

Hoja Técnica

Código: ALC
Fecha de Emisión: 14-IV-2020
Fecha de Revisión: 14-IV-2020
No. de Revisión: 00

Producto:

Alcohol etílico

Description:

El **Alcohol etílico**, también llamado **etanol**; es un líquido incoloro e inflamable con un punto de ebullición de 78 °C.

Nombre común: Alcohol etílico.

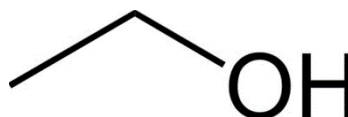
Nombre químico: Etanol.

Familia química: Alcoholes

Fórmula molecular: CH₃CH₂OH

Peso molecular: 46.09 g/mol

No. de CAS: 64-17-5



Características Típicas Físicas y Químicas:

Propiedad	Unidad	Valor
Estado físico	-	Líquido volátil
Color	-	Transparente
Olor	-	Característico con aroma a alcohol
Punto de ebullición	°C	78.3
Gravedad específica (H ₂ O = 1)	-	0.812 - 0.816 a 15.5 °C
Presión de vapor	mm de Hg	43 @ 20 °C
Porcentaje volátil por volumen	-	99.9
Densidad de vapor	-	1.6
Relación de vapor	-	1.4
Solubilidad en agua	-	Completa
Color	-	10 Máx.
Humedad	-	6 Máx.
Pureza	%	99 Mín.
Peso específico @ 20 °C	-	0.803 – 0.810.

Reactividad:

El **etanol** se produce naturalmente a través de la fermentación de azúcares por medio de las levaduras o a través de procesos petroquímicos y se consume comúnmente como una droga recreacional. También tiene aplicaciones médicas como antiséptico y desinfectante. Este compuesto se utiliza ampliamente como disolvente

químico, ya sea para pruebas químicas científicas o en la síntesis de otros compuestos orgánicos, y es una sustancia vital utilizada a través de distintos tipos de industrias.

El **etanol** es un disolvente versátil, miscible con agua y con muchos disolventes orgánicos incluyendo ácido acético, acetona, benceno, tetracloruro de carbono, cloroformo, dietil éter, etilén glicol, glicerol, nitrometano, piridina y tolueno. También es miscible con hidrocarburos alifáticos, tal como pentano y hexano, y con cloruros alifáticos como tricloroetano y tetracloroetileno.

Aplicaciones:

Generales.

Además de usarse con fines culinarios (bebida alcohólica), el **etanol** se utiliza ampliamente en muchos sectores industriales y en el sector farmacéutico, como principio activo de algunos medicamentos y cosméticos (es el caso del alcohol antiséptico 70° Gl y en la elaboración de ambientadores y perfumes). Es un buen disolvente y puede utilizarse como anticongelante aunque generalmente va en combinación con glicoles como monoetilenglicol y dietilenglicol.

Industria química.

La industria química lo utiliza como compuesto de partida en la síntesis de diversos productos, como el acetato de etilo (un disolvente para pegamentos, pinturas, etc.), dietil éter, etc.

También se aprovechan sus propiedades desinfectantes.

Combustible.

El **etanol** se emplea como combustible industrial y doméstico. En el uso doméstico, se emplea el alcohol de quemar. Éste además contiene compuestos como la piridina o el metal u otras sustancias denominadas desnaturalizantes, que impiden su uso como alimento, ya que el alcohol para consumo suele llevar impuestos especiales. En algunos países, en vez de etanol se utiliza metanol como alcohol para quemar.

Manejo y seguridad:

Propiedades comburentes.

Este producto es un combustible típico. Antes de utilizar este producto, favor de leer la Hoja de Seguridad.

La información contenida aquí se cree que es confiable, pero ninguna información o garantía de cualquier clase se dan en razón de su exactitud, ya que depende de las aplicaciones y uso del material en lo particular. La información está basada en trabajo de laboratorio con equipo a pequeña escala y no indica necesariamente el comportamiento en el producto final. Las pruebas a gran escala y el producto final son responsabilidad del consumidor.

Suministro de Especialidades, SA de CV no tendrá responsabilidad y el cliente asume todo el riesgo y la responsabilidad por cualquier uso o manejo del material más allá de nuestro control directo. El vendedor no otorga ninguna garantía, expresa o implícita adicional. Nada de la información contenida aquí puede ser considerada como permiso, recomendación o inducción para practicar cualquier invención patentada sin permiso del propietario de la patente. □