

## EVALUACIÓN INICIAL

1.- La materia está formada por átomos. ¿Qué idea tienes acerca de ellos? ¿De qué están formados?

2.- Lee el siguiente texto y resume el contenido del mismo.

*Demócrito creía que hay cuatro clases diferentes de átomos: los átomos de piedra, pesados y secos; los átomos de agua, pesados y húmedos; los átomos de aire, fríos y ligeros, y los átomos de fuego, fugitivos y calientes. Por una combinación de estas cuatro diferentes clases de átomos se suponía que están hechos todos los materiales conocidos. El suelo era una combinación de átomos de piedra y agua. Una planta que crece desde el suelo bajo la influencia de los rayos solares consistía en átomos de piedra y agua del suelo y átomos de fuego procedentes del Sol. Por esta causa los troncos de madera seca que han perdido sus átomos de agua pueden arder, desprendiendo átomos de fuego (llamas) y dejando átomos de piedra (cenizas). [...] Un estudiante que dijera todo esto en su examen de química elemental seguramente sería suspendido. Pero aunque estos ejemplos particulares de la naturaleza de la transformación química eran desde luego erróneos, la idea fundamental de obtener un número casi ilimitado de sustancias diferentes por combinación de unos cuantos elementos químicos básicos era, indudablemente, correcta, y ahora representa el fundamento de la química actual. Sin embargo, tardó veintidós siglos, desde la época de Demócrito a la de Dalton, en demostrar-se su verdad.*

**GAMOW, George: Biografía de la física. Ed. Alianza, Madrid, 1980**

3.- ¿Que diferencia existe entre un elemento y un compuesto?

4.- Clasifica las siguientes especies: butano, zumo de piña, hierro, chocolate con leche, amoníaco, carne con papas, oxígeno, dióxido de carbono.

5.- Razona la siguiente afirmación:

*“ Incluso nosotros mismos al igual que todos los seres vivos estamos formados por átomos que se organizan en los distintos componentes de la materia viva ”*