 2: El concepto del átomo y sus modelos atómicos

Tema: ¿Isótopos o diferentes elementos? (45 pts)

I. Relaciona cada termino con definición correspondiente **(4pts)**

____1.	Es la parte de un átomo donde se encuentran los protones y neutrones.	a. Átomo
____2.	Es la masa promedio ponderada de los isótopos de un elemento.	b. Isótopo
____3.	Es la partícula más pequeña de un elemento.	c. Masa atómica
____4.	Son átomos con el mismo número de protones, pero con diferente número de neutrones.	d. Núcleo

II. Rellene las tablas usando su tabla periódica y lo aprendido en clase **(33 pts)**

Recordar: **# Atómico = Protones = Electrones para átomos**

Neutrones= Masa Atómica - # atómico

1

# Atómico	# Masa	# Protones	# Neutrones	# Electrones	Elemento
	12	6			
	14			6	

¿Son estos átomos isótopos entre sí, o diferentes elementos? _____

2

# Atómico	# Masa	# Protones	# Neutrones	# Electrones	Elemento
		17	19		
18	40			18	

¿Son estos átomos isótopos entre sí, o diferentes elementos? _____

3

# Atómico	# Masa	# Protones	# Neutrones	# Electrones	Elemento
92	238				
92	242				

¿Son estos átomos isótopos entre sí, o diferentes elementos? _____

4

# Atómico	# Masa	# Protones	# Neutrones	# Electrones	Elemento
			1	1	
			2	1	

¿Son estos átomos isótopos entre sí, o diferentes elementos? _____

III. Dado los datos, calcula la masa atómica promedio del elemento **(8pts).**

Isótopo	Masa	Porciento de abundancia
Argón-36	35.97 uma	0.337%
Argón-38	37.96 uma	0.063%
Argón-40	39.96 uma	99.600%

En la naturaleza se encuentran tres isótopos de argón:

Contribución de masa Argón-36	
Contribución de masa Argón-38	
Contribución de masa Argón-40	
Masa atómica promedio	