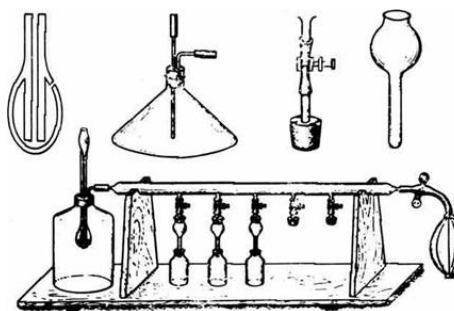


Este trabajo no se publicó en ninguna revista científica⁴. Después de su conferencia, Tswett continuó su trabajo sobre el nuevo proceso de separación. Probó sistemáticamente 128 sustancias para ver si podían usarse como adsorbentes y se centró en tres como las más adecuadas: inulina (un polisacárido de origen vegetal), carbonato de calcio y alúmina. Encontró que se comportaban de manera diferente y que la selección debía depender de la mezcla de pigmentos a separar⁵.

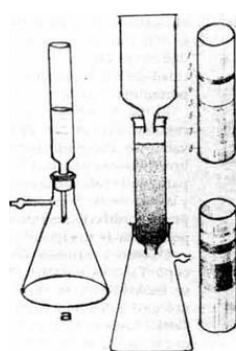
En el otoño de 1904, los estudiantes interrumpieron las clases y, en enero de 1905, estalló una revuelta abierta en Rusia, lo que interrumpió aún más las actividades de las escuelas. Las autoridades cerraron la Universidad de Varsovia durante el año escolar de 1905 y se negó a los estudiantes el acceso a los edificios de la universidad. Por todo ello, Tswett, pasó cada año, varios meses en las universidades alemanas, yendo a sus bibliotecas y consultando las publicaciones, que no llegaban a la universidad de Varsovia⁶. Por fin en 1906, publica dos artículos, el 21 de junio y el 21 de julio. El primero: “ *Estudios físico-químicos de la clorofila: las adsorciones*”, explica como actúa la adsorción selectiva sobre los pigmentos, y el segundo, donde se crea la cromatografía⁷.



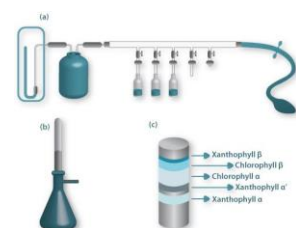
Tswett en Kiel en 1905



Dibujos de los utensilios empleados en sus segundas publicación (I)



Dibujos (II)



Versión actualizada de los dibujos originales

En 1907, en reuniones, el 30 de mayo y 28 de junio, de la Sociedad Botánica alemana, en Berlín, demostró la técnica cromatográfica dos veces. Sin embargo no fue creído por los científicos de su época⁸.

En 1907 se casó con Helena Trusevich. Al año siguiente pasó al Instituto Politécnico de Varsovia. En 1910 publicó un libro. En 1915 abandona Varsovia por el avance de las tropas alemanas. En el desarrollo de la primera guerra mundial, trasladándose a Moscú. Finalmente el 24 de marzo de 1917, es nombrado profesor en la universidad de Tartu, y director de su jardín botánico, en Letonia, de donde era original su familia. Al

⁴ El texto de su conferencia finalmente se imprimió en los informes de la Sociedad de Científicos Naturales de Varsovia, un periódico local, publicado irregularmente (el número en particular indica 1903 como el año, pero en realidad se publicó solo dos años después, en 1905). Por lo tanto, aparte de sus colegas en Varsovia que asistieron a su conferencia (hubo un total de 41 presentes, muy probablemente incluidos también estudiantes), nadie más sabía sobre su trabajo.

⁵ Al adicionar inulina en polvo al extracto de clorofilas, se ponía de color verde y precipitaba. La solución se volvía amarilla. Los pigmentos verdes se podían extraer con alcohol, o queroseno. Tswett preparó la inulina en un tubo de forma que al hacer pasar diferentes disolventes, se producían anillos diferenciados de diferentes colores.

⁶ Así, pasó algún tiempo en la Universidad de Kiel, en el laboratorio del profesor J. Reinke, recolectando algas en el puerto y también en Berlín, recogiendo muestras de una planta a lo largo del río Spree, e investigando los pigmentos de estas plantas.

⁷ Escribe: “Hay una secuencia de adsorción definida según la cual las sustancias pueden desplazarse unas a otras. La siguiente aplicación importante se basa en esta ley. Cuando una solución de clorofila en éter de petróleo se filtra a través de la columna de un adsorbente (estoy usando principalmente carbonato de calcio, apretados en un tubo de vidrio estrecho), luego los pigmentos se separarán de arriba hacia abajo en zonas coloreadas individuales, en base a esta secuencia de adsorción, según la cual los pigmentos que se adsorben con más fuerza desplazarán a los que se retienen más débilmente. Esta separación será prácticamente completa si, después de pasar el extracto de pigmento a través de la columna adsorbente, ésta se lava con disolvente puro.” Al igual que los rayos de luz en el espectro, los diferentes componentes de una mezcla de pigmentos, obedeciendo una ley, se separan en la columna de carbonato de calcio y, por lo tanto, pueden determinarse cualitativa y cuantitativamente. Llamo cromatograma a tal preparación y el método correspondiente método cromatográfico . . .”

⁸ Willstätter premio Nobel de Química, por sus trabajos sobre clorofilas , llamó a la cromatografía: “una forma extraña de investigación de los pigmentos” y afirmó que “la separación cromatográfica no era fiable, porque ocurrían cambios químicos en la misma”

final las tropas alemanas llegaron a Tartu, y todo el personal de la universidad se trasladó a Voronezh, donde fallecería el 26 de junio de 1919, a los 47 años de edad, debido a una inflamación en la garganta.



Tswett y mujer en 1912



Tumba de Tswett con la inscripción: *"Inventó la cromatografía, separando moléculas pero uniendo personas"*



Placa en Tartu: *"Aquí utilizo y trabajó el fundador de la cromatografía"*