

precipita; pero neutralizando progresivamente, con dosis crecientes de carbonato sódico, obtuve los números 0,9, 0,7 y 0,65, y estando el líquido casi neutro 0,15, de lo cual parece inferirse que se gasta más pequeña cantidad de acetato zíncico para obtener el límite inferior de precipitación cuanto menos ácido esté el medio.

Tal resultado es antitético respecto al observado con sulfato amónico, pues éste actúa mejor en líquido ácido; de la solución saturada de esta sal se gastan 7,08 cc. para enturbiar el producto primitivo, mientras que de la neutralizada se invierten 14,52.

Con el último precipitante mencionado es con quien se puede estudiar de modo más claro la influencia de la concentración. Acostúmbrase, para determinar los límites inferior y superior, añadir 6 cc. de agua al albuminoide y después la sal; pues bien, si se suprime la primera, el enturbiamiento aparece mucho más pronto; el dato que puedo aducir en apoyo de esta afirmación es que, adoptando como límite inferior 7,08 con el agua, se puede aceptar 1,5 sin ella; tiene la ventaja de que el error en la medida disminuye, y el comienzo de la precipitación se observa mejor habiendo mucho líquido.

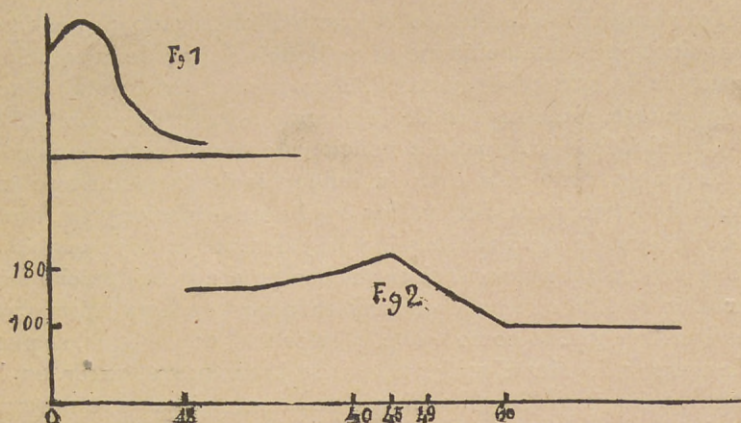
(Laboratorio de Química biológica de la Facultad de Farmacia de Madrid.)

SOBRE LA SOLUBILIDAD DEL SULFATO DE ESTRONCIO, por José Muñoz del Castillo.

Hasta el mes de Marzo último no he tenido conocimiento de un trabajo del Sr. Meyerhoffer sobre la solubilidad del sulfato cálcico en agua, merced al que hase puesto de manifiesto que el fenómeno en cuestión presenta un máximo bien caracterizado, según puede verse en la figura 1.^a, que da idea de la curva correspondiente.

Pensando si, por razón de parentesco químico, el sulfato de estroncio podría ofrecer análoga particularidad, he dado principio á los experimentos necesarios para la averiguación de la solubilidad de esta sal, también en agua; en el entender de que no se halla estudiada, y con la colaboración del profesor auxiliar de mi laboratorio, Sr. Amaro.

La figura 2.^a patentiza el resultado de los primeros ensayos, que acusan la existencia de un máximo hacia las temperaturas 45°-50°, parecidamente á lo que sucede en el sulfato de calcio; las abscisas de nuestro gráfico son grados centígrados de temperatura, y las ordenadas miligramos por 1.000 gramos de agua.



He aquí las cifras con que está iniciado el trazado de la curva del sulfato de estroncio:

Á 18°.....	0,146 gramos.
28°.....	0,157 »
40°.....	0,170 »
45°.....	0,178 »
49°.....	0,164 »
60°.....	0,103 »

Recordando la solubilidad atribuída por Fresenius al cuerpo de que nos ocupamos, á la temperatura de ebullición, cabe suponer que la curva se convierte aproximadamente en recta paralela al eje de temperaturas desde los 60°.

Después del periodo de vacaciones repetiremos estos experimentos, y los completaremos, con mejores medios de trabajo, por interés del asunto, y porque el material de que ahora hemos podido disponer ha sido muy deficiente.

Madrid y Junio de 1903.

(Laboratorio de Mecánica química de la Facultad de Ciencias de Madrid.)