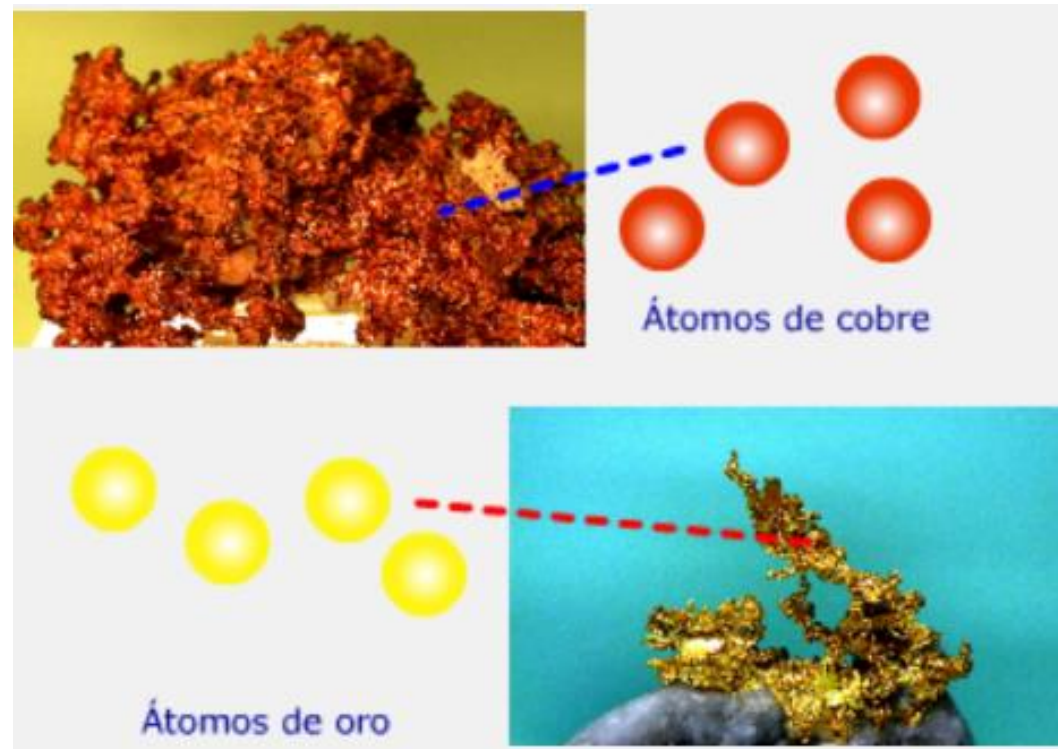


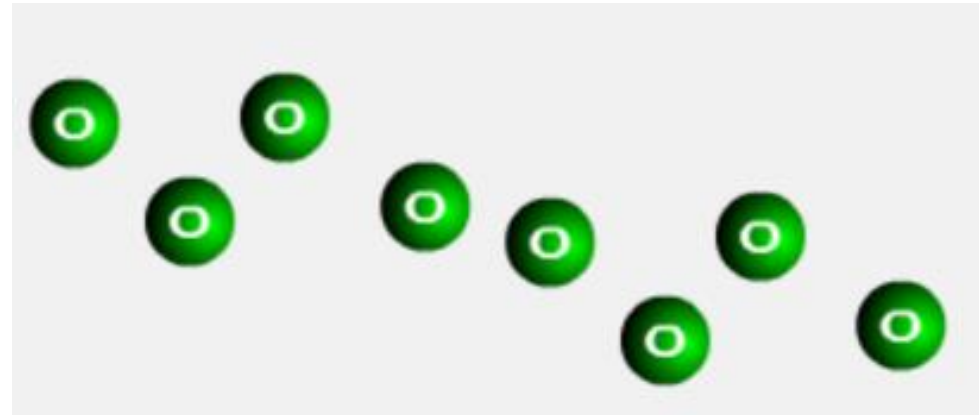
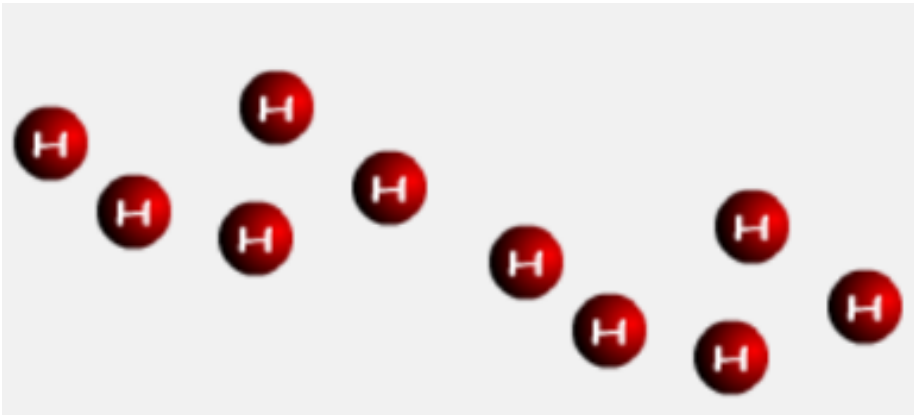
1.2 Teoría atómica de Dalton

