

Para: El Director de la CNSNS
Ing. Juan Eibenschutz H.

Por medio de este escrito, nos dirigimos a usted, con el fin de encontrar una solución rápida y urgente, al problema de Radiación que enfrentamos. Señor, para la familia Rios Fimbres, es inconcebible, que en la mayoría de los documentos involucrados, en esta investigación, exista tanta Opacidad, Mentiras, intimidaciones y Fraudes, que ninguna autoridad involucrada, ha querido ver o resolver, desde el 2009 a la fecha.

Señor, por todas estas negligencias cometidas, la familia Rios Fimbres, no ha sido valorado, por especialistas en la materia, desde el 2009 a la fecha y lo más grave, es que a finales del 2016, le detectan cáncer a la tiroides, al segundo miembro de la familia. Señor, las investigaciones sobre radiación que ustedes realizaron, fueron muy superficiales, teniendo conocimiento usted, que la Glándula Tiroides, es la mas radiocensibles a la radiación, los hechos en la familia durante este tiempo, se lo están recordando..

Señor, a continuación se hace una pequeña descripción, de los documentos involucrados, donde usted podrá ver, la Opacidad, Mentiras, intimidaciones y Fraudes, relacionados con esta investigación.

El 29 de julio de 2009, ustedes redactan el Oficio, dirigido a Protección Civil de la Secretaria de Gobernación, dando respuesta, al oficio que les mando la Unidad Estatal de Protección Civil, del Estado de Sonora. **Para, Jesús Ríos León**, que es Geólogo y Afectado, este oficio es un Fraude, porque ustedes estaban girando, un Dictamen de radiación de nuestra casa, sin hacer investigaciones físicas en el área. Asegurando en el dictamen, que la radiación provenía del gas Radón o porque le dimos Yodo radiactivo a nuestra hija para alterar los niveles de radiación. **Señor, era tan falso este Dictamen de Radiación, que sus equipos el 2009, no detectaron lo que ustedes aseguraban que existía en nuestra casa.**

Señor tenga cuidado, cuando de un dictamen de esta naturaleza, porque usted habla de gas radón y no esta señalando el origen de este gas radón. Para un Geólogo esto es una burla, porque el radón puede provenir, del Uranio 238, Thorio 232, Plutonio 239 o del Plutonio 241, donde están involucrados, más de 60 isotopos radiactivos, naturales y no naturales.

En oficio, también decía, que le dimos Yodo Radiactivo a nuestra hija para alterar los niveles de radiación y que nos aplicarían las leyes normativas en la materia. De que yodo radiactivo esta hablando, por este elemento cuenta con 37 isotopos conocidos. Lo que usted quería, era intimidarnos, para que no continuáramos con la investigación. Señor el yodo 131, que se le suministro a nuestra hija el 5 de Diciembre del 2008, 7 meses, antes de que redactada este oficio y la vida media del yodo 131, es de 8.04 días y además ustedes autorizaron este tratamiento a nuestra hija, de Yodo-131, según lo que nos hace saber el radiólogo. **Aprovechando la recta, nos podría decir, cual es la cantidad de mSv, que recibo nuestra hija si fueron 150 mCi.**

Para que se involucren en tantas mentiras, para esconder la verdad. Esto lo decimos, porque sus equipos usados el 12 de Octubre del 2009, no detectaron el Yodo 131, que le siniestraron a nuestra hija, el 6 de Julio del 2009, que era el doble al siniestrado el 2008 y porque solo habían transcurrido

menos de 3 meses. Lo que usted debería hacer, como la máxima autoridad en radiación, es obligar a todos los radiólogos de México, que pongan en los resultados de sus estudios, la cantidad de radiación que recibió el paciente y el isótopo utilizado para el estudio, para llevar un control personal, ya que las autoridades de salud, no lo están haciendo.

Señor, cuando existen problema de radiación, se deben hacer estudios de Cromosomas, Células y de ADN y usted jamás lo menciona. Estos estudios lo solicitamos en los Estados Unidos, cuando fuimos a valoración en Febrero del 2011. Sabe que sucedió en esta valoración, nos sacaron 2 veces sangre. La primera supuestamente no les sirvió y la segunda se les perdió. Pero al investigar descubrimos que a la familia, la Secretaria de Salud de Sonora, le mando hacer laboratorios especiales y los pago, que no ha querido entregarnos desde el 2011. Serán acaso los estudios de Cromosomas, Células y de ADN, que solicitamos. Señor, solicitamos estos estudios, por medio de quejas ante el Procurador de Arizona, sabe que respuesta recibimos de parte de Arizona Medical Board, que es quien debería dar respuesta. Cierra las 3 quejas interpuesta, el 15 de Marzo del 2015, en un documento redactado en Abril del 2014 y todo vía esta instancia, nos estaba recibiendo información en Junio y Noviembre del 2015. Por estos frades y negligencias, seguimos luchando. **Ver Archivo (EU-Arizona M B.-Resol-3 Quejas Procu-Az-2015)**

Para el 12 de octubre de 2009, La CNSNS, realiza su inspección radiológica, que para la familia Ríos Fimbres, también es fraude, porque las personas que vinieron se comportaron muy prepotentes y nos **volvieron a intimidar**, haciéndonos saber en el acta que redactaron, que si caemos en falsas declaraciones, iremos a prisión o nos multaran.

Señor, vean las mentiras y fraudes que cometió la CNSNS y ninguno de sus colaboradores fue multado o fue a prisión.

Para la familia Ríos Fimbres, esta inspección, fue un vil fraude, porque minutos antes de su investigación, el físico de la Universidad de Sonora, detecto un fondo Natural, de **26 microrem por hora** y ustedes estaban asentando en el Acta, que el fondo natural era de **10 a 12 micro rem por hora** y esto no nos gusto.

Otra cosa, que no nos gusto de su inspección, es que se les pidió que dejaran sus 3 equipos trabajando, cuando estaban redactando el Acta y un equipo se les disparo 40, que es 4 veces arriba de fondo Natural, donde hacia minutos, que ustedes habían detectado con 2 equipos, 18 y 20 **microrem por hora**. Si hacemos cumplir, el Oficio anterior que usted nos mando **El 29 de julio de 2009**, el problema de radiación es delicado, porque ustedes asentaron, que cuando la radiación, dentro de una casa, es más del doble del fondo natural, afecta a las personas.

Señor, cuidado con este tipo de declaraciones en un oficio, porque hasta el día de hoy, usted no ha declarado, que se equivocaron, al redactar el oficio del 29 de julio de 2009, como tampoco han hecho nada por la familia, si esto tiene un sustento científico.

Señor, 40 de radiación es el doble del doble del fondo natural y la CNSNS, UEPC y la SSP, les valió, teniendo entre sus manos el oficio. Que burla tan descarada, porque asta el día de hoy, se desconoce que tipo de radiación existen en los materiales de construcción, porque la CNSNS, no llevo muestras, del material de construcción y Aceros de la construcción para analizarlas. Señor no olvide que el Fe-60, se transforma en Co-60 y este se convierte en Ni-60. Nosotros decimos que su investigación fue somera, porque no hicieron pruebas a acero para ver si existió cobalto 60.

La duda más grande, sobre los aceros de la construcción, es que no son los que deben existir en la construcción de nuestra, según los documentos, que nos entregaron junto con las escrituras. **(Se manda Foto)** de la barrila que existe y la que debería de Existir. **Ver Archivo (Info-Aceros-Casa)**

Para remachar mas el clavo, la Senadora Ema Larios, nos hace saber, por medio de un escrito desde el Senado, que muchas casas fueron construidas con aceros contaminados con cobalto 60 **(se manda escrito). Ver Archivo (Est-Cont-2010-Senadora E. Larios).**

Después nos hace saber el velador que cuidaba las casas, que le dijeron que no juntara pedacería de varillas, porque estaban contaminadas y para redondear mas sobre el Cobalto 60, el Dr. Sullivan que nos valora en Arizona el 2011, nos hace saber que el CYTRAR, existen desechos de Cobalto 60 **(También se manda lo que el redacto para el record medico de la familia). Ver Archivo (Est-EU-Sullivan-Recor Medico-OBS.)**

También el Físico dela Universidad de sonora, nos hace saber, que en estas existen altas concentraciones de Thorio y Uranio, en los materiales de construcción (Se manda también su comunicado). **Ver Archivo (Est-Cont-2011-Decl. F Rodrigo M.)**. Sobre lo que publico, el Físico de la Universidad de Sonora, hay que poner mucha atención, porque el dice que la radiación comienza afectar a partir de los 3.94 mSv/año y usted habla de 5 mSv para efectos estocásticos y en su informe que nos entrega, sobre el estudio de radiación, en la colonia dice. Para darse una idea, una mujer embarazada que trabaja con fuentes de radiación ionizante (artículo 28), se le permiten dosis de hasta 15 mSv/año, para poder trabajar en forma segura, en su lugar de trabajo. Señor este es un vil desmadre y la máxima autoridad en radiación de México. Bien **Gracias a Dios.**

Señor, es una vil mentira, de parte de la CNSNS, decir en su Dictamen de Reconocimiento, en el párrafo 14, que les solicitaron al personal de la Unidad de Protección Civil del Estado de Sonora, que recogieran los dosímetro y electrodos y que nosotros no los dejamos entrar a nuestra casa y que ellos les informaron esto el 2 de Febrero del 2010. Señor para que tantas mentiras, si el Dictamen de reconocimiento fue redactado el 2009, el numero de oficio lo certifica y además el personal de Protección Civil, fue a recoger los Dosímetros y Electroodos, el 16 de Diciembre del 2009., ni de parte de la CNSNS, menos de la UEPC.

Cuando el personal de Protección Civil, fue recoger los Dosímetros y Electroodos, nosotros no quisimos entregarlos, porque la CNSNS o la UEPC, nunca giro un Oficio o Solicitud, para informarnos, que personal de Protección civil recogería los Dosímetros y Electroodos. **Esto usted lo puede comprobar, en el Expediente Certificado, que nos entregó la CNSNS vía PROFEPA y el Expediente, que nos entregó vía transparencia, Protección Civil, Estatal y Municipal.**

Señor, las mentiras de parte de la CNSNS continúan, porque nos hacen saber, en el oficio, AOO.200/0169/2016, que Protección Civil les informo, que nosotros no quisimos entregarles los Dosímetros y Electroodos, a principios del 2010. En otras palabras, Protección Civil del Estado, les informo, que nosotros no quisimos entregarles los Dosímetros y Electroodos, en Enero del 2010 y no el 2 de Febrero del 2010, como dice el Dictamen. **Señor, porque no se ponen de acuerdo, cuando menos para mentir.**

Para certificar más las mentiras de parte de la CNSNS. En Septiembre del 2013, cuando la familia Ríos Fimbres, visito las oficinas de la CNSNS, nos hace saber el Señor, Jaime Aguirre, que toda vía, no existía el informe de los dosímetros y electrodos, porque la información no había sido procesada. Cuando dialogamos con él, nos pide que redactemos una carta, para mandarnos los resultados. Sabe, que paso con esta carta, que les mandamos 12 de Octubre del 2013, no ha sido contestada, hasta el día de hoy. Esta visita a las Oficinas de la CNSNS, está registrada en si libro de visitas. **Que corrupto tendrá, la verdad en sus manos, porque el Informe de los Dosímetros, nos fue entregado, por medio del Oficio, AOO.224.830.2010, con fecha 7 de Octubre del 2010.**

Señor, estos no son los únicos fraudes, sobre los resultados de los Dosímetros y Electroodos, que detectaría la presencia del Gas Radón, porque la Secretaria de Salud, nos hace saber, en la Hoja 00022, del Informe de 220 hojas, que nos entregó vía ITIES o ISTAI, que ellos recibieron vía Correo Electrónico de parte de la CNSNS, el Informe de los Dosímetros, el 22 de noviembre del 2010. Señor requerimos este correo, donde ustedes le mandan el informe de los dosímetros a la Secretaria de Salud. **Señor, otra vez la corrupción, se enreda o se ahoga en sus propias mentiras. Ver Archivo (Hoja 1-53)**

Que burla tan descarada, porque el Informe de los dosímetros, que nos entrego Secretaria de Salud vía transparencia, no trae fecha de redacción, no viene firmado por la persona que lo hace, no trae número de Oficio, no viene dirigido a nadie, ni si quiera a usted que el Director de la CNSNS y además le falta un párrafo, que si trae el que nos entregó la CNSNS y la UNI-SON. Señor, este es el oficio, que nos mandó la CNSNS, donde vienen los resultados de los Dosímetros (Oficio, AOO.224.830.2010, con fecha 7 de Octubre del 2010). Que burla de parte de Salud Pública, decir vía Transparencia, que el Informe de los Dosímetros, lo recibió vía Correo electrónico de parte de la CNSNS, el 22 de noviembre del 2010, con todos estos fraudes. Que acaso usted esta pintado, porque su personal hace lo que quiere. **Ver Archivo (UNI-SON-Dosímetros.-UNI-SON-SSP-CNSNS), en este archivo viene los 3que nos entregaron vía transparencia, nos podría decir cual es el verdadero y cuales son falsos.**

Señor Director de la CNSNS, entréguenos el Correo que le mando a la Secretaria de Salud, el 22 de noviembre del 2010, para que demuestre, que no existe corrupción en su administración. **Por estas burlas tan descaradas, seguimos sin la atención especializada que requerimos.**

Para remachar más los fraudes, sobre el Informe de los Dosímetros, la UNI-SON, nos entrega vía Transparencia, otro Informe de los Dosímetros, a colores, sin fecha, sin ser firmado, sin número de Oficio y diferente al entregado por la Secretaria de Salud y diferente al entregado por la CNSNS. Señor, esto sucede cuando la corrupción no se pone de acuerdo para crear sus fraudes. En este informe entregado por la UNI-SON, existen muchas evidencias, que fue creado, por la corrupción involucrada en nuestro problema. Tampoco la UNI-SON, nos informó, como llego a sus manos este informe de los Dosímetros de la CNSNS. **Señor Director, de la CNSNS, nos podría decir, quien le entrego este informe de los dosímetros a la Universidad de Sonora y si quiere saber personalmente sobre este fraude, arrastre el mouse en la primera hoja del Informe que nos entrego la UNI-SON vía Transparencia, al hacer esto se dará cuenta que fue armado. Archivo (UNI-SON-Dosímetros CNSNS)**

En el oficio AOO.200/0169/2016, la CNSNS, nos hace saber, en el párrafo Ultimo de hoja No 2, que la radiación natural, es hasta 100 veces al promedio mundial y que son propias del ambiente, que no pueden ser eliminadas, por lo tanto no se consideran, dentro de las regulaciones de protección radiológicas. En otras palabras, a la CNSNS, le vale, si nosotros o alguna familia Mexicana o los mineros, están viviendo o trabajando, donde existen altos niveles de radiación natural o una mena de Uranita. **Es tan cierto esto, que la CNSNS, jamás quiso interpretar la radiación, que traemos dentro del cuerpo, detectada el 2011, como tampoco quiso interpretar la radiación, que recibieron los miembros de la familia, por sus escaneos y tratamientos de Yodo-131 radiactivo.**

Señor, sus colaboradores, cometieron un gravísimo error, al decir que la radiación en nuestra casa, no supera, el límite máximo permitido para individuos del público. Primeramente porque nosotros no somos individuos del público, somos públicos en general. **Señor, da tristeza, que usted como la máxima autoridad de radiación, no sepa a quien se le considera Individuo del publico, cuando se esta hablando de radiación. Lo invito que lea el Artículo 30, 36 y 39, del reglamento**

de radiación vigente en México, para que caiga en este tipo de negligencias, que nos esta afectando y afectando a personas inocentes.

Además la CNSNS, al no tomar en cuenta, la demás radiación, involucrada en el caso de la familia Ríos Fimbres, están violando artículos del Reglamento de Seguridad Radiológica vigente en México y esto no lo vamos a permitir. Ver artículo 19.

Señor le mando esta tabla, para que usted llene, las celdas que están señaladas con una (X). Al llenar esta tabla, se dará una idea, de la realidad que estamos viviendo. Si no tienen la capacidad para llenar esta tabla o no les corresponde, háganos saber vía oficio, diciéndonos, a que autoridad le corresponde, llevar un control de esta naturaleza, porque esta radiación que emanamos y recibimos nos afecta y afecta a personas ajenas al problema.

No tarde en contestarnos este escrito, porque para la familia Rios Fimbres el tiempo es ORO.

