



CONGRESO ONLINE

INVESTIGACIÓN CIENTÍFICA DE INCENDIOS Y EXPLOSIONES













Mgs. Heriberto Luis Moreira Cornejo

www.pirolisis.com/cv



ANTECEDENTES PROFESIONALES







Baterías de Litio en la Actualidad







Las baterías de litio se utilizan en varios tipos de dispositivos, se utilizan generalmente en teléfonos celulares, laptops, tablets, vehículos eléctricos, scooters y herramientas portátiles. Éstas baterías almacenan una gran cantidad de energía y podrían ser una amenaza si no se tratan adecuadamente. Como en toda elaboración de un producto, siempre existe un pequeño porcentaje de baterías que están con defectos de fábrica.



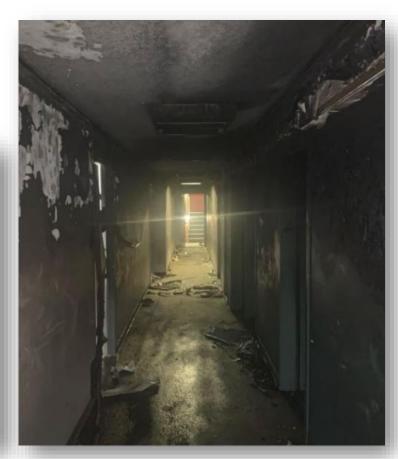


38 heridos dejó un voraz incendio provocado por una batería de litio en un edificio de Nueva York

6 de noviembre de 2022



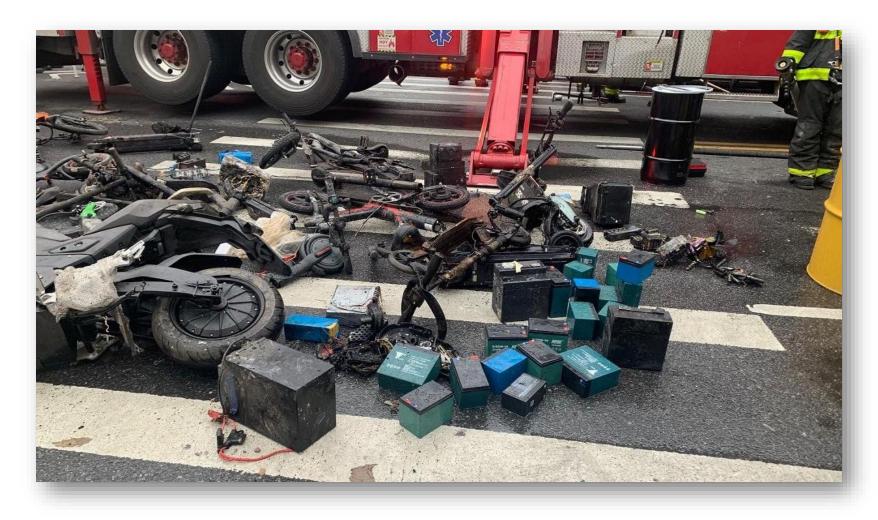






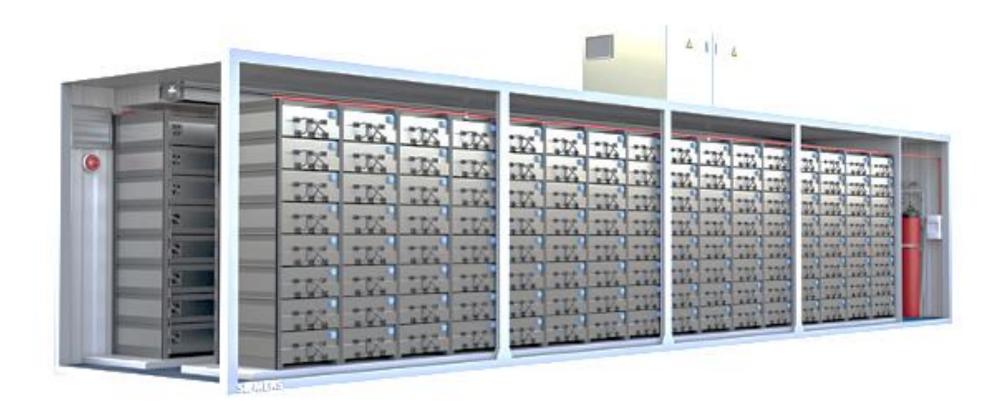


Entonces, ¿Tenemos claro el origen y la causa de este incendio? NO RESPONDA ESTA PREGUNTA, TODAVÍA...



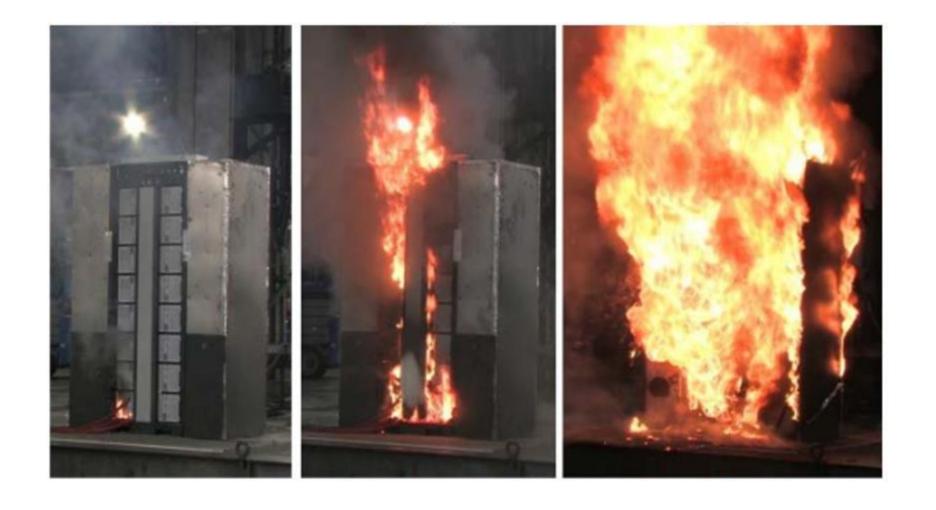






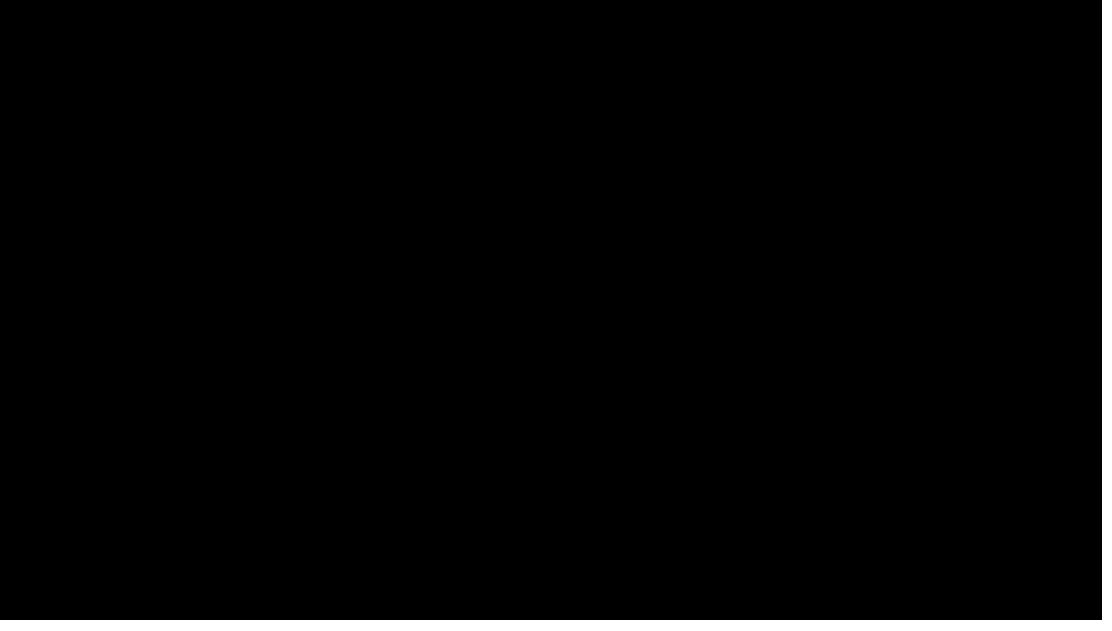
















¿QUÉ ES Y CÓMO FUNCIONA UNA BATERÍA DE LITIO?





