



## PERFIL DE MERCADO DEL

# LITIO



# ÍNDICE

	Pág.
<b>RESUMEN EJECUTIVO</b>	3
<b>I CARACTERÍSTICAS GENERALES</b>	
I.1 DATOS TÉCNICOS	4
I.2 POTENCIAL GEOLÓGICO MINERO	10
I.3 PROCESO PRODUCTIVO	13
I.4 PRINCIPALES USOS	18
I.5 MARCO LEGAL NORMATIVO	23
I.6 NORMAS NACIONALES E INTERNACIONALES	23
I.7 IMPUESTO ARANCELARIO DE ACUERDO A LOS TRATADOS DE LIBRE COMERCIO	24
<b>II MERCADO</b>	
II.1 MERCADO INTERNACIONAL	25
II.2 MERCADO NORTEAMERICANO	27
II.3 MERCADO NACIONAL	28
II.4 COMERCIO EXTERIOR	29
II.5 PRECIOS	30
<b>III COMERCIALIZACION</b>	
III.1 CANALES DE COMERCIALIZACIÓN	30
<b>IV OPORTUNIDADES DE INVERSION</b>	
IV.1 VENTAJAS PARA DESARROLLAR LA PRODUCCION DE LITIO EN MEXICO	32
<b>BIBLIOGRAFÍA</b>	33
<b>V ANEXO ESTADÍSTICO</b>	34

## RESUMEN EJECUTIVO

Este perfil de mercado muestra un panorama general de las características técnicas del Litio y el comportamiento de su mercado, proporcionando un resumen de sus características principales en el año 2016, el cual pueda servir como base a las empresas del sector o a los nuevos inversionistas en los estudios determinados que elaboren conforme a sus necesidades específicas.

El litio se deriva de la palabra griega "LITHOS", que significa piedra. Es un elemento metálico, blanco-plateado, y químicamente reactivo; es el más ligero en peso de todos los metales y de bajo punto de fusión. Se encuentra presente en una amplia gama de minerales (aproximadamente 145 especies mineralógicas); sin embargo, sólo algunos poseen valor económico, siendo los principales: espodumena, amblygonita, lepidolita y petalita.

Este elemento se encuentra presente tanto en pegmatitas, como en salmueras, pozos petrolíferos, campos geotérmicos, arcillas e, incluso, en los océanos. En la actualidad, sólo dos procesos de obtención han demostrado ser económicamente factibles: a) salmueras y b) pegmatitas.

En el presente, el país no cuenta con ningún yacimiento de litio en explotación; sin embargo, en los estados de Baja California, San Luis Potosí-Zacatecas y Sonora se encuentran en etapa de exploración tres yacimientos que contienen este mineral.

El principal uso del litio en México y en el mundo es en la manufactura de baterías, con el 39%; cerámica y vidrio, el 30%; grasas lubricantes, 8%; polvos fundentes de fundición en continuo y producción de polímeros, 5%; tratamiento del aire, 3%; y otros usos, el 10%.

La producción mundial de litio, en 2016, (excluyendo lo producido por EE.UU.) se estimó en 35,300 toneladas de litio contenidas como carbonato de litio, cloruro de litio,



hidróxido de litio, y concentrados de litio en minerales y compuestos, observando un incremento del 12%, con respecto a 2015.

En 2016, las exportaciones mexicanas de litio únicamente fueron de \$658 dólares. Por su parte, las importaciones fueron del orden de las 219 toneladas, las cuales representan un monto de \$1.6 millones de dólares. A través de estas variables se establece que, en 2016, la balanza comercial presentó un déficit de \$1.6 millones de dólares.

Finalmente, se señala que las importaciones que realizó México de litio provinieron de Chile, con el 90%, Eslovenia, 9%, y otros países con apenas el 1%

## I. CARACTERÍSTICAS GENERALES

### I.1 Datos Técnicos<sup>1</sup>

El litio deriva de la palabra griega "LITHOS", que significa piedra. Es un elemento metálico, blanco plateado, químicamente reactivo, el más ligero en peso de todos los metales, y de bajo punto de fusión. Su símbolo en la tabla periódica es **Li**. Es un elemento fuertemente electropositivo, lo que le confiere gran poder de reactividad frente a los agentes químicos.

El litio es un elemento moderadamente abundante y está presente en la corteza terrestre en 65 partes por millón (ppm). El litio se encuentra presente en una amplia gama de minerales (aproximadamente 145 especies mineralógicas lo contienen) sólo algunas poseen valor económico

---

<sup>1</sup> Fuente: Dana H. (1959) *Manual de Mineralogía* (2ª ed.) México: Reverté S.A.

### Principales minerales de Litio

Nombre	Fórmula	% Li <sub>2</sub> O
Espodumena	(Si <sub>2</sub> O <sub>6</sub> )LiAl	8.0
Ambligonita	PO <sub>4</sub> LiAlF	10.1
Lepidolita	(AlSi <sub>3</sub> O <sub>10</sub> )K(Li,Al)(O,OH,F)	3.3 a 7.0
Petalita	LiAl(Si <sub>4</sub> O <sub>10</sub> )	--

Asimismo, el litio se encuentra en salmueras de diversos orígenes, como salmueras naturales, salmueras asociada a pozos petrolíferos y a campos geotérmicos. Las salmueras con valor económico se encuentran básicamente en salares y lagos salinos.

También se encuentra presente en diversas arcillas (siendo la hectorita la más importante) y en el agua de mar, en concentraciones del orden de 0.17 ppm.

Propiedades Físicas del Litio	
Número atómico	3
Peso atómico	6.941
Estructura	Monoclínico
Punto de fusión 0 °C	186
Punto de ebullición, 0 °C	1.336
Peso específico 0 °C	0.534
Calor específico del estado líquido (sobre 200 °C)	1.0
Calor específico, 0 °C cal/gr. °C	0.784
Resistividad, 0 °C	8.55
Coef. de temp. De resistividad por 0 °C	4.5 x 10 <sup>-3</sup>

Calor de fusión, cal/gr. °C	103.2
Dureza escala de Mohs	0.6
Calor de formación en Kcal/mol gr. (hidrox)	116
1 culombio deposita:	0.072823 mg de Li
1 amperio hora deposita	0.262162 gr. de Li
Presenta 2 isótopos estables	Li con 92.4 % peso Li con 7.6 % peso
Potencial de oxidación, volts	3.05
Densidad (gr./cc.)	0.534

Fuente: Kirk-Otkmer, 1961

## Tipos de Yacimiento<sup>2</sup>

El litio se extrae a partir de tres tipos de depósitos: salmueras, pegmatitas y rocas sedimentarias.

### ■ Salmueras

Depósitos de salmuera representan alrededor del 66% de los recursos de litio a nivel mundial y se encuentran principalmente en las salinas de Chile, Argentina, China y el Tíbet.

La composición de las salmueras en cuanto a los niveles de contenidos de litio varía considerablemente, cambiando también la presencia de otros elementos como potasio, sodio, calcio, magnesio, hierro, boro, bromo, cloro, nitratos, cloruros, sulfatos y carbonatos, lo cual requiere que cada salmuera sea tratada en forma particular, de acuerdo a su composición.

En general, la extracción de litio a partir de fuentes de salmuera ha demostrado ser más rentable que la producción a partir del mineral de roca dura (pegmatitas). Mientras que la producción de litio de roca dura, una vez dominó el mercado, ahora la mayoría de carbonato de litio que se produce se efectúa partir de salmueras continentales, debido sobre todo al menor costo de producción.

<sup>2</sup> Lithium investing News

Hay tres tipos de depósitos de salmuera: continental, geotérmicas y campos petrolíferos, el más común es en cuencas continentales del desierto salino (también conocidos como los lagos de sal, salinas o salares). Están ubicados cerca de aparatos volcánicos y se componen de arena, minerales y agua con altas concentraciones de sales disueltas.

#### ■ Salmueras continentales

Son la forma más común de salmuera que contiene litio. La mayoría de la producción de litio mundial proviene de este tipo. El mejor ejemplo son los 3,000 kilómetros cuadrados del Salar de Atacama, en Chile, que contiene una concentración de litio promedio de alrededor de un 0.14 por ciento (los más altos conocidos) los recursos de litio se estiman en 6,3 millones de Ton. Dos de los productores de litio más importantes del mundo: Sociedad Química y Minera (NYSE: SQM) y Rockwood Holdings (NYSE: ROC), operan en el Salar de Atacama, el cual produce más de la mitad de litio que se consume en el mundo.

#### ■ Salmueras geotérmicas

Las salmueras geotérmicas representan el 3% de los recursos mundiales conocidos de litio y se componen de una solución salina caliente, concentrada que ha circulado a través de rocas de la corteza terrestre en áreas de flujo de calor extremadamente alto y se enriquecen con elementos como el litio, boro y potasio. Pequeñas cantidades de litio se encuentran en las salmueras en Wairakei; Nueva Zelanda; Reykanes campo, en Islandia; y El Tatio, en Chile.

El Mar de Saltón, en el sur de California, es el ejemplo más conocido de una salmuera geotérmica que contiene litio. Simbol Materials, es una compañía privada con sede en California, que produce carbonato de litio de alta pureza a partir de salmuera producidas por la descarga de una planta de energía geotérmica que operan en el Mar de Saltón. La compañía está utilizando un proceso de ósmosis inversa que elimina la necesidad de evaporación solar, haciendo que las operaciones sean más rentables. Simbol espera aumentar la producción de 8,000 toneladas al año a 64,000 toneladas en 2020.

#### ■ Salmueras de campos petrolíferos

Salmueras de litio enriquecido también se pueden encontrar en algunos yacimientos profundos de petróleo, que representan el 3% de los recursos mundiales conocidos. Dakota del Norte, Wyoming, Oklahoma, Arkansas y el este de Texas son el hogar de las salmueras de campos petroleros con concentraciones de hasta 700 mg/l, de acuerdo al geólogo Keith Evans.

