



EJERCICIOS

TEORÍA ATÓMICA DE DALTON

1. Justifica, a partir de la teoría de Dalton, por qué la composición porcentual de un compuesto es fija y constante.
2. ¿Por qué las sustancias no reaccionan entre sí en cantidades de masa iguales, por ejemplo, 1g de cobre con 1g de azufre, o 1kg de oxígeno con 1kg de cobre?
3. Cada una de las siguientes proposiciones cuestiona alguna de las hipótesis de Dalton. Indicalas:
 - a) El oxígeno tiene varios isótopos.
 - b) Los electrones y los protones son partículas subatómicas.
 - c) La fórmula molecular de la sacarosa (azúcar) es $C_{12}H_{22}O_{11}$.

www.nikateleco.es