





FACULTAD DE CIENCIAS AMBIENTALES CARRERA PROFESIONAL DE INGENIERÍA AMBIENTAL

"EVALUACIÓN DE LA BIODISPONIBILIDAD DE MERCURIO EN EL ECOSISTEMA DEL RÍO ICHU EN HUANCAVELICA, AFECTADO POR CONTAMINACIÓN DIFUSA"

Tesis para optar el título profesional de: INGENIERO AMBIENTAL

Presentado por:

Juan Diego Malca Michaud (0000-0002-7564-8923)

Asesor:

Elvito Fabián Villegas Silva (0000-0001-9783-1641)

Lima - Perú

2022







ACTA DE SUSTENTACIÓN DE TESIS

Lima, 04 de febrero 2022.

Los integrantes del Jurado de tesis:

Presidente: Mg. Ing. Mirtha Rosario Nazario Ramirez Miembro: Dra. Susan Mery Medina Canzio Miembro: Ing. Fernando Martin Mejia Vargas

Se reúnen para evaluar la tesis titulada:

"EVALUACIÓN DE LA BIODISPONIBILIDAD DE MERCURIO EN EL ECOSISTEMA DEL RÍO ICHU EN HUANCAVELICA, AFECTADO POR CONTAMINACIÓN DIFUSA"

Presentada por la/el estudiante/bachiller:

• Juan Diego Malca Michaud

Para optar el Título Profesional de Ingeniero Ambiental

Asesorado por: Dr. Elvito Fabián Villegas Silva

Luego de haber evaluado el informe final de tesis y evaluado el desempeño del estudiante de la carrera de Ingeniería Ambiental a en la sustentación, concluyen de manera unánime (x) por mayoría simple () calificar a:

Tesista: Juan Diego Malca Michaud			Nota (Diecisiete): (17)		
Aprobado ()	Aprobado - Muy buena (x)	Aprobado - Sol	bresaliente ()	Desaprobado ()	

Los miembros del jurado firman en señal de conformidad.

Mg. Ing. Mirtha Rosario Nazario Ramirez Presidente

> Ing. Fernando Martin Mejia Vargas Miembro 2

Eloro timagos

Dr. Elvito Fabián Villegas Silva Asesor

Dra. Susan Mery Medina Canzio

Miembro 1

T// (SII) GO 6738 Informes@centifica.edu.pe centifica.edu.pe





I. DEDICATORIA

La presente tesis se encuentra dedicada a mis padres, por su apoyo constante desde el inicio de mi carrera, por sus consejos en los momentos más difíciles de mi vida, quienes me inculcaron muchos valores como la responsabilidad, humildad, perseverancia, respeto y honestidad. Por ser buenos, honrados y luchadores, fueron los que me enseñaron que el estudio es solo una de las diferentes formas de salir adelante. También dedico esta tesis a mi hermano, quien me brindó su apoyo en todo momento.

Asimismo, dedicar la tesis a mis abuelas: "tita" quien me enseñó con el ejemplo a lo largo de mi vida, lamentablemente me tomaste la delantera, pero siempre te tendré presente; y a la "piti", quien, a pesar de la distancia, siempre estuvo para apoyarme y bastaba una llamada para poder levantarme en mis caídas.

Esta tesis también va dedicada para mi pareja e hijo, quiénes fueron mis motores y motivos para seguir adelante ante la adversidad.

Por otro lado, mencionar a mi asesor, un hombre valorable, inteligente, noble y honrado, del cual he aprendido diversas cosas y me ha sabido brindar consejos.





II. AGRADECIMIENTOS

A mis padres y hermano, por sus consejos, apoyo incondicional en mi etapa de formación profesional.

A Dayan y Ramses, por siempre estar dispuestos a brindarme su apoyo, por impulsarme a culminar el presente trabajo, por luchar día a día juntos.

A mis amigos por el apoyo constante que me brindaron en el desarrollo del presente trabajo de investigación.

Agradezco a la Universidad Científica del Sur por las facilidades brindadas en el retiro de los materiales de laboratorio para la ejecución de la investigación.

A mi asesor Dr. Elvito Fabián Villegas Silva y al Sr. Castillo quienes me apoyaron constantemente en los viajes para la ejecución de la presente investigación.





