



Volgograd

Fecha de edición: 25.12.2014

Fecha de revisión: 20.02.2017

Ficha de datos de seguridad del material

Óxido de magnesio

Versión 1.2. Página 1 de 9

## SECCIÓN 1: IDENTIFICACIÓN DE LA SUSTANCIA Y DE LA SOCIEDAD O LA EMPRESA

### 1.1. Identificador del producto

Nomenclatura IUPAC:	Monóxido de magnesio
Sinónimos:	Óxido magnésico, magnesia, magnesia calcinada
Número EC:	215-171-9
Nombre EC:	Óxido de magnesio
Número de registro CAS:	1309-48-4
Denominación comercial CAS:	Óxido de magnesio
Número RTECS:	OM3850000

### 1.2 Usos pertinentes identificados de la sustancia

El óxido de magnesio se usa como relleno inorgánico, muy eficaz y no tóxico, y como aditivo para la fabricación de casi todos los tipos de plásticos y cauchos, así como en la producción de acero eléctrico. Se utiliza como materia prima en la industria química, farmacéutica y alimentaria.

### 1.3 Datos del proveedor de la ficha de datos de seguridad

<u>Fabricante:</u>	“NikoMag” S.A. Volgograd
Domicilio (postal y social):	Calle 40 let VLKSM, 57, 400097, Volgograd, Rusia
Teléfono:	+7(8442) 40 63 03, +7(8442) 40 66 10
Correo electrónico:	<a href="mailto:spk@kaustik.ru">spk@kaustik.ru</a>
Persona de contacto:	Alexey Chebotariov
<u>Representante en la UE:</u>	Kaustik Europe b.v.
Domicilio (postal y social):	Wijnhaven 3-L, 3011 WG Rotterdam, The Netherlands
Teléfono:	+31104111114; fax: +31104049922
Correo electrónico:	<a href="mailto:office@kaustik-europe.com">office@kaustik-europe.com</a>
Persona de contacto:	Vladimir Khodyrev
<b>1.4 Teléfono de emergencia</b>	+7(8442) 40-66-10 ó +7(8442) 40-67-50 de 8:00 a 17:00, hora de Moscú (UTC +3).

## SECCIÓN 2: IDENTIFICACIÓN DE LOS PELIGROS

### 2.1. Clasificación de la sustancia

De acuerdo con el reglamento (CE) n° 1272/2008 (CLP), no pertenece a la clase de sustancias peligrosas y a la clase de sustancias resistentes, con capacidad de bioacumulación o tóxicas según el Reglamento (CE) n° 1907/2006 (REACH).

### 2.2. Elementos de la etiqueta

Símbolo: No se aplica

Palabra de advertencia: “Atención”

### 2.3 Otros peligros

En caso de contacto con los ojos, produce irritación ocular, enrojecimiento de las mucosas, lagrimeo.



Volgograd

Fecha de edición: 25.12.2014

Fecha de revisión: 20.02.2017

## FDS Óxido de magnesio

Versión 1.2 Página 2 de 9

### 2.3.1 Información y resultados de la valoración PBT y mPmB

De acuerdo con el Reglamento REACH, la valoración PBT/mPmB no es aplicable a sustancias inorgánicas.

Basándose en el análisis cuantitativo y cualitativo, el óxido de magnesio no es persistente, bioacumulativo o tóxico.

### 2.3.2. Consejos de prudencia y prevención

En caso de contacto con los ojos, aclarar cuidadosamente con agua durante varios minutos. Quitar las lentes de contacto, si lleva y resulta fácil. Seguir aclarando. Si persiste la irritación ocular, consultar a un médico. Lavarse las manos tras la manipulación.

