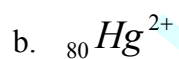
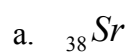


Preguntas realizadas en los controles del Bloque III (algunas se repiten en todo o en parte)

1. Rellena la tabla. Escribe las operaciones realizadas en las casillas:

	Número protones	Número neutrones	Número electrones
${}_{74}^{183}\text{W}$			
${}_{82}^{207}\text{Pb}^{4+}$			

2. Determina la estructura electrónica de los siguientes elementos (utiliza un diagrama de Moeller para cada una):



3. Responde las siguientes cuestiones:

a. Propiedades de los metales:

b. Cómo varía el tamaño atómico en los grupos:

4. Responde las siguientes cuestiones:

a. Postulados de la teoría atómica de Dalton:

b. ¿Cómo varía la electronegatividad en la tabla periódica?

5. Sobre la tabla periódica:

a. Escribe el nombre y símbolo por orden (menor a mayor número atómico) del grupo de los anfígenos:

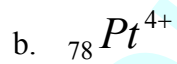
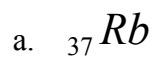
b. Rellena lo que falta:

Elemento	Nombre o símbolo (lo que no haya puesto en la columna izquierda)	Di si es metal, no metal o gas noble
Potasio		
Arsénico		
Sn		
Rn		
Hierro		
Pt		
Plutonio		
Au		
Cloro		
S		

1. Rellena la tabla. Escribe las operaciones realizadas en las casillas:

	Número protones	Número neutrones	Número electrones
${}^{180}_{73}\text{Ta}$			
${}^{197}_{79}\text{Au}^{3+}$			

2. Determina la estructura electrónica de los siguientes elementos (utiliza un diagrama de Moeller para cada una):



3. Responde las siguientes cuestiones:

a. Propiedades de los no metales:

b. ¿Qué son los isótopos?

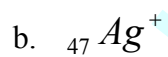
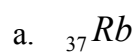
4. Responde las siguientes cuestiones:
- ¿Qué demostró el experimento de Rutherford?
 - Define electronegatividad:
 - El elemento más reactivo de los metales es el _____ y el más reactivo de los no metales es el _____.
5. Sobre la tabla periódica:
- Escribe el nombre y símbolo por orden (menor a mayor número atómico) del grupo de los nitrogenoideos:
 - Rellena lo que falta:

Elemento	Nombre o símbolo (lo que no haya puesto en la columna izquierda)	Di si es metal, no metal o gas noble
Se		
Radón		
Cobalto		
Mn		
Cl		
Potasio		
Estaño		
Hg		
Plutonio		
Cr		

1. Rellena la tabla. Escribe las operaciones realizadas en las casillas:

	Número protones	Número neutrones	Número electrones
${}_{56}^{137}\text{Ba}$			
${}_{52}^{127}\text{Te}^{2-}$			

2. Determina la estructura electrónica de los siguientes elementos (utiliza un diagrama de Moeller para cada una):



3. Responde las siguientes cuestiones:

a. Propiedades de los gases nobles:

b. ¿Qué es el número atómico? ¿Con qué letra se representa?

c. ¿Qué es el número másico? ¿Con qué letra se representa?

4. Responde las siguientes cuestiones:

a. ¿Qué dejaba de explicar la teoría atómica de Dalton?

b. Define electronegatividad:

5. Sobre la tabla periódica:

a. Escribe el nombre y símbolo por orden (menor a mayor número atómico) del grupo de los carbonoides:

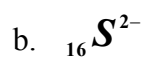
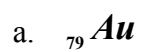
b. Rellena lo que falta:

Elemento	Nombre o símbolo (lo que no haya puesto en la columna izquierda)	Di si es metal, no metal o gas noble
Na		
Calcio		
Sn		
Cr		
Hierro		
Co		
Plutonio		
Oro		
Flúor		
P		

1. Rellena la tabla. Escribe las operaciones realizadas en las casillas:

	Número protones	Número neutrones	Número electrones
$^{139}_{57}\text{La}$			
$^{196}_{79}\text{Au}^{3+}$			

2. Determina la estructura electrónica de los siguientes elementos (utiliza un diagrama de Moeller para cada una):



3. Responde las siguientes cuestiones:

a. Propiedades de los metales:

b. Cómo varía el tamaño atómico en los grupos:

4. Responde las siguientes cuestiones:

a. Postulados de la teoría atómica de Dalton:

b. ¿Cómo varía la electronegatividad en la tabla periódica?

5. Sobre la tabla periódica:

a. Escribe el nombre y símbolo por orden (menor a mayor número atómico) del grupo de los anfígenos:

b. Rellena lo que falta:

Elemento	Nombre o símbolo (lo que no haya puesto en la columna izquierda)	Di si es metal, no metal o gas noble
Arsénico		
Au		
Cloro		
Hierro		
Plutonio		
Potasio		
Pt		
Rn		
S		
Sn		