III. ÍNDICE GENERAL

I. DI	EDICATORIA1
II. A	GRADECIMIENTOS
III. 1	NDICE GENERAL
IV. 1	NDICE DE FIGURAS
V. ÍN	DICE DE TABLAS
VI. Í	NDICE DE ANEXOS10
VII.	RESUMEN
VIII.	ABSTRACT
IX.	PLANTEAMIENTO DEL PROBLEMA
Х. М	ARCO TEÓRICO15
1.	Definición de términos
1.1	. Bioacumulación
1.2	Biodisponibilidad
1.3	Contaminación
1.4	Ecosistema
1.3	. Muestreo
1.0	. Muestra simple
2.	Contaminación Difusa
2.1	. Generalidades17
2.2	Fuentes de contaminación difusa17





2.3.	Tipos de contaminantes	. 19
2.4.	Medidas de control de la contaminación difusa	. 21
3.	Ecosistema del río Ichu	. 21
<i>3.1.</i>	Ecosistema acuático	. 21
3.2.	Aguas continentales	. 22
<i>3.3.</i>	Parámetros fisicoquímicos del agua	. 22
<i>3.4.</i>	Ciclo del agua	. 23
3.5.	Contaminación de ecosistemas acuáticos y sus fuentes	. 23
<i>3.6.</i>	Sedimentos	. 24
4.	Biodisponibilidad de mercurio	. 25
4.1.	Generalidades	. 25
4.2.	Características fisicoquímicas	. 25
4.3.	Formas del mercurio presentes en el ambiente	. 25
4.4.	Toxicidad del mercurio	. 27
4.5.	Fuentes de emisión de mercurio	. 27
4.6.	Bioacumulación del mercurio	. 28
OB	BJETIVOS/HIPÓTESIS	. 28
5.	Objetivo General	. 28
6.	Objetivos específicos	. 28
7.	Hipótesis	. 29

XI.





XII	. ME	TODOLOGÍA	29
	8.	Materiales y equipos	29
	9.	Reactivos	29
	10.	Área de estudio	30
	11.	Diseño experimental	31
	12.	Población, muestra y muestreo	32
	13.	Material de recolección, almacenamiento y transporte de muestras	34
	14.	Variables operacionales	34
	14.1.	Muestreo de agua	34
	14.2.	Muestreo de sedimentos	36
	14.3.	Muestreo de vegetación ribereña	37
	14.4.	Muestreo de peces	37
	14.5.	Análisis químico	38
	15.	Análisis estadístico	38
XII	I. R	ESULTADOS	38
	16.	Registro de datos en campo	38
	17.	Parámetros fisicoquímicos en campo	39
	17.1.	Temperatura	39
	17.2.	pH	39
	17.3.	Conductividad Eléctrica	40





<i>17.4</i> .	Turbidez4	10
17.5.	Oxígeno Disuelto	11
18.	Análisis químico	1 1
18.1.	Agua4	1 1
18.2.	Sedimentos4	12
18.3.	Vegetación ribereña4	12
18.4.	Peces	13
XIV. D	DISCUSIÓN4	13
19.	Determinación de la biodisponibilidad de mercurio en el agua del r	íо
Ichu.	44	
19.1.	Influencia de la Temperatura en el ecosistema del río Ichu4	14
19.2.	Influencia del pH en el ecosistema del río Ichu4	1 5
19.3.	Influencia de la CE en el ecosistema del río Ichu4	1 5
19.4.	Influencia de la turbidez en el ecosistema del río Ichu4	1 6
19.5.	Influencia del OD en el ecosistema del río Ichu4	17
19.6.	Influencia del mercurio en el agua del río Ichu4	18
20.	Determinación del mercurio en los sedimentos del río Ichu	50
21.	Determinación del mercurio en la vegetación ribereña del río Ichu 5	52
22.	Determinación del mercurio en los peces del río Ichu	54
xv. co	ONCLUSIÓN5	56
XVI. R	RECOMENDACIONES5	57





XVII.	REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS	58
XVIII.	ABREVIATURAS	75
XIX.	ANEXOS	76





IV. ÍNDICE DE FIGURAS

Figura 1. Mapa de ubicación y localización de Huancavelica	30
Figura 2. Área de estudio y puntos de muestreo	31





