4. Elementos químicos e isótopos

1. Completa con las palabras adecuadas y coloca las que no utilices en el cajetín para ello:

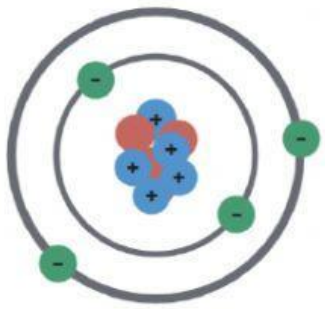
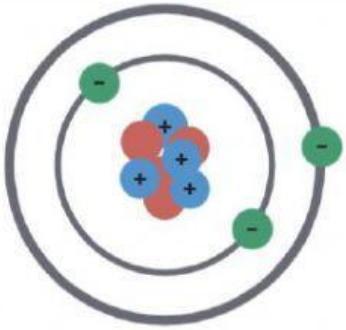
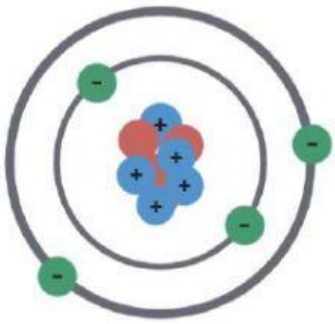
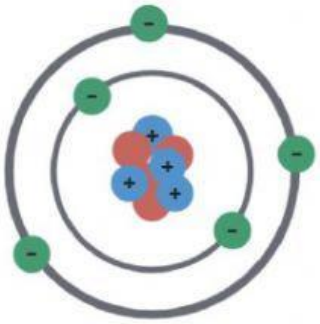
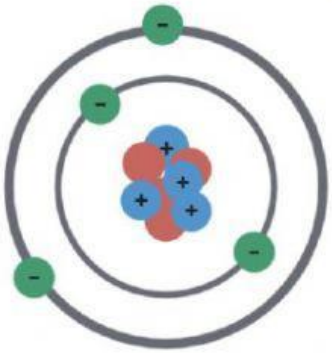
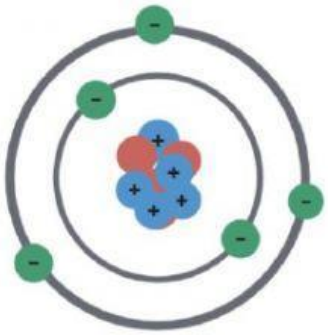
número atómico	neutrón	Z	protones
electrón	número másico	electrones	número atómico
neutrones	protones	A	protón
símbolos químicos	Z	elementos químicos	isótopos

- Todos los átomos del mismo elementos químico tienen el mismo ..... .
- El número atómico es el número de ..... que tiene un átomo.
- El número atómico se representa por la letra ..... .
- El número másico es la suma del número de protones y el número de .....
- El número másico se representa por la letra ..... .
- La masa de un ..... y de un ..... son parecidas.
- Para calcular la masa de los átomos despreciamos la masa de los ..... .
- Se conoce como ..... a aquellos átomos del mismo elemento químico que tienen diferente número de neutrones.
- Para expresar la masa de un átomo en unidades de masa atómica, será suficiente sumar el número de neutrones y de ..... que tiene el átomo.
- La masa de un ..... es mucho más pequeña en comparación con la masa del resto de partículas subatómicas.
- Los isótopos tienen mismo ..... y distinto A.
- Para calcular el número de neutrones de un átomo puedo restar al ..... el ..... .
- Los ..... permiten identificar a los ..... .

LIVEWORKSHEETS

2. Completa la tabla, sabiendo que:

electrón protón neutrón

		
A	B	C
		
D	E	F

Átomo	Nº de protones	Nº de neutrones	Nº de electrones	Z	N	A
A		3				
B		4				
C		3				
D		4				
E		4				
F		4				

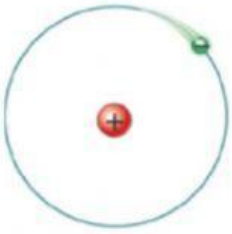
LIVEWORKSHEETS

3. Utiliza la tabla periódica para completar la siguiente tabla, en el caso de que el átomo sea neutro:

Átomo	Z	N	Nº de protones	Nº de electrones	Nº de neutrones	A
Litio					4	
Sodio					12	
Oxígeno					8	
Hidrógeno					0	
Helio					2	
Carbono					6	

4. Completa, teniendo en cuenta la siguiente notación y ayudándote de la tabla periódica:

$$ {}^{A}_{Z}X $$



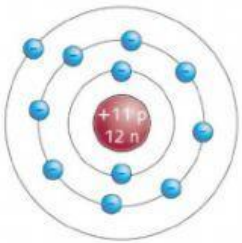
El número de protones es

El número atómico es

El número másico es

El número de electrones es

La representación de este átomo es



El número de protones es

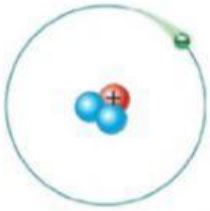
El número atómico es

El número másico es

El número de electrones es

La representación de este átomo es

LIVEWORKSHEETS



El número de protones es

El número atómico es

El número másico es

El número de electrones es

La representación de este átomo es

LIVEWORKSHEETS