## SECCIÓN 3. COMPOSICIÓN / INFORMACIÓN SOBRE LOS COMPONENTES

### 3.1 Sustancia

Denominación química (IUPAC)

Monóxido de magnesio

Fórmula química

MgO

Característica general de la sustancia:

El óxido de magnesio se obtiene mediante un proceso controlado de calcinación del hidróxido de magnesio. Se fabrican las siguientes marcas: A, B, C, D. Las marcas se distinguen levemente por su actividad química.

Componentes

Componentes:	Número CAS	Número CE (EINECS, EILINCS)	Fracción de masa, %
Óxido de magnesio MgO	1309-48-4	CE 215-171-9	mínimo 99

## SECCIÓN 4. PRIMEROS AUXILIOS

### 4.1. Descripción de los primeros auxilios

#### En caso de intoxicación por inhalación:

Aire fresco, calor, reposo, té caliente. Medicamentos cardíacos si procede.

#### En caso de contacto cutáneo:

Quitar la ropa contaminada. Lavar la piel con agua corriente y jabón.

#### En caso de contacto con los ojos:

Lavar abundantemente los ojos con agua corriente.

#### En caso de ingestión:

En caso de ingestión, lavar el estómago y el tracto intestinal: beber mucha agua, tomar carbón activado y laxante salino.

#### Botiquín de primeros auxilios:

Medicamentos cardíacos, laxante salino, carbón activado.

### 4.2 Principales síntomas y efectos, agudos y retardados

#### En caso de intoxicación por inhalación (respiración):

En caso de inhalación del aerosol de óxido de magnesio: aumento de la temperatura corporal, leucocitosis neutrofílica, bronquitis, neumonía, aumento en los niveles de magnesio en el bazo y el hígado.



**NikoMag™**

Volgograd

Fecha de edición: 25.12.2014

Fecha de revisión: 20.02.2017

## FDS Óxido de magnesio

Versión 1.2 Página 3 de 9

### **En caso de contacto con la piel:**

No hay síntomas.

### **En caso de contacto con los ojos:**

Produce irritación ocular, enrojecimiento de las mucosas, lagrimeo.

### **En caso de intoxicación por vía oral (por ingestión):**

Aumento de la temperatura corporal, leucocitosis neutrofílica. Los casos de intoxicación aguda por vía oral son prácticamente inexistentes, puesto que la absorción del magnesio en el tracto digestivo se complica por la formación de sus sales insolubles.

### **4.3. Indicación de toda atención médica y de los tratamientos especiales que deban dispensarse inmediatamente:**

No se requiere.

## **SECCIÓN 5. MEDIDAS DE LUCHA CONTRA INCENDIOS**

### **5.1 Medios de extinción**

Producto no inflamable y no explosivo. Usar medios de extinción sobre el foco de incendio.

#### **Medios de extinción inadecuados:**

No se recomienda el contacto del óxido de magnesio con agua.

### **5.2. Peligros específicos derivados de la sustancia**

#### **Descripción general del peligro de incendio y explosión:**

No inflamable y no explosivo

#### **Índices del peligro de incendio y explosión**

No procede, puesto que el producto no es inflamable y no es explosivo.

#### **Peligro por humos de combustión y/o termodestrucción:**

El óxido de magnesio no es combustible y no se descompone mediante termodestrucción. El recipiente puede involucrarse en el proceso del incendio.

### **5.3. Recomendaciones para el personal de lucha contra incendios**

#### **Equipo de protección:**

Se debe usar un equipo de protección personal adecuado en caso de incendio.

### **5.4. Particularidad de extinción**

Puesto que el producto no es inflamable, usar medios de extinción según la fuente de incendio. El recipiente puede involucrarse en el proceso del incendio. No se recomienda el contacto del producto con agua, puesto que se puede generar calor e incrementar el volumen.