V. ÍNDICE DE TABLAS

Tabla 1. Fuentes de contaminación difusa en el agua 1	.8
Tabla 2. Tipos de contaminantes 1	9
Tabla 3. Coordenadas UTM de los puntos de muestreo (WGS84)	1
Tabla 4. Toma de muestras por campaña de muestreo 3	3
Tabla 5. Equipos utilizados en el monitoreo de agua 3	5
Tabla 6. Análisis de mercurio para agua superficial, sedimentos, vegetación ribereña	у
peces	8
Tabla 7. Temperatura por campaña de muestreo 3	9
Tabla 8. pH por campaña de muestreo	9
Tabla 9. Conductividad Eléctrica por campaña de muestreo 4	.0
Tabla 10. Turbidez por campaña de muestreo 4	.0
Tabla 11. Oxígeno disuelto por campaña de muestreo 4	.1
Tabla 12. Mercurio obtenido en agua	.1
Tabla 13. Mercurio obtenido en sedimentos 4	.2
Tabla 14. Mercurio obtenido en Vegetación Ribereña 4	.3
Tabla 15. Mercurio obtenido en peces	.3





VI. ÍNDICE DE ANEXOS

23.	Anexo 1. Mapa del Área de estudio	76
24.	Anexo 2. Registro de datos en campo Campaña 01, 02, 03 y 04	77
25.	Anexo 3. Registro fotográfico	80
26.	Anexo 4. Informe de ensayos de Laboratorio Viaje 01	96
27.	Anexo 5. Informe de ensayos de Laboratorio Viaje 02	100
28.	Anexo 6. Informe de ensayos de Laboratorio Viaje 03	105
29.	Anexo 7. Informe de ensayos de Laboratorio Viaje 04	112
30.	Anexo 8. Medidas de tendencia central - parámetros fisicoquímicos	116
31.	Anexo 9. Medidas de tendencia central - Análisis de Hg	118
32.	Anexo 10. Solicitud de datos a la ANA	120





VII. RESUMEN

El objetivo del trabajo de investigación fue evaluar la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu–Huancavelica afectado por contaminación difusa. La metodología aplicada se enmarca en el protocolo nacional para el monitoreo de la calidad de los recursos hídricos superficiales, las muestras de sedimento extraídas del lecho del río fueron colocada en frascos de plástico rotulados, la vegetación ribereña fue recolectada en forma integral considerando raíz; tallo; hojas y flores; utilizando bolsas de polietileno para su seguridad, la muestra de peces [trucha arcoíris (*Oncorynchus mykiss*)] fue adquirida en la "Piscigranja" consideraciones el mayor tamaño. Todas las muestras fueron trasladadas al laboratorio CERPER en la ciudad de Lima para realizar los análisis de mercurio.

Los resultados de mercurio en promedio fueron, agua: PM-01 y PM-02 <0.0002 mg/L; PM-03 0.004 mg/L y PM-04 0.0005 mg/L, sedimentos: PM-02 37.46 mg/kg y PM-03 34.72 mg/kg, vegetación ribereña: PM-02 0.04 mg/kg y PM-03 0.22 mg/kg, peces: PM-04 0.019 mg/kg.

Palabra claves: Biodisponibilidad, mercurio, ECA, parámetros fisicoquímicos, contaminación difusa.





VIII. ABSTRACT

The objective of the research work was to evaluate the bioavailability of mercury in the Ichu-Huancavelica River ecosystem affected by diffuse pollution. The methodology applied is framed by the national protocol for monitoring the quality of surface water resources, sediment samples extracted from the river bed were placed in plastic bottles labeled, the riparian vegetation was collected integrally considering root, stem, leaves and flowers; using polyethylene bags for its safety, the fish sample [rainbow Trout (Oncorynchus mykiss) was acquired on the "Fish Farm" considering the larger size. All samples were transferred to the CERPER laboratory in the city of Lima to perform the mercury analysis.

Average mercury results were: water: PM-01 and PM-02 <0. 0002 mg/L; PM-03 0. 004 mg/L and PM-04 0. 0005 mg/L, sediments: PM-02 37. 46 mg/kg and PM-03 34. 72 mg/kg, riparian vegetation: PM-02 0. 04 mg/kg and PM-03 0. 22 mg/kg, fish: PM-04 0. 019 mg/kg.