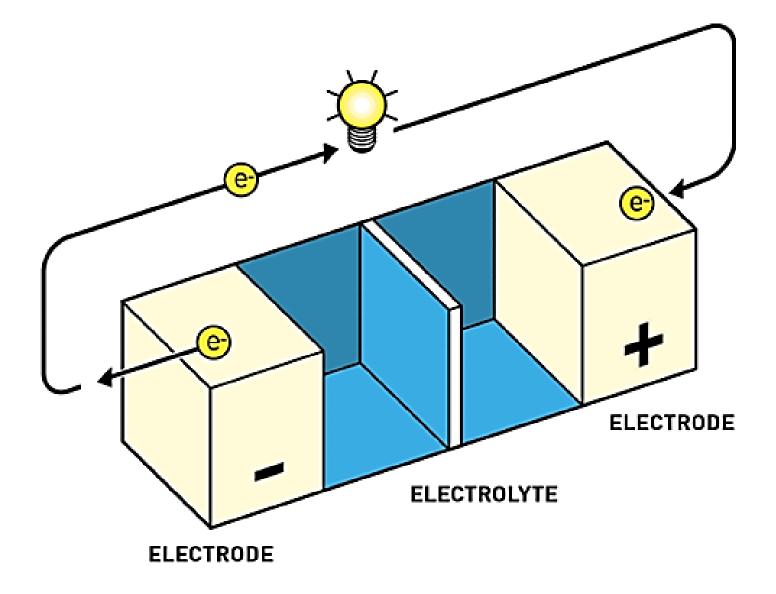


Alessandro Volta (1745-1827)



