

empresa respecto del Galio y otros elementos, es perfectamente análoga. Y aunque no fuera más trascendente que esto el papel del singular descubrimiento de Becquerel, tan maravillosamente desarrollado por otros físicos y químicos, y en primera línea por los esposos señores Curie, ¡qué más hermosa conquista del genio, ni qué más brillante contribución á la gloria científica de un país!

* * *

Termino haciendo constar que, con motivo de asuntos tan difíciles en que tan novel soy, me apropio con la mayor sinceridad las frases de grandísima modestia con que el gran Ramsay terminó su conferencia á los naturalistas y médicos alemanes últimamente congregados en Cassel; palabras que en sus labios no corresponden á su inmenso valer, aunque tanto lo realzan por lo mismo; y que en los míos representan lo único adecuado á la verdad de mi situación en el problema.

ALG0, PARECIDO Á UNA POSIBLE PEQUEÑA CUESTIÓN DE PRIORIDAD, por **José Muñoz del Castillo.**

En el número de la *Révue Générale de Chimie Pure et Appliquée*, correspondiente al 24 de Enero último, á propósito de los experimentos del Sr. Ramsay que han motivado la hipótesis reciente de la trasmutación del Radio en Helio, aparece consignado lo siguiente:

«Según el Sr. Bequerel, se podría explicar la aparición progresiva del espectro del Helio en la emanación del Radio admitiendo que el primero preexiste en el segundo (cosa harto verosímil, porque el Helio es cuerpo muy esparcido), y que el gas en cuestión se introduce, formando parte de aquélla, en el tubo de experiencias. La presencia de la emanación se concibe que ofusque la observación del Helio, al modo como las impurezas de ciertos gases impiden observar los espectros de los mismos. Y las rayas de aquél deberán aparecer, en tal supuesto, á medida que la emanación desaparezca; coincidiendo el tiempo que así tarda en suceder, precisamente, con el que, según Ramsay, media hasta el momento en que empieza á observarse el referido elemento indiferente dentro del tubo donde se introdujo emanación.»

Asiduo lector de varias revistas francesas, no ha llegado, sin embargo, á mi conocimiento esta opinión del Sr. Bequerel hasta fines de Enero; y como es absolutamente idéntica á la que expuse ante la Sociedad en el mes de Diciembre, en mi Nota *¿Se transforma el Radio en Helio?*, me permito señalar el hecho; y por si valiera la pena, que desde luego no la valdrá, de motivar un esclarecimiento de prioridad, deseo hacer constar que no sólo en Diciembre, sino aun hoy mismo, desconocía y desconozco el periódico, la corporación y el momento en que el eminente sabio Sr. Bequerel ha formulado la hipótesis en cuestión que divulga la *Revue Générale de Chimie Pure et Appliquée*.

UN REACTIVO DE LOS HIPOSULFITOS, *por* **Gabriel de la Puerta.**

Analizando las aguas minerales de Vacía-Madrid (Capanegra) observé al emplear el molibdato amónico en disolución nítrica, con objeto de investigar los fosfatos, que apareció una coloración azul que al pronto no me di cuenta de su formación. Sospeché que en las aguas que analizaba debía existir algún cuerpo reductor; pero ¿cuál podría ser éste en unas aguas naturales salinas? Como estas aguas contienen bastante sulfuro de sodio, supuse que este cuerpo se había transformado por la acción del oxígeno del aire en hiposulfito de sodio y, en efecto, confirmé la existencia de dicha sal por otros reactivos.

Tratando de utilizar el molibdato amónico como reactivo de los hiposulfitos, he visto que corta cantidad de estas sales disueltas en agua dan con el molibdato amónico en disolución nítrica una coloración amarillo-rojiza al principio, que muy pronto se presenta azul y si se calienta aparece en seguida. La disolución del molibdato no debe estar muy ácida, porque el ácido nítrico precipita azufre de los hiposulfitos que perturba la reacción.

Añadiendo algunas gotas de amoníaco para neutralizar el exceso de ácido, aparece muy bien la coloración azul en frío ó calentando un poco. Este color azul creo que es debido al óxido intermedio de molibdeno $Mo^3 O^5$, que se forma por la reducción producida por el hiposulfito.

Es cierto que otros cuerpos reductores, como el cloruro estannoso, producen la coloración azul con el molibdato; pero di-