#### ■ Depósitos pegmatita o depósitos " Roca Dura "

Pegmatita es roca ígnea intrusiva de grano grueso formado a partir de magma cristalizado en el interior de la corteza terrestre, la cual puede contener cantidades extraíbles de un número de elementos, incluyendo litio, estaño, tántalo y niobio. Esta forma de depósito representa el 26 por ciento de los recursos mundiales conocidos de litio. Mineral de roca dura que contiene litio se extrae a través de la explotación de minas a cielo abierto o subterránea, usando las técnicas mineras tradicionales. El mineral es procesado y se concentra usando una variedad de métodos antes de su uso directo o su posterior transformación en compuestos de litio.

El procedimiento para la extracción de litio de pegmatita o mineral de roca dura es caro, lo que significa que dichos depósitos se encuentran en desventaja en comparación con los depósitos de salmuera; sin embargo, la concentración de litio en pegmatitas es considerablemente más alto que en las salmueras, de tal manera que depósitos con valores extremadamente altos de litio pueden todavía ser económicamente viables. La producción de otros recursos, como el estaño y el tantalio, puede ayudar a compensar los costos de procesamiento.

El Litio en pegmatitas se encuentra más comúnmente en el mineral espodumena, pudiendo también estar presente en petalita, lepidolita, ambligonita y eucryptita.

Alaska, el norte de Ontario, Quebec, Irlanda y Finlandia son conocidas por sus yacimientos de litio en pegmatitas. Uno de los principales yacimientos con estas características se ubica en Greenbushes, Australia; el cual tiene un recurso estimado de 560,000 toneladas de mineral de litio, con una concentración media de alrededor de 1.6 por ciento.

## ■ Rocas sedimentarias que contienen litio

Depósitos en rocas sedimentarias representan el 8 por ciento de los recursos mundiales de litio conocidas y se encuentran en depósitos de arcilla y en rocas evaporitas lacustres.

### ■ Depósitos de arcilla

En los depósitos de arcilla, el litio forma parte de la estructura cristalina, se encuentra en el mineral esmectita. El tipo más común de esmectita es hectorita ( $\text{NaO}_3(\text{Mg},\text{Li})_3\text{Si}_4\text{O}_{10}(\text{F},\text{OH})_2$ ), que es rico en magnesio y litio. Recibe su nombre de un depósito que contiene 0.7 por ciento de litio que se encuentra en Héctor, California.

Kings Valley, Nevada alberga otro depósito de hectorita con un estimado de 48.1 millones de ton., como recursos indicados y 42.3 millones de Ton., de recursos inferidos con una ley de 0.27 por ciento de litio.

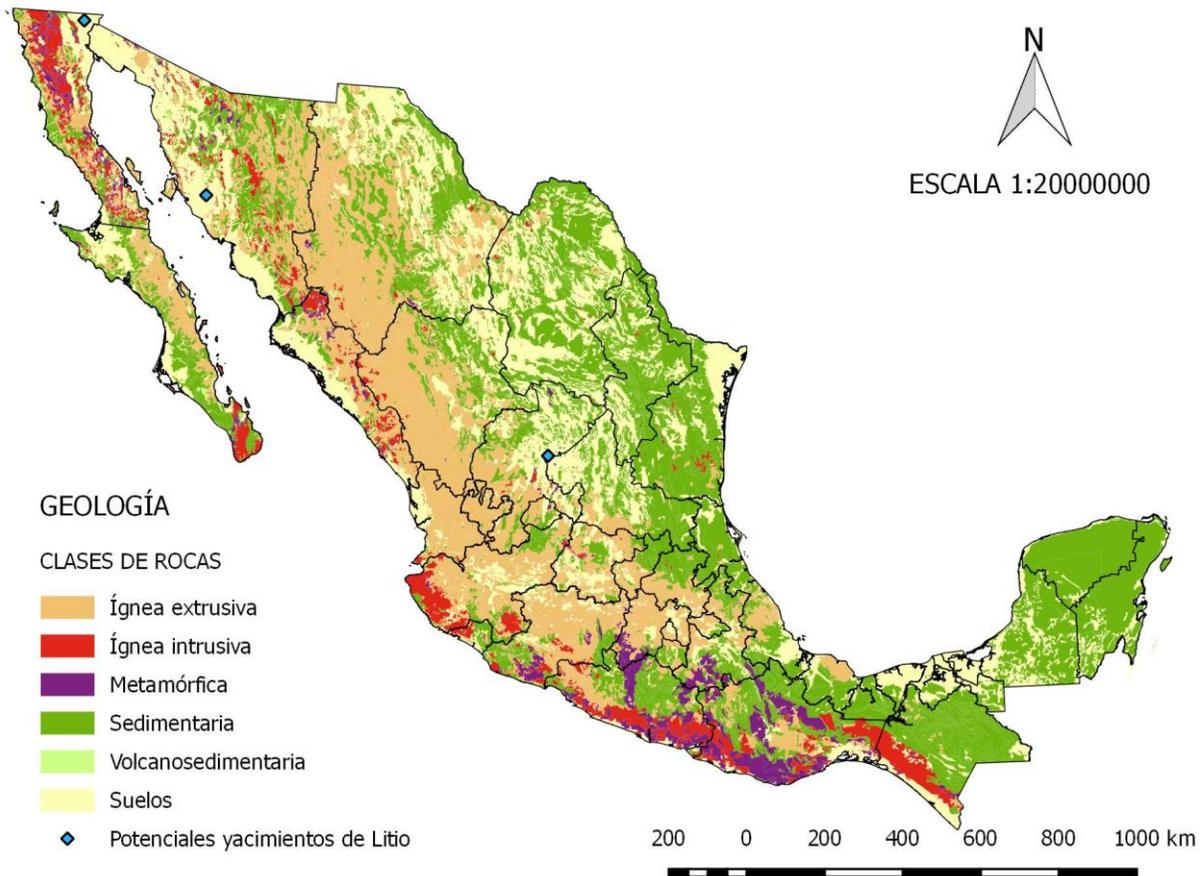
Asimismo, el litio en las arcillas puede resultar también por el enriquecimiento secundario, por efecto del movimiento de aguas termales subterráneas.

### ■ Evaporitas lacustres

La forma más conocida de un depósito lacustre que contiene litio se encuentra en el valle de Jadar en Serbia, en donde se encuentra el mineral jadarita, (compuesto por sodio, litio, boro, silicio, hidrógeno y oxígeno). Este depósito propiedad del gigante minero Rio Tinto, al parecer contiene un recurso inferido de 125.3 millones de Ton. de jadarita que contiene óxido de 1.8 por ciento. El proyecto se encuentra actualmente en la etapa de exploración, pero la compañía cree que el yacimiento "es una de las fuentes más grandes de litio desarrolladas en el mundo, con el potencial de suministrar más del 20 por ciento de la demanda de litio."

## 1.2 Potencial Geológico Minero

Actualmente en el país no se cuenta con ningún yacimiento de litio en explotación; no obstante, a la fecha se encuentran en etapa de exploración tres yacimientos que contienen este mineral en los estados de Baja California, San Luis Potosí-Zacatecas y Sonora.



**Elaboró:** Dirección General de Desarrollo Minero con datos del SGM y de la propia dependencia.

### Baja California<sup>3</sup>

La empresa Pan American Lithium estudia el reprocesamiento de una salmuera residual, producto de la operación de la planta de generación geotérmica de Cerro Prieto, perteneciente a la Comisión Federal de Electricidad.

### San Luis Potosí-Zacatecas<sup>4</sup>

El Proyecto se ubica en la parte occidental del estado de San Luis Potosí, en el Altiplano semidesértico en la zona limítrofe con el estado de zacatecas, dentro de los municipios de Salinas, Santo Domingo, Villa de Ramos, en S.L.P. y Villa de Cos, en el estado de Zacatecas.

Las rocas que afloran en el área de estudio están constituidas por material volcánico y sedimentario de origen continental representadas por:

- **Formación Chilito.** Secuencia vulcanosedimentaria que está constituida por lavas de composición dacítica y andesítica con intercalaciones de pillow lavas y lajares, asignándole una edad del Cretácico Inferior.
- **Conglomerado rojo de Zacatecas.** Conglomerado Polimíctico que está formado por fragmentos de tobas de composición andesítica y basáltica, así como por metasedimentos, rocas volcánicas cementadas con calcita y arcilla, teniendo una edad del Terciario.
- **Depósitos Lacustres.** Constituido por limos, arcillas, lentes de conglomerados y posiblemente con capas de sales (cloruro de potasio y de sodio) y horizontes de yeso, los cuales fueron depositados en lagunas. Lo que permitió la evaporación de las aguas que confluyen en la cuenca y la consecuente precipitación de sales de sodio mixtas con otros materiales que conforman este depósito.

---

<sup>3</sup> Servicio Geológico Mexicano.

<sup>4</sup> Servicio Geológico Mexicano.

El proyecto pretende explotar un depósito de sales de litio y de potasio que se encuentra en sedimentos arcillosos y en salmueras de evaporación, formando lagunas, las cuales tienen forma semicircular a elipsoide y miden en promedio 2.5 kilómetros de largo por 1 kilómetro de ancho, y están distribuidas a lo largo de un alineamiento de 100 kilómetros de largo dentro de cuencas endorreicas.

Los estudios realizados a la fecha por la empresa Litiomex S.A. de C.V. indican que existe un gran potencial, estimando recursos del orden de los 8 millones de toneladas de litio equivalente.

