



Así como de sus investigaciones la referente santotina, la reacción que figura con su nombre y de allí el descubrimiento del alcohol bencílico.



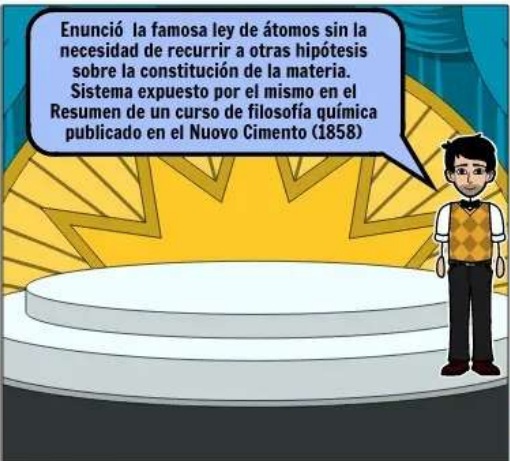
Su fama llegó después de largos estudios debido a la reforma atómica puesto que no había una distinción entre moléculas, átomos, y una distinción de forma diversa de una misma sustancia por investigaciones de científicos como Avogadro y Gay-Lussac.




Llegó a diferenciar los átomos y moléculas gracias a largas reflexiones de estudios químicos basándose en los de Berzelius, Dumas, Laurent y Gerhardt,



Aplicó la hipótesis de Avogadro a la determinación de los pesos de las moléculas: asignó al peso de la molécula de hidrógeno el valor 2, al peso del átomo de hidrógeno el valor 1, y señaló al átomo de hidrógeno el peso de los restantes elementos.



Enunció la famosa ley de átomos sin la necesidad de recurrir a otras hipótesis sobre la constitución de la materia. Sistema expuesto por el mismo en el Resumen de un curso de filosofía química publicado en el Nuovo Cimento (1858)



Y presentado en el Congreso de Karlsruhe dos años después, recibido con alegría por científicos, como August Kekulé, Adolph Strecker y Julius Lothar Meyer. En sus 70 años Cannizzaro fue reimpreso con otros extractos, discursos y notas en Escritos sobre la teoría molecular y atómica y sobre la notación química.



¡GRACIAS!



Una pequeña parte sobre
cannizzaro contando una
pequeña parte de sus
inventos