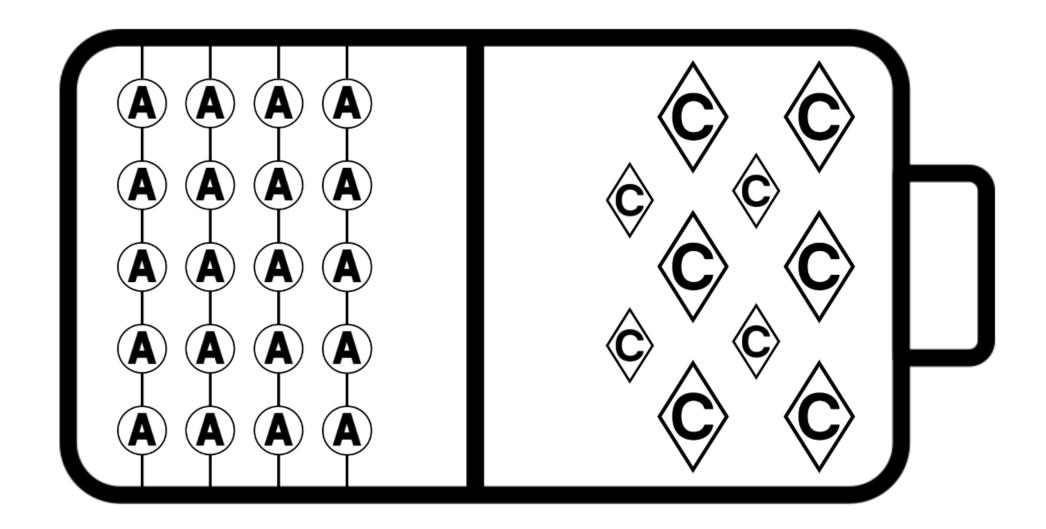






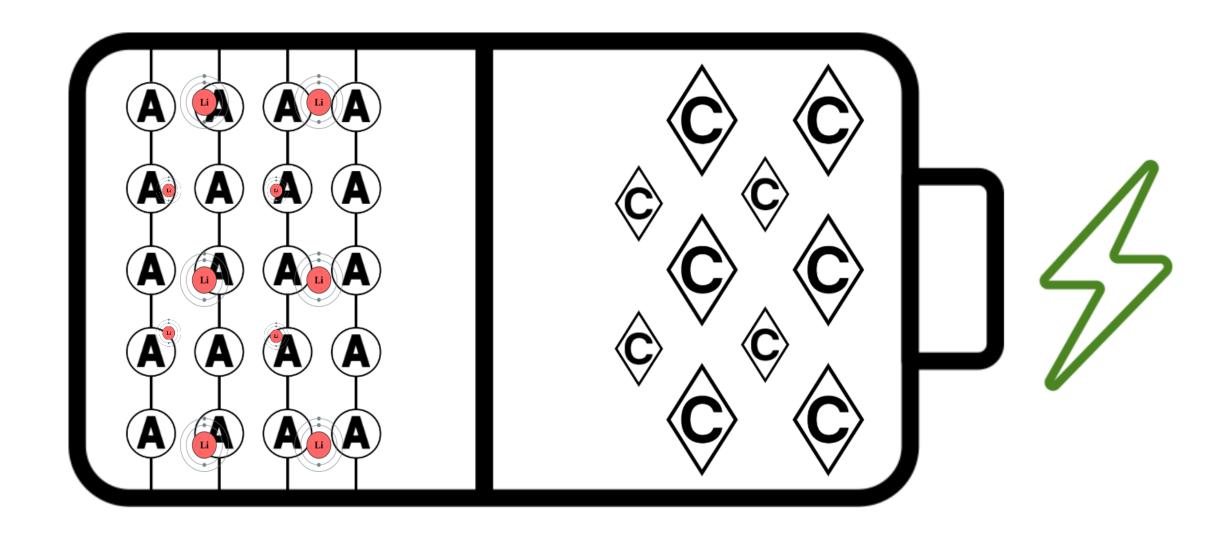








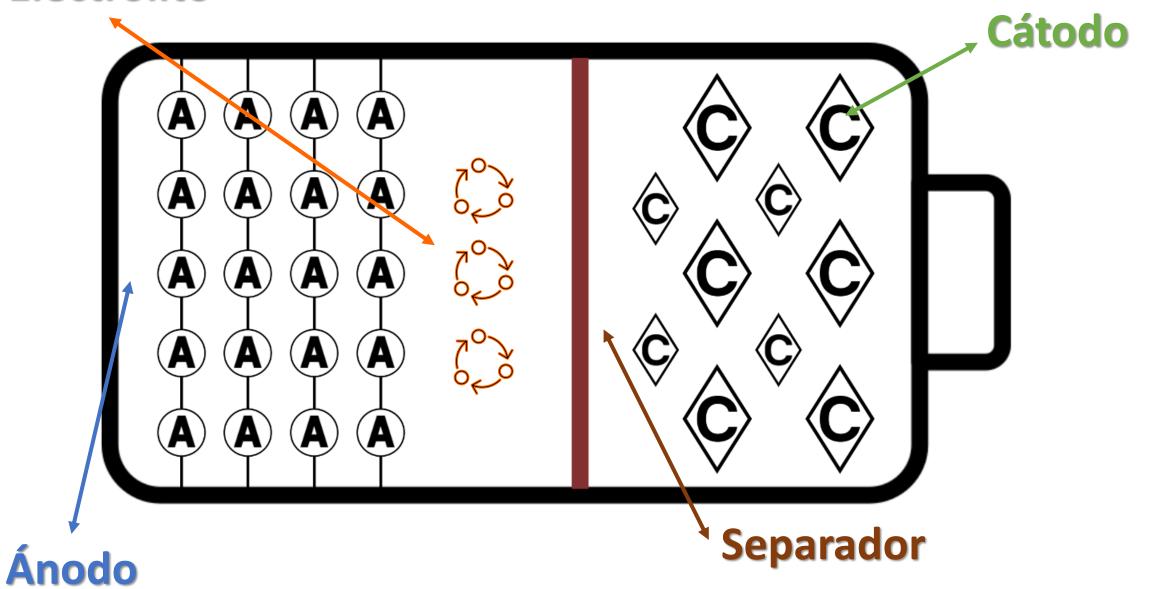








Electrolito





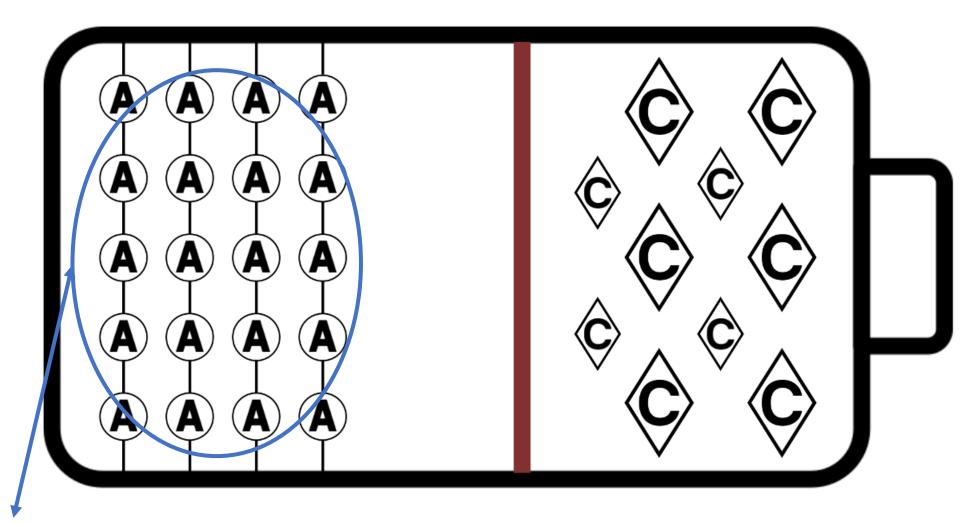


ÁNODO

El ánodo es el electrodo negativo o reductor que libera electrones al circuito externo y se oxida durante una reacción electroquímica.







Ánodo





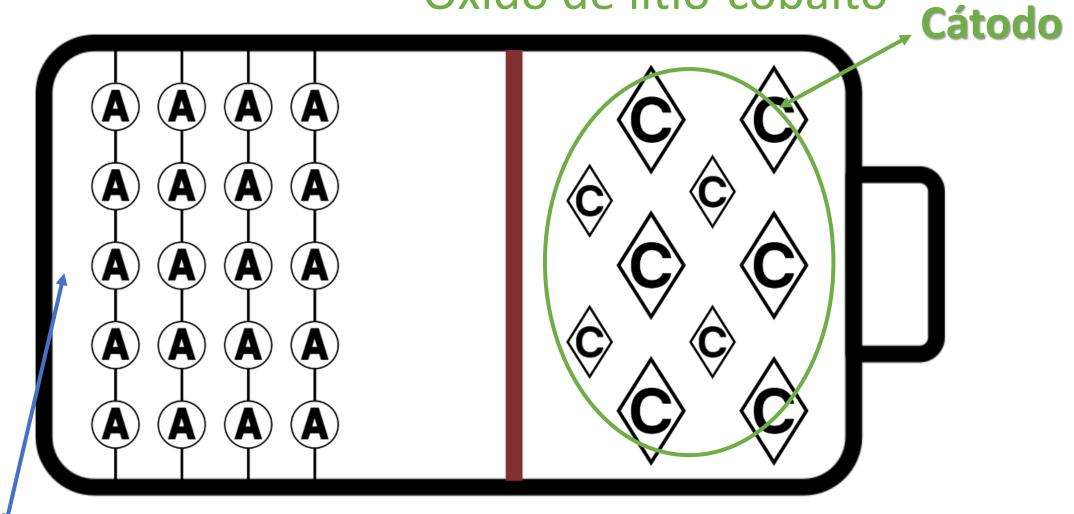
CÁTODO

El cátodo es el electrodo positivo u oxidante que adquiere electrones del circuito externo y se reduce durante la reacción electroquímica. Las celdas de iones de litio generalmente reciben el nombre de su material activo de cátodo.





Óxido de litio-cobalto







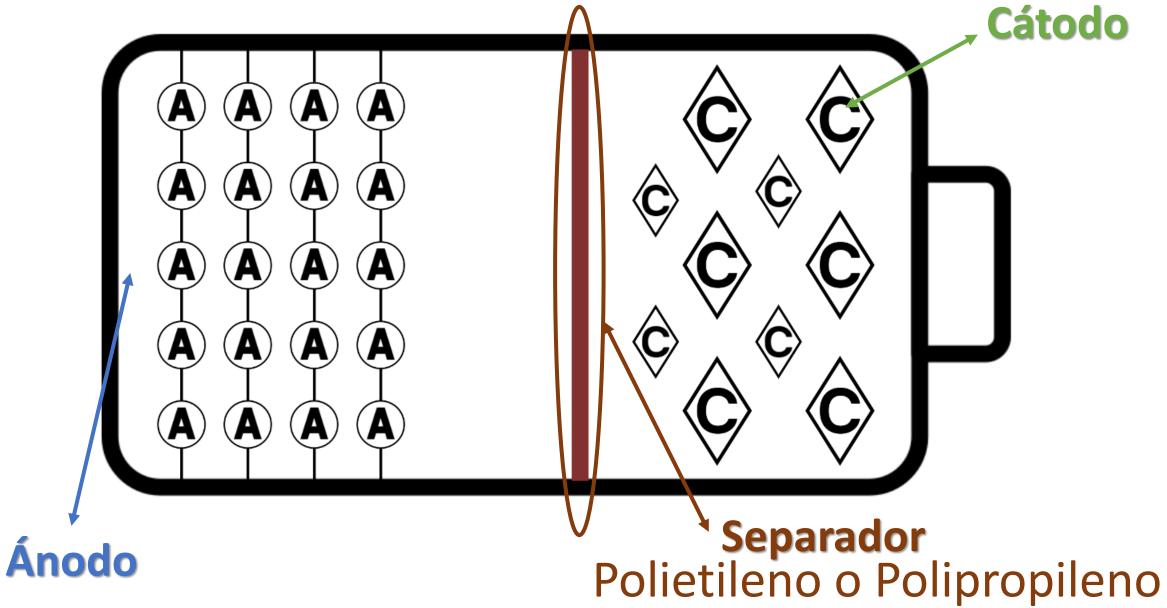


SEPARADOR

El separador es una membrana permeable colocada entre él y el cátodo de una batería, su función principal es mantener separados los electrodos y evitar cortocircuitos. El separador es muy delgado y generalmente está hecho de material plástico como polipropileno o polietileno.











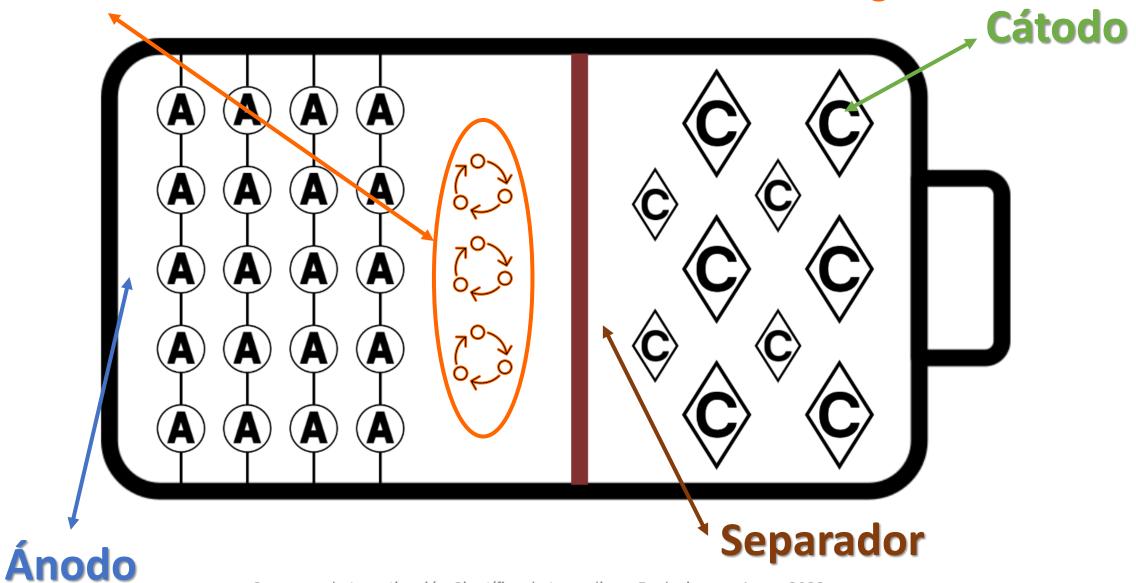
ELECTROLITO

El electrolito transporta iones cargados positivamente entre los terminales del cátodo y el ánodo, por lo general, es una solución de hidrocarburos y sales de iones de litio.