### **Sonora<sup>5</sup>**

Bacanora Minerals continúa desarrollando el proyecto de litio de Sonora, del cual la firma espera producir 17,500 toneladas de carbonato de litio para 2019-2020, y luego aumentarlo a 35,000 toneladas anualmente.<sup>6</sup> El Proyecto se encuentra ubicado a 180 kilómetros al noreste de Hermosillo, Son., dentro del municipio de Bacadéhuachi, Son.

Las rocas que afloran en el área de estudio están formadas por rocas volcánicas representadas litológicamente por basalto-andesita, riolita e ignimbrita, así como por dos horizontes de arcilla constituidos básicamente por material volcánico, que desde el punto de vista económico resultan atractivas por sus contenidos de litio.

- **Unidad de arcilla inferior.-** Consta de varias subunidades de material tobáceo, intercaladas con capas de arcilla ricas en litio que presenta un espesor promedio de 27.0 metros.
- **Unidad de arcilla superior.-** Esta constituida por varias subunidades de arcilla rítmicamente laminadas y capas de sílice, que se consideran indicativos de un ambiente de aguas termales; arenisca color marrón de grano grueso mal clasificada, con una matriz arcillosa y calcárea; franjas de arcilla de color verde amarillento con nódulos de sílice; bandas de arcilla de color gris oscuro y masas de calcita; capas de lutita gris claro intercaladas con capas de arena de color rojizo; arenisca de color rojizo de grano grueso con vetillas de calcita, que tiene un espesor promedio de 28.0 metros.

<sup>5</sup> Bacanora Minerals, Files N1 43-101, Technical report.

<sup>6</sup> <https://mineriaenlinea.com/2018/04/altas-expectativas-para-la-mineria-en-mexico-en-2018/>

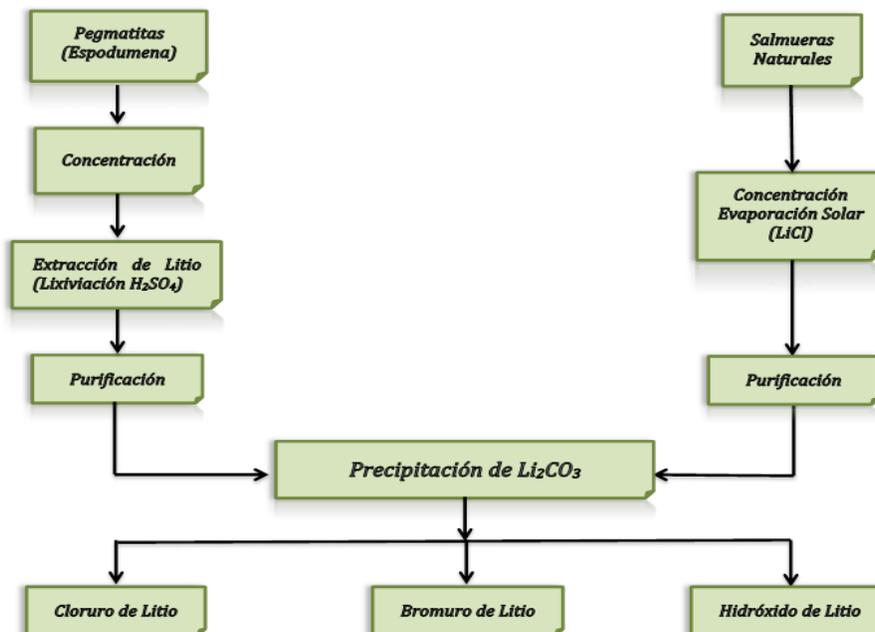
La mineralización de litio, como se indicó anteriormente, se encuentra dentro de 2 horizontes denominados: unidades de arcilla superior e inferior que están separados por una capa de ignimbrita. La unidad de arcilla inferior alberga arcillas que su principal composición es ilítica (polyolithionite), con valores de litio en un rango de 38 a más de 10,000 ppm, con un espesor promedio de 27.0 metros.

La unidad superior de arcilla, por su parte, alberga arcillas con mineral de litio que pertenecen principalmente a la familia de la esmectita (hectorita), con valores de litio en el rango de 41 a 6,200 ppm, con un espesor promedio de 28.0 metros.

Los estudios realizados a la fecha por la empresa que está explorando, estima un potencial del orden de 43,3 millones de ton como recursos inferidos con una ley de 0.30 % de litio.

El depósito se encuentra cerca de la superficie, donde puede ser extraído por métodos a cielo abierto

### I.3 Proceso Productivo<sup>7</sup>



<sup>7</sup> La industria del Litio en Chile, 2000; Universidad de Antofagasta, Chile.

Si bien es cierto el litio se encuentra presente tanto en pegmatitas, salmueras, pozos petrolíferos, campos geotérmicos, arcillas e incluso en los océanos, en la actualidad solo 2 procesos de obtención han demostrado ser económicamente factibles: mediante salmueras y pegmatitas.

### **Obtención a partir de Pegmatitas o depositos “Roca dura”**

La espodumena fue la fuente principal de obtención de carbonato de litio hasta que se inicio la explotación del litio contenido en salmueras naturales. El mineral espodumena se concentra por flotación diferencial para obtener un concentrado con un contenido de 2.5 a 3.2% de litio, lo que equivale a 85 a 95% de espodumena.

Para la producción de litio de la espodumena natural, el concentrado del mismo debe ser calcinado previamente con caliza, para posteriormente y mediante procesos de molienda, lixiviación, precipitaciones sucesivas, entre otros, y dependiendo del agente tratante, se pueda extraer un alto porcentaje del litio, produciendo hidróxido de litio, carbonato de litio o cloruro de litio.

### **Obtención a partir de salmueras**

El desarrollo del proceso de recuperación del litio a partir de salmueras tuvo un fuerte impacto en la industria, al constituir este proceso una fuente de litio con costos mucho más bajos en comparación a la obtención de litio a partir de los minerales pegmatíticos.

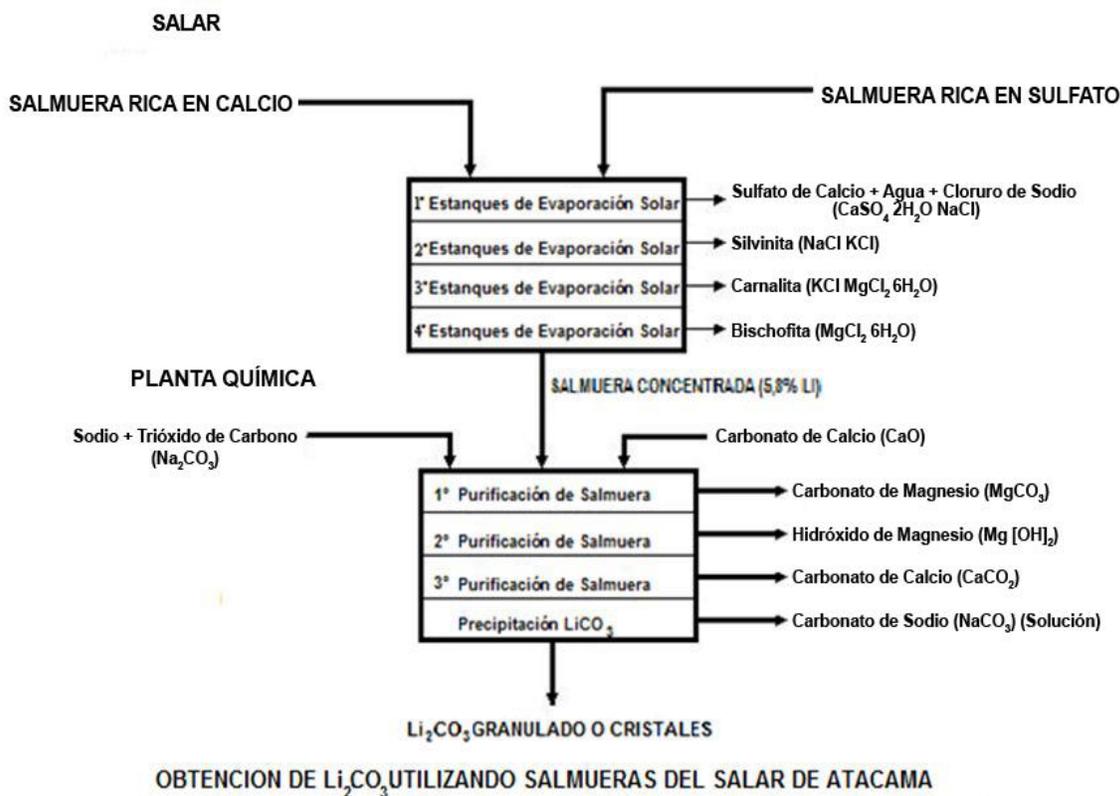
La composición de las salmueras en cuánto a los niveles de contenidos de litio varía considerablemente, también en la presencia de otros elementos como potasio, sodio, calcio, magnesio, hierro, boro, bromo, cloro, nitratos, cloruros, sulfatos y carbonatos, lo cual requiere que cada salmuera sea tratada en forma particular, de acuerdo a su composición; por lo que se enuncia de manera general las etapas que se tienen dentro de este proceso

La salmuera es bombeada a los estanques de baja profundidad y de dimensiones considerables, en los cuáles, a partir del proceso de evaporación solar, comienzan a precipitar secuencialmente un conjunto de sales. De este modo, se extraen sales tales como cloruro de potasio, cloruro de sodio, sulfato de potasio, sulfato de

