

nocido el tanto por ciento de nitrógeno insoluble de las diferentes harinas que se emplean como sustituyentes, puede ser reconocido el tanto por ciento de las harinas, presente en la harina de trigo. (*Bull. Soc. Pparm. Bordeaux*, 65, 59, 1927; *Che. Abs.*, 22, 123, 1928).

(Anales de la Real Sociedad Española de Física y Química. Tomo XXVI).

Reconocimiento de los cálculos urinarios.

Teniendo en cuenta que muchas veces la muestra sobre la que ha de recaer el examen químico de un cálculo, es sumamente pequeña, hemos ideado el siguiente cuadro que en forma de marcha analítica, además de facilitar su investigación permite la total resolución del problema trabajando con la misma cantidad que se necesitaría para una sola investigación siguiendo el método de los ensayos parciales.

Marcha analítica para el reconocimiento de los cálculos urinarios.

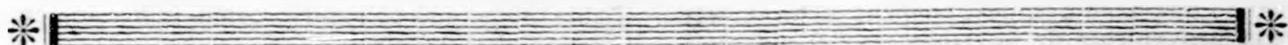
Poner un fragmento del tamaño de cabeza de alfiler sobre una tapadera de crisol y tocarlo con una varilla mojada en ac. clorhídrico.

HAY EFERVESCENCIA		NO HAY EFERVESCENCIA	
Carbonato		Caliéntese la tapadera sobre el Bunsen	
ARDE	NO SE ALTERA	SE DESCOMPONE	
<p>(1) La base se investiga recogiendo en un tubo de ensayo el producto del ataque por el <i>ac. clorhídrico</i> con el auxilio del chorro del frasco lavador. Se echan dos gotas de <i>oxalato amónico</i>. Precipitado blanco: Cal.</p> <p>Sin fundirse, olor picante de SO_2 dejando residuo voluminoso: Cistina. 2. Con llama brillante: Colesterina.</p> <p>2) Cálculo amarillo traslúcido, céreo de fractura radiada.</p>	<p>Tocando con una varilla mojada de ac. clorhídrico</p> <p>HAY EFERVESCENCIA</p> <p>Oxalato</p> <p>La base se investiga como en (1). Se confirma el oxalato cálcico en otra porción, viendo su difícil solubilidad en los ácidos.</p> <p>Cálculo moreno verdoso con mamelones como la mora.</p>	<p>NO HAY EFERVESCENCIA</p> <p>Se trata por unas gotas de <i>ac. nítrico</i> arrastrándolo como en 1) dentro de un tubo de ensayo. Se calienta hasta disolución y se divide el líquido en dos porciones. En una de ellas se echan dos gotas de <i>molibdato amónico</i>. Precipitado amarillo: Fosfato.</p> <p>En la otra se echan dos gotas de <i>oxalato amónico</i>. Precipitado blanco: Cal. Se filtra. Se alcaliniza el líquido con amoniaco <i>amoniaco</i>. Precipitado blanco: Magnesia.</p> <p>Cálculo blanco, terroso y homogéneo.</p>	<p>Acido úrico</p> <p>Si deja residuo: Uratos de álcalis fijos. Confirmación. <i>Reacción común de la mu-rexida</i>.</p> <p>Póngase un pequeño fragmento del problema, con unas gotas de <i>ac. nítrico</i>, sobre una tapadera de crisol y evapórese lentamente a sequedad. El residuo toma color <i>amoníaco</i> pasa a color púrpureo y por la adición de <i>sosa</i> o <i>potasa</i> cambia al violeta que desaparece calentando.</p> <p>Cálculo amarillo de ocre o rojizo.</p>

Hemos prescindido del indigo y uroestevalita por ser cálculos de hallazgo poco frecuentes en clínica. El indigo al calentarlo desprende vapo-

res violáceos y la uroestevalita funde, se hincha y da olor aromático.

M. MATEO MARTORELL



S. N.

BOLETÍN DEL INSTITUTO PROVINCIAL DE HIGIENE DE ALMERÍA

Sr.