Electrolito Sal de litio disuelta en disolvente orgánico

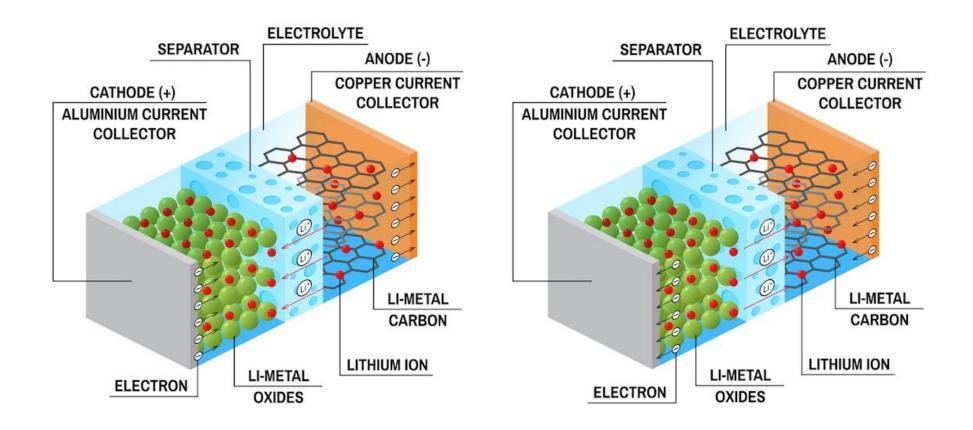






Descargada

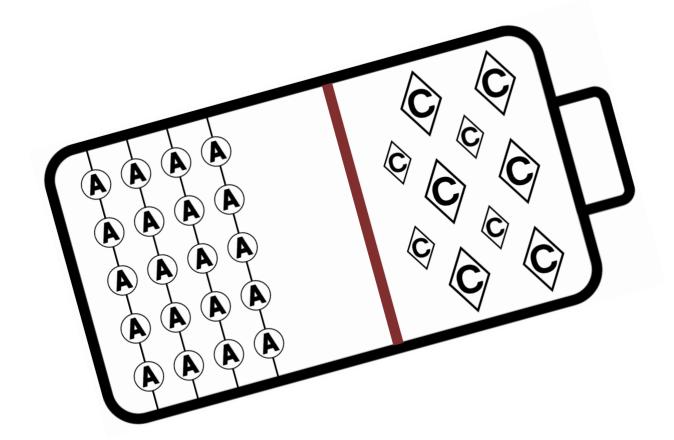
Cargada







PROPIEDADES DE COMBUSTIBILIDAD





Electrolito
Separador
Cátodo

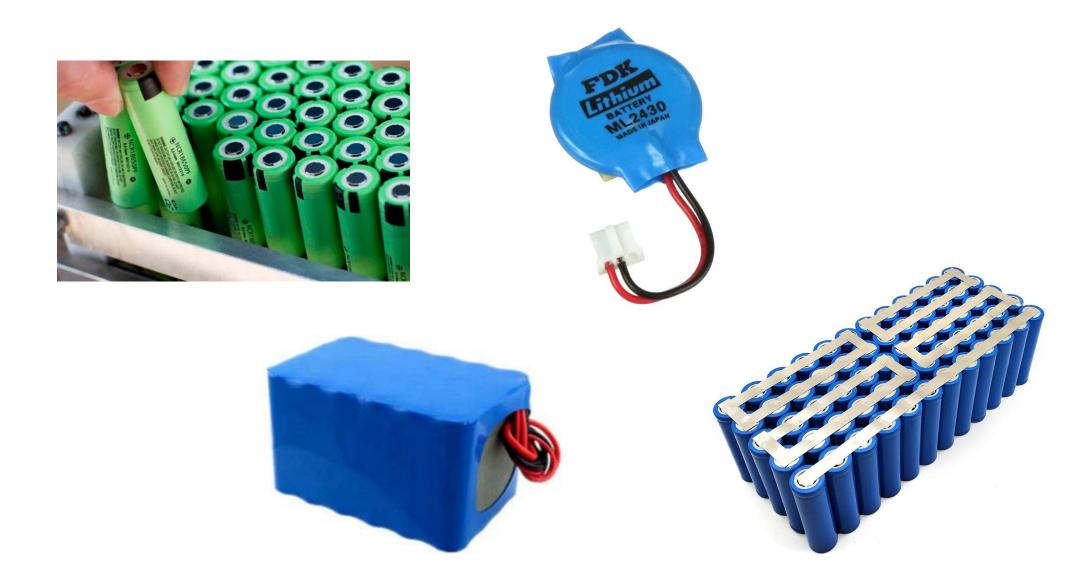




TAMAÑO DE LAS BATERÍAS DE LITIO









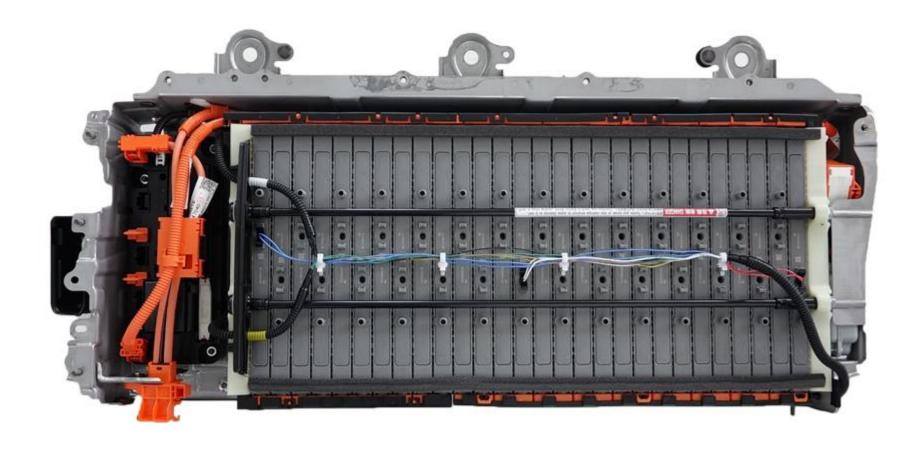












BATERÍA CON 28 CELDAS PRISMÁTICAS DE NÍQUEL – HIDRURO METÁLICO (NI – MH) CONECTADAS EN SERIE EN EL TOYOTA COROLLA HÍBRIDO







Congreso de Investigación Científica de Incendios y Explosiones - Arson 2023







Congreso de Investigación Científica de Incendios y Explosiones - Arson 2023







Congreso de Investigación Científica de Incendios y Explosiones - Arson 2023







Congreso de Investigación Científica de Incendios y Explosiones - Arson 2023















Congreso de Investigación Científica de Incendios y Explosiones - Arson 2023







Congreso de Investigación Científica de Incendios y Explosiones - Arson 2023





CONSTRUCCIÓN DE LAS BATERÍAS DE LITIO















GEOMETRÍA	CILÍNDRICA	PRISMÁTICA	TIPO BOLSA	
Imagen de referencia				
Disipación térmica	Poca área exterior, disipación pobre comparada con otras geometrías.	Área externa mayor, disipación mayor a la presentada en celdas cilíndricas.		
Densidad de empaquetado	Pobre	Alta	Alta	
Rigidez de la estructura	Robusta	Robusta	Vulnerable	
Costo	Costo bajo en tamaños estándar	Alto costo, comparado con otras geometrías	Costo bajo	

