

64
SOCIEDAD DE CURSOS Y CONFERENCIAS

7.^a MATRÍCULA • CONFERENCIA N.º 9

LA RADIOACTIVITÉ ET L'ÉVOLUTION DE LA SCIENCE

CONFERENCIA, EN FRANCÉS,
ACOMPAÑADA DE PROYECCIONES,

DE

M A R I E C U R I E

JUEVES, 23 DE ABRIL DE 1931

A LAS SIETE DE LA TARDE

En la Residencia de Estudiantes, Pinar. 21

MARIE Curie, hija del profesor polaco Sklodowski, nació en Varsovia y estudió en París, graduándose en Ciencias en esta Universidad. Se casó en 1895 con el doctor Pierre Curie, el famoso físico francés, y después de trabajar durante varios años en la Ecole de Physique et de Chimie de París realizó importantísimos experimentos sobre la radioactividad de los compuestos de uranio descubiertos por Henri Becquerel, en 1896. Estas investigaciones condujeron a los descubrimientos del polonio y del radio, que marcan una época en la historia de la ciencia.

Después de años de arduo trabajo realizado en una barraca abandonada, y con los materiales más primitivos, madame Curie logró aislar las sales puras de radio.

En 1903 le fué conferido el Premio Nobel, en compañía del Dr. Curie y de Becquerel: y en el mismo año se doctoró en Ciencias.

Después de la trágica muerte de su marido, ocurrida en 1906, le sucedió en su cátedra de la Universidad de París y en 1911 se le concedió el Premio Nobel de Química, por sus trabajos sobre radioactividad. Tanto el Instituto del Radio, de París, como el Laboratorio de Radioactividad, de Varsovia, deben mucho a madame Curie. Durante la Gran Guerra madame Curie organizó un importante servicio radiológico en los hospitales y más tarde dirigió el Laboratorio Curie, en París. En 1912, el Presidente Harding, en nombre de las mujeres de los Estados Unidos, le entregó, en propia mano, un gramo de radio en reconocimiento de los grandes servicios prestados por madame Curie a la Ciencia.

LA découverte de la Radioactivité et des radioéléments à grande puissance, tels que le Radium, a joué un rôle fondamental dans l'évolution scientifique moderne. L'étude des radiations émises par les radioéléments a conduit à approfondir la structure de l'atome et à assimiler celui-ci à un système planétaire composé d'un noyau central à charge positive et d'un certain nombre d'électrons situés à l'extérieur. On a pu acquérir quelques notions sur la structure du noyau atomique. L'étude des propriétés chimiques des radioéléments et de leurs transformations atomiques a ouvert une première voie pour découvrir le phénomène d'isotopie, qui consiste en ce que des éléments chimiques, de masses différentes, peuvent avoir des propriétés chimiques assez voisines pour occuper une seule et même place dans la classification périodique des éléments. Les transformations radioactives donnent le premier exemple d'éléments chimiques instables. Les rayons de grande énergie émis par ces éléments ont permis aussi de réaliser la désintégration atomique de certains éléments légers.

Les radioéléments sont répandus dans la nature dans un état de grande dilution. Ils interviennent, cependant, dans le régime thermique de la terre et probablement dans celui du soleil et d'autres astres. Ils jouent également un rôle important dans l'état électrique de l'atmosphère et dans les phénomènes météorologiques. Leur présence, dans certains minéraux, permet de déterminer l'âge de ces derniers par la quantité de plomb qui a pu s'y former en vertu des transformations radioactives. Il est vraisemblable aussi que ces éléments peuvent intervenir dans l'évolution biologique sur la terre.

CONFERENCIAS PRONUNCIADAS HASTA LA FECHA, EN LA
SOCIEDAD DE CURSOS Y CONFERENCIAS DURANTE EL
PRESENTE CURSO (7.^a MATRÍCULA)

OCTUBRE DE 1930 A JUNIO DE 1931

1. WALTER GROPIUS: Arquitectura funcional. Con proyecciones.
2. J. MORENO VILLA: Las formas de las ciudades. Con proyecciones.
3. H. OBERMAIER: Los uros y los bisontes de Europa a través de la Historia. Con proyecciones.
4. DUQUE MAURICE DE BROGLIE: La lumière et ce qu'en pense la science d'aujourd'hui. Con proyecciones.
5. JAIME TORRES BODET: Exposición del Arte mexicano. Con proyecciones.
6. JEAN PIAGET: Le développement de la notion de cause chez l'enfant. (Étude sur quelques explications d'enfants.)
7. J. GERMAIN: Orientación-selección profesional. Psicotecnia. Con proyecciones.
8. JEAN CASSOU: Elogio de la hipocresía.