

La velocidad intermitente, diez veces aumentada y en *inverso* sentido, propia del movimiento de la coincidencia, está representada en la flecha de diez guiones C, contraria á la flecha continua N.

---

**L**A REACCIÓN COLORADA DEL SULFOCIANATO POTÁSICO, *por*  
**José Rodríguez Carracido.**

En la sesión de Mayo último presenté una nota, la cual fué publicada en el número de los ANALES correspondiente á la misma, sobre el asunto indicado en el epígrafe. En dicha nota sostenía como conclusión «que los hechos expuestos compelian á ver en la reacción colorada del sulfocianato un fenómeno de oxidación y no la formación de un compuesto férrico» (1),

En el número del 4 de Noviembre último de la *Gazzetta Chimica Italiana* aparece un trabajo del Sr. Tarugi, *Sulla pretesa esistenza del sulfocianuro di ferro e sulla probabile costituzione della emoglobina del sangue*, en el cual sostiene que la coloración roja resultante de actuar un sulfocianuro sobre el cloruro férrico es debida «á un compuesto peroxidado del ácido sulfocianico producido por la acción oxidante de dicha sal férrica» (2), no entrando el radical metálico de ésta como componente de la materia roja que entonces se forma, sino contribuyendo la sal á producirla como el oxidante más adecuado al fin de su producción y conservación.

Hemos llegado, el Sr. Tarugi y yo, á idéntica conclusión; pero, aun aceptada la fecha en que el químico italiano dice haber presentado su trabajo (sesión del 1º de Julio), resulta anterior la nota que yo publiqué, y para hacer constar la prioridad vuelvo sobre el asunto antes tratado.

En las citas bibliográficas que ilustran el trabajo del Sr. Tarugi no aparece la de la modesta nota que presenté á nuestra Sociedad, y esta omisión me halaga, porque el ver una tan perfecta coincidencia es mayor garantía de acierto, por mi parte, que la que pudieran ofrecer investigaciones influidas por noticias anteriores, aunque procediesen de tan modesto origen como el correspondiente á mi autoridad científica.

(1) ANALES DE LA SOCIEDAD ESPAÑOLA DE FÍSICA Y QUÍMICA, tomo II, página 193, Mayo 1904.

(2) Número citado, pág. 329.



Decía, al finalizar mi nota, que su conclusión reclamaba la prueba plena de un trabajo experimental, en el que fuesen investigadas la composición del cuerpo rojo formado por el cloruro férrico y la del formado por el ácido nítrico y los oxidantes no ferruginosos, al actuar sobre el sulfocianato, y hacía la promesa de realizar dicho trabajo más adelante.

El Sr. Tarugi se adelantó á la realización de mi promesa y, como testimonio de que á la Sociedad Española de Física y Química no la mueve el afán de los éxitos personales de sus socios, sino el de acrecentar su cultura científica, presento muy gustoso, para que sea publicado en la sección *Revista de revistas*, un resumen del precioso trabajo, cuya publicación ha motivado el recuerdo de mi nota.

---

#### DETERMINACION CUANTITATIVA DEL ZINC POR ELECTRÓLISIS, *por* **Enrique Hauser.**

La precipitación completa del zinc por electrólisis ha sido puesta en duda por algunos químicos, y nosotros habríamos sido del mismo parecer si hubiésemos seguido empleando en nuestras experiencias electrólitos conteniendo sales amoniacaes, como recomiendan especialmente Riche y Classen, por cuyos procedimientos no hemos tenido nunca seguridad en los resultados; aunque por el método de Parodi y Mascazzini se obtienen algunas veces buenos resultados, las experiencias hechas por D. Julio de la Escosura en la Fábrica Nacional de la Moneda, para precipitar el zinc de sus aleaciones, que es el caso más fácil, nos hizo llegar al convencimiento de que sólo por el empleo de soluciones alcalinas no amoniacaes podría llegarse á una precipitación completa del zinc en estado compacto, punto éste muy importante si se quieren evitar resultados demasiado altos, debidos á la absorción de hidrógeno por el metal durante la electrólisis ó á una oxidación parcial ulterior.

Teniendo en cuenta los trabajos de Beilstein y Javein, Miller y Kiliani, y principalmente los últimos estudios de Hollard, hemos llegado á formular el siguiente procedimiento, en el cual existen, como novedad, una evaporación á sequedad con potasa ó sosa cáusticas para desalojar el amoniaco combinado, además del libre, y un tratamiento del residuo con ácido acético para evitar que quede zinc en el residuo insoluble; pero antes de