





ácidos a ciertas sales y además calentando bajo presión con agua (Mayer-Jacobson, Lehrbuch der organ. Chemie, t. I, parte II pag. 418).

Dada la estrecha dependencia de estos dos ácidos con el dicloroetileno parecía natural el investigar también en este cuerpo, que se forma de acetileno y cloro preponderantemente en la forma de bajo punto de ebullición (o sea en la forma correspondiente al ácido maleínico) la obtención de la forma de elevado punto de ebullición siguiendo un método adecuado. El calentar con los metales y sales metálicas mas diversas ( solos o en presencia de agua ) y el calentar bajo presión no condujo a ninguna transformación ni tampoco dió ningún resultado el irradiar con luz ultravioleta.

Ahora bién, se ha descubierto que los límites de ebullición del dicloroetileno ( la forma de bajo punto de ebullición hierve a 48° y la de punto elevado a 60° ) pueden elevarse considerablemente cuando los vapores de dicloroetilenos se calientan a temperaturas elevadas. Esto se realiza ventajosamente haciendo pasar los vapores por un tubo calentado a temperaturas superiores a 300° y cargado preferentemente de trozos de arcilla, ácido silícico, cok o virutas metálicas, prescindiendo de si los materiales de relleno producen también efectos catalíticos. El tubo de reacción puede también ser un tubo metálico sin ninguna carga. El límite superior de temperatura se señala por la presencia de reacciones secundarias perjudiciales.

#### E J E M P L O

Se conduce a través de dicloroetileno (punto de ebullición 48 á 49°) a 45-48° un gas indiferente, por ejemplo aire, que transporta los vapores a través de un tubo calentado a



350° y lleno por ejemplo de pequeños trozos de coque. Los vapores salientes se condensan por enfriamiento y se recogen. El producto obtenido después de lavado con disolución débil de carbonato sódico presenta límites de ebullición de 52 - 63° y se compone de una mezcla de dicloroetilenos preponderando los de mas elevado punto de ebullición. Repitiendo la conducción de los vapores de esta mezcla a través del tubo de reacción puede aumentarse mas aun el contenido en dicloroetileno de elevado punto de ebullición.

Mediante rectificación puede aislarse de la mezcla el dicloroetileno de mas elevado punto de ebullición en el grado deseado de pureza.

El dicloroetileno de mas elevado punto de ebullición, puro o mezclado con dicloroetileno de bajo punto de ebullición, hace ya mucho tiempo que es muy solicitado para muchas aplicaciones especiales a causa de su punto de ebullición mas elevado, pero hasta ahora no era posible obtenerlo en un servicio regular.

N O T A.-  
 !/!/!/!/!/!/!/!/!/!/!/!/!/!/!/!

Descrito suficientemente el presente invento lo que se declara como de novedad e invención propia, son las siguientes reivindicaciones:

1ª.- Un procedimiento para la transformación de dicloroetileno de bajo punto de ebullición en dicloroetileno de punto de ebullición mas elevado, caracterizado porque los vapores de dicloroetileno de bajo punto de ebullición arrastrados con preferencia por gases indiferentes se calientan a

4.-



temperaturas superiores a 300°, dado el caso en presencia de catalizadores.

2ª.- Procedimiento para la transformación de dicloroetileno de bajo punto de ebullición.- Según se describe y reivindica en la presente memoria.

Consta esta memoria de cuatro páginas foliadas y escritas por una sola cara.

Madrid, 6 de mayo de 1929.

Leocadio López y López.-

P.P./

A handwritten signature in dark ink, appearing to read "Leocadio López y López". The signature is written in a cursive style and is underlined with a thick, dark line.