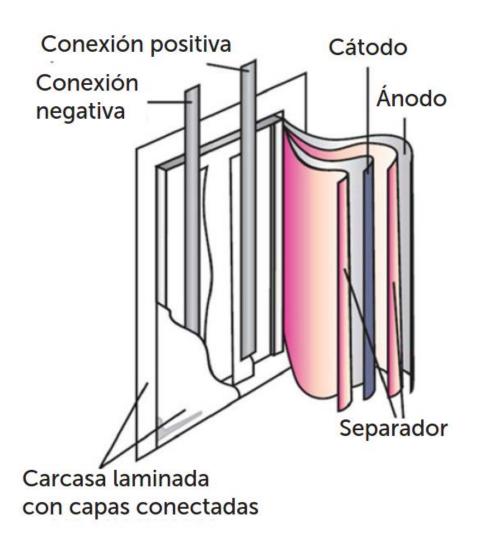




Bolsa

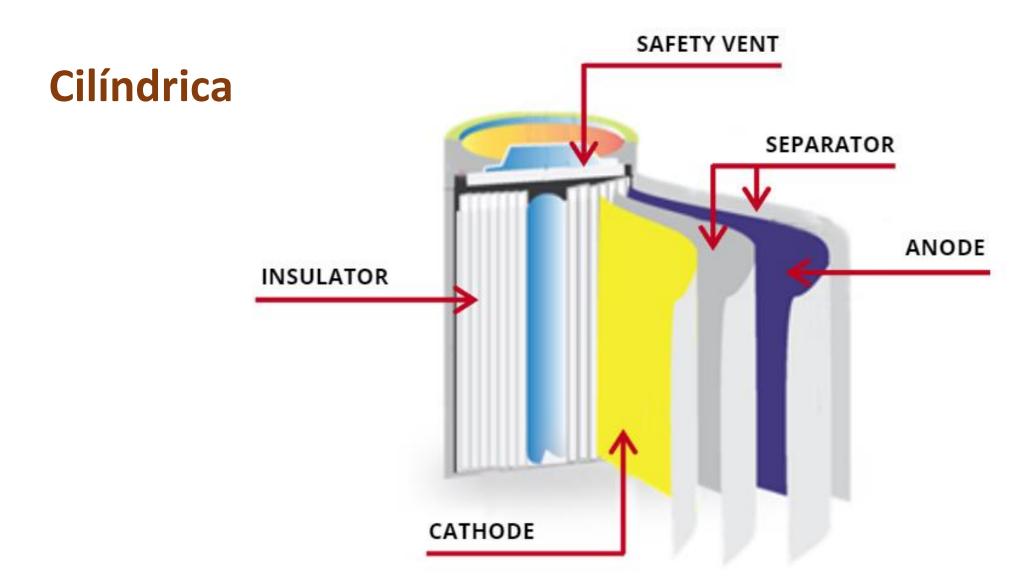








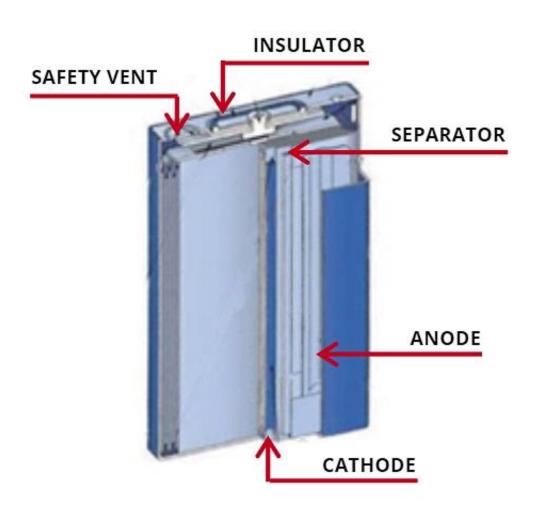








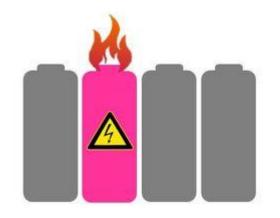
Prismática







FUGA TÉRMICA









¿Qué es una fuga térmica?

Una fuga térmica es un fenómeno en el que una celda de iones de litio entra en un estado de autocalentamiento.







Vuelo de Scoot de Taiwán a Singapur 10 de enero de 2023



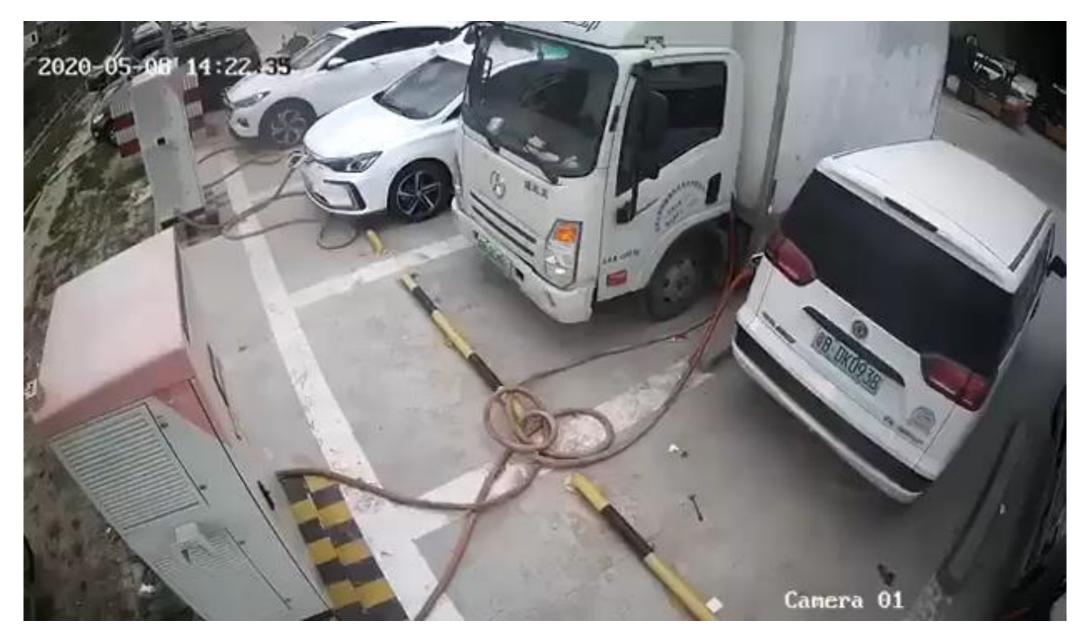


PROPAGACIÓN TÉRMICA

Es una fuga térmica que se propaga a las células vecinas y produce una reacción en cadena. Se liberan cantidades considerables de energía al mismo tiempo. Es uno de los mayores riesgos de seguridad de las baterías de iones de litio. La propagación térmica de las baterías es un aspecto importante, especialmente para los vehículos eléctricos. Los incendios de baterías representan un riesgo significativo para las personas y el medio ambiente.







Congreso de Investigación Científica de Incendios y Explosiones - Arson 2023







- Causas ambientales
- Diseño y fabricación
- Causas mecánicas
- Causas eléctricas
- Degradación y/o envejecimiento





Causas ambientales

Dentro de las causas ambientales para que se produzca una fuga térmica se incluyen el calor y el frío excesivos, la exposición a productos químicos y la exposición al agua salada.





Diseño y Fabricación

Estos incluyen piezas sueltas desalineadas de electrodos contaminaciones o fallas de soldadura dentro de la celda podrían eventualmente causar cortocircuitos que provoquen una fuga térmica





Causas mecánicas

Incluyen dejar caer, aplastar, penetrar, sacudir, vibrar o impactar una celda de tal manera que la acción mecánica provoque la falla del separador u otro componente crítico.





Causas eléctricas

Las causas eléctricas de fuga térmica incluyen sobrecarga, sobredescarga y cortocircuitos externos.