Keywords: Bioavailability, mercury, EQS, physicochemical parameters, diffuse pollution.





IX. PLANTEAMIENTO DEL PROBLEMA

ríos y océanos (Martínez et al., 2018).

En los últimos años se han realizado estudios e investigaciones sobre los metales pesados como contaminantes ambientales que ingresan a los diferentes ecosistemas en forma natural o antropogénica, caracterizados por conservar estabilidad química o escasa biodegradabilidad en función del tiempo, generando un alto nivel de toxicidad y la tendencia a generar bioacumulación y biomagnificación en la cadena alimenticia (Llerena y Mendiola, 2019). El mayor problema de contaminación para los seres vivos es la alteración de la calidad de agua (ONU, 2014), la contaminación de los ecosistemas acuáticos es creciente con una tendencia exponencial y en su mayoría provienen de fuente difusas o no localizadas (Dávila y Zúñiga, 2018). La presencia de metales pesados en los cuerpos de agua causa un impacto significativo en el mismo ecosistema, en la flora, fauna y en el ser humano (Panduro et al., 2020). En función del tiempo se ha observado que en diversas cuencas hidrográficas ha ido incrementando la contaminación por mercurio (Hg) y metilmercurio (H₃C-Hg¹⁺), proveniente de la minería de pequeña escala (informal), minería formal, industria electroquímica (celdas de mercurio), fabricación de material eléctrico, industria química, contaminando el agua, sedimento y biota, en lagunas, humedales,

El Hg tiene múltiples aplicaciones en actividades académicas e industriales, es un metal pesado que al ingresar a un ecosistema es altamente tóxico en la cadena trófica (Kehrig, 2017). El Hg genera un impacto significativo en sistemas bióticos, abióticos y seres humanos, en cualquier nivel de concentración que se encuentre (León y Peñuela, 2011; Sierra, 2020) y en cualquier forma química, como Hg elemental, inorgánico y orgánico (González et al., 2014).





Wiener, et al. (2003) mencionan que el Hg ha sido usado por la humanidad durante miles de años, generando su emisión en grandes cantidades y su dispersión, logrando llegar a lugares recónditos; además, el cinabrio (HgS), el cual se puede ubicar en forma natural en el ambiente, ha sido usado como colorante rojo durante años antes de ser procesado para la obtención del Hg elemental. Peluso (2011) considera en la tendencia históricamente a cinco zonas como las más grandes en la producción de HgS: Almadén (España), Idrija (Eslovenia), Monte Amiata (Italia), Huancavelica (Perú) y California (USA).

Colón, et al. (2020) mencionan en su investigación que la minería de oro a escala artesanal y como pequeña minería en el 2010 emitieron el 29% de Hg a la atmósfera en Latinoamérica y el Caribe. Loza y Ccancapa (2020) consideran que en el Perú operan activamente entre 60 a 100 mil mineros artesanales, representando el 10% de la producción peruana, logrando consumir 21.9 toneladas de mercurio, cuyo destino final es el ecosistema acuático.

En el Perú se han realizado diversos trabajos de investigación en relación con la contaminación ambiental por metales pesados (con el Hg, específicamente). En la ciudad de Puno Incahuanaco (2018) realizó una identificación de puntos críticos por contaminación de metales tóxicos mediante análisis de sedimentos superficiales de la cuenca Azángaro, donde concluyó que existen cuatro estaciones como puntos críticos por efecto de sedimentos que presentan efectos biológicos ocasionales por exposición a metales pesados.

Duque y Cogua (2016), realizaron una investigación de contaminación de Hg en peces en la bahía de Buenaventura, determinado que todas las especies analizadas bioacumulan activamente mercurio, afectando severamente la cadena trófica del





ecosistema. En Madre de Dios el nivel de contaminación por metales pesados también es alarmante; Arostegui (2017) determinó que la contaminación de Hg en plátano es de alto riesgo para la población por tratarse de un producto de consumo masivo y perenne, siendo la concentración de Hg superior a los valores establecidos por la AIJN y la comisión Codex Alimentario – FAO/WHO.