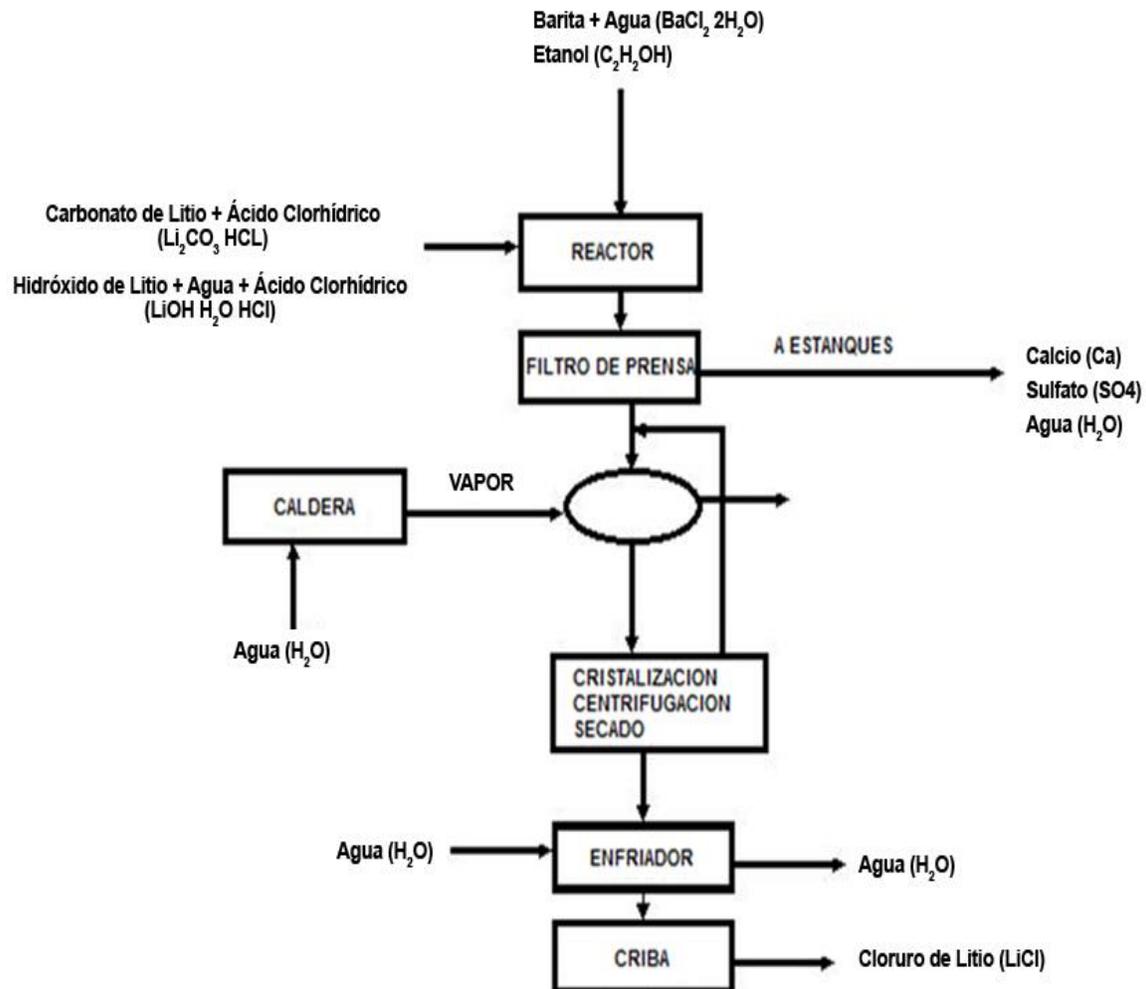
sodio, entre otras, así como de litio, las cuales presentan impurezas de magnesio, boro y sulfato.

Posteriormente, la salmuera concentrada de litio es transportada por camiones a las plantas de procesamiento, donde es sometida a procesos de purificación y precipitación a modo de obtener carbonato de litio, con una pureza cercana al 99,5%, aunque el mercado exige un mínimo de 99,1%, que puede comercializarse en cristales o se compacta para ser vendido en forma de granulos. El carbonato de litio puede ser la materia prima para la producción de hidróxido de litio o bien de cloruro de litio de alta pureza que se emplea en la obtención de litio metálico por electrólisis de sales fundidas.

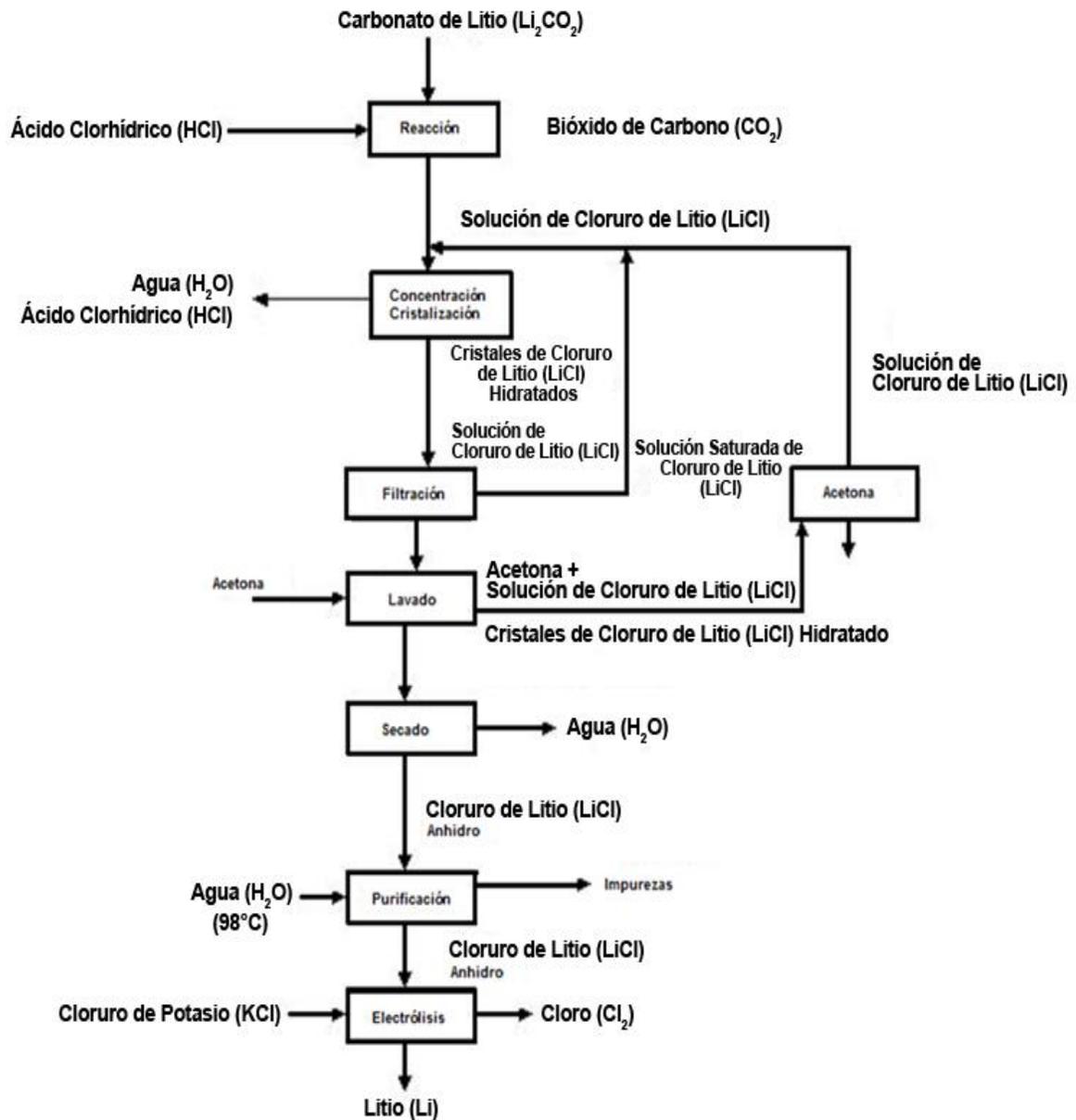
Se muestran, a continuación, los procesos y reacciones químicas que se generan para la obtención de carbonato de litio, utilizando como ejemplo la salmuera del salar de Atacama en Chile.



Asimismo, se muestran en los siguientes diagramas de flujo, los procesos de obtención del cloruro de litio y de litio metálico, a partir del carbonato de litio.