Radiación total recibida y que emana la Familia Ríos Fimbres							
Fecha	Nombre	Estudio	mCi	µCi	nCi	mSv	mSv /año
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (BI-214)			0.365	X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (K-40)			67.800	X	X
05-may-11	DMFB	Escaneo New México Isotopo (K-40)			40.000	X	X
05-may-11	DuMRF	Escaneo New México Isotopo (K-40)			50.400	X	X
05-may-11	DaMRF	Falta la radiación que emana Dalia Hija, por los isotopos que trae				X	X
05-may-11	JGRF	Falta la radiación que emana Jesús Hijo, por los isotopos que trae				X	X
13-nov-07	DaMRF	Tomografía Cuello. Simple.				X	X
	Casa	Falta la radiación que existía en nuestra casa el 2007				X	X
Radiación total el 2007 en mSv							
Fecha	Nombre	Estudio	mCi	µCi	nCi	mSv	mSv /año
15-ene-08	DaMRF	Gamma grama Rastreo		200.00		X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (BI-214)			0.365	X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (K-40)			67.800	X	X
05-may-11	DMFB	Escaneo New México Isotopo (K-40)			40.000	X	X
05-may-11	DuMRF	Escaneo New México Isotopo (K-40)			50.400	X	X
05-may-11	DaMRF	Falta la radiación que emana Dalia Hija, por los isotopos que				X	X

		trae					
05-may-11	JGRF	Falta la radiación que emana Jesús Hijo, por los isotopos que trae				X	X
09-jun-08	DaMRF	Gamma grama Rastreo		200.00		X	X
20-jun-08	DaMRF	TAC. De cuello Simple Contrastada				X	X
24-oct-08	DaMRF	TAC. De cuello				X	X
24-oct-08	DaMRF	Tomografía axial de Tórax,				X	X
01-nov-08	DaMRF	TAC. De cuello con Contraste,				X	X
01-dic-08	DaMRF	Gamma grama Rastreo	2.00			X	X
05-dic-08	DaMRF	Certificado de tratamiento Radio yodo 150 mCi	150.00			X	X
	Casa	Falta la Radiación que existía en nuestra casa el 2008				X	X
Radiación total el 2008 en mSv							
Fecha	Nombre	Estudio	mCi	µCi	nCi	mSv	mSv /año
05-mar-09	DaMRF	Tomografía axial de Cráneo				X	X
27-abr-09	DaMRF	Tomografía axial de Cráneo				X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (BI-214)			0.365	X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (K-40)			67.800	X	X
05-may-11	DMFB	Escaneo New México Isotopo (K-40)			40.000	X	X
05-may-11	DuMRF	Escaneo New México Isotopo (K-40)			50.400	X	X
05-may-11	DaMRF	Falta la radiación que emana Dalia Hija, por los isotopos que trae				X	X
05-may-11	JGRF	Falta la radiación que emana Jesús Hijo, por los isotopos que trae				X	X
06-may-09	DaMRF	TAC. De cuello				X	X
22-may-09	DaMRF	Gamma grama Rastreo	2.00			X	X
06-jul-09	DaMRF	Certificado de tratamiento Radio yodo 300 mCi	300.00			X	X
30-jul-09	DaMRF	Tomografía axial de Cráneo				X	X
21-sep-09	JGRF	Tomografía axial de Cráneo				X	X
12-oct-09	Casa	Falta la Radiación detectada en casa por la CNSNS				X	X
Radiación total el 2009 en mSv							
Fecha	Nombre	Estudio	mCi	µCi	nCi	mSv	mSv /año
18-ene-10	DaMRF	Tomografía axial Coronal C.de senos				X	X
20-ene-10	DaMRF	Tomografía axial de Cráneo				X	X

04-mar-10	DaMRF	Gamma grama Rastreo	2.00			X	X
05-mar-10	DuMFB	Rayos x,				X	X
10-mar-10	JGRF	Rxs huesos largos				X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (BI-214)			0.365	X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (K-40)			67.800	X	X
05-may-11	DMFB	Escaneo New México Isotopo (K-40)			40.000	X	X
05-may-11	DuMRF	Escaneo New México Isotopo (K-40)			50.400	X	X
05-may-11	DaMRF	Falta la radiación que emana Dalia Hija, por los isotopos que trae				X	X
05-may-11	JGRF	Falta la radiación que emana Jesús Hijo, por los isotopos que trae				X	X
	JRL	Faltan Radiación de 4 Rxs del Hospital de la Universidad de Arizona				X	X
	DMFB	Faltan Radiación de 4 Rxs del Hospital de la Universidad de Arizona				X	X
	DaRF	Faltan Radiación de 4 Rxs del Hospital de la Universidad de Arizona				X	X
	JGRF	Faltan Radiación de 4 Rxs del Hospital de la Universidad de Arizona				X	X
02-sep-10	DaMRF	Gamma grama Rastreo	2.00			X	X
03-oct-10	JGRF	Rxs columna Lumbosacra				X	X
03-oct-10	JGRF	Rxs huesos largos				X	X
		Falta la Radiación del ambiente				X	X
Radiación total el 2010 en mSv							
Fecha	Nombre	Estudio	mCi	µCi	nCi	mSv	mSv /año
05-ene-11	DuMRF	Mamografía Bilateral				X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (BI-214)			0.365	X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (K-40)			67.800	X	X
05-may-11	DMFB	Escaneo New México Isotopo (K-40)			40.000	X	X
05-may-11	DMFB	Escaneo New México Isotopo (Ru-106)			0.617	X	X
05-may-11	DuMRF	Escaneo New México Isotopo (Y-88)			0.069	X	X
05-may-11	DuMRF	Escaneo New México Isotopo (K-40)			50.400	X	X
05-may-11	DaMRF	Falta la radiación que emana				X	X

		Dalia Hija, por los isotopos que trae					
05-may-11	JGRF	Falta la radiación que emana Jesús Hijo, por los isotopos que trae				X	X
22-oct-11	DuMFB	Mamografía				X	X
22-nov-11	JGRF	Tomografía axial de Tórax				X	X
		Falta la Radiación del ambiente				X	X
Radiación total el 2011 en mSv							
Fecha	Nombre	Estudio	mCi	µCi	nCi	mSv	mSv/año
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (Pb-210)			0.365	X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (K-40)			67.800	X	X
05-may-11	DMFB	Escaneo New México Isotopo (K-40)			40.000	X	X
05-may-11	DuMRF	Escaneo New México Isotopo (K-40)			50.400	X	X
05-may-11	DaMRF	Falta la radiación que emana Dalia Hija, por los isotopos que trae				X	X
05-may-11	JGRF	Falta la radiación que emana Jesús Hijo, por los isotopos que trae				X	X
01-jun-12	JGRF	Tomografía axial de Tórax				X	X
22-ago-12	JGRF	Tomografía de Tórax				X	X
23-ago-12	DuMFB	TAC de Tórax, SIMPLE				X	X
29-sep-12	DaMRF	Gamma grama Rastreo	2.00			X	X
R M	DaMRF	Tomografía para verificar la válvula en su cabeza				X	X
05-dic-12	JGRF	1 Radiografía				X	X
		Falta la Radiación del ambiente				X	X
Radiación total el 2012 en mSv							
Fecha	Nombre	Estudio	mCi	µCi	nCi	mSv	mSv/año
25-feb-13	JGRF	Se le hacen 3 radiografías de su cuerpo				X	X
19-abr-13	DuMFB	1 Radiografía de pulmón				X	X
19-abr-13	DaMRF	T C de cuello y tórax simple y contrastada				X	X
17-may-13	JGRF	Tomografía axial de Tórax				X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (Pb-210)			0.365	X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (K-40)			67.800	X	X
05-may-11	DMFB	Escaneo New México Isotopo (K-40)			40.000	X	X
05-may-	DuMRF	Escaneo New México Isotopo			50.400	X	X

11		(K-40)					
05-may-11	DaMRF	Falta la radiación que emana Dalia Hija, por los isotopos que trae				X	X
05-may-11	JGRF	Falta la radiación que emana Jesús Hijo, por los isotopos que trae				X	X
		Falta la Radiación del ambiente				X	X
Radiación total el 2013 en mSv							
Fecha	Nombre	Estudio	mCi	µCi	nCi	mSv	mSv/año
24-mar-14	JGRF	Tomografía axial de Tórax				X	X
15-abr-14	JGRF	1 Rxs de Columna				X	X
21-abr-14	JGRF	TAC Columna Cervical y Dorsal				X	X
10-jul-14	JRL	Faltan radiación de 4 Rxs Hospital Oro Walley de Arizona por Choque				X	X
10-jul-14	DMFB	Faltan radiación de 4 Rxs Hospital Oro Walley de Arizona por Choque				X	X
10-jul-14	DuMRF	Faltan radiación de 4 Rxs Hospital Oro Walley de Arizona por Choque				X	X
10-jul-14	DaRF	Faltan radiación de 4 Rxs Hospital Oro Walley de Arizona por Choque				X	X
10-jul-14	JGRF	Faltan radiación de 4 Rxs Hospital Oro Walley de Arizona por Choque				X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (Pb-210)			0.365	X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (K-40)			67.800	X	X
05-may-11	DMFB	Escaneo New México Isotopo (K-40)			40.000	X	X
05-may-11	DuMRF	Escaneo New México Isotopo (K-40)			50.400	X	X
05-may-11	DaMRF	Falta la radiación que emana Dalia Hija, por los isotopos que trae				X	X
05-may-11	JGRF	Falta la radiación que emana Jesús Hijo, por los isotopos que trae				X	X
23-jun-14	DaMRF	Gamma grama Rastreo	3.00			X	X
26-ago-14	JGRF	T C de nariz y senos para nasales simple				X	X
11-nov-14	JGRF	Se le hacen 7 Radiografías				X	X
		Falta la Radiación del ambiente				X	X
Radiación total el 2014 en mSv							

Fecha	Nombre	Estudio	mCi	µCi	nCi	mSv	mSv /año
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (Pb-210)			0.365	X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (K-40)			67.800	X	X
05-may-11	DMFB	Escaneo New México Isotopo (K-40)			40.000	X	X
05-may-11	DuMRF	Escaneo New México Isotopo (K-40)			50.400	X	X
05-may-11	DaMRF	Falta la radiación que emana Dalia Hija, por los isotopos que trae				X	X
05-may-11	JGRF	Falta la radiación que emana Jesús Hijo, por los isotopos que trae				X	X
09-nov-15	DuMFB	Tac de cuello Simple y Contrastado				X	X
30-nov-15	JGRF	Tomografía Tórax Simple				X	X
		Falta la Radiación del ambiente				X	X
Radiación total el 2015 en mSv							
Fecha	Nombre	Estudio	mCi	µCi	nCi	mSv	mSv /año
26-ene-16	DuMFB	Tomografía de senos para nasales				X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (Pb-210)			0.365	X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (K-40)			67.800	X	X
05-may-11	DMFB	Escaneo New México Isotopo (K-40)			40.000	X	X
05-may-11	DuMRF	Escaneo New México Isotopo (K-40)			50.400	X	X
05-may-11	DaMRF	Falta la radiación que emana Dalia Hija, por los isotopos que trae				X	X
05-may-11	JGRF	Falta la radiación que emana Jesús Hijo, por los isotopos que trae				X	X
14-jun-16	DaMRF	TC Cráneo SIMPLE				X	X
14-jun-16	DaMRF	TC CUELLO SIMPLE				X	X
22-sep-16	DaMRF	Gamma grama Rastreo	3.00			X	X
		Falta la Radiación del ambiente				X	X
Radiación total el 2016 en mSv							
Fecha	Nombre	Estudio	mCi	µCi	nCi	mSv	mSv /año
06-abr-17	DuMFB	Gamma grama Rastreo	3.00			X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (Pb-210)			0.365	X	X
05-may-	JRL	Escaneo New México Isotopo			67.800	X	X

11		(K-40)					
05-may-11	DMFB	Escaneo New México Isotopo (K-40)			40.000	X	X
05-may-11	DuMRF	Escaneo New México Isotopo (K-40)			50.400	X	X
05-may-11	DaMRF	Falta la radiación que emana Dalia Hija, por los isotopos que trae				X	X
05-may-11	JGRF	Falta la radiación que emana Jesús Hijo, por los isotopos que trae				X	X
		Falta la Radiación del ambiente				X	X
Radiación total el 2017 en mSv							
Fecha	Nombre	Estudio	mCi	µCi	nCi	mSv	mSv /año
02-feb-18	DuMFB	Torre CIMA TAC Paranasal				X	X
02-feb-18	DuMFB	1 Rayos x San Fco.				X	X
24-may-18	JGRF	Tomografía Toras y senos para nasales				X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (Pb-210)			0.365	X	X
05-may-11	JRL	Escaneo New México Isotopo (K-40)			67.800	X	X
05-may-11	DMFB	Escaneo New México Isotopo (K-40)			40.000	X	X
05-may-11	DuMRF	Escaneo New México Isotopo (K-40)			50.400	X	X
05-may-11	DaMRF	Falta la radiación que emana Dalia Hija, por los isotopos que trae				X	X
05-may-11	JGRF	Falta la radiación que emana Jesús Hijo, por los isotopos que traerá				X	X
		Falta la Radiación del ambiente				X	X
Radiación total el 2018 en mSv							

Siempre se integro el K- 40, porque tiene una vida media de 1, 251, 000,000 años y porque no sabemos desde cuando lo traemos dentro del cuerpo y cuando lo desecharemos y también lo ponemos todos los años, porque ninguna autoridad se ha mortificado por estarnos monitoreando. También siempre se integro el Pb-210, porque tiene una vida media de 22.3 años. Estos son los estudios, que logramos archivar de la familia, desconocemos si existen más, además desconocemos, si traemos mas isotopos radiactivos, porque en New. México no se escanearon, todos los que pudieran existir en nuestra casa.

Les mando esta información adicional, para que se ayuden a llenar esta tabla y así tener una respuesta, confiable y pronta de parte de la CNSNS.

Dosis efectiva de radiación en adultos
Esta es una comparación de la radiación de fondo y la dosis de radiación efectiva en adultos

para varios procedimientos radiológicos descritos en esta página web.

	Procedimiento	Las dosis de radiación efectiva aproximada	Comparable a la radiación natural de fondo para:
REGIÓN ABDOMINAL	Tomografía computarizada (TC) - abdomen y pelvis	10 mSv	3 años
	Tomografía computarizada (TC) - abdomen y pelvis, repetida con o sin material de contraste	20 mSv	7 años
	Tomografía computarizada (TC) - colonografía	6 mSv	2 años
	Pielograma intravenoso (IVP)	3 mSv	1 año
	Enema de bario (rayos X del tracto GI inferior)	8 mSv	3 años
	Estudio con bario del tracto GI superior	6 mSv	2 años
	Procedimiento	Las dosis de radiación efectiva aproximada	Comparable a la radiación natural de fondo para:
HUESO	Rayos X de la columna	1,5 mSv	6 meses
	Rayos X de las extremidades (mano, pie, etc.)	0,001 mSv	3 horas
	Procedimiento	Las dosis de radiación efectiva aproximada	Comparable a la radiación natural de fondo para:
CEREBRO Y COLUMNA	Tomografía computarizada (TC) - cabeza	2 mSv	8 meses
	Tomografía computarizada (TC) - cabeza, repetida con y sin material de contraste	4 mSv	16 meses
	Tomografía computarizada (TC) - columna	6 mSv	2 años

TÓRAX	Procedimiento	Las dosis de radiación efectiva aproximada	Comparable a la radiación natural de fondo para:
	Tomografía computarizada (TC)—tórax	7 mSv	2 años
	Tomografía computarizada (TC)—detección temprana del cáncer de pulmón	1,5 mSv	6 meses
	Rayos X del tórax	0,1 mSv	10 días
DENTAL	Procedimiento	Dosis de radiación efectiva aproximada	Comparable a la radiación natural de fondo para:
	Rayos X dentales	0,005 mSv	1 día
CORAZÓN	Procedimiento	Las dosis de radiación efectiva aproximada	Comparable a la radiación natural de fondo para:
	Angiografía coronaria por TC (ACTC)	12 mSv	4 años
	TAC cardíaca para la cuantificación de calcio coronario	3 mSv	1 año
TOMA DE IMÁGENES EN HOMBRES	Procedimiento	Dosis de radiación efectiva aproximada	Comparable a la radiación natural de fondo para:
	Densitometría ósea (DEXA)	0,001 mSv	3 horas
MEDICINA NUCLEAR	Procedimiento	Las dosis de radiación efectiva aproximada	Comparable a la radiación natural de fondo para:
	Tomografía por emisión de positrones/tomografía computarizada (PET/TC)	25 mSv	8 años
TOMA DE IMÁGENES EN MUJERES	Procedimiento	Las dosis de radiación efectiva aproximada	Comparable a la radiación natural de fondo para:
	Densitometría ósea (DEXA)	0,001 mSv	3 horas
	Mamografía	0,4 mSv	7 semanas

Tabla 3 Dosis efectivas representativas para los estudios de rayos X comunes

	Dosis efectiva (mSv)	Cantidad equivalente de placas de tórax
<i>Tipo de estudio</i>		
Radiografía de extremidades	< 0,01	< 0,5
Radiografía de tórax PA	0,02	1
Radiografía de cráneo	0,07	3,5
Radiografía de cadera	0,3	15
Radiografía de columna dorsal	0,7	35
Radiografía de columna lumbar	1,3	65
Radiografía de pelvis	0,7	35
Radiografía de abdomen	1,0	50
Esofagograma	1,5	75
Urograma excretor	2,5	125
Esófago-gastro-duodenal	3	150
Tránsito intestinal	3	150
Colon por enema	7	350
<i>Medicina nuclear</i>		
TC de cabeza	2,3	115
TC de tórax	8	400
TC de abdomen o pelvis	10	500
<i>Medicina nuclear</i>		
Ventilación pulmonar (Xe-133)	0,3	15
Perfusión pulmonar (Tc-99m)	1	50
Renal (Tc-99m)	1	50
Tiroidea (Tc-99m)	1	50

mSV: sievert; PA: posteroanterior; TC: tomografía computada.

Se les manda además, estas conversiones de radiación, para que se ayuden a calcular la radiación que recibimos y que traemos dentro cuerpo.

mCi	becquerels
1.00	37,000,000.00

Microcurio

µCi	becquerels
1.00	37,000.00

Nano curio

nCi	becquerels
1.00	37.00

Picocurio

pCi	becquerels
1.00	0.037

Radiactividad del Plátano

látanos	becquerel	mSv/año
1	18.5	0.0001
365	6,752.50	0.0365

También, queremos que llenen esta tabla, para saber que cantidad de radiación adquirimos al comer un kilo de las comidas más radiactivas del mundo, que a diario comemos en México.

Radiación en Picocurio (pCi / kg)					
Alimento	Radio	Potacio-40	Radón - 226	Otras	mSv/Kilo
Nuez d Brasil	6,600.00				X
Habas		4,640.00	2,000- 5,000		X
Plátano		3,520.00	1,000.00		X
zanahorias		3,400.00	1,000.00		X
papas blancas		3,400.00	1,000-2,500		X
Sal baja en sodio				3,500.00	X
Carne roja		3,000.00			X
Cerveza		390.00			X
Agua Potable	170.00				X
Mantequilla de cacahuete		120.00			X

Para redondear más las mentiras de la CNSNS y de la Unidad de Protección Civil Estatal, cuando ellos fueron a recoger los Dosímetros y Electrodo en Diciembre del 2009, el personal de protección civil, nos informó, que el Jurídico de la Unidad de Protección Civil, les prohibió entregar, el oficio que les mando la CNSNS. **Cual oficio, señor Director, si jamás fue redactado este oficio de parte de la CNSNS.**

Si usted lee detenidamente, el Oficio AOO.201.078.09, también dice la CNSNS, que la radiación afecta, cuando la radiación dentro de la casa, es más del doble a la de la calle. Señor, la CNSNS, midió en nuestra casa en la calle, 10 y 40 en la sala a la altura de un metro, que es el doble del doble a la de calle y la Secretaria de Salud le valió, igual que a Protección Civil del Estado. Ver inciso Q, de la hoja No 3 del Acta 7325 de la CNSNS. **Esta petición la familia Ríos Fimbres la hizo, porque el personal de la CNSNS, se comportó muy déspotas cuando realizaron sus estudios en**

Octubre del 2009 y porque hacia minutos, que la UNI-SON, había medido 26 de Radiación en la calle, donde la CNSNS, supuestamente midió 10.

Señor, los estudios de Radiación de la CNSNS, es una vil burla, que se puede comprobar con los estudios realizados por la Secretaria de Salud el 2010. Según la CNSNS, la radiación en el ambiente es de 10 micro rem por hora, que equivale a 0.88 mSv/año y el Físico Rodrigo Meléndez de la UNI-SON, le hace saber a la Secretaria de Salud en su Informe del 2010, que detecto un promedio de radiación en el ambiente de 1.90 mSv/año en las 25 casas que estudio, cerca de nuestra casa. **Que extraño, que nadie, desde el 2010 a la fecha, no vea los fraudes descarados cometidos por la CNSNS. Ver Archivo (UNI-SON-Informe de caso Altares)**

La CNSNS, también nos hace saber el 2009, que radiación más alta que detecto dentro de nuestra casa fue de 26 micro rem por hora en el baño, que equivale 2.28 mSv/año y el Físico Rodrigo Meléndez de la UNI-SON, nos hace saber el 2010, que la radiación más alta que se detecto, en las 25 casas fue de 3.50 mSv/año. Mas, pruebas que certifican el fraude de la CNSNS, porque después, nos hacen saber, en su informe de los Dosímetros, que la radiación del ambiente ahora es de 0.77 mSv/año y la radiación en el baño, ahora es de 1.38 mSv/año. **Que burla, de parte de la CNSNS, porque ahora nos hace saber por medio del informe de los Dosímetros, que la radiación que existía, en el material de construcción del baño ya desapareció y también desapareció, parte de la radiación del ambiente y después nos hacen saber vía oficio AOO.200/0169/2016, que la radiación natural, que estamos expuestos es de 2.4 mSv/año.**

Señor, usted como la máxima autoridad en Radiación, ya es tiempo que ponga un orden sobre el tema de radiación en México, porque esto se ha convertido, en un santo desmadre.

