

# ADVENTURES IN TIME

Srta Ciencia & Friends



El Gran Viaje al Mundo de lo Invisible

Jesse -



La Srta. Ciencia sostenía un lápiz amarillo frente a Kaleb, Yadnielis y el resto de la clase de cuarto grado. Con una sonrisa misteriosa, les explicó que todo lo que vemos, tocamos y olemos es materia, y que hoy descubrirían el secreto más pequeño que la compone.

# Srta. Ciencia



De repente, Kaimaell y Solangelys sintieron un cosquilleo cuando la Srta. Ciencia activó su 'Encogedor Atómico' para que todos pudieran viajar dentro de la materia. Angelys y Zacharías se miraron asombrados al ver cómo el aula desaparecía y se convertían en exploradores microscópicos en un universo brillante.

# SRTA. CIENCIA Y KALEB



Viajaron miles de años al pasado hasta encontrar a Demócrito en la antigua Grecia, quien intentaba romper una piedra una y otra vez. Rafael y Joelys aprendieron que él fue el primero en llamar 'átomo' a la partícula más pequeña, que significa algo que no se puede dividir más.

# Srta. Ciencia Kaleb & Yadniel



Dando un salto en el tiempo, Leahris y Alex conocieron a John Dalton, quien veía los átomos como esferas sólidas y pesadas. Lucas y Naomi compararon estos átomos con bolas de billar, entendiendo que cada elemento de la naturaleza tiene su propia esfera única y especial.

# J.J. Thomson



El viaje se volvió electrizante cuando J.J. Thomson mostró a Dairelys y Juan que los átomos tenían pequeñas cargas negativas llamadas electrones. Mila y Andrea rieron al ver el modelo del 'budín de pasas', donde los electrones eran como chispas de chocolate dentro de una masa de carga positiva.



Abner y Josdiel se sorprendieron cuando Ernest Rutherford disparó partículas contra una lámina de oro, descubriendo que el átomo estaba casi vacío. Aprendieron que en el centro hay un núcleo diminuto y denso, como una hormiga en medio de un estadio de fútbol gigante.

# SCIENCE CLASS ADVENTURES



Niels Bohr apareció para enseñarles que los electrones no flotaban al azar, sino que giraban en órbitas ordenadas como planetas alrededor del sol. Toda la clase, incluyendo a los dieciocho estudiantes, comenzó a girar en círculos imitando el baile perfecto de las partículas de energía.

## The Glowing Discovery!



Al regresar al presente, los estudiantes comprendieron que todo, desde sus pupitres hasta las estrellas, está hecho de estos increíbles átomos en constante movimiento. La materia ya no era un misterio aburrido, sino un rompecabezas maravilloso que ahora todos podían entender y explicar.

# Srta. Ciencia



La Srta. Ciencia los devolvió a su tamaño normal en el salón, donde discutieron cómo el conocimiento científico cambia y mejora cuando las personas valientes hacen nuevas preguntas. Se dieron cuenta de que ellos también podrían ser los científicos del futuro que descubran nuevos secretos del universo.



Para celebrar su aventura, la clase realizó una manualidad para construir su propio modelo atómico. Usaron una bola de plastilina central para el núcleo con protones y neutrones, alambres circulares para las órbitas y pequeñas cuentas de colores pegadas para representar los electrones saltarines.