

Problema 211: ¿En que se basa Dalton para proponer su modelo atómico?

Dalton propone su modelo atómico basándose en las leyes empíricas de las reacciones químicas. La ley de Lavoisier indica que algo se conserva en las reacciones químicas, aunque unas sustancias se transformen en otras algo sigue siendo igual ya que la masa no varía. De todas formas esta ley podría ser compatible con un modelo continuo de materia. En cambio la ley de las proporciones definidas de Proust sólo es compatible con un modelo de materia discontinuo. La materia tiene que estar formada por unidades discretas, como las piezas de un Lego, si las tenemos de dos colores y las emparejamos a veces sobran de un tipo o sobran de otro, lo mismo que ocurre en las reacciones químicas. La materia debe ser discontinua para justificar el comportamiento de las reacciones químicas, por tanto deben existir los átomos. Pero cómo son los átomos? Ah! esa es otra historia.