Esto esta sucediendo, porque el reglamento de radiación, que existe, lo están usando, para el publico en general es para personas que trabajan con radiación y también este reglamento es un santo desmadre, porque en ningún articulo se establece el limite exacto, que pueden recibir o pueden estas expuestos al año, las personas que trabajan con radiación, ya sean estudiantes, mujeres embarazada o personalmente expuesto o individuos del publico.

Para la Familia Ríos Fimbres, todo es un fraude descarado, porque en marzo del 2010, cuando vinieron a recoger los dosímetros y electrodos, nos entregan 2 oficios redactados en marzo del 2010, con numero de oficio del 2009. El oficio AOO224/0276/2009, y AOO224/0277/2009, con fechas, 18 y 19 de Marzo del 2010.

Señor, existen tantos fraudes, que el Dictamen de Reconocimiento, dicen que no encontraron, radionúclidos no naturales, como Cobalto 60 y están señalando, un detector de Radionúclidos, que jamás fue usado, en la investigación que realizo la CNSNS, el 12 de octubre del 2009. **Es tanta la burla en contra de la Familia, que ellos no encontraron radionúclidos no naturales y la familia ya trae 2 radionúclidos no naturales, dentro de sus cuerpo Y-88 y Ru-106.**

Señor Director de la CNSNS, Estos son los Isotopos, que se nos escanearon en New, México, a 3 miembros de la familia en Mayo del 2011 (Ce-144, U-isotopo, Eu-155, **Pb-210, **U-235**, Np-237, Pu-isotopo, Am-241, Cm-244, Cf-252, **Bi-214**, Co-60, **Pb-214**, U-233, **K-40**, Cr-51, Mn-54, Co-58, Fe-59, Zn-65, Y-88, Zr-95, Ru-103, Ru-106, Sb-125, I-131, Ba-133, I-133, Cs-134, Cs-137, Ba-140, Ce-141, Eu-152, Eu-154, Eu-155, Ir-192, Th-1(Ac)).**

Estos son los Isotopos naturales, que pueden existir en el suelo de nuestra casa, por los Metales o Elementos encontrados, en la muestra de suelo, que se mandaron analizar, a Canadá y la UNAM (¹⁰Be, ³⁶Cl, ⁴⁰K, ⁴⁸Ca, ⁵⁰Cr, ⁵⁴Fe, ⁷⁶Ge, ⁸²Se, ⁸⁷Rb, ⁸⁹Zr, ⁹³Zr, ¹¹³Cd, ¹¹⁶Cd, ¹¹⁵In, ¹²³Te, ¹²⁸Te, ¹³⁰Te,

^{135}Cs , ^{138}La , ^{142}Ce , ^{144}Nd , ^{150}Nd , ^{147}Sm , ^{148}Sm , ^{149}Sm , ^{152}Gd , ^{160}Gd , ^{176}Lu , ^{174}Hf , $^{180\text{m}}\text{Ta}$, $^{187\text{1}}\text{Re}$, ^{204}Tl , ^{204}Pb , **^{210}Pb** , ^{209}Bi , ^{234}U , **^{235}U**). Que extraño que exista **Circonio y Bismuto**, en el suelo de nuestra casa y que ustedes no los hayan detectado.

Estos son los Isotopos naturales, que es muy seguro, que estén presentes en el suelo de nuestra casa (U^{238} , Th 234, Pa 234, U 234, Th 230, Ra 226, Rn 222, Po 218, At 218, Rn 218, Pb-214, **Bi-214**, Po 214, Tl 210, Pb-210, Bi 210, Po 210, Tl 206, Th 232, Ra 228, Ac 228, Th 228, Ra 224, Rn 220, Po 216, Pb 212, Bi 212, Po 212, Tl 208), Porque se detectaron, altas concentraciones de Uranio, Thorio y Bismuto, en los suelos de la casa y porque la CNSNS, detecto parte de estos isotopos (**Bi-214, Pb-214, Pb-212, Tl-208**), **que provienen del decaimiento Uranio-238 y Thorio 232. Aparte la CNSNS, detecto en el suelo de nuestra casa K-40.**

En total son 67 Isotopos Radiactivos Naturales, que podrían existir en los suelos de nuestra casa. Si ustedes comparan los escaneados en New México, se darán cuenta, que solo se escanearon 5 de los 67, que pudieran estar presentes, en el suelo de nuestra casa. Que burla de parte de las autoridades, decir que no existen evidencia de intoxicación por metales o isotopos radiactivos, teniendo conocimiento, que solo se escanearon 5 de 67.

Señor Director, nos podría decir, para qué isotopos y elementos radiactivos naturales y artificiales, estaban calibrados los equipos usados en las investigaciones del 2009. Porque el Circonio (^{88}Zr), que es un isotopo radiactivo Sintético, en 83,4 días, se convierte en ^{88}Y que también es un isotopo radiactivo sintético **y lo trae un miembro de la familia Ríos Fimbres dentro de su cuerpo.**

Señor, en nuestra casa, a Secretaria de Salud, detectó estas cantidades de estos elementos, 148, 000,00 microgramos de Estroncio, 6,570.00 microgramos de Itrio, 1,700.00 microgramos de Circonio, en la muestra que mando analizar a Canadá.

El Rutenio-106 (Ru^{106}), que también trae un miembro de la familia, es un isotopo radiactivo Sintético, que en 373.59 días β^- se convierte en (^{106}Rh), que es también un isotopo radiactivo Sintético. El Rodio 106 (^{106}Rh), que es un isotopo radiactivo, en 29.80 segundos, se convierte en ^{106}Pd , que es uno de los isotopos más estables del Paladio, con 26.46% de abundancia natural.

Los compuestos de Paladio, Rodio, Rutenio y Circonio, se encuentran raramente y es más raro, que nuestra casa, se hayan detectado estos elementos y como nativos. Esto hace, más grave el problema que enfrenta la Familia Ríos Fimbres y vecinos de la parte sur de Hermosillo, porque nuestra casa no es la más contaminada.

Otra burla descarada de la CNSNS, es que nos informan, que no encontraron radionúclidos no naturales en el Agua y están Señalando en el Dictamen de Reconocimientos, un lugar donde jamás se tomaron las muestras de agua. **Ver, Inciso K de la hoja 2 del Acta 7325, con respecto a al Párrafo 3 de la hoja 2 del Dictamen de reconocimiento.**

Señor, la negligencia, más grave que cometió la CNSNS, al redactar el Dictamen de Reconocimiento, es que no plasmaron lo que encontraron en sus investigaciones realizadas el 12 de Octubre del 2009. Lo que certifica, esta negligencia tan grave, es que el Dictamen de Reconocimiento fue redactado el 2 de Febrero del 2010 y ellos para el 29 de Octubre del 2009, ya tenían conocimiento, que en nuestra casa existían, 5 Elementos Radiactivos y 5 Isotopos radiactivos Naturales, de los cuales, la familia Ríos Fimbres, ya trae 2 isotopos naturales dentro de su cuerpo, Bi-214 y K-40.

Otra de las negligencias más graves, que cometió, la CNSNS, es que mantuvieron escondida, esta información, casi 6 años. Ellos detectaron los 5 Elementos Radiactivos y 5 Isotopos radiactivos Naturales el 29 de Octubre del 2009 y no los hacen Saber vía PROFEPA, el 5 de octubre del 2015, Oficio AOO.201/2950/2015. **Otra negligencia más, que no ha permitido, que la familia Ríos, sea atendida como es debido. En esta negligencia, también podría estar involucrada, la Secretaria de Salud y la Unidad de Protección Civil, porque en el Oficio AOO.201/2950/2015, con fecha 5 de Octubre del 2015, dice la CNSNS, que esta información, ya se me entrego a la Familia Ríos Fimbres y también se le entrego a las autoridades Federales y locales de Protección Civil. Señor si existen estos oficios, porque no los mandaron en el expediente Certificado, entregado a PROFEPA.**

Señor Director, nos podría mandar una copia de este oficio, porque nos quito la casa el infonavit, porque ustedes y salud publica, no entrego a tiempo, los resultados de sus investigaciones realizadas el 2009 y 2010 A. Cuidado con estas negligencias.

Sin palabras, la radiación que estamos emanando los 3 miembros de la familia, por los isotopos que traemos dentro del cuerpo. Esta negligencia es bastante delicada, porque también recibimos radiación que emana de la casa y también recibimos radiación, por los estudios y escaneos realizados a miembros de la familia. **Cuidado con esta negligencias tan delicada, porque es bastante penado lo que han hecho con la familia, estos casi 10 años.**

Para la Familia Ríos Fimbres, es una burla, las investigaciones de la CNSNS en nuestra casa, porque en los estudios de Espectrometría Gamma, detectaron Isotopos del Uranio 238 y del Torio 232, que tienen vidas medias muy cortas y no detectaron, las concentraciones tan grande de Uranio y Thorio, que detecto la Secretaria de Salud, en sus estudios de suelo realizado el 2010. **Es imposible que la CNSNS, no hayan detectado, Uranio 238 y el Torio 232, que tienen vidas medias de Millones de Años. Lo único que se puede, concluir con estas observaciones, es que los equipos utilizados por la CNSNS, no sirven o solo están calibrados para estos isotopos, que detectaron. Ver Archivo (Est-Cont-2010-Casa-Altare), además hay otros estudios que certifican la presencia de estos elementos radiactivos. ver Archivo (Est.-Cont-2008-Hermosillo).**

Señor, cuidado con los resultados, de las investigaciones de la Secretaria de Salud, realizadas el 2010, porque en su informe no señalan, si el Uranio o Thorio, que ellos detectaron, es natural o no natural. Si en el informe de la Secretaria de Salud, nos hubieran informado, que Uranio o Thorio ellos detectaron, le creeríamos a la CNSNS, que en verdad, ellos no detectaron radionúclidos o isotopos no naturales. Con respecto al Thorio encontrado en nuestra casa, desconocemos, si su origen proviene (Uranio 238), del (Thotio-232), del (Plutonio-241), del (Plutonio-239), si es uno de estos isotopos del Thorio (^{221}Th , ^{222}Th , ^{223}Th , ^{224}Th , ^{225}Th , ^{226}Th , ^{227}Th , ^{228}Th , ^{229}Th , ^{230}Th , ^{231}Th , ^{232}Th , ^{233}Th , ^{234}Th , ^{235}Th , ^{236}Th , ^{237}Th , ^{238}Th). **Señores estas cantidades de Thorio se detectaron en nuestra casa y desconocemos si proviene de un Uranio natural o enriquecido. Señores cuando se enriquece el Uranio 238, se convierte en Uranio-235, no natural y el Uranio 235, se convierte en Thorio-231, que tampoco es natural. También el Uranio-235, proviene del Plutonio 239. Dudas como estas, están sin resolver en las investigaciones realizadas por la CNSNS y la Secretaria de Salud.**

Señor, esto lo decimos, porque según el Estudio del 2008, las Isolinias reflejan que las cantidades de Uranio y Thorio y otros elementos, se incrementan al acercarse mas al CYTRAR. Ver todos los archivos que les mandamos de Isolinias.

Señor dar una conclusión final, sin terminar una investigación completa, es negligencia y esto no lo vamos a permitir. Ustedes nunca mandaron analizar, los materiales de Construcción, Polvo que callo

en el techo, el sarro del culer y del tinaco, ni las rocas que rodean las casas. Señores vean la cantidad de radiación detectada en la muestra de granito que se analizo, son 2.87 mSv/ año. Ver Archivo (UNI-SON-Informe de caso Altares), **Me podrían dar una razón, para creerles que el fondo natural es de 0.88 mSv/año, si nuestra casa esta asentada en un basamento granítico.**

En suelo de nuestra casa se detectaron 10, 300 Microgramos Thorio

En el material de Construcción se detectaron 1, 890 Microgramos de Thorio

En el Sarro del Culer, se detectaron 11, 580 Microgramos de Thorio. **Que burla de parte de la CNSNS, que no hayan detectado, este elemento radiactivo, en sus equipos, si existen estas cantidades.**

Con respecto al Uranio que se encontrado en nuestra casa, desconocemos, si es Uranio-234, que proviene del decaimiento del Uranio 238. Si es Uranio 235, que proviene del decaimiento del Plutonio-239. Si es Uranio 233, que proviene del decaimiento del Plutonio-241, si es Uranio enriquecido. Cuál de estos isotopos del Uranio existirá en nuestra casa (^{226}U , ^{227}U , ^{228}U , ^{229}U , ^{230}U , ^{231}U , ^{232}U , ^{233}U , ^{234}U , ^{235}U , ^{236}U , ^{237}U , ^{238}U , ^{239}U , ^{240}U , ^{241}U , ^{242}U). **La Secretaria de Salud, no informo, en los resultados de sus estudios realizados el 2010, si el Uranio que detecto, esta enriquecido o no, para afirmar, que no existen Elementos o Isotopos radiactivos no naturales. Ver Archivo (Est-Cont-Isolinias-Th-U).**

Señor, según los estudios del 2008, las Isolinias apuntan que el Uranio y Thorio se incrementan hacia el CYTRAR y en Cytrar, no creo que hayan depositado, desechos naturales de estos 2 elementos. Ver Archivo (Est-Cont-Isolinias-Th-U).

Estas cantidades de Uranio, se detectaron, en distintas partes de nuestra casa.

En suelo de nuestra casa se detectaron 2,200 Microgramos de Uranio.

En el material de Construcción se detectaron 5,750 Microgramos de Uranio.

En el Sarro del Culer, se detectaron 2,550 Microgramos de Uranio. **Que burla de parte de la CNSNS, que no hayan detectado, este elemento radiactivo, en sus equipos, si existen estas cantidades.**

Señor, es una burla de parte de la CNSNS, hacia la Familia Ríos Fimbres, decir en el informe de los Dosímetros, que no existen evidencia de Gas Radón, porque los especialistas de la CNSNS, colocaron mal electrodos. Señor, la CNSNS, recolecto las muestras de suelo el 12 de Octubre del 2009 y los resultados de espectrometría del suelo, se obtuvieron el 29 de Octubre del 2009, 17 días después y ellos detectaron, Bi-214, Pb-214, lo que quiere decir, que en las muestras que ellos recolectaron, en nuestra casa, llevaban Gas Radón, porque el Gas Radón-222, en menos de 4 días se transforma en Bi-214, Pb-214, ver tabla. **Señores, el Gas Radón-222, proviene del U-238 y el Uranio, se detecto en el Material de Construcción y Suelo de la casa.**

Ver Tabla

Núclido	Modo de desintegración	Periodo de semidesintegración	Energía desprendida (MeV)	Producto de desintegración
U 238	α	$4.468 \cdot 10^9$ a	4,270	Th 234
Th 234	β^-	24,10 d	0,273	Pa 234
Pa 234	β^-	6,70 h	2,197	U 234

U 234	α	245500 a	4,859	Th 230
Th 230	α	75380 a	4,770	Ra 226
Ra 226	α	1602 a	4,871	Rn 222
Rn 222	α	3,8235 d	5,590	Po 218
Po 218	α 99.98 % β^- 0.02 %	3,10 min	6,115 0,265	Pb 214 At 218
At 218	α 99.90 % β^- 0.10 %	1,5 s	6.874 2.883	Bi 214 Rn 218
Rn 218	α	35 ms	7.263	Po 214
Pb 214	β^-	26.8 min	1.024	Bi 214
Bi 214	β^- 99.98 % α 0.02 %	19.9 min	3.272 5.617	Po 214 Tl 210
Po 214	α	0.1643 ms	7.883	Pb 210
Tl 210	β^-	1.30 min	5.484	Pb 210
Pb 210	β^-	22.3 a	0.064	Bi 210
Bi 210	β^- 99.99987% α 0.00013%	5.013 d	1.426 5.982	Po 210 Tl 206
Po 210	α	138.376 d	5.407	Pb 206
Tl 206	β^-	4.199 min	1.533	Pb 206
Pb 206	-	estable	-	-

Si ellos detectaron también, en las muestras de suelo de nuestra casa, Pb-212 y Tl-208, también llevan en las muestras recolectadas, Gas Radón 220, porque el Gas Radón, que proviene de Torio 232, en menos de un día se Transforma en Pb-212 y Tl-208.

Ver tabla.

Núclido	Modo de desintegración	Periodo de semidesintegración	Energía desprendida (MeV)	Producto de desintegración
Th 232	α	$1,405 \cdot 10^{10}$ a	4,081	Ra 228
Ra 228	β^-	5,75 a	0,046	Ac 228
Ac 228	β^-	6,25 h	2,124	Th 228
Th 228	α	1,9116 a	5,520	Ra 224
Ra 224	α	3,6319 d	5,789	Rn 220
Rn 220	α	55,6 s	6,404	Po 216
Po 216	α	0,145 s	6,906	Pb 212
Pb 212	β^-	10,64 h	0,570	Bi 212
Bi 212	β^- 64.06% α 35.94%	60,55 min	2,252 6.208	Po 212 Tl 208

Po 212	α	299 ns	8,955	Pb 208
TI 208	β^-	3,053 min	4,999	Pb 208
Pb 208	.	estable	.	.

Lo más grave, con respecto al Informe de los Dosímetros, es que la Secretaria de Salud altero, borrándole el párrafo, donde dice que los expertos de la CNSNS, se equivocaron al colocar los electrodos, que detectarían la presencia de Gas Radón. Lo que confirma este hecho, es que la Secretaria de Salud, nos sigue negando, el supuesto Correo Electrónico, donde la CNSNS, les manda el Informe de los Dosímetros, el 22 de Noviembre del 2010.

Señor, por su ignorancia sobre radiación, están confundiendo, que la radiación para Individuos del Público, es la misma, que para el Público en General. Señores, en el inciso No 10, del Dictamen de Reconocimiento, existe una tabla, donde ellos dicen, que cierta cantidad de radiación, se atribuye al material de construcción, nos podrían decir que tipo de radiación es (**Si es natural o no natural**), porque la CNSNS, jamás tomo muestras de Material de construcción, para analizarlas, solo tomo muestras de suelo.

Decir que no encontró radionúclidos no naturales en su investigación y no llevó muestras de los materiales de construcción (Cemento o Acero), donde se detectó los niveles de radiación más altos, es una negligencia bastante delicada **y esto no lo vamos a permitir**. Señores el Uranio asta en pequeñas cantidades es peligroso y la Secretaria de Salud, le valió, que se haya detectado en el suelo de nuestra casa, altas concentraciones. **Señor, cual es el límite de radiación, para el Público en general y por favor díganos porque nos considera como individuos del Publico.**

El 9 de febrero de 2016, La CNSNS, nos manda un oficio, donde nos hacen saber, que una persona adulta, que pesa 70 kilos, contiene 0.0169 gramos de Potasio 40 radiactivo. Esto que nos hacen saber en el oficio, es bastante delicado. Porque ya se interpreto esta cantidad de 0.0169 gramos de Potasio 40 y porque se tiene el limite máximo permitido en Nano curios para una mujer y para un hombre. Nos gustaría, que ustedes como la máxima autoridad en Radiación, nos dijeran a cuantos Nano Curios equivale esta radiación y cuanto emana al año, una persona que trae esta cantidad de radiación y por favor quisiéramos que nos dijeran cual es el limite máximo permitido para el Hombre y para la Mujer. Si no conocen estos limites, nosotros lo aceptamos, lo que no aceptamos es que ustedes se queden callados, sin contestar lo que les solicitamos.

