

**COLEGIO NACIONES UNIDAS IED. ÁREA DE CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL. TALLER DE PREPARACIÓN
GRADO DÉCIMO. DOCENTE HEISEL QUESADA**

I. Completar el siguiente cuadro haciendo la comparación correspondiente entre los modelos atómicos

	DALTON	THOMSON	RUTHERFORD	BOHR	ACTUAL
año de postulación					
en que teoría se basó					
Forma del átomo					
Presencia de núcleo (si-no)					
Principales características					
Por qué no sirvió					
Presencia de electrones (si-no)					
Presencia de protones (si-no)					

II. Coloca la palabra correspondiente en los espacios según corresponda y consulta cada término

1. La suma de los protones y neutrones se denomina _____
2. La _____ indica de manera gráfica la cantidad de electrones por nivel
3. El átomo actual tiene siete _____
4. __, __, __ y __, son las letras con las que se representan los subniveles de energía
5. El átomo actual está formado principalmente por _____ y _____

III. Escribe falso o verdadero al frente de las siguientes afirmaciones. Si la afirmación es falsa, escríbela de manera correcta

1. En el átomo actual los electrones se encuentran girando en órbitas alrededor del núcleo
2. El átomo de Bohr se unía a otros átomos por ganchos
3. El esquema de Moeller representa la energía de los electrones dentro de los subniveles y niveles de energía
4. El último subnivel de energía 5P6, se puede encontrar en la tabla periódica como Z 45
5. La tabla periódica está dividida en cuatro zonas s, p, d y f, que representan los niveles de energía del átomo
6. La tabla periódica es una representación del modelo atómico actual
7. El último subnivel de energía para el hierro es 5d8
8. Las tierras raras son los últimos elementos descubiertos y por tanto se hacen aparte en la tabla periódica
9. El calcio, magnesio y radio pertenecen a los metales alcalino térreos
10. La zona f de la tabla periódica está formada por 14 elementos

IV. Completar el siguiente cuadro con las características atómicas correspondientes

Número atómico (Z)	Último subnivel	Electrones de valencia	Zona (s, p, d, f)	Número másico	nivel	grupo	Nombre	símbolo
90								
	4f9							
							Helio	
								Cu
					7	IIA		
36								
	6p3							
							Torio	
								W
					6	III b		

V. realizar el esquema de la tabla periódica e indicar

1. Grupos y nombre de cada grupo, niveles, subniveles (zonas s p d y f)
2. Separación entre metales y no metales
3. Números atómicos: 50, 56, 103, 102, 71
4. Último subnivel de energía : 6p1, 5f2, 3s2, 4d5, 5p4
5. Símbolos: Na, Ni, Sb, Ra, Au

VI. Realizar un mapa conceptual con los grupos de la tabla periódica y las características de los elementos que los componen

VII. Escribir en un cuadro las principales aplicaciones de los elementos más representativos de cada grupo de la tabla periódica