La investigación de eutrofización en río Ichu realizada por Saéz (2019) durante el verano en la ciudad de Huancavelica, los niveles de los compuestos de nitrógeno y fósforo se encontraron dentro del estándar de calidad de agua establecido por el MINAM.

La evaluación de la biodisponibilidad de Hg realizada en la ciudad de Huancavelica por el OEFA (2016) fue considerando como variables: suelo, sedimento, agua y aire.

En la presente investigación se busca evaluar la biodisponibilidad de Hg en el ecosistema del río Ichu–Huancavelica afectado por contaminación difusa.

X. MARCO TEÓRICO

1. Definición de términos

1.1. Bioacumulación

Martín y Santamaría (2004) indican que es presenta cuando un contaminante permanece acumulado en el tejido de un ser vivo, incrementado su concentración en función del tiempo. El contaminante puede ingresar mediante respiración, ingesta o contacto directo con el agua (en caso de un ecosistema acuático).





1.2. Biodisponibilidad

Se refiere a la particularidad de los compuestos tóxicos con tendencia a ingresar en un sistema mediante procedimientos de transferencia de masa, aprovechando la disponibilidad de diversos parámetros y fuentes de exposición, la disponibilidad singular de la fisiología del receptor y las propiedades químicas del contaminante (MINAM, 2016, p.5).

1.3. Contaminación

Es la "dispersión de un elemento químico o una mezcla de esos elementos en un área no deseada (aire, agua o suelo), en el cual puede generar consecuencias adversas en el ambiente o en la salud" (MINAM, 2016, p.6).

1.4. Ecosistema

Es el "entorno dinámico de comunidades vegetales, animales y de microorganismos y su medio inerte que interactúan como una unidad funcional" (MINAM, 2016, p.7).

1.5. Muestreo

López (2004) indica que es el procedimiento que se emplea para elegir una muestra representativa del conjunto de especies en estudio, se rige por procedimientos estandarizados con la finalidad de conseguir que sus propiedades sean extrapolables a las especies en evaluación.

1.6. Muestra simple

La ANA (2016) considera como muestra simple, puntual o discreta a:

La toma de una parte de agua en un sitio determinado para su análisis individual, ésta es caracterizada por representar la calidad y característica de la composición original del río para el sitio, momento y





circunstancias en el instante en el que se realizó la toma de muestra (pp. 31)

2. Contaminación Difusa

2.1. Generalidades

La contaminación difusa es aquella que no puede ser identificada o no puede ser precisada desde el punto de descarga al cuerpo receptor, ya que, puede provenir de escorrentía de lluvia, actividad agrícola, minera u otra similar; es decir, es el producto de un holgado grupo de actividades antrópicas y sucesos naturales donde las especies que contaminan carecen de una dirección de ingreso definido en las fuentes de agua consideradas receptoras (TULSMA, 2015; FAO, 2009).

La Organización para la Cooperación y el Desarrollo Económico (OECD, 2017), detalla que uno de los problemas que genera la contaminación difusa en los cuerpos de agua es la eutrofización, salinización de cuerpos acuáticos, aumento en la concentración de metales pesados y microorganismos que generan toxicidad.

2.2. Fuentes de contaminación difusa

Son sistemas que tienden a contaminar en forma potencial los ecosistemas acuáticos, estas fuentes de riesgo están expandidas como es el caso típico de los pasivos mineros, explotación de hidrocarburos, crianza y manejo de ganadería, agricultura intensiva, actividades mineras, áreas urbanas e industriales, entre otras. (ANA, 2016, p.86)





El informe de la OECD (2017) referente a contaminación difusa y fuentes de emisión, para los ecosistemas acuáticos representan un alto riesgo (Tabla 1):