En el inciso 3 de este oficio, se burlan de nosotros, porque nos ponen una tabla, que jamás considero la Radiación, que traemos dentro del cuerpo y la radiación que recibimos por los tratamientos y estudios realizados a la familia desde el 2007 a la fecha. Sin palabras la radiación, que se genero año tras año, sumando todo. Si llenan la tabla que les mandamos, les resolverá esta duda.

También nos mienten es este inciso, porque el Reglamento de Seguridad radiológica no dice, que en el año pueden recibir asta 50 mSv/año el Personal ocupacionalmente. Dice que si reciben 50 mSv/año, les puede provocar efectos estocásticos.

Que burla que diga la CNSNS, en este oficio, que el INER, limita a las mujeres embarazadas a 1 mSv y les valga la Radiación que reciben las mujeres embarazadas en su casa y el ambiente y la que les genera los isotopos naturales que traen dentro del cuerpo. Desgraciadamente, en México, se invierte más elecciones que investigaciones. Es tan cierto esto, que un niño que nació, cerca de nuestra casa, le detectaron Leucemia y también, una Jovencita que hace poco que murió, le

detectaron cáncer de huesos y vivía, donde la SSP, detecto altas concentraciones de metales que provocan este mal.

También nos hacen saber, que personal del público, para efecto estocásticos es 5 mSv/año, que es una vil mentira, porque este límite es para individuos del Público. Además en el reglamento, jamás habla de radiación al año. Al poner esto en el escrito, quieren enmendar lo que pusieron en su Dictamen de Reconocimiento, porque **nosotros somos Publico en General y no Individuos del publico**.

Señores, lean el Art.36 del Reglamento de Seguridad Radiológica de México, para salgan de duda, que es un individuo del publico y no lo confundan como publico en General.

La Secretaria de Salud y la CNSNS, al tratar de ignorar el problema que vivimos, con sus mentiras, fraudes y Negligencias del 2009 a la fecha, siguen quebrantando, varios Artículos, del Reglamento de Seguridad Radiológica vigente en México y nadie los sanciona.

CAPITULO III DE LOS LÍMITES DE EQUIVALENTE DE DOSIS

Artículo 18.- Ninguna persona deberá recibir un equivalente de dosis que exceda de los límites correspondientes indicados en este Título. Si ustedes interpretan la tabla que les mandamos, se darán cuenta, que la quebrantaron este articulo.

Este articulo lo ignoraron, desde el 2009 a la fecha

Artículo 19.- Los límites de equivalente de dosis señalados en este Título no se aplican a la exposición médica de pacientes, ni a la debida a la radiación natural. Sin embargo, deberán aplicarse en los casos de irradiación con fines médicos de investigación cuando no exista ningún beneficio directo para el individuo expuesto, y en los casos de irradiación debida a fuentes naturales de radiación incrementada por motivos tecnológicos, para los cuales la Comisión establecerá los límites en cada caso. **Primeramente de que comisión hablan.**

Este articulo lo ignoraron. Porque, no existió ningún beneficio, las dosis tan altas de radiación que les dieron a 2 miembros de la familia, hacia los demás miembros de la familia. En otras palabras, las autoridades de salud, no están pendientes de la radiación, que reciben los pacientes, por estos tratamientos y estudios radiológicos, para hacer que se cumpla, lo establecido en estos artículos.

Artículo 20.- Para el personal ocupacionalmente expuesto, el límite del equivalente de dosis efectivo anual H E,L para los efectos estocásticos es de 50 mSv (5 rem).

Artículo 21.- Para el personal ocupacionalmente expuesto el límite de equivalente de dosis anual para los efectos no estocásticos es de 500 mSv (50 rem), independientemente de si los tejidos son irradiados en forma aislada o conjuntamente con otros órganos. Este límite no se aplica al cristalino, para el cual se establece un límite de 150 mSv (15 rem).

Estos artículos, también los ignoraron, para darle otro sentido en su contestación.

Porque aseguran en sus escritos, que el individuo del público, se le permite hasta 5 mSv al año, según los artículos, 20 y 21, que es una vil mentira, porque dentro de estos artículos, existen, 3 diferentes dosis de radiación anual, que es para decirle, al personal ocupacionalmente expuesto, los daños que les provocara al estar expuesto a esta radiación, durante el año. En otras palabras, estos límites, no son los límites máximos al año, que puede recibir una persona ocupacionalmente expuesto. Por vacios como estos, México cada día fracasa más.

Artículo 22.-El equivalente de dosis que reciba cualquier órgano o tejido como consecuencia de la irradiación, incluirá el equivalente de dosis debido a fuentes externas y el equivalente de dosis comprometido debido a fuentes internas incorporadas en el mismo intervalo de tiempo.

Estos artículo, también los ignoraron y los quebrantaron, porque a nadie le importo, hacer un balance, de la radiación que recibimos, de la radiación que traemos dentro del cuerpo y de la radiación recibida por tratamiento radiológicos, realizados a la familia. **Señor nos podría decir, a que fuentes externas se refiere este artículo. Más vacíos sin aclarar. Serán las radiaciones naturales.**

Artículo 28.- Las mujeres ocupacionalmente expuestas que se encuentren embarazadas sólo podrán trabajar en condiciones donde la irradiación se distribuya lo más uniformemente posible en el tiempo y que la probabilidad de que reciban un equivalente de dosis anual mayor a 15 mSv (1.5 rem) sea muy baja.

Estos artículo, lo están quebrando y usando, sabiendo que está mal redactado, porque no existe, embarazo, que dure más de 9 meses y porque no se establece el límite máximo exacto, de la radiación máxima, que se le permite a una mujer embarazada, durante los 9 meses. **Más vacíos sin aclarar.**

Artículo 29.-Las mujeres ocupacionalmente expuestas que se encuentren en período de gestación o de lactancia no deberán trabajar en lugares donde exista riesgo de incorporación de materiales radioactivos.

Estos artículo, también lo ignoran y lo quebrantaron, porque a nadie le importo, que las mujeres embarazadas, cerca de nuestra casa, vivan donde exista el riesgo de incorporación de materiales radioactivos. Es tan cierto esto, que la familia ya trae dentro del cuerpo, 4 isotopos radiactivos y no se escanearon, en New México, todos los isotopos, que existen en suelo de nuestra casa. Esto es una burla, porque nos hacen saber, que una persona de 70 kilos, contiene 0.0169 gramos de Potasio 40 radiactivo. Señor que acaso, esto no es material radiactivo.

Artículo 36.- Las personas no ocupacionalmente expuestas que laboren en la proximidad de zonas controladas o que ocasionalmente en el curso de su trabajo entren en una zona controlada, son consideradas como individuos del público.

Estos artículo, lo usaron y lo quebrantaron, para sus beneficios o mentirosos, porque a nosotros nos están considerando como individuos del público y somos Público en General. Además les valió, que fuéramos individuos del público, porque dejaron que la radiación, superara el límite, supuestamente permitido, para Individuos del público. **Esto lo comprobaran si llenan la tabla que les mandamos.**

Artículo 37.- Los límites de equivalente de dosis para individuos del público son la décima parte de los límites estipulados en los Artículos 20 y 21. Estos límites han de aplicarse al grupo crítico de la población o al individuo más expuesto.

Estos artículo, lo usaron y lo quebrantaron, para sus beneficios, porque jamás nos han dicho, que somos un grupo crítico de la población, o somos los individuos más expuestos.

Artículo 38.- Cuando los mismos individuos del público puedan estar expuestos durante períodos prolongados a un equivalente de dosis efectivo igual al límite anual o cercano a él, se deberán adoptar medidas con el fin de reducir su equivalente de dosis efectivo para toda la vida a un valor que corresponda a un promedio anual de 1 mSv (0.1 rem).

Estos artículo, ni si quiere lo mencionaron, en sus escritos, porque sabían muy bien que lo estaban quebrantando, para ignorar el problema de radiación que vivimos. Además este artículo, está mal redactado, porque jamás se señala un límite de radiación exacto.

Artículo 39.- En el cálculo del equivalente de dosis para individuos del público debido a incorporación de material radioactivo, deberán tenerse en cuenta los parámetros biológicos y metabólicos, así como otros factores que sean característicos del grupo crítico, tales como costumbres alimentarias, distribución demográfica y utilización del terreno.

Estos artículo, ni si quiere lo mencionaron, porque sabían muy bien, que la familia, vivió cerca del CYTRAR, que es un depósito clandestino de desechos tóxicos, que se desconoce que se depositó. Este artículo, no lo mencionaron, porque sabían muy bien, que lo que habían encontrado, lo mantenían escondido, tanto la CNSNS como la Secretaria de Salud y porque nunca interpretaron ni si quiera el Yodo 131 que le siniestraron a nuestra hija..

ESTO ESTABLECE EL MANUAL DE PROTECCIÓN Y SEGURIDAD RADIOLÓGICA DEL INER.

3.3.2 Protección especial durante el embarazo y la lactancia

Tan pronto como una mujer embarazada informe de su estado, por escrito, al titular, la protección del feto debe ser comparable a la de los miembros del público y, por ello, las condiciones de trabajo deberán ser tales que las dosis al feto desde la notificación del embarazo al final de la gestación no excedan de 1 mSv.

El límite de dosis se aplica exclusivamente al feto y no es directamente comparable con la dosis registrada en el dosímetro personal de la trabajadora embarazada. Por ello, a efectos prácticos y para exposición a radiación externa, se puede considerar que 1 mSv al feto es comparable a una dosis de 2 mSv en la superficie del abdomen

3.3.5 Límite de dosis para los miembros del público

Los límites de dosis para los miembros del público son los siguientes: El límite de dosis efectiva será de 1 mSv por año oficial. No obstante, en circunstancias especiales la CNSNS y/o la COFEPRIS podrá un valor de dosis efectiva más elevado en un único año oficial, siempre que el promedio en cinco años oficiales no consecutivos no sobrepase 1 mSv por año oficial.

Seguridad radiológica:
Nuevas normas internacionales

Limitación de la dosis individual

Límites de dosis para los miembros del público

- una dosis efectiva de 1 mSv en un año;
- Circunstancias especiales, una dosis efectiva de hasta 5 mSv en un solo año. Siempre que: la dosis media en cinco años consecutivos, no sea superior a 1 mSv por año; y la dosis en circunstancias especiales, sea expresamente autorizada por la autoridad reglamentadora.

Señor en los archivos que se integran, también va el límite máximo establecido por la EPA.

Metales o Elementos, que trajo, trae y traerá, la Familia Ríos Fimbres

(Li, Cr, Cl, Cu, As, Cd, Ge, In, Mn, Mg, Fe, Hg, Al, Mo, S, Se, B, Zn, Co, Pb, K-40, Ca-40, Ru¹⁰⁶,
¹⁰⁶Rh, ¹⁰⁶Pd ⁸⁸Zr, Y⁸⁸, Sr⁸⁸ I¹³¹, Xe¹³¹, Ra²²⁶, Rn²²², Po²¹⁸, At²¹⁸, Rn²¹⁸ Pb²¹⁴, Po²¹⁴, Tl²¹⁰, Pb²¹⁰, Bi²¹⁰,
Po²¹⁰, Tl²⁰⁶, Pb²⁰⁶)

Metales detectados, en nuestra casa.

Metales Alcalinos (Li, K, Cs, Rb) , **Metales Alcalinos Terrios** (Be, Mg, Ca , Sr, Ba), **Metales Pesados** (Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Y, Zr, Nb, Mo, Ag, Cd, Hf, Ta, W, Re, Au, Hg), **Metales**(Al, Ga, In, Sn, Tl, Pb, Bi), **Metaloides** (B, Ge, As, Sb, Te), **No Metales** (F, P, S, Se, Cl), **Isotopos Radiactivos** (Pb-214, Bi-214, K-40, Pb-212 y Tl-208), **Radioactivos 100%** (U, Th y Bi) **Tierras Raras** (La, Ce, Pr, Nd, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu), de estos 65 Metales o Elementos, 21 cuenta con Isotopos Radiactivos Naturales peligrosos.

Señor, estos son los metales o elementos, que se detectaron en forma consecutiva en nuestra casa. Para un geólogo, esto es simplemente información muy somera, sobre los elementos encontrados en nuestra, porque las autoridades de Salud, nunca nos informaron, que cantidad de masa atómica contenía cada metal o elemento encontrado. Por si usted no lo sabia, dependiendo de la masa atómica se sabe el origen del elemento. Esto se obtiene al restarle número atómico a la masa atómica del elemento.

Li, Be, B, -----F ----- (Mg, Al, Si, P, S, Cl)----- (K, Ca, Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Ga Ge, As), -----(Rb, Sr, Y, Zr, Nb Mo) ----- (Ag, Cd, In Sn, Sb, Te) ----(Cs, Ba, Hf, Ta, W, Re)---- (Hg Tl, Pb, Bi)--- (Pb-214, Bi-214) -----(Pb-210,Tl-208)

Señor, sabe que sucede cuando existen elementos consecutivos. Existe una probabilidad muy alta, de que existan muchos isotopos radiactivos naturales y sintéticos. Si usted tiene los equipos, para determinar la masa atómica de estos elementos, yo le pondré en sus manos, la cantidad de isotopos naturales y sintéticos que existen y existieron o existirán. Lo más grave es que nosotros vivimos cerca del CYTRAR, por eso las investigaciones deben realizarse hasta este límite.

Señor, le mando esta información adicional, para que este informado, que muchos metales o elementos que traemos dentro del cuerpo, su origen podría ser, un isotopo sintético o natural. Además se incluye, las afectaciones que provocan estos metales, porque muchas de estas ya las padece o las padeció la familia Rios Fimbres.

(Litio)

Efectos del Litio sobre la salud

El Litio a corto plazo: Puede ser corrosivo para:

- Los ojos,
- La piel
- El tracto respiratorio. **(Puede provocar Gastritis)**
- Corrosivo si es ingerido.

La inhalación de la sustancia puede causar

- Edema pulmonar

El litio se utiliza en forma de sales, para tratar enfermedades **psiquiátricas** como el trastorno bipolar (psicosis maniaco-depresiva) y depresiones, ya que funciona como un estabilizador del ánimo.

Efectos secundarios

El litio también afecta al cuerpo en forma adversa, produciendo varios efectos secundarios.

- Resequedad en la boca,
- Náuseas,
- Edema
- Aumento de peso

En algunos casos, el litio causa efectos secundarios más severos, incluyendo

- Temblores,
- Alucinaciones
- Convulsiones
- **Arritmias cardiacos anormales**
- Decoloración en las extremidades. **Ver en Google las imágenes**

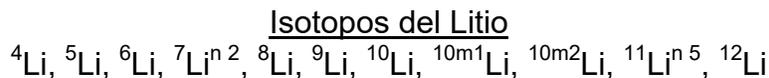
Es inflamable, explosivo cuando se expone al aire y especialmente al agua.

Puede generar Hipertiroidismo, porque impide, la llegada del yodo a la Tiroides.

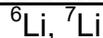
- El Litio duplica o triplica, el **hipertiroidismo** en la población general. Señores, existen muchos artículos sobre los efectos del Litio en la glándula tiroides.

La ciudad de Hermosillo, tiene un índice muy alto en Hipertiroidismo

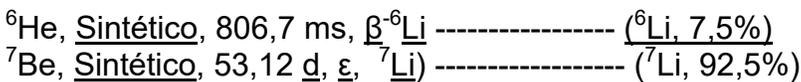
El litio presenta dos isótopos estables, litio-6 y litio-7, siendo este último el más abundante naturalmente con un (92.5 %). Además, se han caracterizado seis radioisótopos



Isotopos estables del Litio y su origen



Origen del Isotopo del Litio ----- abundancia natural



Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos, de otros elementos, ya sea, del elemento anterior o posterior del Litio.

(Boro)

Efectos del Boro sobre la salud

Las plantas absorben Boro del suelo y a través del consumo de plantas por los animales este termina en las cadenas alimentarias. El Boro ha sido encontrado en los tejidos animales, pero este no parece ser que se acumule. Cuando los animales absorben grandes cantidades de Boro, en un periodo de tiempo corto a través de la comida o el agua, los órganos reproductivos masculinos, serán afectados.

- Defectos de nacimiento
- Fallos en el desarrollo.
- Además, los animales sufren irritación de nariz cuando respiran Boro.

Cómo puede afectar mi salud el boro

Existe poca información acerca de los efectos de la exposición prolongada al boro sobre la salud. La mayoría de los estudios son de exposiciones breves.

Respirar niveles moderados de boro puede producir

- irritación de la nariz,

- la garganta
- Los ojos.

En hombres expuestos, al boro por largo tiempo, se observó una disminución, del número de **espermatozoides**. Los estudios en animales han demostrado que respirar altos niveles de boro produce, efectos sobre los pulmones.

Ingerir grandes cantidades de boro durante un período breve puede dañar

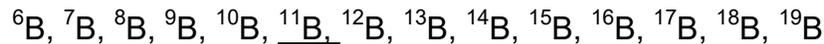
- el estómago,
- los intestinos,
- el hígado,
- los riñones
- y el cerebro.

Ni el boro ni los boratos son tóxicos para los seres humanos y animales. Otras bibliografías parecen asociar la ocurrencia de artritis por la ingesta de Boro.

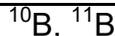
Por el desinterés de las autoridades de salud, sobre el Litio, no existe Normas que regule la cantidad máxima permitida en los seres humanos.

Isotopos

En la naturaleza se encuentran dos isótopos estables del boro, ^{11}B con una abundancia natural del (80,1%) y el con una abundancia natural del ^{10}B (19,9%). Además, existen 13 isótopos conocidos de boro.



Isotopos estables del Boro



Origen del Isotopo del Boro----- abundancia natural



Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea del elemento anterior o posterior del Boro.

(Magnesio)

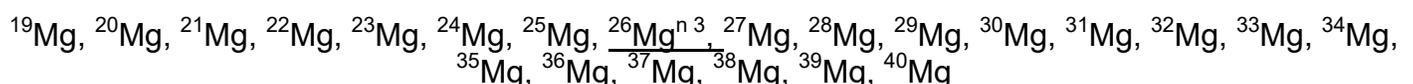
Efectos del Magnesio sobre la salud

El magnesio en polvo tiene baja toxicidad y no considerado como peligroso para la salud. Inhalación: el polvo de magnesio puede irritar

- Las membranas mucosas o
- El tracto respiratorio superior.
- Ojos:

(El magnesio) en forma pulverizada es extremadamente inflamable.

El magnesio (Mg) posee tres isótopos estables: ^{24}Mg , ^{25}Mg y ^{26}Mg . Además, se han descrito diecinueve radioisótopos que abarcan el rango comprendido entre el ^{19}Mg y el ^{40}Mg .



