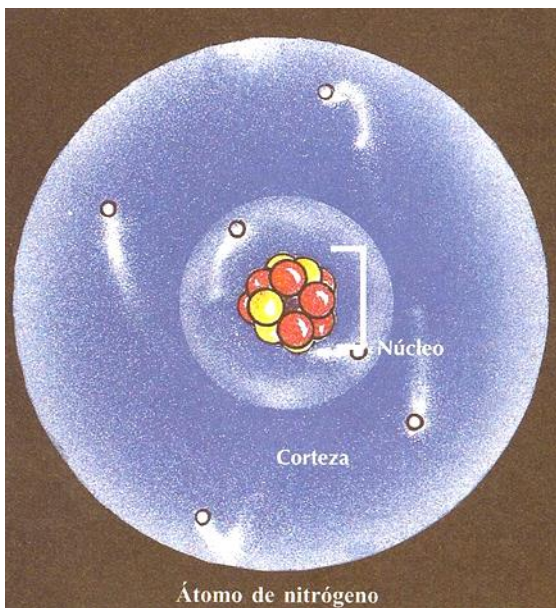




El átomo



La materia puede descomponerse en pedacitos cada vez más pequeños, pero no en forma indefinida.

Demócrito, en el siglo V antes de nuestra era, creía que se llegaría finalmente a partículas indivisibles que llamó átomos (que en griego, significa sin dividir).

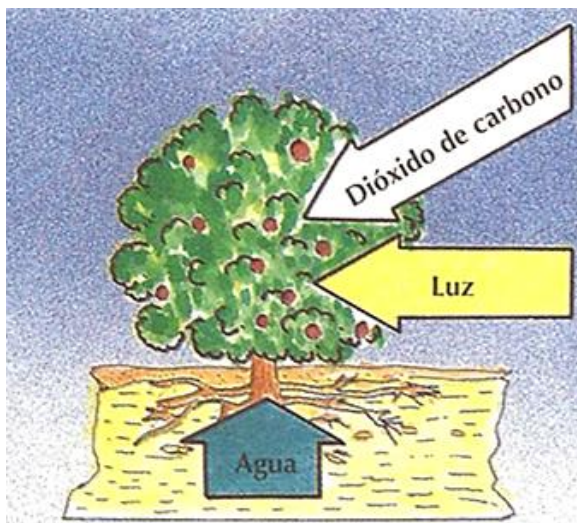
En los siglos XVII a XIX, a partir de las experiencias químicas, se acumuló la evidencia que mostró la realidad de los átomos: son distintos para cada elemento químico.

Desde entonces, han aparecido varios modelos acerca del átomo, de acuerdo con la experiencia conocida.

Además, se han encontrado más de 100 elementos químicos, algunos de ellos artificiales, es decir, producidos en laboratorios.

actividad

1. Observo, interpreto y comparo



Los vegetales pueden formar materia orgánica a partir de la inorgánica





2. Observo el esquema anterior y lo explico.
3. ¿Cuáles son los elementos más importantes para el ser humano?
4. ¿Cómo puedo identificar un compuesto? ¿Por qué?
5. ¿Todas las sustancias están formadas por la misma clase de átomos? ¿Por qué?
6. ¿Cómo están constituidos los átomos? Doy ejemplos.
7. ¿Qué importancia tiene el símbolo químico de cada átomo?
8. En clase explico qué es un átomo.
9. Expreso de qué están constituidos los compuestos, doy ejemplos y los explico en clase.
10. ¿Qué problemas puede traerle a la humanidad la ausencia del ozono?
11. ¿Qué relación puedo encontrar entre los aerosoles, los gases industriales y los gases que producen los vehículos con la capa de ozono y la lluvia?
12. ¿Qué actividades puedo desarrollar para dar a conocer a otras personas lo que sé acerca del ozono?
13. Analizo la fórmula de los siguientes compuestos para descubrir los nombres de los elementos que los forman y la cantidad de cada clase.
 - A. *Sal de cocina* (Na Cl).
 - B. *Agua* (H_2O).
 - C. *Azúcar* ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$).
 - D. *Azúcar sacarosa* ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$).
 - E. *Dióxido de carbono* (CO_2) conocido también como *gas carbónico*.
 - F. *Óxido de zinc* (Zn O).