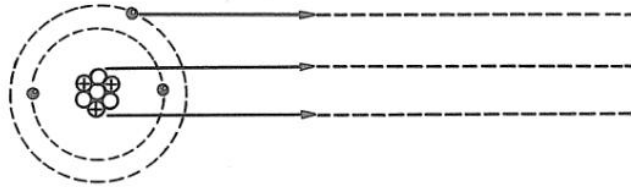


Trabajo integrador

- 1- Realizar un breve resumen cronológico sobre los modelos atómicos indicando sus principales postulados.
- 2- ¿Cómo se llama el modelo atómico actual? Quiénes fueron los científicos que contribuyeron con este estudio.
- 3- Complete la siguiente representación de un átomo, colocando sobre la línea de puntos el nombre de cada partícula.

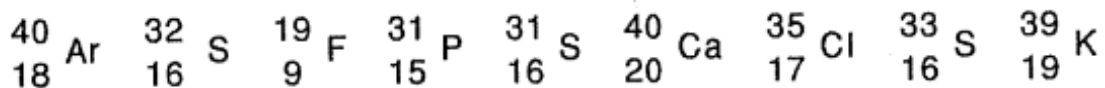


- 4- Indica las principales características de los:
 - Protones:
 - Neutrones:
 - Electrones:

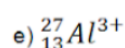
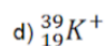
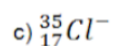
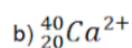
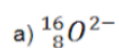
- 5- Completar el siguiente cuadro:

átomo	A	Z	Protones	Neutrones	Electrones
Oxígeno			8	8	
Hidrógeno	1	1			
Cloro	35				17
Potasio	39	19			

- 6- Realizar la configuración electrónica de todos los átomos del punto 5)
- 7- Dibujar dos átomos del punto 5)
- 8- Observe atentamente las siguientes notaciones y recuadre aquellas que corresponden a isótopos. Justifique su respuesta.



- 9- Defina que es un ION.
- 10- De los siguientes iones, indicar cuáles son cationes y cuáles aniones. Indicar la cantidad de protones, neutrones y electrones de cada uno.



- 11- En la Tabla Periódica ¿Cómo están ordenados los elementos?
- 12- ¿Qué tienen en común los elementos de un mismo periodo?
- 13- ¿Qué tienen en común los elementos de un mismo grupo?
- 14- ¿Qué características tienen todos los elementos del grupo 18?
- 15- Defina capa de valencia y electrones de valencia.
- 16- ¿Cuántos electrones de valencia tiene cada elemento del punto 4?
- 17- En la siguiente tabla vacía, señale donde se encuentran los metales, no metales, gases inertes, lantánidos y actínidos.