## **SECCIÓN 6. MEDIDAS EN CASO DE VERTIDO ACCIDENTAL**

### **6.1. Precauciones personales, equipo de protección y procedimientos de emergencia**

#### **6.1.1. Para el personal que no forma parte de los servicios de emergencia**

Instalación de un sistema de ventilación afluente y por aspiración y de ventilación localizada en las zonas de trabajo, de almacenamiento y en los laboratorios. Uso de equipos y líneas de comunicación herméticas. Cualquier trabajo relacionado con manipulación del producto se realizará en equipos de protección personal y en ropa protectora.

Instalación de carteles con pictogramas de advertencia en las zonas de trabajo.

Colocación de medios básicos de extinción de fuego (arena, extintores de fuego) en las áreas de trabajo.

Control regular sobre el contenido del producto en el aire del área de trabajo.

### **6.1.2 Para el personal de emergencia**

El personal de producción que manipula el producto debe disponer de equipos de protección personal: ropa protectora (traje de algodón), calzado protector (botas, botas altas de caucho), protección de manos (manoplas, guantes de caucho), equipos de protección respiratoria, gafas protectoras.

### **6.2 Precauciones relativas al medio ambiente**

En el área de producción, la protección del medio ambiente se asegura por el uso de equipos herméticos, y durante el transporte y almacenamiento, por el uso de recipientes herméticos.

### **6.3 Métodos y material de contención y limpieza**

6.3.1 Acciones en caso de vertido: avisar a las autoridades territoriales de supervisión. No tocar el material vertido. Evitar la formación de polvo. Trasladar los envases intactos con el producto hacia una zona segura, si se puede hacerlo sin riesgo. Recoger el producto vertido en un recipiente y enviar para su eliminación de acuerdo con los reglamentos locales. Lavar los medios de transporte y superficies sólidas con agua.

6.3.2 Acciones en caso de incendio: el producto no sustenta combustión. Usar cualquier medio apropiado para apagar el fuego circundante. Se debe evitar el contacto del producto con agua.

### **6.4 Referencia a otras secciones**

Manejar los materiales recogidos tal y como se describe en los apartados 7,8,13

## **SECCIÓN 7. MANIPULACIÓN Y ALMACENAMIENTO**

### **7.1 Precauciones para una manipulación segura**

#### **7.1.1 Medidas de seguridad y medios de protección colectiva**

Instalación de un sistema de ventilación afluente y por aspiración y de ventilación localizada en áreas de producción, de almacenamiento y en laboratorios. Uso de equipos y líneas de comunicación herméticas. Cualquier trabajo relacionado con manipulación del producto se realizará en equipos de protección personal y en ropa protectora.

Control regular sobre el contenido del producto en el aire del área de trabajo.

#### **7.2 Condiciones de almacenamiento seguro, incluidas posibles incompatibilidades**

##### **7.2.1 Condiciones y período de almacenamiento seguro:**

El óxido de magnesio se debe almacenar en un recipiente herméticamente sellado instalado en una bandeja, en espacios techados, secos y ventilados que excluyen cualquier contacto con humedad, a distancia mínima de 1 metro de equipos de calefacción. Mantener el envase etiquetado original.

Período de conservación garantizado – 1 año desde la fecha de producción.

##### **7.2.2 Sustancias incompatibles durante el almacenamiento:**

Almacenar separado de ácidos.

##### **7.2.3 Precauciones y almacenamiento cotidiano**

No apto para uso cotidiano.

##### **7.2.4 Materiales de embalaje**

El óxido de magnesio con peso máximo de 50 kilos se empaqueta en sacos de papel y materiales mixtos, en bolsas herméticamente selladas de polietileno con válvula, de polipropileno con válvula e inserto de polietileno, bolsas laminadas de polipropileno u otro tipo de bolsas, según el reglamento aplicable.

El óxido de magnesio con peso neto máximo de 1000 kilos se empaqueta en contenedores especializados, suaves y herméticamente sellados, para cargas a granel secas y húmedas, de tejido de polipropileno tipo MKR-1000, según el reglamento aplicable.