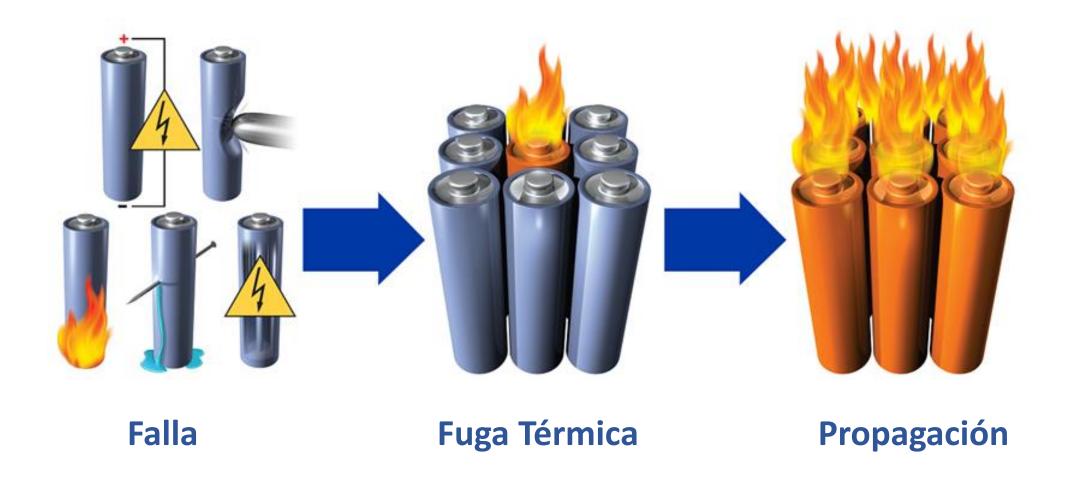


Degradación y/o envejecimiento

Nos referimos a la desestabilización y la reducción de la seguridad de las celdas de iones de litio, ya que están expuestas a mecanismos de degradación la carga rápida y al uso y almacenamiento a temperaturas extremas altas y bajas.











