



Acerca del BPA: Plástico de policarbonato

El plástico de policarbonato fabricado con bisfenol A (BPA), que se utiliza en muchos productos industriales y de consumo, es un plástico resistente a roturas, liviano y de alto rendimiento con dureza, claridad óptica, alta resistencia al calor y excelente resistencia eléctrica.

Anteojos protectores y correctores

- Debido a que es extremadamente fuerte y difícil de romper, el policarbonato protege los ojos sensibles. Esto es especialmente importante en anteojos y equipo de protección para niños y personal de emergencia como la policía y el ejército. Los lentes de policarbonato y las viseras son altamente resistentes a los golpes y, debido a que son extremadamente livianos, se pueden fabricar lentes más delgados y livianos que son más cómodos de usar.

Equipo de seguridad para deportes

- El policarbonato fuerte y resistente a los golpes se usa para fabricar cascos y viseras protectoras para fútbol americano, hockey, béisbol, snowboarding y muchos otros deportes para proteger a los niños y a los atletas contra lesiones.



Automóviles

- El policarbonato usado en automóviles permite la fabricación de automóviles más ligeros y eficientes en su uso de combustible (reduciendo las emisiones de gases de efecto invernadero) mientras que se mantiene la seguridad. El aislamiento de policarbonato en ventanas pesa entre 40 y 60 % menos que el vidrio laminado o templado en automóviles; la reducción de peso representa un mejor rendimiento del combustible. El policarbonato que se usa en los techos solares ofrece mayor estabilidad al disminuir el centro de gravedad del vehículo y los parachoques con combinación de policarbonato y resistentes a los impactos ayudan a proteger a los pasajeros en caso de colisión.



Discos compactos y DVD

- Los discos ópticos tales como CD y DVD, que son leídos por un láser, están hechos de policarbonato. La capa de policarbonato juega un papel esencial al actuar como un lente, enfocando el rayo láser para que pueda leer el disco, similar al modo en que los anteojos de lectura ayudan a enfocar la luz para que un ojo pueda ver claramente.

Dispositivos médicos que salvan vidas

- El plástico de policarbonato transparente, liviano y resistente a golpes proporciona una barrera de seguridad que ayuda a proteger a los lactantes en las incubadoras y que le permite al personal médico monitorizar su salud. El policarbonato también se usa para fabricar componentes críticos de muchos otros dispositivos médicos donde su claridad permite la observación directa de la sangre u otros fluidos para verificar la presencia de burbujas de aire.

Recipientes para alimentos y almacenamiento

- El policarbonato fuerte, resistente a golpes; aprobado como seguro para el uso en contacto con alimentos por la Administración de Alimentos y Medicamentos de los EE. UU. y la Autoridad Europea de Seguridad Alimentaria. Permite ver claramente los alimentos en recipientes reutilizables duraderos y resistentes a la temperatura y ayudan a mantener los alimentos frescos.

Equipo electrónico

- El plástico de policarbonato les proporciona a los fabricantes un material rentable y duradero que se utiliza con frecuencia en los armazones de equipos electrónicos, como en los teléfonos celulares, las computadoras portátiles, las tabletas, las PDA, las consolas de juegos electrónicos y las unidades de juegos de computadoras portátiles. La resistencia del policarbonato ayuda a evitar que los armazones se rompan y las películas de policarbonato ayudan a prevenir rayones en las pantallas.



Para más información sobre el BPA visite los siguientes sitios web:

FDA:

<http://www.fda.gov/Food/IngredientsPackagingLabeling/FoodAdditivesIngredients/ucm355155.htm>

Health Canada:

www.hc-sc.gc.ca/fn-an/securit/packag-embal/bpa/bpa_hra-ers-2012-09-eng.php

EFSA:

<http://www.efsa.europa.eu/en/press/news/150121.htm>

ACC:

<http://plastics.americanchemistry.com/BPA>

www.factsaboutbpa.org

O contacte a:

Steve Hentges, Ph.D.
Polycarbonate/
BPA Global Group
American Chemistry Council

Correo electrónico:

steve_hentges@americanchemistry.com