### **7.3 Usos específicos finales**

Se agrega en los productos de polímeros, en la materia prima para la industria química, se utiliza como un suplemento alimenticio según las instrucciones de uso de los fabricantes de productos alimenticios.

## SECCIÓN 8. CONTROLES DE EXPOSICIÓN / PROTECCIÓN INDIVIDUAL

### 8.1 Parámetros de control

8.1.1. Parámetros del área de trabajo, sujetos a control obligatorio

Valor límite de exposición profesional = 4 mg/m<sup>3</sup>, aerosol /5/

8.1.2 Medios de contención de sustancias nocivas dentro de la concentración límite

Instalación de un sistema de ventilación afluente y por aspiración y de ventilación localizada en áreas de producción, de almacenamiento y en laboratorios.

Uso de equipos y líneas de comunicación herméticas.

Control periódico sobre el contenido del aerosol de óxido de magnesio en el aire del área de trabajo.

### 8.2 Controles de la exposición

8.2.1 Medidas de protección individual

Recomendaciones generales: cumplir con las normas de higiene industrial.

Protección respiratoria: cualquier equipo que filtra aerosoles.

Ropa protectora (material, tipo): guardapolvos (traje de algodón), gafas de protección transparentes, guantes de caucho.

Medidas de protección personal durante aplicación casera: el producto no se usa en el hogar.

## SECCIÓN 9. PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS

### 9.1 Información sobre las propiedades físicas y químicas básicas

#### Indicadores

a) Aspecto	Polvo de color blanco
b) Olor	Sin olor específico
c) Umbral olfativo	No hay datos.
d) pH	No hay datos.
e) Punto de fusión/punto de congelación, °C	2800 °C
f) Punto de ebullición e intervalo de ebullición, °C	3600 °C
g) punto de inflamación	No hay datos.
h) Tasa de evaporación	No hay datos.
i) Inflamabilidad	No hay datos.
j) Límites superior/inferior de inflamabilidad o de explosividad	No hay datos.
k) Presión de vapor	No hay datos.
l) Densidad de vapor	No hay datos.
m) Densidad relativa, g/cm <sup>3</sup>	No hay datos.
Densidad aparente, g/cm <sup>3</sup>	0,3-0,5
n) Solubilidad en agua, mg/l (a 20 °C)	Poco soluble en agua fría
o) Coeficiente de reparto n-octanol/agua	No se aplica.
p) Temperatura de auto-inflamación	No hay datos.
q) Temperatura de descomposición	No hay datos.
r) Viscosidad	No se aplica.
s) Propiedades explosivas	No inflamable y no explosivo
t) Propiedades comburentes	No se oxida

### 9.2 Otros datos

En el contacto con agua forma el hidróxido de magnesio, mientras tanto su volumen aumenta y se genera calor.

Puede provocar inflamación de sustancias con temperatura de inflamación baja.

Insoluble en lípidos.

**SECCIÓN 10. ESTABILIDAD Y REACTIVIDAD****10.1 Reactividad**

Reacciona con ácidos. Higroscópico, reacciona con agua formando el hidróxido de magnesio. A descubierto, absorbe CO<sub>2</sub> del aire.

**10.2 Estabilidad química**

Estable si se cumplen las condiciones de almacenamiento y aplicación adecuadas.

**10.3 Posibilidad de reacciones peligrosas**

Reacciona con ácidos.

**10.4 Condiciones que deben evitarse**

En el contacto con agua forma el hidróxido de magnesio, mientras tanto su volumen aumenta y se genera calor.

**10.5 Materiales incompatibles**

Reacciona con oxidantes y ácidos.

**10.6 Productos de descomposición peligrosos**

No hay.

**SECCIÓN 11. INFORMACIÓN TOXICOLÓGICA****11.1 Información sobre los efectos toxicológicos**

El polvo del producto provoca irritación de las vías respiratorias superiores y de las mucosas oculares. La inhalación del aerosol de óxido de magnesio causa aumento de la temperatura corporal, leucocitosis neutrofílica, bronquitis, neumonía.

