

# Svante Arrhenius

(1858-1927)

Nació en Vik (Suecia). Debido a un accidente tuvo problemas para caminar hasta los veinte años, pero no dejó que eso fuese un obstáculo en su carrera intelectual. Impartió clases de Física en la Escuela Técnica Superior de Uppsala, tras doctorarse en 1884 con una tesis acerca de la conducción eléctrica en las disoluciones electrolíticas. Este trabajo fue muy criticado en su momento por sus profesores y compañeros (incluso por científicos de la talla de Kelvin), y aprobó, pero se le concedió la mínima calificación posible. Sin embargo, contó con el apoyo de otros genios de su tiempo, como Boltzmann, y gracias a ellos sus teorías fueron poco a poco aceptadas. En 1905 fue nombrado rector de la universidad de Estocolmo y director del Instituto Nobel de Física y Química.



Arrhenius trabajó en campos muy diversos. Elaboró una teoría sobre la formación de los cometas y otra que intentaba explicar la formación de los astros. También presentó las primeras pruebas de la existencia de un efecto invernadero a escala planetaria, presentó algunos trabajos sobre inmunología y una teoría sobre la posibilidad de la panspermia (según la cual la vida en la Tierra pudo tener su origen en esporas procedentes del espacio, llegadas a través de meteoritos). Pero si en algo destacó fue en sus trabajos en el campo de la Química; sus experimentos sobre la ionización de electrolitos le valieron el Nobel de Química en 1903, entre otros premios. Estudió a fondo las condiciones que influyen en la velocidad de una reacción química, estableciendo la ecuación que lleva su nombre.

Arrhenius falleció en Estocolmo en 1927. Como curiosidad, hay un cráter en la Luna y otro en Marte que llevan su nombre, como reconocimiento a su contribución al campo de la astronomía.