Isotopos estables del Magnesio



Origen del Isotopo del Magnesio----- abundancia natural

^{24}Na 14.95 β^{-}	^{24}Mg -----	<u>(^{24}Mg, 78,99 %)</u>
^{25}Na , 59.1s, β^{-} ,	^{25}Mg -----	<u>(^{25}Mg, 10 %)</u>
^{26}Na , 59.1s, β^{-} ,	^{26}Mg -----	<u>(^{26}Mg, 11,01%)</u>
^{24}Al , 2.053 s, β^{+}	^{24}Mg -----	<u>(^{24}Mg, 78,99 %)</u>
$^{24\text{m}}\text{Al}$, 131.3 ms β^{+} (18%),	^{24}Mg -----	<u>(^{24}Mg, 78,99 %)</u>
^{25}Al , 7.183 s, β^{+} ,	^{25}Mg -----	<u>(^{25}Mg, 10 %)</u>
$^{26}\text{Al}^{\text{n}3}$, 7.17×10^5 a, β^{+} ,	^{26}Mg -----	<u>(^{26}Mg, 11,01%)</u>

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Magnesio.

(Aluminio)

Efectos del Aluminio sobre la salud

La forma soluble en agua del Aluminio causa efectos perjudiciales, estas partículas son llamadas iones. Son usualmente encontradas en soluciones de Aluminio combinadas con otros iones, por ejemplo cloruro de Aluminio.

La toma de Aluminio puede tener lugar a través de la comida, respirarlo y por contacto en la piel. La toma de concentraciones significantes de Aluminio puede causar un efecto serio en la salud como:

- Daño al sistema nervioso central
- Demencia
- Pérdida de la memoria
- Apatía
- Temblores severos
- **Cáncer – Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- problemas de riñones

(Aluminio) La mayoría de los casos de toxicidad del aluminio se observan en personas con insuficiencia renal crónica, Diferentes estudios han demostrado un aumento de los niveles de aluminio en los cerebros de personas que padecían Alzheimer.

El aluminio (Al) tiene 22 isótopos conocidos, los cuales van del ^{21}Al hasta el ^{42}Al . También posee cuatro isómeros nucleares. Únicamente el ^{27}Al (un isótopo estable) y el ^{26}Al (un isótopo radioactivo) se producen de forma natural. Sin embargo, ^{27}Al tiene una abundancia natural de +99.9%. El ^{26}Al se produce a partir del argón atmosférico debido a la espalación de rayos cósmicos de protones (es decir, protones de altísima energía).

La Espalación de Rayos Cósmicos es una forma natural de que ocurra la fisión nuclear y la nucleosíntesis. Se refiere a la formación de elementos químicos a partir del impacto de rayos cósmicos en un objeto. Los rayos cósmicos son partículas altamente cargadas de energía de fuera de la Tierra

Isotopos

^{21}Al , ^{22}Al , ^{23}Al , $^{23\text{m}}\text{Al}$, ^{24}Al , $^{24\text{m}}\text{Al}$, ^{25}Al , $^{26}\text{Al}^{\text{n}3}$, $^{26\text{m}}\text{Al}$, ^{27}Al , ^{28}Al , ^{29}Al , ^{30}Al , ^{31}Al , ^{32}Al , $^{32\text{m}}\text{Al}$, ^{33}Al , ^{34}Al , ^{35}Al ,
 ^{36}Al , ^{37}Al , ^{38}Al , ^{39}Al , ^{40}Al , ^{41}Al , ^{42}Al

Isotopos estables del Aluminio



Origen del Isotopo del Aluminio----- abundancia natural

^{27}Mg , 9.458(12) min, β^- , ^{27}Al ----- $(^{27}\text{Al} 100\%)$

^{27}Si , 4.16 s, β^+ , ^{27}Al ----- $(^{27}\text{Al} 100\%)$

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Aluminio.

(El $^{26}\text{Al}^{\text{n}3}$ es un Isotopo Radiactivo Natural

Isotopo Radiactivo ----- Abundancia natural-----se convierte

$^{26}\text{Al}^{\text{n}3}$ ----- Trazasⁿ⁴ 7.17×10^5 a, β^+ , ----- ^{26}Mg ,

La familia Ríos Fimbres, trae consecutivos dentro del cuerpo Magnesio y aluminio), que isotopo del Alumino y Magnesio traerá

(Azufre)

Efectos del Azufre sobre la salud

En general las sustancias sulfurosas pueden tener los siguientes efectos en la salud humana:

- Efectos neurológicos y cambios comportamentales- **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
-
- Alteración de la circulación sanguínea
- Daños cardiacos
- Efectos en los ojos y en la vista **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Fallos reproductores
- Daños al sistema inmunitario
- Desórdenes estomacales y gastrointestinales **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Daños en las funciones del hígado y los riñones
- Defectos en la audición
- Alteraciones del metabolismo hormonal
- Efectos dermatológicos
- Asfixia y embolia pulmonar

La contaminación del aire por SO2 causa los siguientes efectos:

- Dificultad para respirar. **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Inflamación de las vías respiratorias.
- Irritación ocular por formación de ácido sulfuroso sobre las mucosas húmedas.
- Alteraciones psíquicas.
- Edema pulmonar.
- Paro cardíaco.
- Colapso circulatorio.

- Queratitis.

El dióxido de azufre también está asociado con

- El asma,
- Bronquitis crónica,
- Morbilidad. **La Morbilidad es la proporción de seres vivos que se enferman en un sitio y tiempo determinado. Esto está sucediendo, en la colonia Altares.**
- alta mortandad en ancianos y niños.

El azufre (S) posee veinticinco isótopos que abarcan el rango comprendido entre el ^{26}S y el ^{49}S . Entre todos ellos, hay cuatro isótopos estables: el ^{32}S , el ^{33}S , el ^{34}S y el ^{36}S , con unas abundancias naturales de 95,02%, 0,75%, 4,24% y 0,02%.

^{26}S , ^{27}S , ^{28}S , ^{29}S , ^{30}S , ^{31}S , ^{32}S , ^{33}S , ^{34}S , ^{35}S , ^{36}S , ^{37}S , ^{38}S , ^{39}S , ^{40}S , ^{41}S , ^{42}S , ^{43}S , $^{43\text{m}}\text{S}$, ^{44}S , ^{45}S , ^{46}S , ^{47}S , ^{48}S , ^{49}S

Isotopos estables del Azufre

^{32}S , ^{33}S , ^{34}S , ^{36}S

Origen del Isotopo del Azufre----- abundancia natural

^{34}Cl , 1.5264 s, β^+ , ^{34}S ----- (^{34}S , 4, 21 %)
 ^{34}P , 12.43(8) s, β^- , ^{34}S ----- (^{34}S , 4, 21 %)
 ^{32}P , Sintético, 14,28 d, β^- , ^{32}S ----- (^{32}S , 95,02 %)
 ^{32}Cl , 298 ms, β^+ , ^{32}S , ----- (^{32}S , 95,02 %)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Azufre.

(El ^{35}S es un Isotopo Radiactivo Natural)

^{35}S , 87.51 d, β^- , ^{35}Cl
 ^{35}P , 47.3 s, β^- , ^{35}S

El ^{35}S se forma a partir de la espalación de rayos cósmicos del ^{40}Ar en la atmósfera

La Espalación de Rayos Cósmicos es una forma natural de que ocurra la fisión nuclear y la nucleosíntesis. Se refiere a la formación de elementos químicos a partir del impacto de rayos cósmicos en un objeto. Los rayos cósmicos son partículas altamente cargadas de energía de fuera de la Tierra.

(Cloro)

Efectos del Cloro sobre la salud

La respiración de pequeñas cantidades de cloro durante cortos periodos de tiempo afecta, al sistema respiratorio humano, provocando.

- Tos
- Dolor pectoral
- Retención de agua en los pulmones.

El cloro

- Irrita la piel
- Los ojos

Exposición a bajos niveles de cloro, provoca problemas de las vías respiratorias.

- asma
- Bronquitis crónica
- Ataques aislados de sibilancias.

Intoxicación por inhalación de niveles elevados, Puede provocar

- Lesión pulmonar aguda,
- Síndrome de dificultad respiratoria aguda
- Opresión en el pecho, **Ya los padece la Familia Ríos Fimbres**
- Disnea,
- Sibilancias,
- Estertores,
- Inflamación pulmonar (con o sin infección asociada),
- Edema pulmonar o hipoxemia.

Isótopos de cloro

El cloro (Cl) posee veinticuatro isótopos que abarcan el rango comprendido entre el ^{26}Cl y el ^{51}Cl . De ellos, dos son isótopos estables: el ^{35}Cl y el ^{37}Cl , con unas abundancias naturales de 75,78% y 24,22%, respectivamente.

Isótopos

^{26}Cl , ^{27}Cl , ^{28}Cl , ^{29}Cl , ^{30}Cl , ^{31}Cl , ^{32}Cl , ^{33}Cl , ^{34}Cl , ^{34m}S , ^{35}Cl , ^{36}Cl , $^{36}\text{Cl}^n$, ^{37}Cl , ^{38}Cl , ^{38m}Cl , ^{39}Cl , ^{40}Cl , ^{41}Cl , ^{42}Cl , ^{43}Cl , ^{44}Cl , ^{45}Cl , ^{46}Cl , ^{47}Cl , ^{48}Cl , ^{49}Cl , ^{50}Cl , ^{51}Cl

Isotopos estables del Cloro ^{35}Cl , ^{36}Cl , ^{37}Cl

Origen del Isotopo del Cloro----- abundancia natural

^{35}S , Sintético, 87,32 d, β^- , ^{35}Cl ----- (^{35}Cl , 75,77 %)
 ^{37}S , 5.05(2) min, β^- , ^{37}Cl ----- (^{37}Cl , 24,23 %)
 ^{35}Ar , 1.775(4) s, β^+ , ----- (^{35}Cl , 75,77 %)
 ^{37}Ar , 35.04(4) d, CE, ----- (^{37}Cl , 24,23 %)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Cloro.

(El ^{36}Cl es un Isotopo Radiactivo Natural)

Isotopo del Cloro----- Abundancia natural-----se convierte
 ^{36}Cl ----- trazas, $3,01 \times 10^5$ a, β^- ----- (^{36}Ar o ^{36}S)

La familia Ríos Fimbres, trae consecutivos dentro del cuerpo (Azufre y Cloro), que isotopo traerá de estos 2 elementos.

(Potasio)

Efectos del Potasio sobre la salud

El potasio puede ser encontrado en vegetales, frutas, patatas, carne, pan, leche y frutos secos. Juega un importante papel en los sistemas de fluidos físicos de los humanos y asiste en las funciones de los nervios.

Cuando nuestros riñones no funcionan, se puede dar la acumulación de potasio. Esto puede llevar a cabo una perturbación en el ritmo cardíaco.

Efectos secundarios. Tener demasiado o muy poco potasio en el cuerpo puede causar serios problemas de salud. Un bajo nivel de potasio se denomina hipopotasemia. Esto puede provocar

- Músculos débiles Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres
- Ritmos anormales del corazón Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres
- Ligero aumento de la presión arterial.

El potasio sólido reacciona violentamente con el agua, más incluso que el sodio, por lo que se ha de conservar inmerso en un líquido apropiado como aceite o queroseno.

Isótopos de potasio,

El potasio (K) posee veinticuatro isótopos que abarcan el rango comprendido entre el ^{32}K y el ^{56}K . Entre ellos, se encuentran tres isótopos naturales de los cuales dos son isótopos estables (^{39}K y ^{41}K) y uno es un radioisótopo con un largo período de semidesintegración (^{40}K).

Isótopos

^{2}K , ^{32m}K , ^{33}K , ^{34}K , ^{35}K , ^{36}K , ^{37}K , ^{38}K , ^{38m1}K , ^{38m2}K , ^{39}K , ^{40}K , 40n3n4 , ^{40m}K , ^{41}K , ^{42}K , ^{43}K , ^{44}K , ^{45}K , ^{46}K , ^{47}K , ^{48}K , ^{49}K , ^{50}K , ^{51}K , ^{52}K , ^{53}K , ^{54}K , ^{55}K

Isotopos estables del Potasio

^{39}K , ^{41}K ,

Origen del Isotopo del Potasio----- abundancia natural

$^{39}\text{Ar}^{n4}$, 269(3) a, β^- , ^{39}K , ----- (^{39}K , 93,26 %)

^{41}Ar , 109.61 min, β^- , ^{41}K ----- (^{41}K , 6,73 %)

^{41}Ar , 109.61 min, β^- , ^{41}K ----- (^{41}K , 6,73 %)

^{41}Ca , Sintético, 103.000 a, ϵ , ----- (^{41}K)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Potasio.

(El ^{40}K , es un Isotopo Radiactivo Natural)

Isotopo del Potasio----- Abundancia natural-----se convierte

^{40}K ----- 0,012 %, $1,277 \times 10^9$ años, β^- ----- (^{40}Ca o por $\epsilon^{40}\text{Ar}$)

Este Isotopo radiactivo ^{40}K , ya lo trae la familia Ríos Fimbres, dentro del cuerpo y fue detectado en el suelo de su casa. Hay muchas probabilidades que este isotopo radiactivo del Potasio, se les incremente, porque está presente también, en algunos vegetales o frutas como el Plátano.

Calcio

Efectos del Calcio sobre la salud

La falta de calcio es una de las causa

- **La osteoporosis**

El consumo excesivo de calcio, puede producir daños cerebrales en las personas con edad avanzada. El exceso de calcio en el organismo **sin una evaluación médica previa** se acumula en la sangre y afecta

- Sistema cardiaco
- Digestivo
- **No evita la descalcificación en los huesos**
- **Ni evita la osteoporosis**
- Propicia la aparición de cálculos renales

El Calcio (Ca) tiene un total de veinticuatro isótopos, desde ^{34}Ca a ^{57}Ca . Existen cinco isótopos estables observacional mente (^{40}Ca , ^{42}Ca , ^{43}Ca , ^{44}Ca y ^{46}Ca), más un isótopo (^{48}Ca) con una vida media larga de tal manera que para todos los propósitos prácticos, puede ser considerado estable.

Isotopos estables del Calcio
 ^{40}Ca , ^{42}Ca , ^{43}Ca , ^{44}Ca , ^{46}Ca , ^{48}Ca

Origen del Isotopo del Calcio ----- abundancia natural

^{40}K , 0,012 %, $1,277 \times 10^9$ años, β^- ----- ^{40}Ca , 96,941 %
 ^{44}K , 22.13 min, β^- , ^{44}Ca ----- ^{44}Ca , 2,086 %

(El ^{48}Ca es un Isotopo Radiactivo Natural)

Isotopo del Calcio ----- Abundancia natural ----- se convierte
 ^{48}Ca ----- 0,187 %, $> 4 \cdot 10^{19}$ a, β^- , ----- ^{48}Ti

La familia Ríos Fimbres, trae consecutivos dentro del cuerpo (Potasio y Calcio), que isotopo traerá de estos 2 elementos.

En el suelo de nuestra casa, se detectaron, 470,000.00 microgramos de Titanio por kilo de suelo, que es muy probable que su origen sea ^{48}Ca radiactivo, porque el Isotopo del titanio, con mayor abundancia natural es el ^{48}Ti , con un 73.72 %.

En el suelo de nuestra casa, se detectaron, 20, 000,000.00 microgramos de calcio, cuantos microgramos serán ^{48}Ca que es un Isotopo Radiactivo Natural.

(Cromo)

Efectos del Cromo sobre la salud

El Cromo III es un nutriente esencial para los humanos y la falta de este puede causar

- Condiciones del corazón|
- Trastornos metabólicos
- **Diabetes (Si en tu familia existe persona con Diabetes, cuantifícale el Cromo).**

Pero la toma de mucho Cromo III puede causar efectos sobre la salud también

- erupciones cutáneas.

El Cromo (VI) es un peligro para la salud de los humanos. Después de ser respirado el Cromo (VI) puede causar

- Irritación del nariz
- Sangrado de la nariz. **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

Otros problemas de salud que son causados por el Cromo (VI) son;

- Erupciones cutáneas **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

- Malestar de estómago y úlceras **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Problemas respiratorios **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Debilitamiento del sistema inmune
- Daño en los riñones e hígado
- Alteración del material genético
- Cáncer de pulmón
- Muerte

Isótopos de cromo

El cromo (Cr) tiene cuatro isótopos estables: ^{50}Cr , ^{52}Cr , ^{53}Cr , y ^{54}Cr , siendo ^{52}Cr el más estable de todos ellos (con una abundancia natural de 83.789%). Se cree que ^{50}Cr decae mediante doble desintegración beta ($\beta^+\beta^+$) a ^{50}Ti y tendría una vida media de más de 1.8×10^{17} años y también cuenta el Cromo con 22 radioisótopos. El cromo también posee dos isómeros nucleares (o meta estados).

Isótopos

^{42}Cr , ^{43}Cr , ^{44}Cr , ^{45}Cr , ^{45m}Cr , ^{46}Cr , ^{47}Cr , ^{48}Cr , ^{49}Cr , ^{50}Cr , ^{51}Cr , ^{52}Cr , ^{53}Cr , ^{54}Cr , ^{55}Cr , ^{56}Cr , ^{57}Cr , ^{58}Cr , ^{59}Cr , ^{59m}Cr , ^{60}Cr , ^{61}Cr , ^{62}Cr , ^{63}Cr , ^{64}Cr , ^{65}Cr , ^{66}Cr , ^{67}Cr

Isotopos estables del Cromo

^{50}Cr , ^{52}Cr , ^{53}Cr , ^{54}Cr

Origen del Isotopo del Cromo ----- abundancia natural

^{52}V , 3.743 min, β^- , ^{52}Cr ----- (^{52}Cr , 83,789 %)

^{53}V , 1.60 min, β^- , ^{53}Cr ----- (^{53}Cr , 9,501 %)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Cromo.

Isotopo del Cromo----- Abundancia natural-----se convierte
 ^{50}Cr ----- 4.345%, $> 1,8 \cdot 10^{17}$ a, $\epsilon\epsilon$, ----- ^{50}V
 (El ^{50}Cr es un Isotopo Radiactivo Natural)

En el suelo de nuestra casa, se detectaron, 18,000.00 microgramos de Cromo, cuantos microgramos serán ^{50}Cr que es un Isotopo Radiactivo Natural. Señores la abundancia natural de este cromo radiactivos es alta.

(Manganeso)

Efectos del Manganeso sobre la salud

Los efectos del manganeso mayormente ocurren en el tracto respiratorio y el cerebro.

Los síntomas por envenenamiento con Manganeso son

- Alucinaciones,
- Olvidos
- Daños en los nervios **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

. El Manganeso puede causar

- Parkinson,
- Embolia de los pulmones
- Bronquitis.

Cuando los hombres se exponen al manganeso por un largo periodo de tiempo el daño puede llegar a ser importante. Un síndrome que es causado por el manganeso tiene los siguientes síntomas:

- Esquizofrenia,

- Depresión,
- Debilidad de músculos, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Dolor de cabeza **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Insomnio. **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

Porque el Manganeseo es un elemento esencial para la salud de los humanos la falta de este puede también causar efectos sobre la salud. Estos son los siguientes efectos:

- Engordar
- Intolerancia a la glucosa
- Coágulos de sangre
- Problemas de la piel **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Bajos niveles de colesterol
- Desorden del esqueleto **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Defectos de nacimiento
- Cambios en el color del pelo
- Síntomas neurológicos **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

Isótopos de manganeseo

El manganeseo natural (Mn) está compuesto de 1 isótopo estable, el ^{55}Mn . 25 radioisótopos de Mn han sido caracterizados como los más estables siendo ^{53}Mn con una vida media de 3,7 millones de años, ^{54}Mn con una vida media de 312,3 días, y ^{52}Mn con una vida media de 5.591 días.

