



LOS DISOLVENTES

Bienvenido al mundo de los disolventes



¿POR QUÉ TANTOS **DISOLVENTES?**

utilizados en la industria?

Los disolventes son sencillamente esenciales para que muchos productos actúen de forma eficaz. Todos los días nos beneficiamos del amplio rango de disolventes disponibles y de sus propiedades únicas.

Además, la industria de los disolventes está comprometida con los principios de la correcta gestión de productos y con la salud y la seguridad La mayoría de los disolventes se fabrican a partir de sus consumidores.

Los disolventes disuelven otras sustancias. El azúcar se disuelve en el café porque el agua es un disolvente. El agua está fácilmente disponible y es fácil y segura de manejar. Entonces, ¿por qué carbón o biomasa). ay tantos y tan diversos disolventes que son

La respuesta más sencilla es que no todo se disuelve en agua. Sin embargo, la elección de un disolvente no sólo se basa en si algo se disuelve o no (solubilidad), sino también en la velocidad de evaporación, el punto de ebullición, la viscosidad, la tensión superficial y muchos otros factores que afectan a los miles de disolventes alifáticos, aromáticos y parafínicos. procesos industriales que requieren disolventes.

Con tantas propiedades que considerar y tantos materiales diferentes que disolver, tener acceso a una amplia gama de disolventes es esencial.

En muchos procesos de fabricación las necesidades son complejas, ya que las propiedades requeridas pueden cambiar a medida que se desarrolla el proceso. Por ejemplo, para lograr una superficie con un buen acabado brillante puede ser necesario que inicialmente el disolvente se evapore rápidamente, pero que en un estadio posterior se evapore mucho más despacio. Éste y muchos otros "comportamientos a medida" pueden lograrse combinando diferentes

LA FAMILIA DE LOS **DISOLVENTES OXIGENADOS** Y DE HIDROCARBUROS

La clasificación química de los disolventes se basa en su estructura química. Los disolventes hidrocarburos rápidamente y no permanezca en la piel. son moléculas que contienen sólo átomos de hidrógeno y de carbono. Los disolventes oxigenados contienen átomos de hidrógeno, carbono y oxígeno 1.

del crudo. El proceso de fabricación se encuentra altamente integrado en el funcionamiento de una refinería de petróleo o de una planta de fabricación petroquímica. Sólo un 10% de los disolventes se fabrican usando otras materias primas (gas natural,

La mayoría de los disolventes de hidrocarburos se separan por destilación en la refinería y, posteriormente, se tratan y se purifican. Un numéro limitado de disolventes se sintetizan a partir de olefinas. Los disolventes hidrocarburos se clasifican en tres subgrupos de acuerdo con el tipo de estructura de sus moléculas, dando lugar a las familias de los

Los disolventes oxigenados se producen mediante reacciones químicas a partir de olefinas (derivadas del petróleo o el gas natural), dando lugar a los siguientes subgrupos: alcoholes, cetonas, ésteres, éteres, glicol éteres y ésteres de glicol éter.

Este folleto muestra solamente algunos ejemplos de cómo pueden utilizarse los disolventes en beneficio de los consumidores; en realidad, hay miles de aplicaciones más.

El grupo de disolventes clorados, fabricados haciendo reaccionar drocarburos con cloro, no se aborda en este documento. Si desea nformación sobre disolventes clorados, póngase en contacto con la Asociación Europea de Disolventes Clorados en www.eurochlor org o con la Alianza de la Industria de Disolventes Halogenados (Halogenated Disolventes Industry Alliance, HSIA) en www.hsia.org

1. FAMILIA: ALCOHOLES

Los fabricantes de perfumes eligen etanol como su disolvente debido a su suave olor. El bajo punto de ebullición del etanol hace que el disolvente se evapore

de alla contrata de la contrata del contrata de la contrata del contrata de la contrata del contrata de la contrata de la contrata de la contrata del contrata de la contrata del la

2. FAMILIA: ALCOHOLES

El alcohol isopropílico se usa como disolvente para la descongelación y limpieza de los parabrisas debido a que permanece en estado líquido muy por debajo del punto de congelación y, por lo tanto, ayuda a retirar el hielo. Elimina las manchas que aparecen en el parabrisas y también se usa en los productos para la limpieza de cristales en el hogar.



3. FAMILIA: CETONAS

Las cetonas, como la acetona, la MEK (metil etil cetona) y MIBK (metil isobutil cetona) se usan en compuestos de fibra de carbono para fabricar esquís.

rápido. También se utiliza en productos Las fibras de carbono se intercalan con resinas epoxi y quitaesmalte ya que su elevado poder el elevado poder de solubilidad de la cetona ablanda la disolvente hace que el esmalte se pueda resina para poder aplicarla fácil y uniformemente entre las retirar fácilmente de las uñas. capas. El bajo punto de ebullición del disolvente le permite evaporarse rápidamente para permitir que las capas se unan fácilmente y formen un producto fuerte y duradero.