Tabla 1. Fuentes de contaminación difusa en el agua

Contaminantes	Ejemplo de fuente		
	Fertilizantes de nitrógeno y		
	fósforo de la agricultura y el		
Excesiva pérdida de nutrientes	césped doméstico, estiércol y		
	lodo, y PTAR.		
	Bacterias patógenas y virus de		
	plantas de tratamiento de aguas		
Contaminación microbiana	residuales, desechos de animales,		
	fosas sépticas o aplicación de		
	biosólidos en la tierra		
A 110	Contaminantes atmosféricos y		
Acidificación	drenaje ácido de mina		
	Erosión de suelo, liberación de		
Sedimentación	sedimentos de presas, PTAR y		
	desechos de procesar alimentos.		
	Pesticidas y herbicidas usados en		
	agricultura, metales pesados		
Contaminantes tóxicos	producto de desechos mineros,		
	contaminación natural de agua		





			subterránea		por	arséni	ico,
			derrames	y	tanq	ues	de
			almacenam	iento	o con fug	gas.	
			El agua cal	iente	proven	iente de	e la
			escorrentía	de	aguas	pluvia	ıles
Contaminación térmica		urbanas y las plantas de energía y					
		los fabrica	ntes	indust	riales o	que	
			usan agua c	omo	refrige	rante.	
			Desechos	urba	nos, inc	dustria	de
			producción		de	plástic	os,
	de partículas		pescadores		informa	ales	у
plásticas				_		_	

Fuente: OECD (2017)

2.3. Tipos de contaminantes

En los ecosistemas acuáticos se puede encontrar diversos contaminantes como producto de la contaminación difusa (Manahan, 2006) representando un riesgo para la flora, fauna y el ser humano. En la Tabla 2 se menciona algunos compuestos y sus fuentes de emisión:

urbanas o rurales.

escorrentía pluvial de zonas

Tabla 2. Tipos de contaminantes

Contaminante	Fuentes			
Arsénico	Subproductos mineros.			





Cobre Recubrimientos metálicos,

minería, residuos industriales.

Cromo Recubrimientos metálicos.

Hierro Residuos industriales, drenajes

ácidos de mina.

Mercurio Residuos industriales, minería.

Plomo Minería, combustibles y residuos

industriales.

Zinc Residuos industriales,

recubrimiento de metales.

Nitrógeno Descomposición, contaminantes.

Fósforo Descomposición, contaminantes

minerales.

Cloruro Actividades humanas

Sodio Contaminante natural o

agricultura.

Magnesio Minerales.

Virus Desechos humanos.

Detergentes Detergentes domésticos

Fosfatos Detergentes

Sólidos Todas las fuentes

Sales Desechos humanos e industriales.

Pesticidas Agricultura

Herbicidas Agricultura

Fuente: Manahan (2006)





2.4. Medidas de control de la contaminación difusa

Asignar medidas de control para mitigar la contaminación difusa se torna complicado; sin embargo, la OECD (1996) recomienda generar un registro de emisiones y transferencias de contaminantes (RETC). Este registro permitirá identificar las emisiones de los contaminantes provenientes de diversas fuentes, donde se recomienda desarrollar una lista de químicos de las emisiones y transferencia de contaminantes para reducir diversos riesgos que puedan generar los contaminantes en el medio donde son emitidos, siendo necesario emitir un reporte para el manejo de la información de emisiones y transferencia de contaminantes, siendo de gran importancia compartir estos datos recopilados con las partes interesadas y afectadas.

En el Perú, el Ministerio del Ambiente (MINAM, 2014) define el RETC como un catálogo de emisiones de sustancias químicas con hincapié en las sustancias consideradas peligrosas y su objetivo es inventariar una base de datos de alcance nacional sobre emisiones en el agua, aire y suelo.

3. Ecosistema del río Ichu

3.1. Ecosistema acuático

Galván y Gutiérrez (2018) indican que "los ecosistemas acuáticos generan una serie de servicios ecosistémicos para el bienestar del ser humano y para el mantenimiento de la vida en la biosfera" (pp. 8).

Por otro lado, Gutiérrez-Fonseca y Ramírez (2016) mencionan que:

Los paisajes se encuentran integrados por los ecosistemas de agua superficial, la escorrentía de lluvia genera solutos y partículas que se





unen a los ríos, y determina la cantidad de agua y sedimentos que ingresan a los mismos, es decir, define la geomorfología y fisicoquímica de los ecosistemas (pp. 2-3).

3.2. Aguas continentales

El ANA (2020) las define como "cuerpos de agua que se encuentran sobre la superficie terrestre o en el subsuelo, como los ríos, quebradas, lagos, lagunas, glaciares, reservas, humedales y acuíferos" (pp. 5).

