

Acompañamos un plano del camino levantado por Fernando Hers, dos diseños dibujados por el mismo, dos palazos de la piragua antigua de 1795 i una coleccion de plantas recojidas en la expedicion por Francisco Fonck.

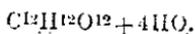
Dios guarde a U. S.

Francisco Fonck. Fernando Hers.

Memorias extractadas de los Annales de Chimie et de Physique, del mes de marzo de 1853 por ANSEL 2.º VAZQUEZ.

Sobre la existencia de la Inosita, del Acido úrico, de la Taurina i de la Lencina en el tejido pulmonal, por M. A. CLOETTA.

Se ha hecho dixerir durante doce a dieziocho horas en agua fria pulmones de buci frescos i reducidos a menudos pedazos. El líquido obtenido por la filtracion i la compresion del residuo ha sido tratado por algunas gotas de ácido acético, i coagulado despues por el calor. Esta solucion filtrada i reducida por la evaporacion en el baño-maria al décimo de su volúmen, ha sido precipitada por el acetato de plomo. En el líquido filtrado ha formado el subacetato de plomo, un abundante precipitado, que contenia ácido úrico e inosita; en la solucion quedaban cierta cantidad de materia amorfa, taurina i leucina. El precipitado formado por el subacetato de plomo, ha sido lavado i descompuesto por el hidrógeno sulfurado. La solucion filtrada ha dejado depositar, despues de veinticuatro horas, pequeños granos blancos i cristalinos, que han presentado a la vista del microscopio el aspecto del ácido úrico, i que poseian todos los caracteres químicos de este cuerpo. La misma solucion ha sido concentrada al baño-maria, mezclada despues con alcohol, i calentada hasta que el enturbiamiento formado al principio, hubo desaparecido enteramente. Al cabo de uno o dos dias dejó depositar una masa cristalina, que fué purificada por repetidas cristalizaciones en el agua hirviendo. De este modo se ha obtenido una materia definida, que presenta la forma de prismas romboidales, cuyo ángulo obtuso es de 138º 2, i cuyos caracteres son: soluble en 6º, 5 de agua a 24 grados; insoluble en el éter i en el alcohol frio; su sabor es dulce; se efflorece al aire, i a 100 grados pierde 16, 7 por 100 de agua de cristalización. El ácido sulfúrico concentrado la ennegrece en caliente; los ácidos i los álcalis debilitados no la alteran ni aun a la bullicion. Su composicion está representada por la fórmula siguiente:



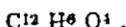
concentrada ha dejado depositar cristales de leucina, que se han comprimido entre papel, i purificado por nuevas cristalizaciones.

En el jarabé que dejó depositar la leucina no ha sido posible descubrir *glycocola*.

Sobre la presencia del ácido oxifénico en el vinagre de madera ;

por M. BUCHNER.

Del vinagre de madera puede extraerse un ácido sólido i volátil que M. Pauli lo ha creído idéntico al ácido pirogálico. Segun M. Buchner, dicho ácido sería idéntico al ácido oxifénico (phenico o piromorinjico de M. Wagner, pirocatéchino de M. Zwenger). Su composicion es representada, en efecto, por la fórmula siguiente:



Para extraerlo del vinagre de madera bruto, se agita este líquido con éter, se destila, i se vuelve a agitar el residuo con una solución de sal para separar las materias alquitranosas. El ácido disuelto en la solución salina es de nuevo tratado por el éter; evaporada la solución etérea, deja un residuo que se somete a la destilación fraccionada. A cierta época de la operación pasa un aceite que se concreta en cristales de ácido oxifénico, que se les purifica comprimiéndolos entre papel i sublimándolos. Estos cristales pertenecen al sistema romboico, se funden a 111 grados i se subliman sin descomponerse. Son solubles en el agua, el alcohol i el éter. En presencia de un exceso de potasa, el ácido oxifénico atrae rápidamente el oxígeno del aire, como el ácido pirogálico. Su solución acuosa reduce las sales de plata, de oro i de platino; las sales de sesquioxido de fierro la colorean en verde, este color pasa al violado intenso por la acción de los alcalis. El hipoclorito de cal produce un colorido verde i poco a poco un precipitado negro; el bicromato de potasa colorea en bruno la solución de ácido oxifénico, que es rápidamente descompuesta por todos los reactivos oxidantes.

Sobre el ácido crisofánico, por M. ROCHLEDER.

El ácido crisofánico ($C^{20} H^8 O^6$), que es idéntico con el amarillo del ruibarbo o la *rheina*, puede extraerse del líquen de las murallas (*Parmelia parietina*), o del ruibarbo, por medio del siguiente procedimiento:

Se trata estas materias con alcohol débil adicionado con una pequeña cantidad de potasa cáustica; se cuele por un lienzo, se exprime el residuo, se filtra, i se hace pasar por la solución una corriente de ácido carbónico lavado. Fórmase un precipitado, que se recoge i que se le disuelve en alcohol de 50 cent. que lleva en solución una pequeña cantidad de potasa. Filtrase la solución i se la precipita por el ácido acético. Vuélvese a disolver el precipitado en alcohol débil hirviendo. Filtrada la solución alcohólica deja precipitar ácido crisofánico en copos de color amarillo puro. Se le purifica por cristalización en el alcohol.