Isótopos

^{44}Mn , ^{45}Mn , ^{46}Mn , $^{46\text{m}}\text{Mn}$, ^{47}Mn , ^{48}Mn , ^{49}Mn , ^{50}Mn , $^{50\text{m}}\text{Mn}$, ^{51}Mn , ^{52}Mn , $^{52\text{m}}\text{Mn}$, ^{53}Mn , ^{54}Mn , ^{55}Mn , ^{56}Mn , ^{57}Mn , ^{58}Mn , $^{58\text{m}}\text{Mn}$, ^{59}Mn , ^{60}Mn , $^{60\text{m}}\text{Mn}$, ^{61}Mn , ^{62}Mn , $^{62\text{m}}\text{Mn}$, ^{63}Mn , ^{64}Mn , $^{64\text{m}}\text{Mn}$, ^{65}Mn , ^{66}Mn , ^{67}Mn , ^{68}Mn , ^{69}Mn

Isotopos estables del Manganeseo

^{55}Mn

Origen del Isotopo del Manganeseo ----- abundancia natural

^{55}Cr , 3.497(3) min, β^- , ^{55}Mn , ----- (^{55}Mn 100 %)

^{55}Fe , Sintético, 2,73 a, ϵ , ^{55}Mn ----- (^{55}Mn 100 %)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Manganeseo.

(Hierro)

Efectos del Hierro sobre la salud

El Hierro puede ser encontrado en carne, productos integrales, patatas y vegetales. El cuerpo humano absorbe Hierro de animales más rápido que el Hierro de las plantas. El Hierro es una parte esencial de la hemoglobina: el agente colorante rojo de la sangre que transporta el oxígeno a través de nuestros cuerpos.

El hierro puede provocar

- Conjuntivitis **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Coriorretinitis y retinitis si contacta con los tejidos y permanece en ellos.

La inhalación de concentraciones excesivas de óxido de hierro puede incrementar el riesgo de desarrollar

- Cáncer de pulmón

Lo que sucede cuando hay exceso de hierro

- **Malestar abdominal Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- **Náuseas,**
- **Vómitos,**
- **Fatiga, Ya los padece la Familia Ríos Fimbres**
- **Debilidad, pérdida de apetito y de deseo sexual,**
- Pérdida de vello corporal
- Dolor articular **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Falta de energía.

A largo plazo, el exceso de hierro en el organismo puede ser muy peligroso y **dañar órganos esenciales**

- Hígado,
- Páncreas
- Cerebro,
- Corazón **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

Isótopos de hierro

El hierro tiene cuatro isótopos naturales: el ^{54}Fe , el ^{56}Fe , el ^{57}Fe y el ^{58}Fe , con una presencia respecto del total de hierro en la tierra de 5.845%, 91.754%, 2.119% y 0.282%, respectivamente. Además, el ^{54}Fe es un isótopo posiblemente radioactivo con una vida media superior a 3.1×10^{22} años. Se conocen 24 radioisótopos.

Isótopos

^{45}Fe , ^{46}Fe , ^{47}Fe , ^{48}Fe , ^{49}Fe , ^{50}Fe , ^{51}Fe , ^{52}Fe , ^{52m}Fe , ^{53}Fe , ^{53m}Fe , ^{54}Fe , ^{54m}Fe , ^{55}Fe , $^{56}\text{Fe}^{n4}$, ^{57}Fe , ^{58}Fe , ^{59}Fe , ^{60}Fe , ^{61}Fe , ^{61m}Fe , ^{62}Fe , ^{63}Fe , ^{64}Fe , ^{65}Fe , ^{65m}Fe , ^{66}Fe , ^{67}Fe , ^{67m}Fe , ^{68}Fe , ^{69}Fe , ^{70}Fe , ^{71}Fe , ^{72}Fe

Isotopos estables del Hierro

^{54}Fe , ^{56}Fe , ^{57}Fe , ^{58}Fe

Origen del Isotopo del Hierro ----- abundancia natural

^{54}Mn 312.03 d β^- ^{54}Fe ----- (^{54}Fe , 5,845 %)

^{56}Mn , 2.5789 h, β^- , ^{56}Fe ----- (^{56}Fe , 91,72 %)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Hierro

^{54}Fe es un isótopo posiblemente radioactivo natural, con una vida media superior a 3.1×10^{22} años

Señores, el ^{60}Fe isotopo radiactivo sintético, tiene este decaimiento.
Isotopo del ^{60}Fe -----se convierte ^{60}Co -----el ^{60}Co se convierte ^{60}Ni

Muchas personas se asustan cuando se habla de varilla contaminada con Cobalto 60, pero no se han dado cuenta, que el Fierro 60 radiactivo, también se convierte en Cobalto 60 y después se convierte en Níquel 60.

En nuestra casa se detectaron 12,500.00 microgramos de Níquel. Provenirá del Fierro-60 o del Cobalto-60. Se debería hacer más investigaciones, sobre el Níquel, porque el Especialista de Estados Unidos que nos atendió el 2011, nos hace saber en el record médico de cada miembro de la familia, que en el CYTRAR existen desechos de Cobalto 60.

(Cobalto)

Efectos del Cobalto sobre la salud

El Cobalto es beneficioso para los humanos porque forma parte de la vitamina B12, la cual es esencial para la salud humana. El cobalto es usado para tratar la anemia en mujeres embarazadas, porque este estimula la producción de glóbulos rojos.

De cualquier manera, muy alta concentración de Cobalto puede dañar la salud humana.

Efectos en los pulmones

- Asma
- Neumonía.

Los suelos cercanos a minas y fundiciones pueden contener una alta cantidad de Cobalto, así que la toma por los humanos a través de comer las plantas puede causar efectos sobre la salud.

- Vómitos y náuseas
- Problemas de Visión **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Problemas de Corazón **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Daño del Tiroides **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

Efectos sobre la salud pueden también ser causado por radiación de los Isótopos radiactivos del Cobalto.

- Esterilidad,
- Pérdida de pelo, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Vómitos,
- Sangrado, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Diarreas, coma e incluso la muerte. **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Esta radiación es algunas veces usada en pacientes con cáncer para destruir tumores.
- Estos pacientes también sufren pérdida de pelo, diarreas y vómitos.

Por el desinterés de las autoridades de salud, sobre el **Cobalto**, no existen Normas que lo regule.

El cobalto está compuesto de 1 isótopo estable, ^{59}Co . 28 radioisótopos se han caracterizado con el más estable, siendo ^{60}Co con una periodo de semidesintegración de 5,2714 años

^{47}Co , ^{48}Co , ^{49}Co , ^{50}Co , ^{51}Co , ^{52}Co , ^{52m}Co , ^{53}Co , ^{53m}Co , ^{54}Co , ^{54m}Co , ^{55}Co , ^{56}Co , ^{57}Co , ^{58}Co , ^{58m1}Co , ^{58m2}Co , ^{59}Co , ^{60}Co , ^{60m}Co , ^{61}Co , ^{62}Co , ^{62m}Co , ^{63}Co , ^{64}Co , ^{65}Co , ^{66}Co , ^{66m1}Co , ^{66m2}Co , ^{67}Co , ^{68}Co , ^{68m}Co , ^{69}Co , ^{70}Co , ^{70m}Co , ^{71}Co , ^{72}Co , ^{73}Co , ^{74}Co , ^{75}Co

Isotopos estables del Cobalto

^{59}Co

Origen del Isotopo del Cobalto ----- abundancia natural

^{59}Fe , Sintético, 44,503 d, β , ^{59}C ----- (^{59}Co , 100%)

^{59}Ni , Sintético, 76000 años, ϵ , ^{59}Co ----- (^{59}Co , 100%)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Cobalto.

La familia Ríos Fimbres, trae consecutivos dentro del cuerpo (Cromo, Manganeso, Hierro y Cobalto) , que isotopo traerá de estos 4 elementos.

Según lo declarado por la Senadora Ema Larios y el Dr. Sullivan, hay mucha posibilidad, que en nuestra casa y la colonia exista Cobalto 60. La Senadora, publico, que en las colonias de la parte sur de Hermosillo, entre ellas la Colonia Altares donde se construyó nuestra casa, que existes muchas casas con varilla contaminada con Cobalto 60 y el Dr. Sullivan, redacto en el record médico de la Familia, que el CYTRAR existe desechos de Cobalto 60 y nosotros vivimos cerca del CYTRAR y para redondear mas este desastre ambiental, el Fisico de la Universidad de Sonora, Rodrigo Meléndez, también declaro, que las casas donde vivimos, existen altas concentraciones de Uranio y Thorio(Lo declarado por el Fisico ya esta certificado que existe Uranio y Thorio).

(Cobre)

Efectos del Cobre sobre la salud

Exposiciones de largo periodo al cobre pueden

- Irritar la nariz, la boca, los ojos,
- causar dolor de cabeza, de estómago, Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres
- mareos, Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres
- vómitos y diarreas. Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres

Una toma grande de cobre puede causar

- daño al hígado y los riñones e incluso la muerte.

Hay artículos científicos que indican una unión entre exposiciones de largo término a elevadas concentraciones de Cobre y una disminución de la inteligencia en adolescentes.

Isótopos de cobre

El **cobre** ($_{29}\text{Cu}$) tiene dos isótopos estables, ^{63}Cu y ^{65}Cu , junto con 27 radioisótopos.

^{52}Cu , ^{53}Cu , ^{54}Cu , ^{55}Cu , ^{56}Cu , ^{57}Cu , ^{58}Cu , ^{59}Cu , ^{60}Cu , ^{61}Cu , ^{62}Cu , ^{63}Cu , ^{64}Cu , ^{65}Cu , ^{66}Cu , ^{67}Cu , ^{68}Cu , $^{68\text{m}}\text{Cu}$, ^{69}Cu , $^{69\text{m}}\text{Cu}$, ^{70}Cu , $^{70\text{m}1}\text{Cu}$, $^{70\text{m}2}\text{Cu}$, ^{71}Cu , $^{71\text{m}}\text{Cu}$, ^{72}Cu , $^{72\text{m}}\text{Cu}$, ^{73}Cu , ^{74}Cu , ^{75}Cu , ^{76}Cu , $^{76\text{m}}\text{Cu}$, ^{77}Cu , ^{78}Cu , ^{79}Cu , ^{80}Cu

Isotopos estables del Cobre

^{63}Cu , ^{65}Cu

Origen del Isotopo del Cobre ----- abundancia natural

^{63}Ni , Sintético, 100,1 años, β^- , ^{63}Cu ----- (^{63}Cu , 69,17 %)
 ^{63}Zn , 38.47 min, β^+ , ^{63}Cu ----- (^{63}Cu , 69,17 %)
 ^{65}Ni , 2.5172 h, β^- , ^{65}Cu , ----- (^{65}Cu , 30,83 %)
 ^{65}Zn , Sintético, 244,26 días, ϵ , ^{65}Cu ----- (^{65}Cu , 30,83 %)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Cobre.

(Zinc)

Efectos del Zinc sobre la salud

El Zinc es una substancia muy común que ocurre naturalmente. Muchos alimentos contienen ciertas concentraciones de Zinc. El agua potable también contiene cierta cantidad de Zinc. La cual puede ser mayor cuando es almacenada en tanques de metal. Las fuentes industriales o los

emplazamientos para residuos tóxicos pueden ser la causa del Zinc en el agua potable llegando a niveles que causan problemas.

El Zinc es un elemento traza que es esencial para la salud humana. Cuando la gente absorbe demasiado poco Zinc estos pueden experimentar,

- Una pérdida del apetito
- Disminución de la sensibilidad, el sabor y el olor.
- Pequeñas llagas **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- erupciones cutáneas. **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- La acumulación del Zinc puede incluso producir defectos de nacimiento.

Demasiada cantidad de Zinc puede también causar problemas de salud eminentes, como

- úlcera de estómago
- irritación de la piel, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- vómitos,
- náuseas
- anemia. **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

Niveles alto de Zinc pueden dañar

- el páncreas
- disturbar el metabolismo de las proteínas
- causar arterioesclerosis.

Exposiciones al clorato de Zinc intensivas pueden causar desordenes respiratorios.

En el Ambiente de trabajo el contacto con Zinc puede causar la gripe conocida como la fiebre del metal.

Isótopos de zinc

El zinc natural ($_{30}\text{Zn}$) está compuesto por 5 isótopos estables ^{64}Zn , ^{66}Zn , ^{67}Zn , ^{68}Zn , y ^{70}Zn siendo ^{64}Zn el más abundante (48,6% de abundancia natural). Veinticinco radioisótopos se han caracterizado

Isótopos

^{54}Zn , ^{55}Zn , ^{56}Zn , ^{57}Zn , ^{58}Zn , ^{59}Zn , $^{60}\text{Zn}^{\text{n}3}$, ^{61}Zn , $^{61\text{m}1}\text{Zn}$, $^{61\text{m}2}\text{Zn}$, $^{61\text{m}3}\text{Zn}$, ^{62}Zn , ^{63}Zn , ^{64}Zn , ^{65}Zn , $^{65\text{m}}\text{Zn}$, ^{66}Zn , ^{67}Zn , ^{68}Zn , ^{69}Zn , $^{69\text{m}}\text{Zn}$, ^{70}Zn , ^{71}Zn , $^{71\text{m}}\text{Zn}$, ^{72}Zn , ^{73}Zn , $^{73\text{m}1}\text{Zn}$, $^{73\text{m}2}\text{Zn}$, ^{74}Zn , ^{75}Zn , ^{76}Zn , ^{77}Zn , $^{77\text{m}}\text{Zn}$, ^{78}Zn , $^{78\text{m}}\text{Zn}$, ^{79}Zn , ^{80}Zn , ^{81}Zn , ^{82}Zn , ^{83}Zn

Isotopos estables del Zinc
 ^{64}Zn , ^{66}Zn , ^{67}Zn , ^{68}Zn , ^{70}Zn

Origen del Zinc ----- abundancia natural

^{64}Cu , Sintético, 12,7 h, $\epsilon\beta^-$, ^{64}Ni ^{64}Zn ----- (^{64}Zn 48,63%)
 ^{66}Cu , 5.120(14) min, β^- , ^{66}Zn , ----- (^{66}Zn 27,90%)
 ^{68}Cu , 31.1(15) s, β^- , ^{68}Zn , ----- (^{68}Zn 18,75%)

^{64}Ga , 2.627 min, β^+ , ^{64}Zn ----- (^{64}Zn 48,63%)
 ^{66}Ga , 9.49 h, β^+ , ^{66}Zn , ----- (^{66}Zn 27,90%)
 $^{68}\text{Ga}^{\text{n}4}$, 67.71(9) min, β^+ , ^{68}Zn , ----- (^{64}Zn 48,63%)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Zinc.

La familia Ríos Fimbres, trae consecutivos dentro del cuerpo (Cobre y Zinc), que isotopo traerá de estos 2 elementos.

(Germanio)

Efectos de la exposición a corto plazo:

- La sustancia irrita los ojos, la piel y el tracto respiratorio.
- La sustancia puede tener efectos en la sangre
- La exposición puede resultar en la muerte.

Las dosis excesivas de germanio lesionan

- los lechos capilares de los pulmones.
- Produce una diarrea muy marcada que provoca una deshidratación
- caída de la presión arterial e hipotermia.

Isótopos

El germanio tiene cinco isótopos estables siendo el más abundante el Ge-74 (35,94%). Se han caracterizado 18 radioisótopos de germanio, siendo el Ge-68 el de mayor vida media con 270,8 días. Se conocen además 9 estados metaestables. Al menos 27 radioisótopos se han sintetizado.

Isótopos

^{58}Ge , ^{59}Ge , ^{60}Ge , ^{61}Ge , ^{62}Ge , ^{63}Ge , ^{64}Ge , ^{65}Ge , ^{66}Ge , ^{67}Ge , $^{67\text{m}1}\text{Ge}$, $^{67\text{m}2}\text{Ge}$, $^{68}\text{Ge}^{\text{n}3}$, ^{69}Ge , $^{69\text{m}1}\text{Ge}$, $^{69\text{m}2}\text{Ge}$, ^{70}Ge , ^{71}Ge , $^{71\text{m}}\text{Ge}$, ^{72}Ge , $^{72\text{m}}\text{Ge}$, ^{73}Ge , $^{73\text{m}1}\text{Ge}$, $^{73\text{m}2}\text{Ge}$, ^{74}Ge , ^{75}Ge , $^{75\text{m}1}\text{Ge}$, $^{75\text{m}2}\text{Ge}$, $^{76}\text{Ge}^{\text{n}4}$, ^{77}Ge , $^{77\text{m}}\text{Ge}$, ^{78}Ge , ^{79}Ge , $^{79\text{m}}\text{Ge}$, ^{80}Ge , ^{81}Ge , $^{81\text{m}}\text{Ge}$, ^{82}Ge , ^{83}Ge , ^{84}Ge , ^{85}Ge , ^{86}Ge , ^{87}Ge , ^{88}Ge , ^{89}Ge .

isotopos estables del Germanio

^{70}Ge , ^{72}Ge , ^{73}Ge , ^{74}Ge , ^{76}Ge

Origen del Germanio ----- abundancia natural

^{70}Ga , 21.14 min, β^- , ^{70}Ge o CE ^{70}Zn , ----- (^{70}Ge , 21,23%)
 ^{72}Ga , 14.095 h, β^- , ^{72}Ge , ----- (^{72}Ge , 27,66% %)

^{74}Ga , 8.12 min, β^- , ^{74}Ge ----- (^{74}Ge , 35,94%)

^{74}As , Sintético, 17.78 d, e^- , ^{74}Ge β^+ ^{74}Ge ----- (^{74}Ge , 35,94%)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Germanio.

(El ^{76}Ge es un Isotopo Radiactivo Natural)

Isotopo del Germanio-----Abundancia natural-----se convierte
 ^{76}Ge , -----7,44%, $1,78 \times 10^{21}$ a, β^- , -, ----- ^{76}Se

Sera radiactivo, el Germanio detectado en nuestra casa y en nuestros cuerpos. Existe alta probabilidad, de que sea radiactivo, porque también se nos detectó dentro del cuerpo Selenio, que es el Isotopo estable en lo decae el ^{76}Ge . Hablar de metales, es más complejo de lo que ustedes se imaginan.

(Arsénico)

Efectos del Arsénico sobre la salud

La ingestión de pequeñas cantidades de arsénico puede causar efectos crónicos por su acumulación en el organismo, como:

En exposiciones pequeñas cantidades

- Irritación de estómago e intestino.
- Disminución de la producción de glóbulos rojos y blanco.
- Irritación de los pulmones.
- Lesiones en la piel.
- **Diabetes. (Si en tu familia existe persona con Diabetes, cuantificalo el Arsenico)**
- Posibilidades de Cáncer (Piel, Pulmón, Riñones e Hígado).

En exposiciones muy altas:

- Infertilidad y Aborto en mujeres
- Daño del Cerebro
- Problemas Cardiacos **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Malformaciones congénitas.
- Cáncer de pulmón, vejiga, riñón, próstata.

