Físico química. 2do

Fecha:9/06

Fecha de entrega:16/06

Unidad: el carácter eléctrico de la materia.

Prof. Lucero Mayra

Cel:2241412580

Correo: mayraayelenlucero@gmail.com

El carácter eléctrico de la materia













La historia bajo la lupa

El científico que aparece pensando cómo son los átomos es Ernest Rutherford (1871-1937). Fue uno de los físicos experimentales más importantes de su época, e hizo muchos descubrimientos que permitieron mejorar la teoría corpuscular de la materia. Entre otras cosas, descubrió que estos corpúsculos estaban formados por átomos y que esos átomos no son estructuras compactas y densas, sino que están constituidos principalmente por espacio vacío. Para demostrarlo empleó unas radiaciones muy especiales que él mismo había descubierto: los rayos alfa. Estas radiaciones pueden atravesar una lámina de oro, de la misma manera que los rayos X que utiliza el odontólogo atraviesan una pieza dental. Ambos tipos de rayos nos resultan útiles, en definitiva, para develarnos cómo está constituida la materia.

Gracias a sus descubrimientos, Rutherford no solo ganó el Premio Nobel en 1908, sino que fue el maestro de otros diez científicos ¡que también gana-ron el Premio Nobel!

Después de leer la historia y el texto respondemos:

- 1) En ambas situaciones, la de Rutherford y la del odontólogo ¿Qué es lo que atraviesa la materia? ¿Qué características de la materia hace posible esto?
- 2) ¿Qué otras evidencias demuestran esa característica dela materia? Piensen por ejemplo que sucede cuando abren un frasco de perfume o cuando rompen un papelito en mil pedazos.
- 3) Hagan un ejercicio mental de imaginarse como están formadas las personas. Empiecen por clasificar el cuerpo humano en órganos, luego en tejidos. ¿Hasta donde pueden llegar? ¿ cuáles son los "ladrillos" más chiquitos que conocen?