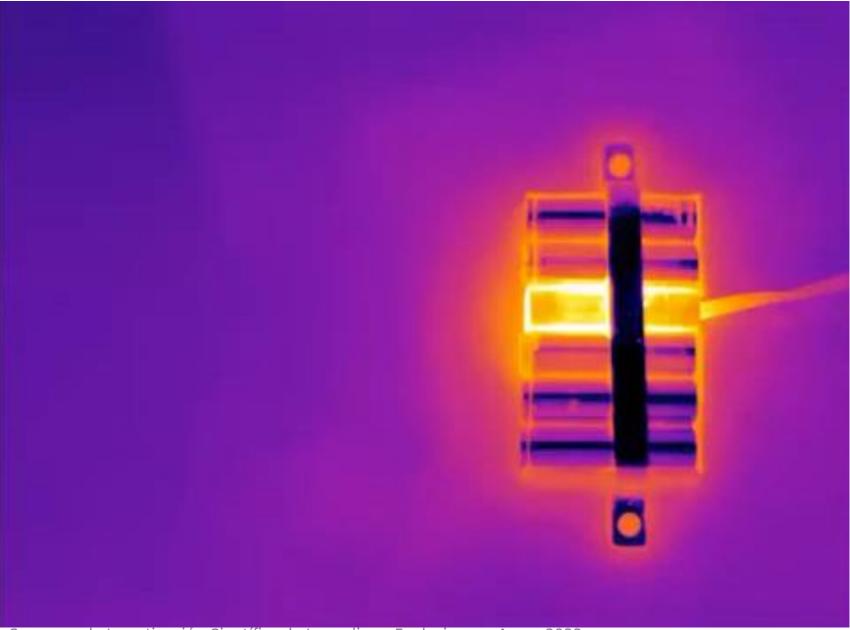
Cell Block® Fire Containment Systems





Thermal imaging Li-ion cells in Thermal Runaway

Canal de Youtube: George Brilmyer @Batteryman1952

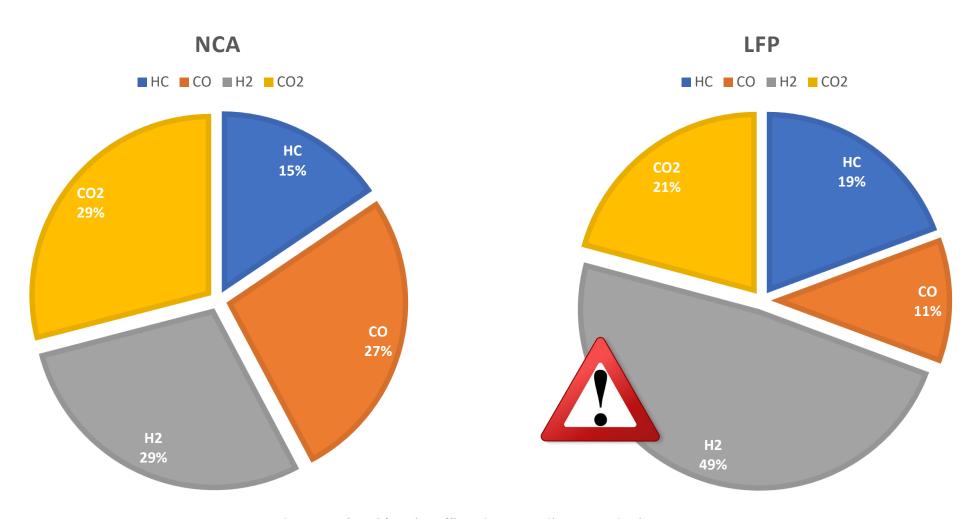


Congreso de Investigación Científica de Incendios y Explosiones - Arson 2023



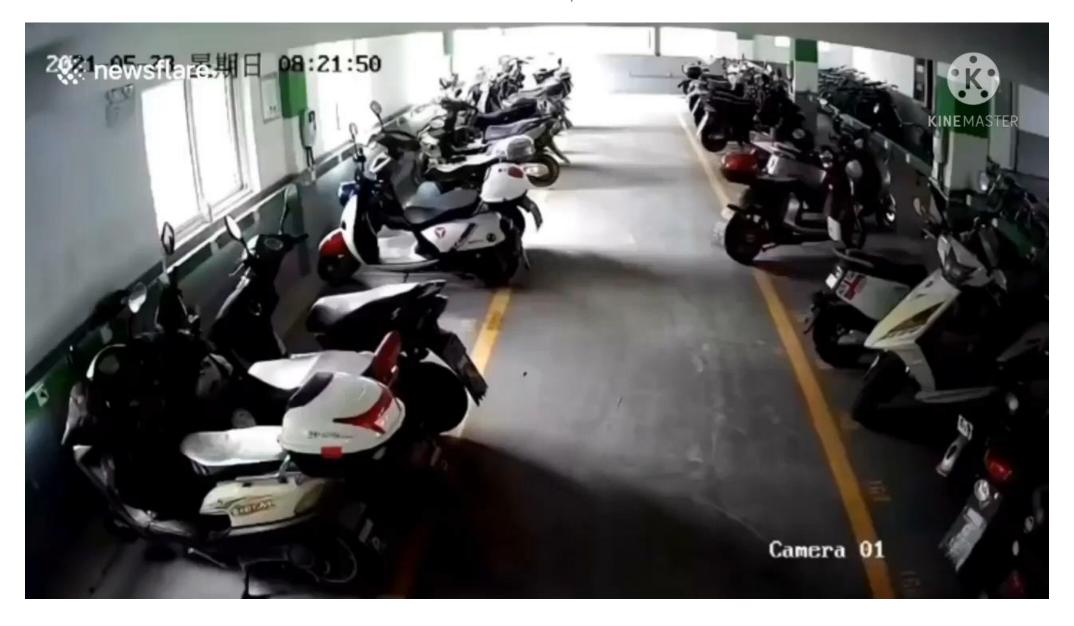


COMPOSICIÓN DE LOS GASES











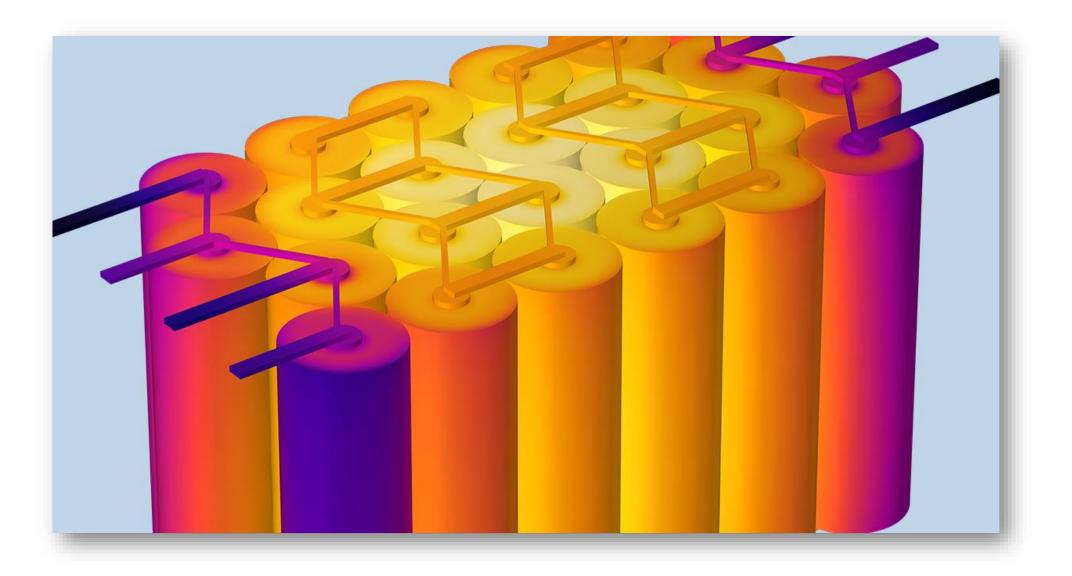


Velocidad de frente de llama en cm/s					
PROPANO	ETILENO	ACETILENO	NCA	LFP	
46	80	166	51	112	

Presión de desflagación en psi/g (en recipiente cerrado)PROPANOETILENOACETILENONCALFP115116154113122



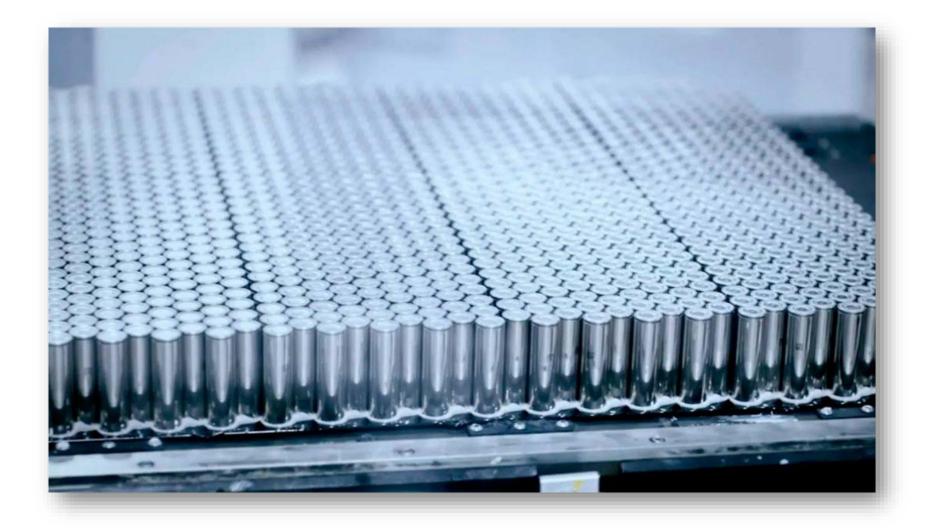




Congreso de Investigación Científica de Incendios y Explosiones - Arson 2023











INCENDIOS Y EXPLOSIONES





Factores de Incendio y/o explosión

- Inflamabilidad de los gases
- Propagación de la fuga térmica
- Fuente de Ignición
- Confinamiento
- Resistencia estructural





SUSCRIBETE Y DALE LIKE A Ojo Viral en Facebook







- 1. Fuga térmica no peligrosa
- 2. Liberación de gas inflamable
- 3. Ignición
- 4. Deflagración ventilada contenida
- 5. Deflagración no contenida





- 1. Fuga térmica no peligrosa
- 2. Liberación de gas inflamable
- 3. Ignición
- 4. Deflagración ventilada contenida
- 5. Deflagración no contenida

En este escenario **es muy poco probable** porque prácticamente todas las tecnologías comerciales de iones de litio liberan gas inflamable en una fuga térmica.





- 1. Fuga térmica no peligrosa
- 2. Liberación de gas inflamable
- 3. Ignición
- 4. Deflagración ventilada contenida
- 5. Deflagración no contenida

Si no se produce la ignición, la fuga térmica produce gas inflamable que se propaga de celda a celda y estos gases se liberan sin encenderse, esto continuará hasta que se detenga la propagación o se produzca la ignición.





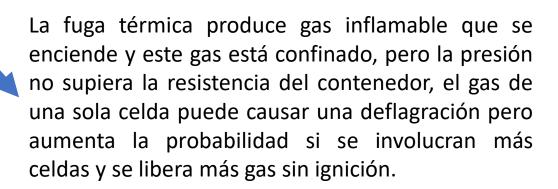
- 1. Fuga térmica no peligrosa
- 2. Liberación de gas inflamable
- 3. Ignición
- 4. Deflagración ventilada contenida
- 5. Deflagración no contenida

La fuga térmica produce gas inflamable que se enciende y este gas no está confinado, la extensión de este escenario determina la propagación y la severidad del inciden, el fuego sólo se detendrá cuando pare la propagación o arda en su totalidad.





- 1. Fuga térmica no peligrosa
- 2. Liberación de gas inflamable
- 3. Ignición
- 4. Deflagración ventilada contenida
- 5. Deflagración no contenida







- 1. Fuga térmica no peligrosa
- 2. Liberación de gas inflamable
- 3. Ignición
- 4. Deflagración ventilada contenida
- 5. Deflagración no contenida

Una explosión implica un fenómeno gaseoso que supera la capacidad estructural del contenedor. En este escenario la fuga térmica produce gas inflamable y existe una propagación aumentando la cantidad de gas liberado, este gas se enciende y al estar confinado la presión produce la ruptura del contenedor.