OBTENCIÓN DE CLORURO DE LITIO, A PARTIR DE CARBONATO O HIDRÓXIDO DE LITIO

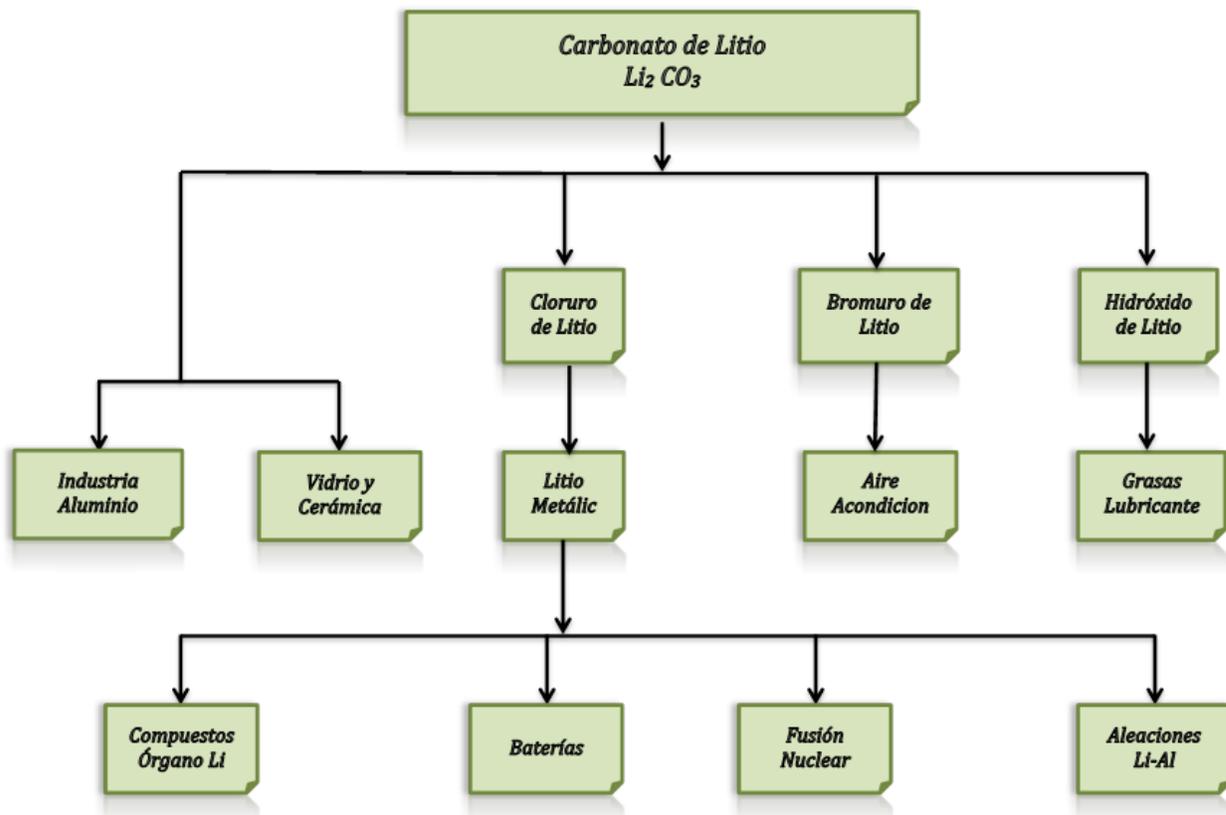


OBTENCIÓN DE LITIO METÁLICO A PARTIR DE CARBONATO DE LITIO

Fuente: Laskowski, J. Última edición. Polonia: Elsevier.

## I.4 Principales Usos<sup>8</sup>

En la actualidad, la utilización de los productos derivados del litio son diversos, por lo que podemos agruparlos en las siguientes:



### Industria del Aluminio

El metal aluminio se obtiene a partir de la electrolisis de la Alúmina ( $Al_2O_3$ ) fundida en un baño de composición variable de 2 a 8% de Alúmina, 5 a 7% de Fluoruro de Aluminio, 5 a 7% de Fluoruro de Calcio y 80 a 85% de Criolita ( $NaF \cdot AlF_3$ ). Al baño se le adiciona un 3,5% en peso de  $Li_2CO_3$  en gránulos con respecto al peso del electrolito, lo cual permite los siguientes beneficios:

- Disminuye el punto de fusión del baño, así como la viscosidad.

<sup>8</sup> La industria del Litio en Chile, 2000: Universidad de Antofagasta, Chile.

- Aumenta la conductividad eléctrica del electrolito fundido.

Estos cambios permiten trabajar con una temperatura de operación más baja, lo cual reduce el consumo de energía y aumentar la eficiencia de la corriente eléctrica y, por ende, aumenta la productividad. Además de los efectos mencionados, el litio permite reducir los consumos de ánodos de carbón y de criolita y reduce entre un 20% a 30% la emisión de flúor al ambiente, bajando la contaminación.

En la industria aereo-espacial de varios países, se ha considerado el uso de las aleaciones Al-Li, en piezas tanto del ala y fuselaje, para diferentes tipos de aviones. La utilización de este material, permite reducir significativamente el peso de los aviones en más del 10%, por otra parte, aleaciones con un 2% a 3% en litio, resultan atractivas para esta industria a causa de su reducida densidad y mayor resistencia a la corrosión, comparándola con las aleaciones tradicionales de aluminio. A pesar de las ventajas comparativas, estas aleaciones no se han incorporado al mercado en gran escala como se pensó en un inicio. En la construcción de aviones, estas aleaciones compiten con los compuestos de boro, grafito y fibras poliméricas. La empresa Mc Cook Metals LLC, produjo una aleación Al-Li, para el reemplazo de ciertas piezas críticas que están sometidas a tensión, como por ejemplo, remaches y pernos, para sus aviones F-16.

Otra gran utilidad en la industria aeronáutica, es el incorporar esta aleación en un nuevo diseño de tanques de combustibles, los que son utilizados principalmente en los puentes aereos. Su ventaja radica en ser ultra-liviano, adicionando un 4% Cu, 1% Li, 0.4% Ag, 0.4% Mg y la diferencia en Al. Esta aleación es 30% mas dura y 5% menos densa que la aleación de aluminio previamente usada. El rediseño del tanque de combustible pesa aproximadamente 3,400 Kg menos que el diseño original, la diferencia se utilizó para aumentar la capacidad de carga útil.

### **Industria del Vidrio y de Cerámica**

El óxido de litio es un aditivo importante en la industria del vidrio y la cerámica. Su efecto es disminuir el punto de fusión y mejorar las propiedades de escurrimiento del material fundido, reducir el coeficiente de expansión térmica y de viscosidad del producto terminado. La fuente de  $\text{Li}_2\text{O}$  más utilizadas es el  $\text{Li}_2\text{CO}_3$  y, además, los concentrados de minerales de litio.

En las piezas cerámicas resistentes al choque térmico “*pirocerámicas*” (vajillas de loza, vidrio tipo Corning) se utilizan preferentemente concentrados de minerales de litio con bajo contenido de hierro.

Otra aplicación importante la constituye la fabricación de tubos de televisión monocromáticos y en colores. Hasta 1997, los minerales concentrados de litio eran los preferentemente usados en la industria de vidrios y cerámicas, hoy en día se utiliza el carbonato de litio, que ha llevado a la estabilización de su precio; además de eliminar, de esta forma, la utilización de compuestos más tóxicos.

### **Sistema de Aire Acondicionado y Control de Humedad**

El Bromuro de Litio y el Cloruro de Litio en forma de salmueras, se usan en sistemas industriales de acondicionamiento y deshumidificación del aire, aprovechando que ambos compuestos tienen propiedades altamente higroscópicas que le permiten absorber la humedad del aire.

### **Grasas y Lubricantes**

Las grasas a base de jabones de litio (fabricados a partir de hidróxido de litio) denominadas grasas multipropósito, conservan sus propiedades lubricantes en un amplio rango de temperatura (bajo 0 hasta 200°C) poseen muy buena resistencia al agua y a la oxidación, por estas cualidades son utilizadas en todo tipo de transportes, tanto industriales, militares, automotriz, aéreos y también en aplicaciones marinas. Representan alrededor de un 60% de todos los lubricantes producidos en los Estados Unidos y en la mayoría de los países industrializados.

### **Caucho Sintético**

En la fabricación de elastómeros sintéticos intervienen compuestos órgano-Litio, como catalizadores de polimerización de plásticos, como el polietileno. El litio es utilizado en esta aplicación en forma de Butil - Litio.

Este compuesto órgano-metálico es un catalizador específico en la polimerización iónica del isopreno, estireno y butadieno, para la obtención de cauchos especiales empleados en la manufactura de neumáticos de alta duración, y con gran resistencia a la abrasión. El N-butil-litio reacciona con el estireno y butadieno, formando una goma sintética que no requiere vulcanización.

## Pilas de Litio

La utilización de litio metálico (99.9% pureza) como ánodos en baterías primarias (pilas), ha tenido un rápido crecimiento en los últimos años, aunque el consumo es relativamente bajo por las pequeñas cantidades requeridas.

Las pilas de litio presentan varias ventajas con respecto a las pilas tradicionales:

- Mayor densidad de energía por peso y volumen.
- Mayor vida útil, entregando un voltaje, constante.
- Menor peso.
- Funcionamiento a alta capacidad y bajas temperaturas.
- Mayor tiempo de almacenamiento.

Las baterías de litio no recargables se han usado ampliamente en relojes, microcomputadoras, cámaras, juegos y aparatos electrónicos. Otra gran aplicación es en la industria militar, puesto que el uso de baterías de oxihalide de litio, fueron seleccionadas para el uso en misiles de defensa aéreas y otros programas de los Estados Unidos. Este tipo de baterías presenta varias ventajas, entre otras, su durabilidad, gran capacidad de potencia disponible y seguridad de almacenamiento.

Otra area probada, es en la industria automotriz. En este caso una de las ventajas de la utilización de baterías de litio es la no contaminación, ahorro de combustible, durabilidad, etc. Nissan Motor Corp. USA, introdujo la primera batería en 1998, presentando en la exposición Auto Show de Los Angeles, un minibus para cuatro pasajeros, potenciado con baterías de Li-ión, desarrollado conjuntamente con Sonny Corp.

## Otras Aplicaciones

Se ha potencializado un gran mercado farmacológico, puesto que la incorporación de litio metálico y algunos compuestos, se utilizan como catalizadores en la producción de analgésicos, agentes anticolesterol, antihistamínico, anticonceptivos, inductores del sueño, algunos tipos de esteroides, tranquilizantes, vitamina A y otros productos. El carbonato de litio, grado farmacológico, es utilizado en el tratamiento de la psicosis maníaca depresiva.

## **Futuros Usos**

Hay tres mercados potencialmente importantes para el litio, los cuales se encuentran actualmente en etapa de desarrollo tecnológico.

- Reactores de fusión nuclear.
- Baterías secundarias (recargables)
- Aleaciones de aluminio-litio

### **Reactores de fusión nuclear**

Una aplicación potencial del litio de grandes expectativas es en la producción de energía eléctrica mediante la fusión nuclear controlada de Deuterio y Tritio. Por ser escaso en la naturaleza, el tritio se obtiene irradiando el litio con neutrones. El consumo de litio como combustible para generar tritio no es significativo, pero podría ser un gran requerimiento al ser usado también como escudo contra radiaciones y como medio de transferencia de calor (litio-líquido).

