

1. ¿Qué decía la Teoría Atómica? ; ¿quién la enunció?

2. Define: molécula, átomo, electrón, protón, y elemento.

3. Completa

Elemento	Símbolo	Grupo	Período	Estado en que está en la naturaleza
Sodio				
	Hg			
		17	3	
	Ar			
Potasio				

4. ¿Cuántos átomos hay en las siguientes moléculas? (cómo se llaman estos átomos, cuántos hay en total y de cada uno)

- a) $Al_2(PO_4)_3$
- b) NaCl
- c) $C_6H_{12}O_6$
- d) H_2O_2
- e) K_2S

5. Completa:

En la antigua Grecia, había un sabio llamado _____ que decía que la materia estaba formada por unas partículas muy chiquititas e _____ a las que llamaba _____. Durante muchos años no se le hizo caso, pero a finales del siglo XVIII, los científicos hicieron experimentos sobre la composición de la materia y se demostró que tenía razón. Un científico llamado _____ fue uno de los que le hizo caso y enunció una teoría llamada _____. Según esa teoría, una sustancia pura se clasifica en : _____, formadas por 1 solo tipo de átomos y _____ formada por más de un tipo de átomos.

Los únicos átomos que no se unen con otros átomos, se presentan como _____, son los elementos del grupo 18, los llamados _____ de la tabla periódica: _____ (He); Neón (____); Argón (____); _____ (Xe); _____ (Kr) y radón (Rn).

Cuando agrupamos átomos iguales o diferentes en la misma proporción formamos _____. En la naturaleza los elementos de la Tabla periódica pueden aparecer : _____ o _____.

Según Dalton el átomo era una esfera _____, como una bola de billar. Todos los científicos de la época le creyeron y durante muchos años su teoría se mantuvo. Pero con la aparición de las máquinas y el desarrollo de la tecnología se descubrió que el átomo se podía dividir. Estaba formado por tres PARTÍCULAS _____ llamadas: _____, (partículas sin carga) ; _____ (partículas con carga positiva) y _____ partículas con carga negativa.

El átomo está formado por:

* el _____ : es el Sol, la parte central del átomo. En él están los _____ y los _____

* la _____ : Los electrones giran en torno al núcleo, como lo hacen los planetas, pero cada uno lo hace en una órbita diferente. pueden girar más de un electrón.

6. Indica si las siguientes afirmaciones son verdaderas (V) o falsas (F) , corrigiendo las falsas:
- a) Los elementos químicos son sustancias puras
 - b) Los elementos químicos se representan mediante fórmulas
 - c) Los compuestos se descomponen en elementos utilizando procedimientos químicos:
 - d) Los elementos pueden descomponerse en otras sustancias más sencillas por procedimientos químicos.

7. Define los siguientes conceptos:

- Elemento químico:
- Sustancia simple:
- Compuesto:

8. Completa la siguiente tabla indicando el símbolo o el nombre de los siguientes elementos químicos

SÍMBOLO	NOMBRE	SIMBOLO	NOMBRE
C			Hierro
Ca			Oro
B			Plata
Ba			Oxígeno
S			Cloro
F			Nitrógeno
Pt			Sodio