



Ejercicio cuarta unidad

Instrucciones generales

Lea detenidamente cada inciso y realice lo que se le solicita.

Serie I

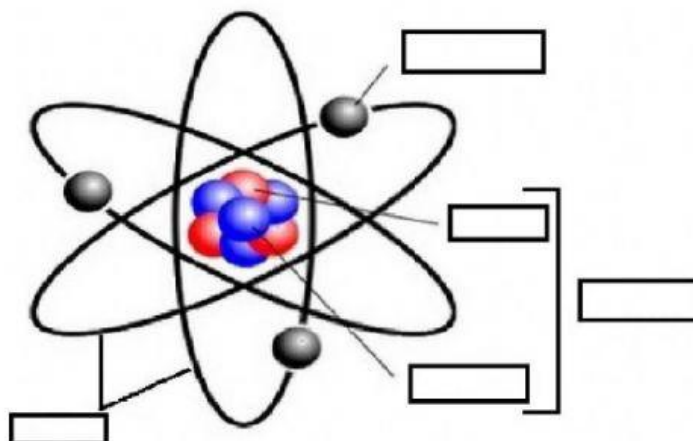
Analiza cada uno de los enunciados y determina si es verdadero o falso.

El átomo es el componente fundamental de toda la materia o sea, todo lo que existe en el universo físico conocido está hecho de átomos.	
La química es la ciencia que estudia la composición, estructura y propiedades de la materia, incluyendo su relación con la energía y también los cambios que pueden darse en ella a través de las llamadas reacciones.	
Un elemento químico es cada una de las formas fundamentales de la materia. Se presenta siempre como átomos de varios tipos.	
En física y química, el número atómico de un elemento químico es el número total de neutrones que tiene cada átomo de dicho elemento.	
Se denomina isótopos a los átomos de un mismo elemento, cuyos núcleos tienen una cantidad diferente de neutrones, y por lo tanto, difieren en número másico.	
Los iones son átomos o grupos de átomos que tienen una carga eléctrica. Los iones con una carga positiva se denominan cationes. Los que tienen carga negativa se denominan aniones.	
La ionización es el fenómeno químico o físico mediante el cual se generan átomos.	

Serie II

Coloca en el espacio correspondiente el nombre de cada parte del electrón

Electrón	Protón	Neutrón	Orbital	Núcleo	Átomo	Nivel de energía
----------	--------	---------	---------	--------	-------	------------------



Serie III

Coloca en el espacio correspondiente el nombre del científico que presentó cada modelo atómico.

Borh	Dalton	Thomson	Chadwick	Newton	Rutherford
------	--------	---------	----------	--------	------------