Mitigación de Riesgos





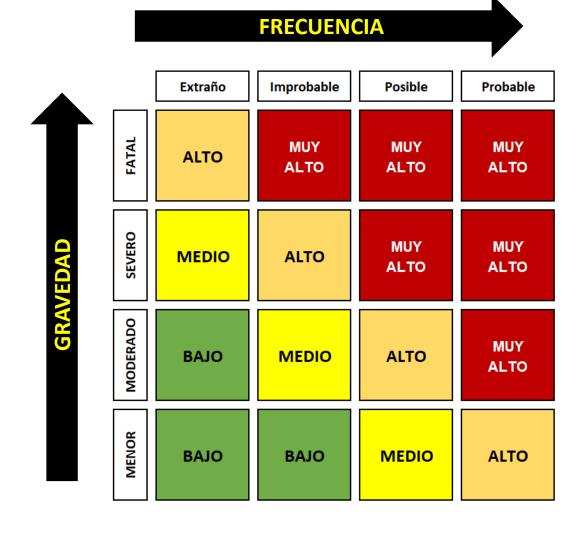
MATRIZ DE RIESGOS

FRECUENCIA

La probabilidad de que ocurra el peligro

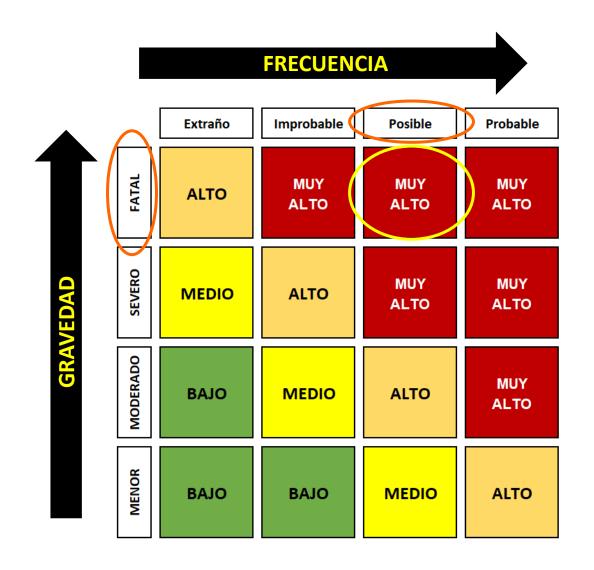
GRAVEDAD

La severidad del daño que puede causar ese peligro







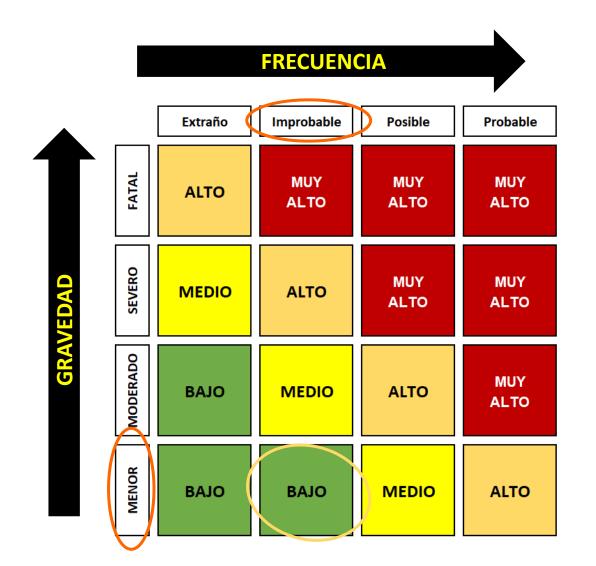




Según estadística de la NFPA los departamentos de bomberos en Estados Unidos asistieron a un promedio de 160 incendios que comenzaron en árboles de Navidad entre el año 2016 y el 2000.















Congreso de Investigación Científica de Incendios y Explosiones - Arson 2023







Factores que pueden afectar la probabilidad de falla de la batería de litio a medida que aumenta la frecuencia.

Abuso de Baterías

Baterías no certificadas

Modificaciones de los usuarios

Baterías no adecuadas o no originales







Factores que pueden afectar la gravedad de falla de la batería de litio

Eventos Interiores

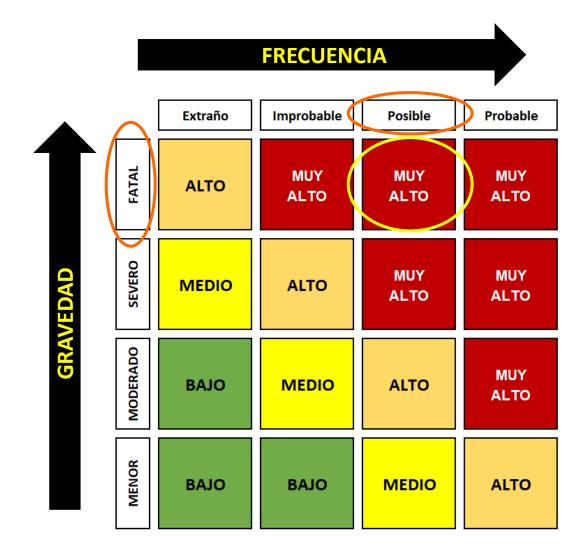
Salidas Bloqueadas

Objetos cercanos

Fuegos segundarios











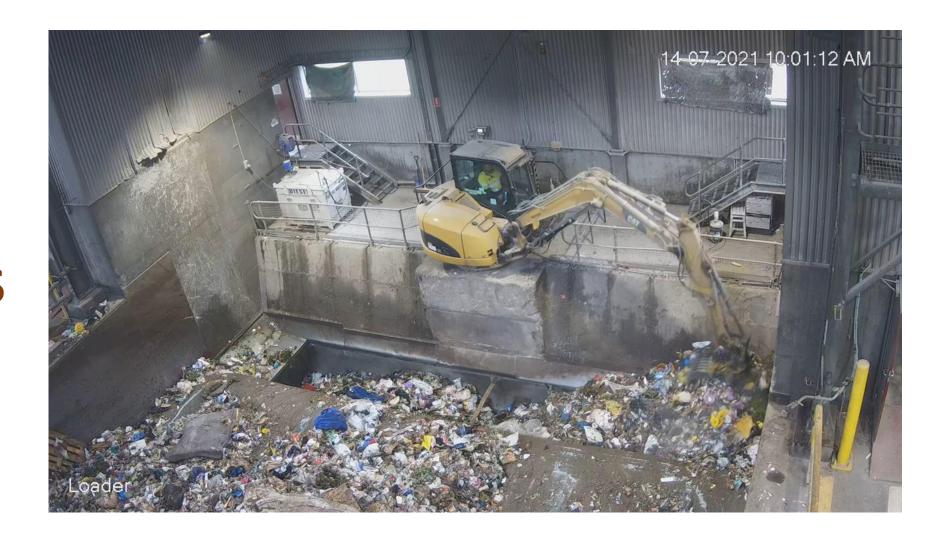
CARGAS FANTASMAS







CARGAS FANTASMAS







ENVENENAMIENTO ACCIDENTAL DE NIÑOS CON PILAS DE BOTÓN









CONSEJOS DE SEGURIDAD PARA DISPOSITIVOS CON BATERÍAS DE IONES DE LITIO

- Adquiera solamente baterías certificadas.
- Siempre siga las instrucciones del fabricante para carga y almacenamiento de su batería.
- No cargue su dispositivo bajo su almohada en su cama o en un sofá.
- Usted siempre el cable y el adaptador de corriente recomendado por el fabricante.
- Mantenga sus baterías a temperatura ambiente y no las exponga al sol directamente.
- Guarde sus baterías siempre alejados de material inflamable.
- Si es que su batería tiene una deformación, hace un ruido extraño, cambia de color o imite algún olor en particular, deje de usar el dispositivo de manera inmediata y apártelo, si es posible, de cualquier objeto que pueda arder, llame de inmediato a bomberos.





RECOMENDACIONES PARA EL INVESTIGADOR DE INCENDIOS





¿Sabemos qué hacer si tenemos una fuga térmica de una batería de litio en casa o en el trabajo?







¿Sabemos qué hacer si tenemos una fuga térmica de una batería de litio durante un vuelo?





The objective of this video is to illustrate in different situations the P.E.T.S procedure developed as part of the 2020 edition of DSAC symposium.

The actors are professionals in the field of training and scenes are shot in representative simulators, cockpits and cabins.

Lithium batteries thermal runaways are fictitious.

Containment bags used are disidentified.

Their ability to contain an actual thermal runaway or fire is not guaranteed by DGAC.





The objective of this video is to illustrate in different situations the P.E.T.S procedure developed as part of the 2020 edition of DSAC symposium.

The actors are professionals in the field of training and scenes are shot in representative simulators, cockpits and cabins. Lithium batteries thermal runaways are fictitious.

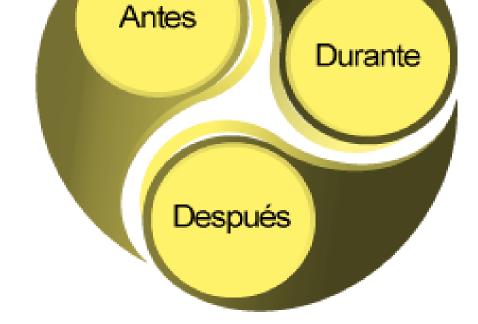
Containment bags used are disidentified.

Their ability to contain an actual thermal runaway or fire is not guaranteed by DGAC.





Recomendaciones de seguridad antes, durante y después de una FUGA TÉRMICA.







Recomendaciones de Seguridad ANTES de una fuga térmica.

¿Cómo evitarla?





Recomendaciones de Seguridad DURANTE una fuga térmica - ¿Cómo reaccionar?

- Si usted está utilizando el equipo y de pronto la batería comienza a emitir sonidos, a hincharse, aléjese de manera inmediata, mínimo a 3 metros.
- Si puede desconectar el equipo, hágalo.
- Debe evitar respirar cualquier tipo de humo o gas que se desprenda de esta reacción.
- Salga de inmediato.
- Si puede, deje "encerrado al fuego".





Recomendaciones de Seguridad DESPUÉS de una fuga térmica - ¿Qué hacemos finalmente?

RECUERDE TENER PRECAUCIÓN CON:

- Aumento de la tasa de liberación de calor.
- Producción de jet fire.
- Expulsión de la celda o material encendido.
- Energía retenida (cargas fantasmas).





RECOMENDACIONES PARA EL INVESTIGADOR DE INCENDIOS









FIN





CONGRESO ONLINE

INVESTIGACIÓN CIENTÍFICA DE INCENDIOS Y EXPLOSIONES