**Información sobre posibles vías de exposición**

Por inhalación, ingestión, por contacto cutáneo y ocular.

**Órganos, tejidos y sistemas humanos que son afectados**

Vías respiratorias superiores, pulmones, hematopoyesis, sistema cardiovascular.

**Efectos nocivos para la salud como consecuencia de contacto directo con la sustancia y las consecuencias de estos efectos**

El producto provoca irritación de las vías respiratorias superiores y de las mucosas oculares.

No se encontraron efectos absorbentes por la piel.

No se estudió el efecto de sensibilización.

**Efectos retardados producidos por la exposición al producto**

No se estudiaron efectos embriotrópicos, gonadotrópicos, teratogénicos, mutagénicos y cancerígenos (en los humanos).

**Índices de toxicidad aguda**

Los casos de intoxicación aguda por vía oral son prácticamente inexistentes, puesto que la absorción del magnesio en el tracto digestivo se complica por la formación de sus sales insolubles.

**Dosis (concentraciones) que producen el mínimo efecto tóxico**

6 o 4 mg/m<sup>3</sup>, inhalación, humanos – síntomas de fiebre de los humos metálicos;

4-15 mg/m<sup>3</sup>, vía oral, humanos – leve efecto laxante;

50-116 mg/m<sup>3</sup>, exposición a largo plazo, humanos – propensión al desarrollo de úlceras;

1,0-8,5 mg/m<sup>3</sup>, humanos – inflamación persistente de las mucosas de vías respiratorias superiores, aumento moderado de la presión arterial, aumento del número de eosinófilos y monocitos en la sangre;

50 mg/m<sup>3</sup> por vía intratecal, ratas, en 3-6 meses – fibrosis pulmonar moderada.

## SECCIÓN 12. INFORMACIÓN ECOLÓGICA

### 12.1 Toxicidad

12.1.1 Normativas de higiene:

Valor límite de exposición profesional = 4 mg/m<sup>3</sup>, aerosol /1/

Valor umbral límite<sub>aire</sub>=0,4/0,05 mg/m<sup>3</sup>, /1/

Valor umbral límite<sub>agua</sub>=50 mg/l (en Mg), /1/

Valor umbral límite<sub>agua de pesca</sub>=940 mg/l, siendo 13-18% para cuerpos de agua marinos, Mg, todas las formas solubles /5/

Valor umbral límite<sub>suelo</sub>= no determinado, /5/

12.1.2 Índices de toxicidad

Toxicidad aguda para peces:

CL100 (en Mg)=1900 mg/l, Centrarchidae, 24 horas, /5/

Toxicidad aguda para daphnia magna:

CL50=32 mg/l, 48 horas, /5/

La concentración de Mg de 82 mg/l disminuye la función reproductiva, /5/

Información adicional:

CL50 para Cyclopoida – 280 mg/l, 48 horas, /5/

### 12.2 Persistencia y degradabilidad

La migración y la transformación del producto en el medio ambiente ocurren mediante la biodegradabilidad y otros procesos (carbonización, hidrólisis, etc.)

### 12.3 Potencial de bioacumulación

Basándose en el análisis cuantitativo y cualitativo, el óxido de magnesio no es persistente, bioacumulativo o tóxico.

### 12.4 Movilidad en el suelo

Si no se cumplen las reglas de manipulación y almacenamiento, el polvo del producto puede contaminar el aire, el suelo y los cuerpos de agua. El umbral gustativo en el agua es de 195 mg/l. Para la mayoría de culturas agrícolas, el contenido de magnesio por encima del 2,5% resulta excesivo.

El óxido de magnesio puede contaminar el medio ambiente si no se cumplen las reglas de manipulación y almacenamiento, así como en situaciones de emergencia. Produce la alcalinización del agua, por consecuencia, el medio se vuelve desfavorable para la flora y fauna acuática.

