

S. S.
 Perot Vidal
 Ortelles.
 Moreno.
 Gedron.
 Gjinis.
 Avenis.
 Navarros.
 Gosalves.
 Landis.

Junta general extraordinaria del 31 Mayo de 1882.

Presidencia accidental del Sr Perot Vidal.

Con asistencia de los Sres anotados al margen, abriose la sesion a las nueve menos cuartos de la noche y leida el acta de la anterior, fué aprobada.

Entrando en la orden del dia, el Sr Landis Dargou comenzó a desarrollar el tema: Alcohol, alcoholismo agudo y crónico. Su tratamiento, diciendo que los alquimistas arabes llamaban alcohol al producto espirituoso e inflamable de la destilacion del vino.

Arnald de Villanueva conocia el espiritu de vino y Raimundo Lulio ensayo su rectificacion por el carbonato de potasa.

Preparase por la destilacion del vino y de los licores fermentados en grandes cantidades. Puede obtenerse por el etileno, artificialmente. Faraday demostró en 1828 que el ácido sulfúrico concentrado absorvia el etileno. Fremy demostró que en estas circunstancias se forma el ácido etilsulfúrico.

Berthelot confirmo este hecho y logró generar el alcohol con el ácido etilsulfúrico asi formado, haciendo hervir una solucion de este ácido. He aquí como: Ácido sulfúrico mas etileno igual ácido etilsulfúrico y ácido etilsulfúrico mas agua igual ácido sulfúrico mas alcohol.

Otro proceder para obtener el alcohol por medio del etileno, consiste, según el mismo Berthelot, en combinar este carburo de hidrogeno con el ácido yodhídrico; formase el yoduro de etilo que puede convertirse en alcohol hirviendolo con la potasa caustica. En este ultimo caso, se ve al yodo del yoduro de etilo combinarse con el potasio, mientras que el etilo le sustituye.

Puede pues, decirse que el alcohol es en ultimo término un hidrato analogo al de potasio, puesto que solo cambiamos uno de los cuerpos que le forman.

El alcohol y sus homólogos forman un grupo cuya formula general es $C^x H^{2x} O^2$ con algunas excepciones que voy a exponer en el siguiente cuadro:

Alcohol Metílico --- $C^2 H^4 O^2$	Caprílico --- $C^{12} H^{24} O^2$	Mirístico --- $C^{20} H^{40} O^2$
" Etilico --- $C^4 H^8 O^2$	Stearílico --- $C^{18} H^{36} O^2$	
" Propílico --- $C^6 H^{12} O^2$	Caprílico --- $C^{16} H^{32} O^2$	
" Butílico --- $C^8 H^{16} O^2$	Etilico --- $C^2 H^4 O^2$	
" Amílico --- $C^{10} H^{20} O^2$	Cetílico --- $C^{14} H^{28} O^2$	

A nuestro juicio alcohol es toda sustancia neutra capaz de unirse a los ácidos con

eliminación de agua para formar éteres compuestos. Los alcoholes son los hidratos; los éter son comparables á las sales.

Propiedades físicas: Incoloro, de olor espiritoso; hierve á 78° , h bajo una presión de 76^m , muy móvil, pero expuesto á una temperatura de 100° toma consistencia oleaginosa, mezcla con el agua en todas proporciones y esta mezcla produce un desarrollo de calor y contracción de la masa total. 92,5 volúmenes de alcohol con 47,7 de agua, dan lugar á 96,38 volúmenes de alcohol en vez de 100. Muchos líquidos y gases disuélvense en él mejor que en el agua.

Levantou la sesión á las diez menos cuarto de la noche.

Salon del Instituto Médico Valenciano 31 Mayo de 1884.

El Presidente accidental

Juan Bautista Pérez



El Secretario de Gobierno

Mariano Olmos.