Intoxicación Aguda:

Afecta la vía digestiva, presentándose como un cuadro gastrointestinal con dolores abdominales, vómitos, diarreas y deshidratación. La pérdida de sensibilidad en el sistema nervioso periférico es el efecto neurológico más frecuente; aparece una a dos semanas después de grandes exposiciones.

Intoxicación crónica:

La ingestión de As durante un tiempo prolongado, aparecerán síntomas como:

- fatiga **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- gastroenteritis
- leucopenia
- anemia **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- hipertensión
- alteraciones cutáneas. **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

Isótopos de arsénico

El arsénico tiene 33 isótopos conocidos y al menos 10 isómeros. Sólo uno de estos isótopos, ^{75}As , es estable; Como tal, se considera un elemento mono isotópico.

Isótopos

^{60}As , ^{61}As , ^{62}As , ^{63}As , ^{64}As , ^{65}As , ^{66}As , ^{66m1}As , ^{66m2}As , ^{67}As , ^{68}As , ^{68m}As , ^{69}As , ^{70}As , ^{70m}As , ^{71}As , ^{72}As ,
 ^{73}As , ^{74}As , ^{75}As , ^{75m}As , ^{76}As , ^{76m}As , ^{77}As , ^{77m}As , ^{78}As , ^{79}As , ^{79m}As , ^{80}As , ^{81}As , ^{82}As , ^{82m}As , ^{83}As , ^{84}As ,
 ^{84m}As , ^{85}As , ^{86}As , ^{87}As , ^{88}As , ^{89}As , ^{90}As , ^{91}As , ^{92}As

isotopos estables del Arsénico

^{75}As , 100%

Origen del isotopo del Arsénico ----- abundancia natural

^{75}Ge , 82.78 min, β^- , ^{75}As ----- (^{75}As , 100%)

^{75m1}Ge 47.7(5) s β^- ^{75}As , ----- (^{75}As , 100%)

^{75}Se , 119.779(4) d, CE, ^{75}As , ----- (^{75}As , 100%)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Arsénico.

Es muy probable que la familia haya traído estos isotopos radiactivos sintéticos del Arsénico, porque el ^{73}As , Sintético, en 80,3 días se transforma en ^{73}Ge y el ^{74}As , Sintético, en 17.78 días se transforma ya sea ^{74}Ge , ^{74}Ge o ^{74}S

La familia Ríos Fimbres, trae consecutivos dentro del cuerpo (Germanio, Arsénico y Selenio), que isotopo traerá de estos 3 elementos. Serán isotopos estables o Radiactivos, porque el Selenio, tiene un isotopo radiactivo natural, con abundancia natural alta.

Lo más grave de todo esto, es que la familia Ríos Fimbres trae el arsénico, excedido desde el 2010 y supuestamente, el Arsénico detectado en el suelo de la casa y el Agua está dentro de la Norma. Por aplicar las Normas mexicanas, en forma independiente, morirán muchos mexicanos.

Para tener, un buen resultado por contaminación por metales, se debe sumar, la cantidad del metal detectado en el (Agua, en el Suelo, en el Material y el detectado en el polvo que cayó en los techos de la Vivienda durante todo el año. Nunca olviden, que cuando existen escases de agua en los mantos acuíferos, el agua que se extrae, trae mayor cantidad de metales.

(Selenio)

Efectos del Selenio sobre la salud

La exposición al selenio tiene lugar, a través de la comida o el agua, o cuando nos ponemos en contacto con tierra.

La toma de selenio a través de la comida puede ser más elevada de lo normal en muchos casos, porque en el pasado se aplicaron muchos fertilizantes ricos en selenio en los cultivos. Las personas que viven cerca de lugares donde hay residuos peligrosos, experimentarán una mayor exposición a través del suelo y del aire.

La exposición al selenio a través del aire puede provocar,

- Mareos
- Fatiga **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Irritaciones de las membranas mucosas

Cuando la exposición es extremadamente elevada, provoca,

- Retención de líquido en los pulmones
- Bronquitis

Cuando hay escasez puede que las personas experimenten

- problemas de corazón, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- musculares. **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

Los efectos sobre la salud de las diversas formas del selenio pueden variar desde

- Pelo quebradizo
- Uñas deformadas, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Sarpullidos,
- Calor, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Hinchamiento de la piel
- Dolores agudos **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

La, sobre-exposición a vapores de selenio puede producir

- Acumulación de líquido en los pulmones,

- Mal aliento,
- Bronquitis,
- Neumonía,
- Asma
- Bronquítica
- Náuseas
- Escalofríos
- Fiebre
- Dolor de cabeza **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- olor de garganta,
- Falta de aliento,
- Conjuntivitis, vómitos, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Dolores abdominales, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Diarrea **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Agrandamiento del hígado

La sobre-exposición puede resultar en

- Manchas rojas en las uñas
- Dientes y pelo.

El selenio está considerado un elemento peligroso para el medio ambiente por lo que sus compuestos deben almacenarse en áreas secas evitando filtraciones que contaminen las aguas. Los residuos de selenio se tratan en solución ácida con sulfito de sodio.

Isótopos de selenio

El elemento químico selenio tiene seis isótopos naturales, cinco de los cuales son estables: ^{74}Se , ^{76}Se , ^{77}Se , ^{78}Se , y ^{80}Se . Existen otros 23 isótopos inestables que se han caracterizado.

Isótopos

^{65}Se , ^{66}Se , ^{67}Se , ^{68}Se , ^{69}Se , ^{69m1}Se , ^{69m2}Se , ^{70}Se , ^{71}Se , ^{71m1}Se , ^{71m2}Se , ^{72}Se , ^{73}Se , ^{73m}Se , ^{74}Se , ^{75}Se , ^{76}Se , ^{77}Se , ^{77m}Se , ^{78}Se , ^{79}Se , 79n5 , ^{79m}Se , ^{80}Se , ^{81}Se , ^{81m}Se , ^{82}Se , 82n7 , ^{83}Se , ^{83m}Se , ^{84}Se , ^{85}Se , ^{86}Se , ^{87}Se , ^{88}Se , ^{89}Se , ^{90}Se , ^{91}Se , ^{92}Se , ^{93}Se , ^{94}Se .

Isotopos estables del Selenio
 ^{74}Se , ^{76}Se , ^{77}Se , ^{78}Se , ^{80}Se , ^{82}Se

Origen de los isotopos más abundantes del Selenio

<u>Origen</u>	<u>abundancia natural</u>
^{78}As , 90.7 min, β^- , ^{78}Se	^{78}Se , 23,78%
^{80}As , 15.2 s, β^- , ^{80}Se	^{80}Se , 49,61%
^{78}Br , 6.46 min, β^+ , ^{78}Se	^{78}Se , 23,78%
^{80}Br , 17.68 min, β^+ , ^{80}Se	^{80}Se , 49,61%

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Selenio.

(El ^{82}Se es un Isotopo Radiactivo Natural)
 Isotopo del Indio-----Abundancia natural-----se convierte

^{82}Se , ----- 8,73%, $1,08 \times 10^{20} \beta$, ----- ^{82}K

Traemos consecutivos dentro del cuerpo (Germanio, Arsénico y Selenio), será alguno de estos elementos Isotopo Radiactivo natural o Sintético.

(Molibdeno)

Efectos del Molibdeno sobre la salud

Molibdeno efectos en la salud

- Además, se han encontrado signos de gota en trabajadores de fábricas y entre los habitantes de zonas de Armenia ricas en molibdeno. Las características principales fueron
- Dolores de la articulación de las
- Rodillas **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Manos **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Pies, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Deformidades en las articulaciones,
- Eritemas, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Edema de las zonas de articulación. **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

Edema significa hinchazón causada por la acumulación de líquido en los tejidos del cuerpo. Suele ocurrir en los pies, los tobillos y las piernas, pero puede afectar todo el cuerpo. Las causas de edema incluyen: Consumir demasiada sal.

Eritema (gr. *έρύθημα* (*erythema*) "rojez", "inflamación"¹) es un término médico dermatológico para un enrojecimiento de la piel condicionado por una inflamación debida a un exceso de riego sanguíneo mediante vasodilatación.

La gota es una enfermedad producida por una acumulación de cristales de urato mono sódico (sal derivada del ácido úrico) en distintas partes del cuerpo, sobre todo en las articulaciones.²

Los niveles bajos de exposición prolongados pueden causar

- Irritación en los ojos y la piel.

La exposición crónica puede causar síntomas como

- Fatiga, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Dolores de cabeza **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Dolores en las articulaciones. **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

Estos son algunos de los Isotopos del Molibdeno. Hay 33 isótopos conocidos del molibdeno, así como 4 isómeros nucleares meta estable.

^{83}Mo , ^{84}Mo , ^{85}Mo , ^{86}Mo , ^{87}Mo , ^{88}Mo , ^{89}Mo , $^{89\text{m}}\text{Mo}$, ^{90}Mo , $^{90\text{m}}\text{Mo}$, ^{91}Mo , $^{91\text{m}}\text{Mo}$, ^{92}Mo , $^{92\text{m}}\text{Mo}$, ^{93}Mo , $^{93\text{m}}\text{Mo}$, ^{94}Mo , ^{95}Mo , $^{95\text{m}}\text{Mo}$, ^{96}Mo , ^{97}Mo , $^{97\text{m}}\text{Mo}$, ^{98}Mo , $^{98\text{m}}\text{Mo}$, ^{99}Mo , $^{99\text{m}}\text{Mo}$, $^{99\text{m}1}\text{Mo}$, $^{99\text{m}2}\text{Mo}$, ^{100}Mo , $^{100\text{m}}\text{Mo}$, ^{101}Mo , ^{102}Mo , ^{103}Mo , ^{104}Mo , ^{105}Mo , ^{106}Mo , ^{107}Mo , $^{107\text{m}}\text{Mo}$, ^{108}Mo , ^{109}Mo , ^{110}Mo , ^{111}Mo , ^{112}Mo , ^{113}Mo , ^{114}Mo , ^{115}Mo

Isotopos estables del Molibdeno

^{92}Mo , ^{94}Mo , ^{95}Mo , ^{96}Mo , ^{97}Mo , ^{98}Mo , ^{100}Mo

Origen de los isotopos más abundantes del Molibdeno

Origen ----- abundancia natural

^{92}Nb , 3.47×10^7 a, β^+ ^{92}Mo ----- (^{92}Mo , 14,84%)

^{96}Nb , 23.35 h, β^- , ^{96}Mo ----- (^{96}Mo , 16,68%)

^{95}Nb , 34.991 d, β^- , ^{95}Mo ----- (^{95}Mo , 15,92%)
 ^{98}Nb , 2.86 s, β^- , ^{98}Mo ----- (^{98}Mo , 24,13%)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Molibdeno.

(Cadmio)

Efectos en la salud

Los efectos de la toxicidad por Cd dependen del tipo de exposición, ya sea a través de la inhalación de aire contaminado (particularmente cerca de fundidoras, incineradoras o procedente del humo del cigarro), consumo de alimentos y aguas contaminadas. En fumadores, se ha encontrado que la concentración de Cd en la sangre es de 1-4 $\mu\text{g/l}$, un valor de cuatro a cinco a veces más alto que en los no fumadores.

Cerca de donde vivimos existieron 2 fundidoras.

- Diarreas, Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres
- dolor de estómago Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres
- vómitos severos,
- Debilitamiento óseo Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres
- Fallos en la reproducción y posibilidad incluso de infertilidad
- Daño al sistema nervioso central
- Daño al sistema inmunológico
- Desórdenes psicológicos
- Carcinogénico Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres

El humo del tabaco transporta el Cadmio a los pulmones. Lleva bastante tiempo antes de que el Cadmio que ha sido acumulado en los riñones sea excretado del cuerpo humano.

Otros efectos sobre la salud que pueden ser causados por el Cadmio son:

- Diarreas, Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres
- Dolor de estómago Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres
- Vómitos severos.

Estos son algunos de los Isotopos del Cadmio

^{95}Cd , ^{96}Cd , ^{97}Cd , ^{98}Cd , $^{98\text{m}}\text{Cd}$, ^{99}Cd , ^{100}Cd , ^{101}Cd , ^{102}Cd , ^{103}Cd , ^{104}Cd , ^{105}Cd , ^{106}Cd , ^{107}Cd , ^{108}Cd ,
 ^{109}Cd , $^{109\text{m}1}\text{Cd}$, $^{109\text{m}2}\text{Cd}$, ^{110}Cd , ^{111}Cd , $^{111\text{n}7}\text{Cd}$, $^{111\text{m}}\text{Cd}$, ^{112}Cd , $^{112\text{n}7}\text{Cd}$, ^{113}Cd , $^{113\text{n}7\text{8}}\text{Cd}$, $^{113\text{m}}\text{Cd}$, $^{113\text{n}7}\text{Cd}$, ^{114}Cd , $^{114\text{n}7}\text{Cd}$, ^{115}Cd , $^{115\text{n}7}\text{Cd}$,
 $^{115\text{m}}\text{Cd}$, ^{116}Cd , $^{116\text{n}7\text{8}}\text{Cd}$, ^{117}Cd , $^{117\text{m}}\text{Cd}$, ^{118}Cd , ^{119}Cd , $^{119\text{m}}\text{Cd}$, ^{120}Cd , ^{121}Cd , $^{121\text{m}}\text{Cd}$, ^{122}Cd , ^{123}Cd , $^{123\text{m}}\text{Cd}$,
 ^{124}Cd , ^{125}Cd , $^{125\text{m}}\text{Cd}$, ^{126}Cd , ^{127}Cd , ^{128}Cd , ^{129}Cd , $^{129\text{m}}\text{Cd}$, ^{130}Cd , ^{131}Cd , ^{132}Cd .

Isotopos estables del Cadmio

^{108}Cd , ^{110}Cd , ^{111}Cd , ^{112}Cd , ^{114}Cd , ^{116}Cd

Origen de los isotopos más abundantes del Cadmio

Origen ----- abundancia natural

^{112}Ag , 3.130 h, β^- , ^{112}Cd ----- (^{112}Cd , 24,13 %)

^{114}Ag , 4.6 s, β^- , ^{114}Cd ----- (^{114}Cd , 28,73 %)

^{112}In , 14.97 min, β^+ , ^{112}Cd ----- (^{112}Cd , 24,13 %)

^{114}In , 71.9 s, β^+ , ^{114}Cd ----- (^{114}Cd , 28,73 %)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Cadmio.

Los dos isótopos radioactivos naturales del Cadmio son

- ^{113}Cd (desintegración beta, de $8,04 \times 10^{15}$ años)
- ^{116}Cd (doble desintegración beta, de $2,8 \times 10^{19}$ años)

(Indio)

Efectos del Indio sobre la salud

El indio no tiene ningún papel biológico. Se dice que en pequeñas dosis estimula el metabolismo.

Los compuestos del indio se encuentran muy raramente. Todos los compuestos del indio deben ser considerados como altamente tóxicos. Los compuestos del indio provocan daños en el

- Corazón **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Riñones
- Hígado
- Puede ser teratógenos.

Los agentes teratógenos son sustancias que afectan al desarrollo del embrión o feto pudiendo producir una alteración morfológica o funcional en el periodo postnatal. Factores que influyen en las malformaciones del embrión o feto.

Efectos ambientales del Indio, Los efectos ambientales de esta sustancia aún no han sido investigados.

Isótopos de indio

El indio ($_{49}\text{In}$) consiste en dos nucleidos primordiales, siendo el nucleótido más común (95,7%) ^{115}In que se ha podido medir, aunque es débilmente radioactivo. Tiene un periodo de semidesintegración de 441 billones de años.

El isótopo estable ^{113}In es sólo el 4,3% del indio natural. Este elemento también tiene 47 isómeros, siendo el más largo $^{114m1}\text{In}$, con un periodo de semidesintegración de 49,51 días.

Los isómeros son moléculas que tienen la misma fórmula molecular pero diferente estructura.

Estos son algunos de los Isotopos del Indio.

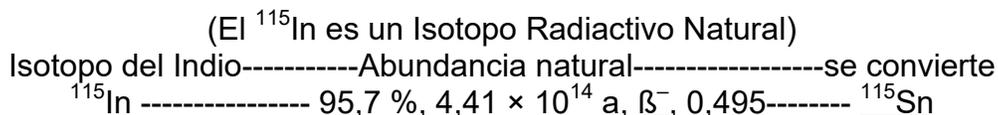
^{97}In , ^{98}In , ^{98m}In , ^{99}In , ^{99m}In , ^{100}In , ^{101}In , ^{101m}In , ^{102}In , ^{103}In , ^{103m}In , ^{104}In , ^{104m}In , ^{105}In , ^{105m}In , ^{106}In , ^{106m}In , ^{107}In , ^{107m}In , ^{108}In , ^{108m}In , ^{109}In , $^{109m1}\text{In}$, $^{109m2}\text{In}$, ^{110}In , ^{110m}In , ^{111}In , $^{111n4}\text{In}$, ^{111m}In , ^{112}In , $^{112m1}\text{In}$, $^{112m2}\text{In}$, $^{112m3}\text{In}$, ^{113}In , ^{113m}In , ^{114}In , $^{114m1}\text{In}$, $^{114m2}\text{In}$, $^{114m3}\text{In}$, ^{115}In , $^{115n6n7}\text{In}$, ^{115m}In , ^{116}In , $^{116m1}\text{In}$, $^{116m2}\text{In}$, ^{117}In , ^{117m}In , ^{118}In , $^{118m1}\text{In}$, $^{118m2}\text{In}$, ^{119}In , $^{119m1}\text{In}$, $^{119m2}\text{In}$, ^{120}In , $^{120m1}\text{In}$, $^{120m2}\text{In}$, ^{121}In , ^{121m}In , ^{122}In , $^{122m1}\text{In}$, $^{122m2}\text{In}$, ^{123}In , ^{123m}In , ^{124}In , ^{124m}In , ^{125}In , ^{125m}In , ^{126}In , ^{126m}In , ^{127}In , ^{127m}In , ^{128}In , $^{128m1}\text{In}$, $^{128m2}\text{In}$, ^{129}In , $^{129m1}\text{In}$, $^{129m2}\text{In}$, ^{130}In , $^{130m1}\text{In}$, $^{130m2}\text{In}$, ^{131}In , $^{131m1}\text{In}$, $^{131m2}\text{In}$, ^{132}In , ^{133}In , ^{133m}In , ^{134}In , ^{135}In , ^{136}In , ^{137}In .

Isotopos estables del Indio
 ^{113}In

Origen de los isotopos más abundantes del Cadmio

Origen	Abundancia natural
^{113}Cd , Sintético, $7,7 \times 10^{15}$ a, β^- , ^{113}In	(^{113}In , 4,3 %)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Indio.



Traemos consecutivos dentro del cuerpo (Cadmio e Indio), que isotopo traeremos de estos 2 metales o elementos.

La probabilidad de que el Indio que se nos detectó dentro del cuerpo sea radiactivo, es casi el 100%. Lo más grave de este isotopo radiactivo natural del Indio, es que se convierte en estaño. Señores, en el suelo de nuestra casa, también se detectó Estaño y esto es lo que provoca.

Los humanos podemos absorber enlaces de estaño a través de la comida y la respiración y a través de la piel. La toma de enlaces de estaño puede provocar efectos agudos así como efectos a largo plazo.