Estas aplicaciones están supeditadas al éxito de un programa de desarrollo de reactores de fusión que impulsa el Departamento de Energía de los Estados Unidos.

### **Baterías secundarias**

En Norteamérica, con el apoyo gubernamental, se han realizado importantes esfuerzos en investigación para desarrollar baterías secundarias (recargables) de litio de alta capacidad, a fin de ser empleadas en vehículo de propulsión eléctrica y en instalaciones de almacenamiento de energía para nivelación de carga.

Especialistas en el rubro señalan que las baterías recargables de litio están todavía en el comienzo de su ciclo de desarrollo, aunque enfatizan que ellas llegarán algún día a ser realidad, pero para que ello suceda, se requiere de cierto tiempo y un fuerte incremento en los fondos destinados a su investigación.

### **Aleación livianas de Aluminio-Litio**

La aleación de 1.5-3% de litio al aluminio permite obtener materiales que en promedio son un 10% más livianos que las aleaciones convencionales de aluminio. Además de reducir la densidad, el contenido de litio antes indicado

permite obtener aleaciones con más resistencia y mayor módulo de elasticidad que las corrientemente utilizadas en la fabricación de partes y componentes de aviones. Su utilización en la fabricación de aviones se traduce en un ahorro significativo de combustible, el que puede ser equivalente a un 20% de aumento de capacidad de carga del avión. Actualmente, la Mc Donnell Douglas está utilizando aleaciones de aluminio-litio en varios modelos de aviones.

El principal inconveniente de estos materiales es su alto costo, el cual podría disminuir si se resuelven los problemas de reciclar los desechos generados en su fabricación. Por otra parte, ha contribuido a una lenta introducción en el mercado el hecho de que el petróleo se mantiene aún en un precio relativamente bajo.

## I.5 Marco Legal Normativo

En el Artículo 4o. de la Ley Minera queda especificado que se sujetarán a ésta, los minerales o sustancias de los que se extraiga litio.

## I.6 Normas nacionales e internacionales

### Normas Mexicanas

<b>CLAVE</b>	<b>DESCRIPCIÓN</b>
NMX-I-282NYCE-2012	Electrónica- Método de prueba para cuantificar el consumo de energía eléctrica de cargadores de baterías para ser utilizados en baterías reemplazables de la química ion de litio.

### Normas Internacionales

<b>CLAVE</b>	<b>DESCRIPCIÓN</b>
ASTM D3561-11	Método de prueba estándar para el litio, potasio y los iones de sodio en agua salobre, agua de mar, y salmueras por espectrofotometría de absorción atómica.

ASTM D7303-12	Método de prueba estándar para la determinación de metales en grasas lubricantes por plasma acoplado inductivamente espectrometría de emisión atómica.
---------------	--

## I.7 Impuesto arancelario de acuerdo a los tratados de libre comercio

Fracción		Socios comerciales	Resto del mundo
<b>28369101</b>	Carbonato de Litio*	Ex	Ex
<b>28252001</b>	Óxidos e Hidróxido de Litio*	Ex	Ex

Nota: Es conveniente consultar los Tratados de Libre Comercio respectivos para profundizar en el conocimiento de los mismos. Las tablas anteriores son enunciativas, más no limitativas.

\* RESTRICCIONES:

A la Importación: Autorización sanitaria previa de la COFEPRIS (Únicamente para uso farmacéutico. La autorización se presenta en términos del Art. 6 del Acuerdo); CICOPLAFEST: Permiso de la COFEPRIS y Autorización de la SEMARNAT (Excepto para uso farmacéutico. Nota: El número CAS de este producto es 554-13-2. La expedición de las autorizaciones se debe tramitar en términos del Punto Sexto del Acuerdo de la CICOPLAFEST. En este sentido, para obtener la autorización de la SEMARNAT, el interesado deberá presentar, entre otros documentos, el permiso de importación de la COFEPRIS, de conformidad con el Art. 30 del Reglamento en Materia de Registros, Autorizaciones de Importación y Exportación y Certificados de Exportación de Plaguicidas, Nutrientes Vegetales y Sustancias y Materiales Tóxicos o Peligrosos)

A la Exportación: Autorización sanitaria previa de la COFEPRIS (Únicamente para usos farmacéuticos, cuando se destinen a los regímenes aduaneros de exportación definitiva o temporal. La autorización se presenta en términos del Art. 6 del Acuerdo) Exenta de arancel de importación, a partir del 1 de enero de 2010 (Art. 2 Decreto DOF 24/XII/2008).

Fuente: **Sistema de Información Arancelaria Vía Internet:** <http://www.economia-snci.gob.mx:8080/siaviWeb/siaviMain.js>

## II. MERCADO

### II.1 Mercado internacional<sup>9</sup>

La producción mundial de litio aumentó ligeramente en 2016, en respuesta a la mayor demanda de litio para aplicaciones de baterías. La producción en Argentina aumentó aproximadamente un 58% y la producción en Australia y Chile se incrementó levemente, 1.4% y 14.2%, respectivamente. Los principales productores de litio esperan que el consumo mundial de litio, en 2016, sea de aproximadamente 37,800 toneladas, frente a las 33,300 toneladas de 2015. Debido al aumento de la demanda mundial, los precios spot del carbonato de litio aumentaron aproximadamente entre 40% y 60% con respecto a los de 2015. Sin embargo, para contratos fijos grandes, *Industrial Minerals* informó un incremento del 14% en los precios promedio de carbonato de litio en los Estados Unidos.

En los últimos años, la demanda china de litio le ha dado un fuerte impulso al mercado. En este sentido, dos operaciones de salmuera en Chile y una operación de espodumeno en Australia, representaron la mayor parte de la producción mundial. Los dos productores de litio en Chile y el productor líder de litio en Argentina anunciaron, cada uno, planes para ampliar aún más la capacidad de producción de hidróxido de litio para satisfacer la creciente demanda de la industria del vehículo eléctrico.

La seguridad del suministro de litio se ha convertido en una prioridad para las empresas de tecnología en los Estados Unidos y en Asia. Se siguen estableciendo alianzas estratégicas y empresas conjuntas entre compañías de tecnología y compañías de exploración para garantizar un suministro confiable y diversificado de litio para los proveedores de baterías y fabricantes de vehículos. En este sentido, las operaciones de salmuera se estaban desarrollando en Argentina, Bolivia, Chile, China y los Estados Unidos; por su parte, las operaciones mineras de espodumeno se estaban desarrollando en Australia, Canadá, China y Finlandia; además, se estaba desarrollando una operación minera jadarita en Serbia; y se estaba desarrollando una operación minera de litio-arcilla en México.

Finalmente, se señala que un fabricante líder de automóviles eléctricos estaba construyendo una planta de baterías de iones de litio en Nevada, capaz de

---

<sup>9</sup> La información recabada en el presente apartado fue tomada del *Mineral Commodity Summaries*, 2017. Los datos se presentan en toneladas métricas, a menos de que se indique lo contrario.

producir hasta 500,000 baterías de vehículos de iones de litio por año. Se esperaba que la planta estuviera integrada verticalmente, y fuera capaz de producir, en 2018, paquetes de baterías terminados directamente a partir de materias primas.

**PRINCIPALES PAISES PRODUCTORES  
(EN TONELADAS)**

País	2015	2016e	Reservas
Estados Unidos	W	W	38,000
Argentina	3,600	5,700	2,000,000
Australia	14,100	14,300	1,600,000
Brasil	200	200	48,000
Chile	10,500	12,000	7,500,000
China <sup>1</sup>	2,000	2,000	3,200,000
Portugal	200	200	60,000
Zimbabue	900	900	23,000
<b>Total Mundial (Redondeado)</b>	<b>31,500</b>	<b>35,000</b>	<b>14,000,000</b>

<sup>o</sup> Estimación. (W) retenido para evitar la divulgación de datos confidenciales de la empresa.

Fuente: Mineral Commodity Summaries

## II.2 Mercado Estadounidense<sup>10</sup>

La mina de litio, activa comercialmente en los Estados Unidos, tiene un yacimiento de tipo salmuera operando en Nevada. La capacidad de producción de la mina se duplicó en 2013, y una nueva planta de hidróxido de litio se inauguró en Carolina del Norte.

Dos empresas producen una amplia gama de compuestos de litio en los Estados Unidos a partir del carbonato de litio, cloruro de litio, e hidróxido de litio, proveniente del mercado sudamericano. Asimismo, una empresa de reciclaje de EE.UU. produjo una pequeña cantidad de carbonato de litio a partir de soluciones recuperadas durante el reciclaje de las baterías de iones de litio.

**ESTADÍSTICAS DE LITIO DE EU**  
(Toneladas)

	2010	2011	2012	2013	2014	2015	2016e/
<b>Producción</b>	W	W	W	870	W	W	W
<b>Importación</b>	1,960	2,850	2,760	2,210	2,120	2,750	3,280
<b>Exportación</b>	1,410	1,310	1,300	1,230	1,420	1,790	1,550
<b>Consumo:</b>							
<b>Aparente</b>	W	W	W	1800	W	W	W
Empleo en mina y molino	70	70	70	70	70	70	70

<sup>e/</sup> Estimado. (W) retenido para evitar la divulgación de datos confidenciales de la empresa.

<sup>1</sup> Cifras redondeadas a una cifra significativa para evitar la divulgación de datos confidenciales de la empresa.

Aunque los mercados de litio varían según la ubicación, el mercado global del mineral, con respecto a su uso final, se distribuye de la siguiente manera: baterías, 39%; cerámica y vidrio, el 30%; grasas lubricantes, 8%; polvos fundentes de fundición en continuo y producción de polímeros, 5%; tratamiento del aire, 3%; y otros usos, el 10%. El uso de litio en baterías se ha ampliado considerablemente en los últimos años debido a que las baterías de litio recargables se utilizan cada vez más en los dispositivos electrónicos portátiles y en las herramientas eléctricas, así como en los vehículos eléctricos, y en las aplicaciones de almacenamiento de red.