5. FAMILIA: ÉSTERES

4. FAMILIA: ÉSTERES

El acetato de etilo se usa en el esmalte de

uñas y se valora especialmente su olor

afrutado y sus propiedades de secado

El acetato de butilo se usa para purificar la penicilina, manteniendo las impurezas en solución mientras que la penicilina se retira selectivamente de la mezcla de reacción por extracción. Mediante el método de cristalización se logra una purificación adicional de la penicilina.



6. FAMILIA: ÉTERES GLICÓLICOS

Los éteres glicólicos son muy eficaces como componente activo para formulaciones de productos de limpieza de cristales pesados, suelos y otras superficies duras. Estos disolventes gozan de una buena compatibilidad con el agua, elevada solubilidad en grasas y



7. FAMILIA: ÉSTERES DE GLICOL ÉTER

Los ésteres de glicol éter se agregan a las pinturas en aerosol para evitar que se seguen antes de entrar en contacto con la superficie en la que van a ser aplicadas. La lenta evaporación de este potente grupo de disolventes permite, por ejemplo, que los coches puedan ser repintados eficazmente.



8. FAMILIA: HIDROCARBUROS ALIFÁTICOS

Los hidrocarburos alifáticos (normalmente, hidrocarburos desaromatizados) se usan en la preservación de la madera para la construcción. La elevada resistencia al agua y la reducida tensión superficial del disolvente permite que penetre en la madera.



Los hexanos comerciales se usan para extraer aceite natural de las

9. FAMILIA: HIDROCARBUROS ALIFÁTICOS

semillas debido a su óptimo poder disolvente ("lo semejante disuelve a lo semejante"). El hexano es un disolvente ligero que se puede extraer fácilmente del aceite comestible y también se recicla durante el proceso.



10. FAMILIA: HIDROCARBUROS ALIFÁTICOS

11. FAMILIA: HIDROCARBUROS AROMÁTICOS

El tolueno se usa como disolvente de la tinta en una técnica especializada

de impresión de revistas llamada "huecograbado", ya que se evapora lo

suficientemente rápido como para evitar los borrones y se recicla fácilmente.

El proceso de huecograbado permite producir material impreso de la más

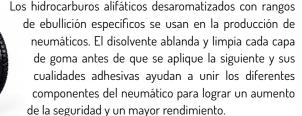
Los disolventes de hidrocarburos con un punto de ebullición elevado se usan en el proceso de ondulado del aluminio para fabricar papel de aluminio. Al actuar como lubricante, el disolvente protege el metal de la oxidación, ayuda a eliminar



12. FAMILIA: PARAFINAS

Los pentanos se usan para fabricar espumas plásticas aislantes para electrodomésticos tales como frigoríficos congeladores, y destacan por su bajo punto de ebullición. El pentano se mezcla con plástico íquido, que después se calienta con vapor; posteriormente, el pentano se evapora dentro del plástico y se expande para formar una espuma plástica con estructura de panal. La baja conductividad térmica de la espuma le ayuda a actuar como un aislante altamente eficaz.

14. FAMILIA: HIDROCARBUROS ALIFÁTICOS



15. FAMILIA: HIDROCARBUROS ALIFÁTICOS

Los hidrocarburos alifáticos desaromatizados de baja

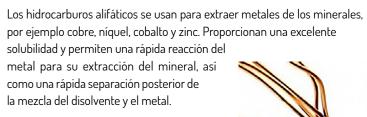
perforación utilizados para lubricar el proceso de perforación en los pozos de petróleo.

16.FAMILIA: HIDROCARBUROS ALIFÁTICOS

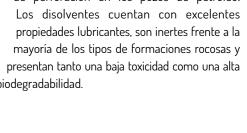
limpiar prendas de vestir en seco. valor de estos disolventes radica en su escaso olor, su perfil favorable para la salud v el medio ambiente, sus características de manipulación segura y su excelente eficacia limpiadora.

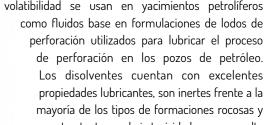
13. FAMILIA: PARAFINAS

solubilidad y permiten una rápida reacción del metal para su extracción del mineral, así como una rápida separación posterior de la mezcla del disolvente v el metal.









LA FAMILIA DE LOS DISOLVENTES





"La Familia de los Disolventes" es el resultado de la cooperación entre el European Solvents Industry Group (ESIG) y el SIA (UK Solvents Industry Association)

Si desea más información sobre los disolventes en Europa,

visite www.esig.org

European Solvents Industry Group

Tel: +32 2 436 94 88

Si desea más información sobre los disolventes en Reino Unido,

visite www.solvents.org.uk

SOLVENTS INDUSTRY ASSOCIATION

10 Church Road Cheadle Hulme Cheshire SK8 7JU

el: +44 (0)7758 118675

Email: info@solvents.org.uk