1) Los elementos están formados por partículas diminutas, indivisibles e indestructibles, llamadas átomos.



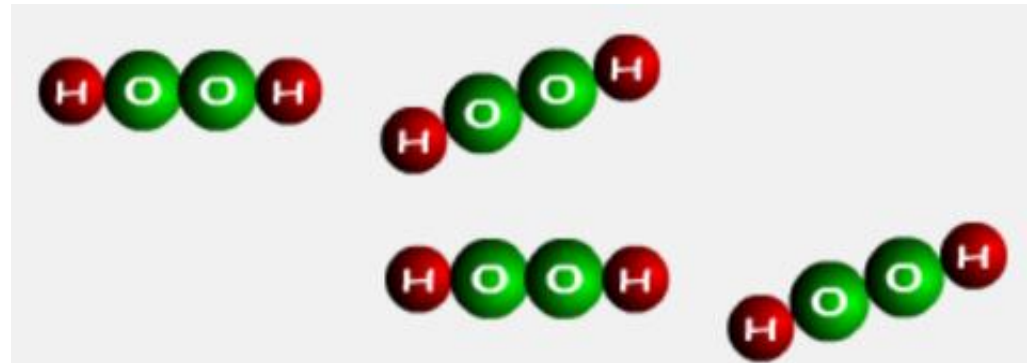
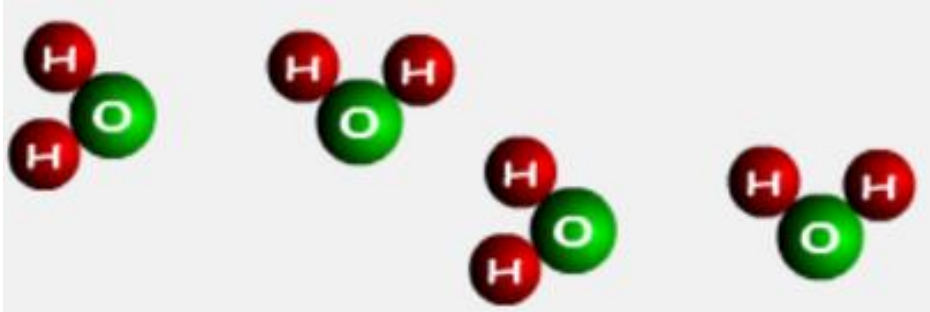
1.2 Teoría atómica de Dalton

2) Todos los átomos de un mismo elemento químico son idénticos: tienen tamaño, masa y propiedades iguales; mientras que los átomos de elementos químicos diferentes son distintos entre sí.