<sup>10</sup> Esta sección se desarrolla con base en el apartado del Litio del *Mineral Commodity Summaries*, 2017.

En el periodo que va de 2011 a 2015, se ha consolidado el mercado latinoamericano como la principal fuente de origen del litio que ingresa a los Estados Unidos, quedando distribuido tal como sigue: Chile, 57%, Argentina, 40%, China, 2%, y otros, 1%.

Los recursos de litio identificados en los Estados Unidos ascienden a 6,9 millones de toneladas y se contabilizan, aproximadamente, 40 millones de toneladas más en otros países.

Finalmente, se anota que el reciclaje de litio ha sido históricamente insignificante, pero ha aumentado constantemente debido al crecimiento en el consumo de las baterías de litio. Una compañía de EE.UU. ha reciclado baterías de metal de litio y de litio-ion desde 1992, en su planta de la Columbia Británica, en Canadá. En 2009, el Departamento de Energía de EE.UU. adjudicó a la empresa un total de \$9.5 millones de dólares para la construcción de la primera planta de reciclaje de EE.UU. para estas baterías de iones de litio. En 2015, la instalación en Lancaster, OH, comenzó a funcionar.

### **II.3 Mercado Nacional**

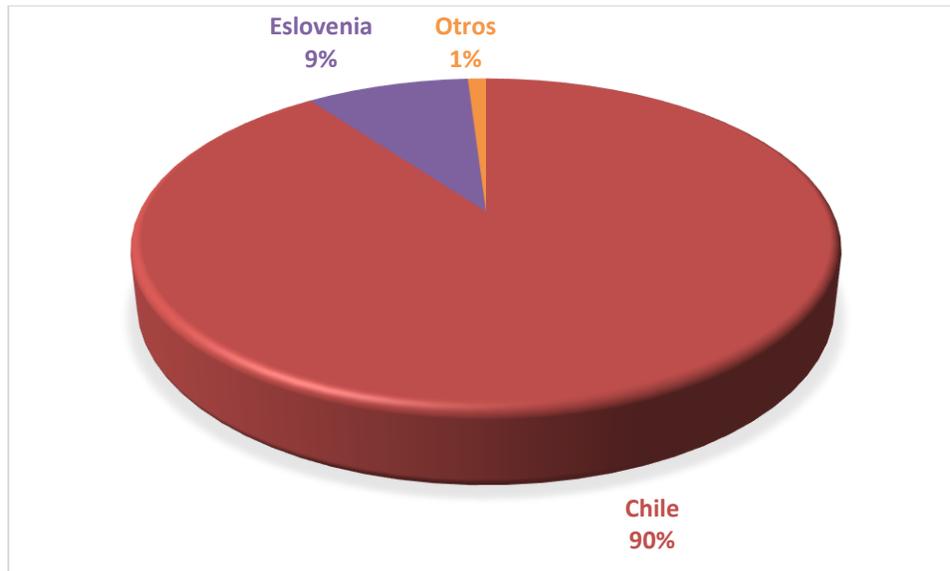
Los registros estadísticos de litio en México no reportan ninguna producción, dado que los yacimientos que se conocen se encuentran aún en etapa de exploración.

## II.4 Comercio Exterior

En 2016, las exportaciones de Litio, por parte de México, fueron de apenas 3 kilogramos, producción que se dirigió a El Salvador y equivalió a 658 dólares.

En el caso de las importaciones, en el 2016 éstas sumaron 219 toneladas, con un valor de 1.6 millones de dólares, 0.5% superior a lo importado en 2015 en términos de valor. Las compras de litio al exterior fueron de la fracción 2836.91.01 “Carbonato de Litio”.

**IMPORTACIONES DE LITIO  
POR PAÍS DE ORIGEN (2016)**  
Total: 1,626,645 dólares

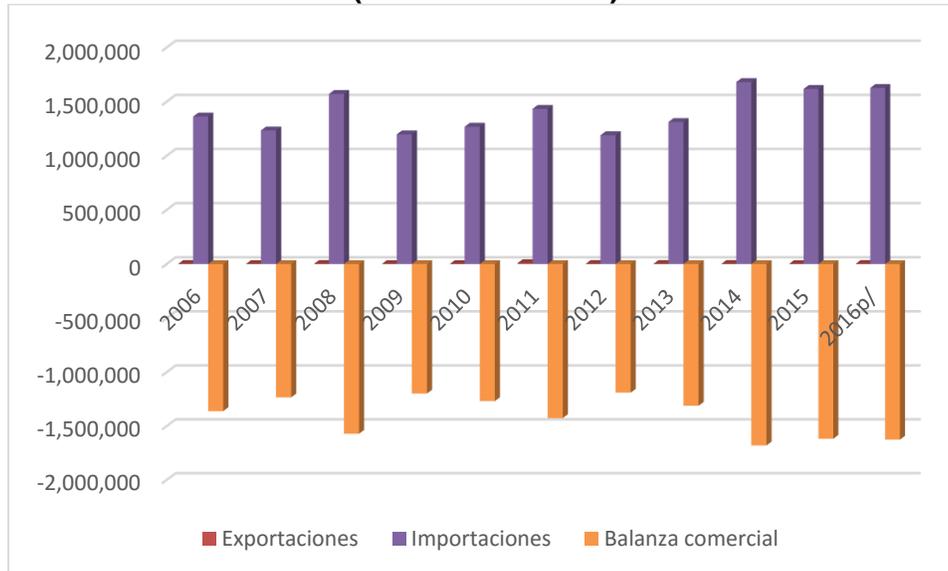


Fuente: Sistema de Información Arancelaria Vía Internet (SIAVI). Secretaría de Economía

La balanza comercial del litio, en el periodo 2006-2016, ha mostrado un saldo deficitario, derivado de la nula producción del mineral a nivel nacional. En 2016, las exportaciones fueron de apenas \$658 dólares, y las importaciones fueron de \$1.6 millones, dando como resultado un déficit de \$1,625,987 dólares.

Mientras las exportaciones de litio se han movido dentro de un rango de entre 0 y 8 mil dólares, las importaciones se han mantenido en cifras superiores al millones de dólares en el mismo periodo, con una tasa de crecimiento promedio anual de 1.8%

### BALANZA COMERCIAL DEL LITIO 2006-2016 (Miles de dólares)



Fuente: Elaboración propia con datos del Sistema de Información Arancelaria Vía Internet (SIAVI). SEconomía.

## II.5 Precios

El precio del litio varía de un negociador a otro. En general, el precio es determinado por factores como pureza, tamaño de partícula, flete y tipo de envase, entre otros factores.

## III. COMERCIALIZACIÓN

### III.1 Canales de Distribución

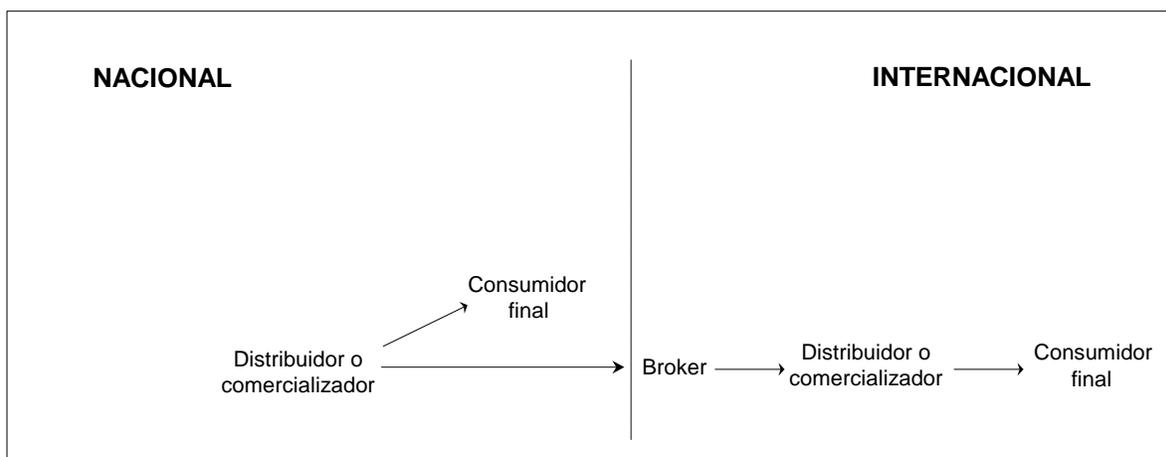
- **Productor.** En el caso del mercado nacional, no se cuenta actualmente con él, debido a que los yacimientos que se encuentran identificados aún no inician su explotación.

El litio que se comercializa en el país se realiza a través de un distribuidor o un comercializador.

- **Distribuidor o comercializador.** Colocará el producto al alcance del consumidor final. Para el mercado internacional, en algunas ocasiones existe un paso intermedio, que es el de los “*brokers*” que constituyen un lazo entre los consumidores nacionales y los productores en el extranjero.

El *broker* es generalmente un mayorista o comisionista, que busca mercancía y la coloca en el mercado. En el mercado estadounidense es común este tipo de intermediación. Comercializar mediante esta vía tiene sus ventajas y sus desventajas. Las ventajas se refieren más bien al volumen vendido, ya que generalmente los *brokers* atienden grandes proyectos o distribuciones de gran tamaño; sin embargo, las condiciones de pago y de precio son más castigadas que la venta directa al distribuidor establecido en el extranjero. El *broker* trabaja y cobra de la utilidad de los productores, tratando de invertir lo menos posible.

### CANALES DE COMERCIALIZACIÓN



## IV. OPORTUNIDADES DE INVERSIÓN

En particular, es importante que los empresarios que pretendan incursionar dentro del mercado del litio atiendan los siguientes factores que sin duda alguna son determinantes para el éxito de sus empresas.