Los efectos agudos son:

- Irritaciones de ojos y piel **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Dolores de cabeza **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Dolores de estómago **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Vómitos y mareos
- Sudoración severa **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Falta de aliento
- Problemas para orinar

Los efectos a largo plazo son:

- Depresiones
- Daños hepáticos
- Disfunción del sistema inmunitario
- Daños cromosómicos
- Escasez de glóbulos rojos
- Daños cerebrales (provocando ira, trastornos del sueño, olvidos y dolores de cabeza)

(Mercurio)

Efectos del Mercurio sobre la salud

El Mercurio es un elemento que puede ser encontrado de forma natural en el medio ambiente. Puede ser encontrado en forma de metal, como sales de Mercurio o como Mercurio orgánico.

El Mercurio tiene un número de efectos sobre los humanos, que pueden ser todos simplificados en las siguientes principalmente:

- Daño al sistema nervioso **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Daño a las funciones del cerebro
- Daño al ADN y cromosomas
- Reacciones alérgicas,
- irritación de la piel, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- cansancio, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

- dolor de cabeza **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- Efectos negativos en la reproducción,
- daño en el esperma,
- defectos de nacimientos
- abortos

Síntomas del envenenamiento por mercurio pueden incluir:

- pérdida de la visión periférica, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- sensaciones de cosquilleo, en las manos, pies y alrededor de la boca, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- falta de coordinación de movimientos, **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**
- disfunción del habla, audición y capacidad de caminar,
- debilidad muscular. **Ya los padece o los padeció la Familia Ríos Fimbres**

Efectos en bebés y niños

Las siguientes funciones pueden verse afectadas si el niño estuvo expuesto al metilmercurio mientras estaba en el útero:

- pensamiento cognitivo,
- memoria,
- atención,
- lenguaje,
- habilidades motoras finas
- habilidades visuales espaciales.

El metilmercurio es un tipo de mercurio, un metal que es líquido a temperatura ambiente. Fuentes del metilmercurio · Ambientales Dietéticas.

La exposición crónica afecta principalmente

- al sistema nervioso central y a los riñones.
- El mercurio puede ser absorbido por la piel y las membranas mucosas

Los efectos nocivos del mercurio pueden ser transmitidos, de la madre al feto

- Incluyen daño cerebral
- Retraso mental
- Falta de coordinación
- Ceguera
- Convulsiones e incapacidad para hablar
- .Los niños con envenenamiento por mercurio pueden desarrollar problemas en sus sistemas nervioso y digestivo y daños renales.

El mercurio elemental y el metilmercurio son tóxicos para el sistema nervioso central y el periférico. La inhalación de vapor de mercurio puede ser perjudicial para los sistemas nervioso e inmunitario, el aparato digestivo y los pulmones y riñones, con consecuencias a veces fatales.

Isótopos

Hay siete isótopos estables del mercurio, el ^{202}Hg siendo el más abundante (29,86%). Los radioisótopos más longevos son ^{194}Hg con un período de semidesintegración de 444 años, y ^{203}Hg con una vida media de 46,612 días. La mayor parte de los radioisótopos restantes tienen

vidas medias que son de menos de un día. ^{199}Hg y ^{201}Hg son los núcleos activos más a menudo estudiados mediante resonancia magnética nuclear, teniendo espines de $1/2$ y $3/2$ respectivamente.

Estos son algunos de los Isotopos del Mercurio

^{175}Hg , ^{176}Hg , ^{177}Hg , ^{178}Hg , ^{179}Hg , ^{180}Hg , ^{181}Hg , ^{182}Hg , ^{183}Hg , ^{184}Hg , ^{185}Hg , ^{186}Hg , ^{187}Hg , ^{188}Hg , ^{189}Hg ,
 ^{190}Hg , ^{191}Hg , ^{192}Hg , ^{193}Hg , ^{194}Hg , ^{195}Hg , ^{196}Hg , ^{197}Hg , ^{198}Hg , ^{199}Hg , ^{200}Hg , ^{201}Hg , ^{202}Hg , ^{203}Hg , ^{204}Hg ,
 ^{205}Hg , ^{206}Hg , ^{207}Hg , $^{185\text{m}}\text{Hg}$, $^{187\text{m}}\text{Hg}$, $^{189\text{m}}\text{Hg}$, $^{191\text{m}}\text{Hg}$, $^{193\text{m}}\text{Hg}$, $^{195\text{m}}\text{Hg}$, $^{197\text{m}}\text{Hg}$, $^{199\text{m}}\text{Hg}$.

Isotopos estables del Mercurio,
 ^{196}Hg , ^{198}Hg , ^{199}Hg , ^{200}Hg , ^{201}Hg , ^{202}Hg , ^{204}Hg

Origen de los isotopos más abundantes del Mercurio

Origen	Abundancia natural
^{199}Au , Sintético, 3,169 días, β^- , ^{199}Hg	(^{199}Hg , 16,87 %)
^{200}Au , 48.4(3) min, β^- , ^{200}Hg	(^{200}Hg , 23,1 %)
^{202}Au , 28.8(19) s, β^- , ^{202}Hg	(^{202}Hg , 29,86 %)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del Mercurio.

(Plomo)

Efectos del Plomo sobre la salud

Las comidas como fruta, vegetales, carnes, granos, mariscos, refrescos y vino pueden contener cantidades significantes de Plomo. El humo de los cigarros también contiene pequeñas cantidades de plomo.

El Plomo puede entrar en el agua potable a través de la corrosión de las tuberías. Esto es más común que ocurra cuando el agua es ligeramente ácida. Este es el porqué de los sistemas de tratamiento de aguas públicas son ahora requeridos llevar a cabo un ajuste de pH en agua que sirve para el uso del agua potable. Que nosotros sepamos, el Plomo no cumple ninguna función esencial en el cuerpo humano, este puede principalmente hacer daño después de ser tomado en la comida, aire o agua.

El Plomo puede causar varios efectos no deseados, como son:

- Perturbación de la biosíntesis de hemoglobina y anemia
- Incremento de la presión sanguínea
- Daño a los riñones
- Abortos y abortos sutiles
- Perturbación del sistema nervioso
- Daño al cerebro
- Disminución de la fertilidad del hombre a través del daño en el esperma
- Disminución de las habilidades de aprendizaje de los niños
- Perturbación en el comportamiento de los niños, como es agresión, comportamiento impulsivo e hipersensibilidad.
- Perturbación en el comportamiento de los niños, como es agresión, comportamiento impulsivo e hipersensibilidad

- Alteraciones graves en la propiocepción, equilibriocepción, nocicepción y electrocepción, magnetocepción, ecolocalización en ciertos animales¹⁰
- La formación de depósitos plúmbicos en las encías que forman una línea de color gris claro azulado llamada "la línea del plomo" o "la línea de Burton"

La propiocepción es el sentido que informa al organismo de la posición de los músculos, es la capacidad de sentir la posición relativa de partes corporales contiguas

La equilibriocepción o sentido del equilibrio es uno de los sentidos fisiológicos. Les permite a humanos y animales caminar sin caerse.

El plomo puede entrar en el feto a través de la placenta de la madre. Debido a esto puede causar serios daños al sistema nervioso y al cerebro de los niños por nacer.

Isótopos de plomo

El plomo (Pb) tiene 38 isótopos conocidos, así como 46 isómeros nucleares. Cuatro de ellos son estables: Pb-204, Pb-206, Pb-207 y Pb-208.

Los cuatro isótopos estables Pb-204, Pb-206, Pb-207 y Pb-208, se encuentran en la naturaleza en una proporción de 1,4 / 24,1 / 22,1 / 52,4 y 5 radioisótopos también están presentes en forma de rastros.

¹⁷⁸Pb, ¹⁷⁹Pb, ¹⁸⁰Pb, ¹⁸¹Pb, ¹⁸²Pb, ¹⁸³Pb, ^{183m}Pb, ¹⁸⁴Pb, ¹⁸⁵Pb, ^{185m}Pb, ¹⁸⁶Pb, ¹⁸⁷Pb, ^{187m}Pb, ¹⁸⁸Pb, ^{188m1}Pb, ^{188m2}Pb, ¹⁸⁹Pb, ^{189m}Pb, ¹⁹⁰Pb, ^{190m1}Pb, ^{190m2}Pb, ^{190m3}Pb, ¹⁹¹Pb, ^{191m}Pb, ¹⁹²Pb, ^{192m1}Pb, ^{192m2}Pb, ^{192m3}Pb, ¹⁹³Pb, ^{193m1}Pb, ^{193m2}Pb, ¹⁹⁴Pb, ¹⁹⁵Pb, ^{195m1}Pb, ^{195m2}Pb, ¹⁹⁶Pb, ^{196m1}Pb, ^{196m2}Pb, ^{196m3}Pb, ^{196m4}Pb, ¹⁹⁷Pb, ^{197m1}Pb, ^{197m2}Pb, ¹⁹⁸Pb, ^{198m1}Pb, ^{198m2}Pb, ^{198m3}Pb, ¹⁹⁹Pb, ^{199m1}Pb, ^{199m2}Pb, ²⁰⁰Pb, ²⁰¹Pb, ^{201m1}Pb, ^{201m2}Pb, ²⁰²Pb, ^{202m1}Pb, ^{202m2}Pb, ^{202m3}Pb, ²⁰³Pb, ^{203m1}Pb, ^{203m2}Pb, ^{203m3}Pb, ²⁰⁴Pbn 3, ^{204m1}Pb, ^{204m2}Pb, ^{204m3}Pb, ²⁰⁵Pb, ^{205m1}Pb, ^{205m2}Pb, ^{205m3}Pb, ²⁰⁶Pbn 3n 5, ^{206m1}Pb, ^{206m2}Pb, ²⁰⁷Pbn 3n 7, ^{207m}Pb, ²⁰⁸Pbn 9, ^{208m}Pb, ²⁰⁹Pb, ²¹⁰Pb, ^{210m}Pb, ²¹¹Pb, ²¹²Pb, ^{212m}Pb, ²¹³Pb, ²¹⁴Pb, ²¹⁵Pb

Isotopos del Plomo más estables:

Pb-204, Pb-206, Pb-207, Pb-208 y Pb-210.

Origen de los isotopos más abundantes del Plomo

Origen	Abundancia natural
²¹⁰ Po, trazas, 138,376 días, α, ²⁰⁶ Pb	(²⁰⁶ Pb, 24,1 %)
²⁰⁷ Bi, Sintético, 31,55 a, ε, β+, ²⁰⁷ Pb	(²⁰⁷ Pb, 22,1 %)
²⁰⁸ Bi, Sintético, 368 000 a, ε, β+, ²⁰⁸ Pb	(²⁰⁸ Pb, 52,4 %)

Como ustedes pueden ver, los Isotopos con mayor abundancia natural, provienen de Isotopos radiactivos de otros elementos, ya sea el elemento anterior o posterior del elemento

(El ²⁰⁴Pb ²¹⁰Pb son Isotopos Radiactivos Naturales)

Isotopo del plomo	Abundancia natural	se convierte
²⁰⁴ Pb	1,4 %, 4×10 ¹⁷ años, α	²⁰⁰ Hg
²¹⁰ Pb	trazas, 22,3 años, α	²⁰⁶ Hg, β, ²¹⁰ Bi

El Plomo además cuenta con 5 radioisótopos, que también están presentes en forma de rastros.

Origen del plomo ²⁰⁴Pb

^{208}Po , Sintético, 2,898 años, α , β^- , ^{204}Pb

Señor, esta información adicional, que les hacemos llegar, debe estar contemplada, en una investigación de radiación y ustedes, no lo hicieron. Además para isotopos radiactivos dentro del cuerpo, no existe una norma o reglamento que los regule. Como tampoco existe un reglamento o norma de radiación, para el publico en general o para radiaciones naturales.

El problema que enfrentamos los Mexicanos, sobre contaminación, por metales y radiación, es bastante grave y delicado, porque los Corruptos de México, crearon sus propias Normas, para seguir evadiendo sus responsabilidades a favor de la ciudadanía.

Crearon la Norma, NOM-147-SEMARNAT/SSA1-2004, donde se establece, los límites máximos permitidos de estos 12 metales en suelos, Agrícola, Residencial, Comercial e Industrial, que son (Arsénico, Bario, Berilo, Cadmio, Cromo, Mercurio, Níquel, Plata, Plomo, Selenio, Talio y Vanadio. También crearon la Norma, NOM-127-SSA1-1994, donde se establece, los límites máximos permitidos en el agua de esto metales, que son (Aluminio, Arsénico, Bario, Cadmio, Cobre, Cromo, Fierro, Manganeso, Mercurio, Plomo y Zinc). Pero nunca crearon los Corruptos de México, una Norma, donde se establezca, los límites máximos permitidos de estos metales, dentro de los Seres humanos, que consumen agua y viven o trabajan, en suelos contaminados, con estos límites máximos permitidos. **Aquí Comienza el Genocidio sin que nos demos cuenta.**

Señores, en los estudios que realizó la Secretaria de Salud el 2010, en nuestra casa y la Colonia Altares, ningún metal dentro de la Norma NOM-147-SEMARNAT/SSA1-2004, salió excedido y la familia Ríos Fimbres, cuando ellos realizaron el estudio, traía excedido, el Cromo, Arsénico, que está dentro de esta Norma y también traía el Molibdeno excedido, que no está en ninguna de estas Normas y les valió. En su reporte, para evadir el problema de contaminación de suelos, dicen que los metales detectados, están dentro de la Norma y ellos detectaron, 51 metales de los cuales, 39 metales o elementos, no existe una Norma Mexicana que los regule. En total, hay más 60 metales o elemento, detectados en el área, que no están contemplados en ninguna Norma Mexicana. **Sigue el Genocidio, sin que nos demos cuenta, porque están usando Normas obsoletas.**

Lo más delicado de estas Normas Mexicana, es que los corruptos, nunca señalaron si el límite máximo que ellos establecieron, corresponde a un Isotopo Estable, o a un Isotopo Radiactivo Natural, o a un Isotopo Radiactivo Sintético o a un Isómero nuclear. En los estudios realizados por la Secretaria de Salud el 2010, el Plomo salió negativo, de que plomo se estarán hablando, porque el Plomo, cuenta con **38 isótopos conocidos, más 46 isómeros nucleares**, de los cuales, en el suelo de nuestra casa, se detectaron, 3 tipos de plomo, 2 radiactivos y un estable. También se detectó, Talio estable y radiactivo, Potasio estable y radiactivo, Ytrio estable y Radiactivo, que no existen Norma Mexicana que los regule. **Sigue el Genocidio, sin que nos demos cuenta, porque detrás de los metales encontrados, existen isotopos radiactivos peligrosos, que están provocando muertes sin que nos demos cuenta.**

Señores la Norma 127, permite como limite máximo de aluminio en el agua, 200.00 microgramos por litro de agua, en nuestra casa se detecta 12,100,000.00 microgramos por kilo de tierra, estará bien que el suelo de nuestra casa este contaminado 60,500 veces mas a lo que se permite en el agua, también establece como limite máximo de Fierro 300 microgramos por litro de agua, y en nuestra casa se detecta 22,100,000 microgramos, estará bien que en el suelo de la casa este contaminado 73,667 veces mas a lo que se permite en el agua, también establece esta norma, como limite máximo, 150 microgramos de Manganeso por litro de agua, en nuestra casa se detecto 283,000

microgramos por kilo de tierra, estará bien que el suelo de la casa este contaminado 1,887 mas a lo que se permite en el agua. Estos 3 metales la Norma 147 no los contempla, por estos motivos antes señalados.

Además el arsénico detectado en el suelo de la casa, es 82 veces mas a lo que se permite en el agua, el Bario 129 veces mas a lo que se permite en el agua, el Cadmio 16 veces mas a lo que se permite en el agua, el Cobre 5 veces mas a lo que se permite en el agua, el Cromo 360 veces mas a lo que se permite en el agua, el Mercurio 2 veces mas a lo que se permite en el agua, el Plomo 388 veces mas a lo que se permite en el agua, el Zinc, 13 veces mas a lo que se permite en el agua mas a lo que se permite en el agua.

Como la ven será apta la casa y la colonia para que los niños salgan a jugar a la calle con este nivel de contaminación que ustedes detectaron en el suelo. Ojo, hay partes mas contaminadas en la colonia, que nuestra casa.

La norma 147, jamás considerara dentro de la norma, estos 5 metales (Aluminio, Cobre, Fierro, Manganeso y Zinc), que si considera la Norma 127, porque su abundancia natural en la corteza terrestre, es demasiada alta, además porque son metales, que forman parte de las herramientas que usan los seres humanos, para poder subsistir en este mundo.

La Norma 127 si los considera esto 5 metales, porque saben muy bien, que cuando están presentes en el agua, se precipitan muy rápido por su alta densidad. Además para estos 5 metales, se establecieron límites máximos muy altos, porque el agua que consumimos llega a nuestras casas por medio de tuberías de Fierro y Cobre.

Los 6 metales, que tienen límites máximos, tanto en la Norma 147 como en la Norma 127, existen estas diferencias. El limite máximo de Arsénico permitido en suelo residencial, es 440 veces mas a lo permitido en el agua, el Bario 7,714 veces mas a lo permitido en el agua, el Cadmio 7,400 veces mas a lo permitido en el agua, el Cromo 5,600 veces mas a lo permitido en el agua, el Mercurio 2,300 veces mas a lo permitido en el agua, el Plomo 16,000 veces mas a lo permitido en el agua. Esto certifica también, que la Norma 147 no tiene sustento científico para establecer los límites máximos.

Es tanta la necesidad, por cerrar el problema de radiación que vivimos, que la Secretaria de Salud, acepto el Dictamen del Dr. Sullivan, donde dice que no hay evidencia de radiación por encima del fondo natural, teniendo entre sus manos 94 lecturas de radiación de 29 estudios realizados, donde la radiación supera el fondo natural. **Ver Archivo (EU-Dict-Falso-Sullivan-2011 SSP)**

Lo mas grave de este Dictamen Final del Dr. Sullivan es que se contradice con el que mismo redacto en el record medico década miembro de la familia. **Ver Archivo (Est-EU-Sullivan-Recor Medico-OBS.).**

Como ustedes pueden ver, no existe isotopo estable, de los metales o elementos, con un porcentaje alto de abundancia natural, que no provenga también, de isotopos radiactivos, naturales o sintéticos.

Señor, esperamos su pronta respuesta, porque el panorama no pinta muy bien para la familia y los vecinos, porque mucha personas ya murieron y otros están padeciendo afectaciones graves, sin ser atendidos como se debe. **Ver Archivo (Panchita-Rivera Z, No 27), esta Señora ya murió cerca de nuestra casa, le pidió ayuda a Protección Civil, Secretaria de Salud y a Derechos Humanos y la ignoraron. Ver Archivo (Rosario-Rivera Z. No 43), esta Señora que vive cerca de nuestra casa, le pidió ayuda a Protección Civil, Secretaria de Salud y a Derechos Humanos y la ignoraron y ahora su nieto que vive cerca de nuestra casa, padece le Leucemia y su esposo murió de repente.**

Señor Director dela CNSNS, el problema es delicado, porque ustedes no hicieron una investigación a medias, su respuesta a este escrito o su silencio, reflejaran, la realidad que estamos viviendo.

Dejamos a su disposición el correo electrónico, para cualquier respuesta o aclaración sobre lo redactado.

Correo electrónico



Tel Cel.



Atte. Familia Ríos Fimbres