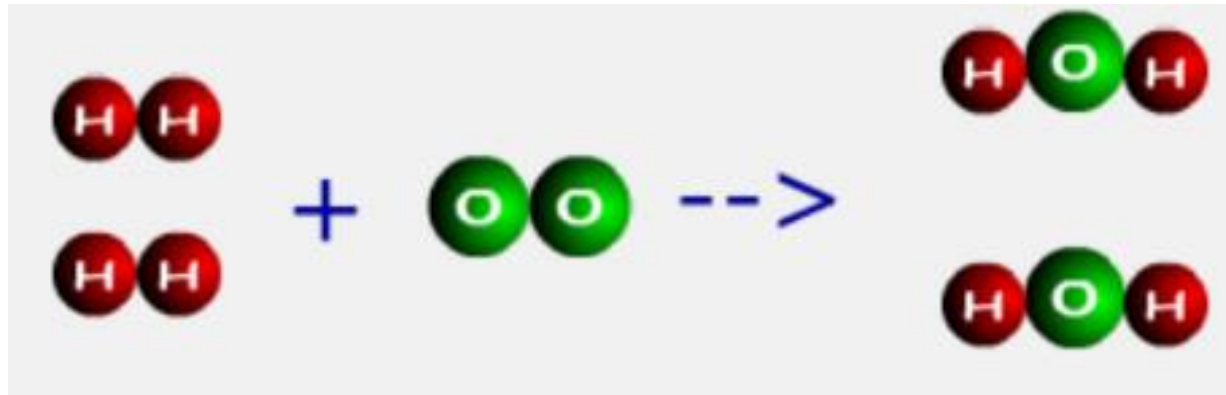
1.2 Teoría atómica de Dalton

3) Los compuestos químicos están formados por átomos de más de un elemento. La relación entre el número de átomos de los diferentes elementos que forman el compuesto viene expresada por números enteros.



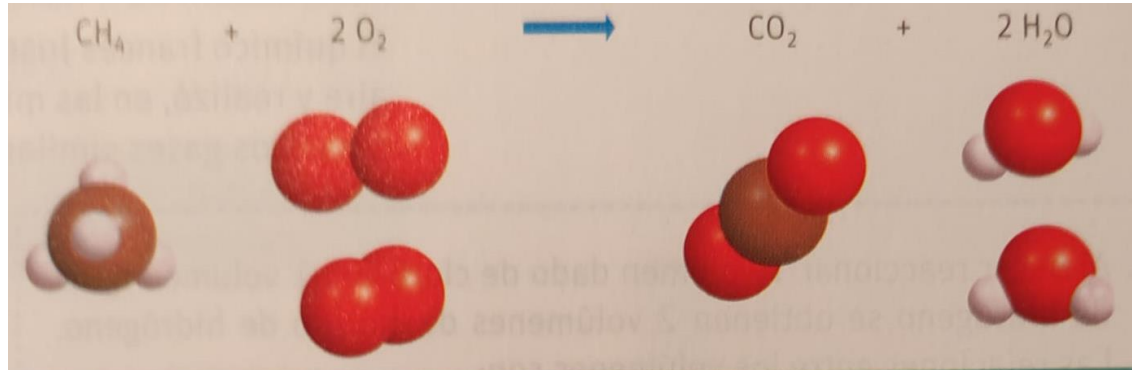
1.2 Teoría atómica de Dalton

4) En las reacciones químicas, los átomos nunca se crean ni se destruyen, solo se recombinan de forma diferente.