### IV.1 Ventajas para Desarrollar la Producción de Litio en México

- Considerando que en el país no se explota actualmente este mineral y que el litio se puede encontrar tanto en pegmatitas, salmueras, pozos petrolíferos, campos geotermicos y arcillas; es importante emprender un programa de exploración para detectar nuevos yacimientos, bajo la premisa de que el mercado demanda una gran cantidad de este producto y que esta demanda se encuentra en franco crecimiento.
- Cercanía con el mercado de los Estados Unidos.
- Se cuenta con una salida natural al mercado del Pacífico, que le permite aprovechar este mercado y la infraestructura portuaria disponible.
- Existe posibilidad de establecer nuevas formas de asociación (en la comercialización y la transferencia de tecnología).
- Es posible complementar las inversiones nacionales con recursos externos.

## **BIBLIOGRAFÍA**

- Dana H. (1959) *Manual de Mineralogía* (2ª ed.) México: Reverté S.A.
- La industria del Litio en Chile, 2000; Universidad de Antofagasta, Chile
- Laskowski, J. Última edición. Polonia: Elsevier

**ANEXO ESTADÍSTICO**



**CUADRO 1**  
**BALANZA COMERCIAL DE LITIO 2006-2016**  
**(DÓLARES)**

CONCEPTO	2006	2007	2008	2009	2010	2011	2012	2013	2014	2015	2016p/
Exportaciones	554	1	91	0	1	7,833	261	652	438	0	658
Importaciones	1,362,424	1,233,851	1,571,242	1,198,204	1,268,484	1,433,465	1,190,005	1,312,370	1,680,426	1,617,506	1,626,645
Balanza comercial	-1,361,870	-1,233,850	-1,571,151	-1,198,204	-1,268,483	-1,425,632	-1,189,744	-1,311,718	-1,679,988	-1,617,506	-1,625,987
Fuente: Sistema de Información Arancelaria Vía Internet (SIAVI). Secretaría de Economía											
p/ Cifras preliminares											

**CUADRO 2**  
**EXPORTACIONES MEXICANAS DE LITIO 2006-2016**  
**(DÓLARES)**

FRACCIÓN	CONCEPTO	2006	2007	2008	2009	2010	2011	2012	2013	2014	2015	2016p/
2836.91.01	Carbonato de Litio	554	1	91	0	1	7,833	261	652	438	0	658
	<b>Total</b>	<b>554</b>	<b>1</b>	<b>91</b>	<b>0</b>	<b>1</b>	<b>7,833</b>	<b>261</b>	<b>652</b>	<b>438</b>	<b>0</b>	<b>658</b>

Fuente: Sistema de Información Arancelaria Vía Internet (SIAVI). Secretaría de Economía  
p/ Cifras preliminares

**CUADRO 3**  
**EXPORTACIONES MEXICANAS DE LITIO 2006-2016**  
**(KILOGRAMOS)**

FRACCIÓN	CONCEPTO	2006	2007	2008	2009	2010	2011	2012	2013	2014	2015	2016p/
2836.91.01	Carbonato de Litio	84	6	10	0	1	3,859	2	6	3	0	3
	<b>Total</b>	<b>84</b>	<b>6</b>	<b>10</b>	<b>0</b>	<b>1</b>	<b>3,859</b>	<b>2</b>	<b>6</b>	<b>3</b>	<b>0</b>	<b>3</b>

Fuente: Sistema de Información Arancelaria Vía Internet (SIAVI). Secretaría de Economía  
p/ Cifras preliminares

**CUADRO 4**  
**EXPORTACIONES MEXICANAS DE LITIO POR PAÍS DE DESTINO 2006-2016**  
**(DÓLARES)**

PAÍS	2006	2007	2008	2009	2010	2011	2012	2013	2014	2015	2016p/
Costa Rica	131	0	0	0	0	0	261	0	0	0	0
Guatemala	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
Otros	423	1	91	0	1	7,833	0	652	438	0	658
<b>Total</b>	<b>554</b>	<b>1</b>	<b>91</b>	<b>0</b>	<b>1</b>	<b>7,833</b>	<b>261</b>	<b>652</b>	<b>438</b>	<b>0</b>	<b>658</b>

Fuente: Sistema de Información Arancelaria Vía Internet (SIAVI). Secretaría de Economía

p/ Cifras preliminares

**CUADRO 5**  
**EXPORTACIONES MEXICANAS DE LITIO POR PAÍS DE DESTINO 2006-2016**  
**(KILOGRAMOS)**

PAÍS	2006	2007	2008	2009	2010	2011	2012	2013	2014	2015	2016p/
Costa Rica	1	0	0	0	0	0	2	0	0	0	0
Guatemala	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
Otros	83	6	10	0	1	3,859	0	6	3	0	3
<b>Total</b>	<b>84</b>	<b>6</b>	<b>10</b>	<b>0</b>	<b>1</b>	<b>3,859</b>	<b>2</b>	<b>6</b>	<b>3</b>	<b>0</b>	<b>3</b>

Fuente: Sistema de Información Arancelaria Vía Internet (SIAVI). Secretaría de Economía  
 p/ Cifras preliminares



**CUADRO 6**  
**IMPORTACIONES MEXICANAS DE LITIO 2006-2016**  
**(DÓLARES)**

FRACCIÓN	CONCEPTO	2006	2007	2008	2009	2010	2011	2012	2013	2014	2015	2016p/
2836.91.01	Carbonato de Litio	1,362,424	1,233,851	1,571,242	1,198,204	1,268,484	1,433,465	1,190,005	1,312,370	1,680,426	1,617,506	1,626,645
	<b>Total</b>	<b>1,362,424</b>	<b>1,233,851</b>	<b>1,571,242</b>	<b>1,198,204</b>	<b>1,268,484</b>	<b>1,433,465</b>	<b>1,190,005</b>	<b>1,312,370</b>	<b>1,680,426</b>	<b>1,617,506</b>	<b>1,626,645</b>
Fuente: Sistema de Información Arancelaria Vía Internet (SIAVI). Secretaría de Economía												
p/ Cifras preliminares												

**CUADRO 7**  
**IMPORTACIONES MEXICANAS DE LITIO 2006-2016**  
**(KILOGRAMOS)**

FRACCIÓN	CONCEPTO	2006	2007	2008	2009	2010	2011	2012	2013	2014	2015	2016p/
2836.91.01	Carbonato de Litio	406,422	243,157	285,401	221,575	283,791	291,800	220,115	217,511	268,994	243,410	219,418
	<b>Total</b>	<b>406,422</b>	<b>243,157</b>	<b>285,401</b>	<b>221,575</b>	<b>283,791</b>	<b>291,800</b>	<b>220,115</b>	<b>217,511</b>	<b>268,994</b>	<b>243,410</b>	<b>219,418</b>
Fuente: Sistema de Información Arancelaria Vía Internet (SIAVI). Secretaría de Economía												
p/ Cifras preliminares												

**CUADRO 8**  
**IMPORTACIONES MEXICANAS DE LITIO POR PAÍS DE ORIGEN 2006-2016**  
**DÓLARES**

PAÍS	2006	2007	2008	2009	2010	2011	2012	2013	2014	2015	2016p/
Chile	1,285,319	1,195,400	1,459,709	1,086,633	1,123,286	1,223,996	1,016,400	1,262,500	1,394,616	1,404,201	1,466,583
Estados Unidos	13,775	3,536	5,914	37,606	31,198	3,125	39,482	49,865	49,337	22,905	3,546
Eslovenia	54,000	12,675	60,512	68,400	114,000	199,374	127,999	0	235,755	190,400	149,600
Argentina	0	0	0	5,474	0	0	6,124	5	718	0	0
Alemania	0	0	250	91	0	0	0	0	0	0	0
Japón	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
China	0	0		0	0	0	0	0	0	0	0
Otros	9,330	22,240	44,857	0	0	6,970	0	0	0	0	6,916
<b>Total</b>	<b>1,362,424</b>	<b>1,233,851</b>	<b>1,571,242</b>	<b>1,198,204</b>	<b>1,268,484</b>	<b>1,433,465</b>	<b>1,190,005</b>	<b>1,312,370</b>	<b>1,680,426</b>	<b>1,617,506</b>	<b>1,626,645</b>
Fuente: Sistema de Información Arancelaria Vía Internet (SIAVI). Secretaría de Economía											
p/ Cifras preliminares											

**CUADRO 9**  
**IMPORTACIONES MEXICANAS DE LITIO POR PAÍS DE ORIGEN 2006-2016**  
**KILOGRAMOS**

PAÍS	2006	2007	2008	2009	2010	2011	2012	2013	2014	2015	2016p/
Chile	400,590	240,907	280,000	217,124	280,386	288,000	216,000	216,000	264,000	240,000	216,000
Estados Unidos	2,232	400	600	1,701	1,405	300	1,715	1,510	1,504	610	218
Eslovenia	3,000	650	2,400	2,400	2,000	3,000	2,000	0	3,467	2,800	2,200
Argentina	0	0	0	350	0	0	400	1	23	0	0
Alemania	0		1	0	0	0	0	0	0	0	0
Japón	0		0	0	0	0	0	0	0	0	0
China	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
Otros	600	1,200	2,400	0	0	500	0	0	0	0	1,000
<b>Total</b>	<b>406,422</b>	<b>243,157</b>	<b>285,401</b>	<b>221,575</b>	<b>283,791</b>	<b>291,800</b>	<b>220,115</b>	<b>217,511</b>	<b>268,994</b>	<b>243,410</b>	<b>219,418</b>
Fuente: Sistema de Información Arancelaria Vía Internet (SIAVI). Secretaría de Economía											
p/ Cifras preliminares											