### 12.5 Resultados de valoración PBT/mPmB

De acuerdo con el Reglamento REACH, la valoración PBT/mPmB no es aplicable a sustancias inorgánicas.

### 12.6 Otros efectos adversos

El producto altera las propiedades organolépticas, físicas y químicas del agua, comunicándole un sabor.

## SECCIÓN 13. CONSIDERACIONES RELATIVAS A LA ELIMINACION

### 13.1 Métodos para el tratamiento de residuos

Manejar los materiales recogidos tal y como se describe en los apartados 7,8.

En la fabricación del producto, no se forman residuos que requieran el desarrollo de condiciones específicas relativas a su eliminación, transportación y entierro.

Las aguas residuales resultantes del proceso de producción de óxido de magnesio se utilizan en la producción o se dirigen hacia las instalaciones de tratamiento biológico.

El producto vertido se recoge en recipientes y se envía para su eliminación hacia unos polígonos designados de acuerdo con los reglamentos locales.

Los envases son desechables y sujetos a eliminación en las zonas aprobadas por las autoridades territoriales de supervisión.

**Precauciones al manejar los residuos resultantes de la aplicación, almacenamiento y transportación, etc.**

Véase apartados 6-8. Las medidas de precaución al manejar los residuos son análogas a las recomendaciones de trabajo con el producto.

**Recomendaciones para la eliminación de residuos resultantes del uso cotidiano del producto**

No se aplica.

**SECCIÓN 14. INFORMACIÓN RELATIVA AL TRANSPORTE****Transporte terrestre (ADR/RID)**

<b>14.1</b>	<b>Número ONU:</b>	No se aplica
<b>14.2</b>	<b>Designación oficial de transporte de las Naciones Unidas</b>	Óxido de magnesio (marca)
<b>14.3</b>	<b>Clase(s) de peligro para el transporte</b>	No es mercancía peligrosa
<b>14.4</b>	<b>Grupo de embalaje</b>	No se aplica
<b>14.5</b>	<b>Peligros para el medio ambiente</b>	No se aplica
<b>14.6</b>	<b>Precauciones particulares para los usuarios</b>	No hay

**Transporte fluvial (ADN)**

<b>14.1</b>	<b>Número ONU:</b>	No se aplica
<b>14.2</b>	<b>Designación oficial de transporte de las Naciones Unidas</b>	Óxido de magnesio (marca)
<b>14.3</b>	<b>Clase(s) de peligro para el transporte</b>	No es mercancía peligrosa
<b>14.4</b>	<b>Grupo de embalaje</b>	No se aplica
<b>14.5</b>	<b>Peligros para el medio ambiente</b>	No se aplica
<b>14.6</b>	<b>Precauciones particulares para los usuarios</b>	No hay

**Transporte marítimo (IMDG)**

<b>14.1</b>	<b>Número ONU:</b>	No se aplica
<b>14.2</b>	<b>Designación oficial de transporte de las Naciones Unidas</b>	Óxido de magnesio (marca)
<b>14.3</b>	<b>Clase(s) de peligro para el transporte</b>	No se aplica
<b>14.4</b>	<b>Grupo de embalaje</b>	No se aplica
<b>14.5</b>	<b>Peligros para el medio ambiente</b>	No se aplica
<b>14.6</b>	<b>Precauciones particulares para los usuarios</b>	No hay

**Transporte aéreo (ICAO/IATA)**

<b>14.1</b>	<b>Número ONU:</b>	No se aplica
<b>14.2</b>	<b>Designación oficial de transporte de las Naciones Unidas</b>	Óxido de magnesio (marca)
<b>14.3</b>	<b>Clase(s) de peligro para el transporte</b>	No se aplica
<b>14.4</b>	<b>Grupo de embalaje</b>	No se aplica
<b>14.5</b>	<b>Peligros para el medio ambiente</b>	No se aplica
<b>14.6</b>	<b>Precauciones particulares para los usuarios</b>	No hay