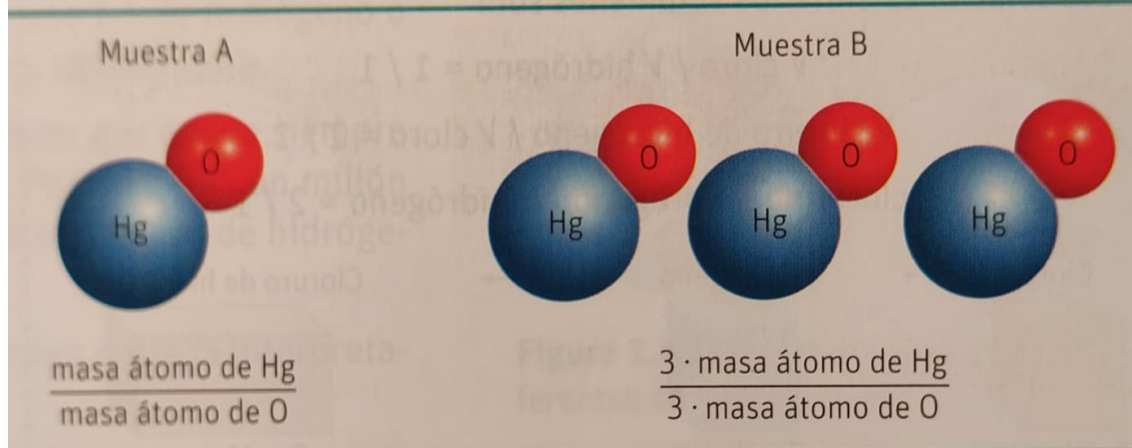


1.2 Teoría atómica de Dalton (justificación de las leyes ponderales)

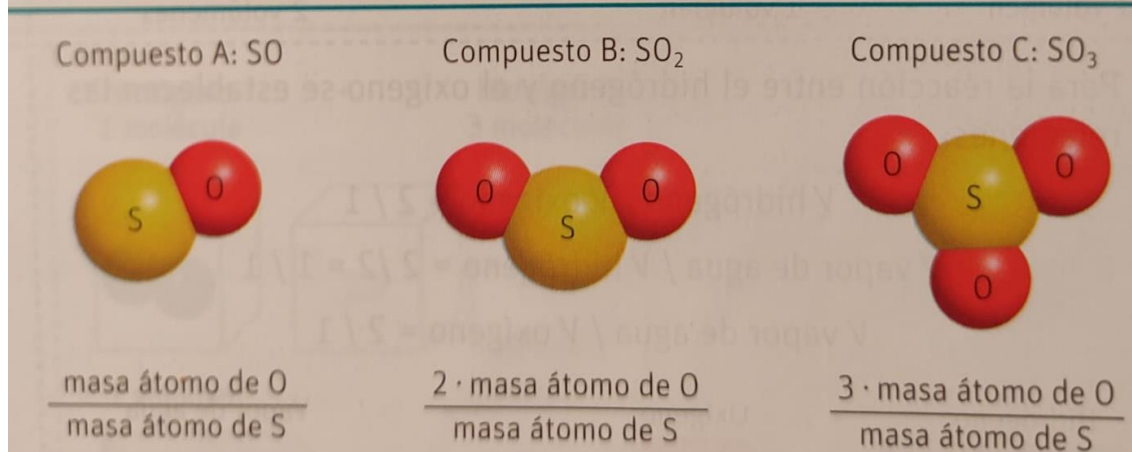
Conservación de la masa →



Proporciones definidas →



Proporciones múltiples →



1.2 Teoría atómica de Dalton (limitaciones)

- La partícula más pequeña conocida no es un átomo, ya que éste es divisible.
- No todos los átomos de un elemento son iguales ya que un átomo puede tener varios isótopos.
- Dalton creía que los compuestos químicos tenían una composición lo más simple posible, es decir, formados por un átomo de cada elemento. Así, supuso erróneamente que el agua era HO.
- No es aplicable a los gases

1.2 Teoría atómica de Dalton (limitaciones)

- La partícula más pequeña conocida no es un átomo, ya que éste es divisible.
- No todos los átomos de un elemento son iguales ya que un átomo puede tener varios isótopos.
- Dalton creía que los compuestos químicos tenían una composición lo más simple posible, es decir, formados por un átomo de cada elemento. Así, supuso erróneamente que el agua era HO.
- No es aplicable a los gases