**Etiquetaje de transporte:**

“Evitar humedad”, “Embalaje hermético”

**14.7 Transporte a granel con arreglo al anexo II del Convenio Internacional para prevenir la contaminación por los Buques (MARPOL) 73/78 y el Código Internacional para la construcción y el equipamiento de buques que transporten productos químicos peligrosos a granel (Código IBC)**

No aplicable





**Volgograd**

Fecha de edición: 25.12.2014

Fecha de revisión: 20.02.2017

## FDS Óxido de magnesio

Versión 1.2 Página 9 de 9

### SECCIÓN 15. INFORMACIÓN REGLAMENTARIA

#### 15.1 Reglamentación y legislación en materia de seguridad, salud y medio ambiente específicas para la sustancia

Según lo previsto por los convenios y acuerdos internacionales (protocolo de Monreal, Convenio de Estocolmo, etc.), no se regula.

En conformidad con Anexo V cláusula 10 del Reglamento (CE) N° 1907/2006, el óxido de magnesio está exento de registro.

#### 15.2 Evaluación de la seguridad química

No se ha realizado una evaluación de la seguridad química de esta sustancia.

#### Clase de almacenamiento según TRGS 510-13

### SECCIÓN 16. OTRA INFORMACIÓN

#### Consejos para la formación

Lea la ficha de datos de seguridad antes de usar el producto.

#### Restricciones de uso recomendadas

No hay restricciones en la aplicación prevista.

#### Indicaciones sobre el uso de la información indicada en la ficha de seguridad

La ficha de datos de seguridad europea, elaborada conforme a la legislación europea pertinente, no está destinada para su uso o difusión en los países que no pertenezcan a la Unión Europea, con excepción de Noruega y Suiza. La FDS para el resto de países o regiones se puede obtener haciendo una solicitud.

Esta información refleja los datos sobre el producto, de los que disponemos en este momento, y no es exhaustiva. Se refiere a un producto que cumple con la especificación, a menos que se especifique lo contrario. Si se trata de un compuesto o de una mezcla, es imprescindible saber por cierto que no van a producirse otras clases de peligro. En cualquier caso, el consumidor permanece obligado a cumplir con todos los procedimientos legales, administrativos y normativos relacionados al producto, a la higiene personal, así como a la protección de la salud y del medio ambiente.

Las personas responsables que reciben esta Ficha, deben asegurarse de que las personas que pueden utilizar, procesar, disponer o de otra manera contactar con el producto, han leído y comprendido la información contenida en este documento. Tenga en cuenta que la apariencia y el contenido de la Ficha de datos de seguridad, incluso para el mismo producto, pueden variar de un país a otro, reflejando diversos requisitos en cumplimiento de la normativa.

El contenido de las secciones se actualiza: 1.3, 14

#### Explicación de abreviaturas y acrónimos utilizados en la ficha de datos de seguridad

Las abreviaturas y acrónimos utilizados pueden consultarse en [www.wikipedia.org](http://www.wikipedia.org)

#### Literatura de referencia

1. Ficha de datos de seguridad rusa – Óxido de magnesio “NikoMag” JSC (2014).
2. Reglamento (CE) n° 1272/2008 del Parlamento Europeo y del Consejo de Europa del 16.12.2008.
3. REGLAMENTO (UE) 2015/830 DE LA COMISIÓN del 28 de mayo de 2015 por el que se modifica el Reglamento (CE) n° 1907/2006 del Parlamento Europeo y del Consejo de Europa del 18 de diciembre de 2006, relativo al registro, la evaluación, la autorización y la restricción de las sustancias y mezclas químicas (REACH).
4. Ficha de información de una sustancia química y biológica potencialmente peligrosa Óxido de magnesio. Certificado del registro estatal AT n° 00536 del 10.07.1995