Bojorge-García y Cantoral (2016), indican que los ambientes lóticos (ríos, arroyos, riachuelos) son el sistema dominante en las aguas continentales y se diferencian de otros sistemas acuáticos por tener un flujo unidireccional. Vásquez (2017) añade que los sistemas lóticos al tener corriente permiten tener una mejor oxigenación el agua.

3.3. Parámetros fisicoquímicos del agua

Desde la perspectiva química, el agua es una molécula de forma angular formado por dos átomos de Hidrógeno unidos a uno de Oxígeno por medio de enlaces covalentes (Jaramillo et al., 2009; Fernández, 2012).

Dentro de los parámetros fisicoquímicos del agua se pueden nombrar la temperatura, turbidez, conductividad eléctrica (C.E.), sólidos totales, potencial de Hidrógeno (pH), alcalinidad, dureza, Demanda Química de Oxígeno (DQO), Demanda Bioquímica de Oxígeno (DBO), Oxígeno Disuelto (OD) y determinación de metales pesados (Rincón-Silva, 2016; Brousett et al., 2018).





3.4. Ciclo del agua

El ciclo del agua describe el movimiento del agua y su cambio en la tierra, se tiene conocimiento que el mismo ha venido variando en sus componentes y magnitudes fundamentalmente por el crecimiento acelerado de las áreas urbanizadas y las poblaciones que las habitan (Peña-Guzmán, et al., 2016). Jaramillo et al. (2009) menciona que, en el ciclo del agua, la radiación es la fuente de energía que genera la evaporación del agua en el océano, cuerpos de agua subterránea y superficial; cuando el vapor asciende a la atmósfera, se condensa formando las nubes y posteriormente se genera la precipitación sobre los cuerpos de agua, infiltrándose y alimentando los acuíferos o generando escorrentía superficial siguiendo su curso según la pendiente.

3.5. Contaminación de ecosistemas acuáticos y sus fuentes

Gea—Izquierdo (2015) define la contaminación de ecosistemas acuáticos como toda causa que contribuye a que el recurso sea inapropiado para su uso y se origina en la actividad natural y antropogénica. Califica los contaminantes del agua como sustancias biodegradables, no biodegradables, químicas inorgánicas, minerales, agentes patógenos, sedimentos, calor y radiactividad.

Todas las actividades antrópicas generan impactos en el agua como la agricultura, la ganadería y la minería, las cuales son actividades económicas muy importantes en varias localidades (Madera, et al., 2016). La contaminación de los ecosistemas acuáticos por metales pesados generada por vía natural y/o antrópica, afecta de manera severa a la seguridad alimentaria y salud pública, por la presencia de metales





pesados en peces, carnes y leche, como resultado de la bioacumulación de estos (Reyes, et al., 2016).

Argota-Pérez y Iannacone (2014) consideran que es factible clasificar como fuentes de contaminación de los ecosistemas acuáticos a la contaminación puntual, por fuentes difusas, sedimentos contaminantes en los cauces de los cursos hídricos y acumulación de residuos sólidos en cuerpos de agua.

Gamarra, et al. (2018) mencionaron que las actividades antropogénicas influyen en la calidad de los ecosistemas acuáticos como, la actividad ganadera, actividad minera a tajo abierto, inadecuada disposición de residuos líquidos sin tratamiento, vertederos ilegales, uso de fertilizantes y pesticidas en la agricultura, minería, entre otros. Lacerot, et al. (2020) consideran que las fuentes y/o las actividades que contaminación de los ecosistemas acuáticos a gran escala son los residuos plásticos, provenientes de fuentes terrestres como vertederos a cielo abierto, quema de residuos, aguas servidas, pérdidas de materia prima desde las industrias, agricultura, pintura de estructuras edilicias y desgaste de neumáticos.

3.6. Sedimentos

Los sedimentos proveen servicios directos e indirectos al ecosistema como sumidero de carbono, nutrientes y amortiguamiento de contaminantes, los mismos están compuestos por sustancias orgánicas, inorgánicas y agua, que se encuentra presentes naturalmente en los poros de las rocas como agua porosa o intersticial (Hernández, et al., 2019).





4. Biodisponibilidad de mercurio

4.1. Generalidades

En la naturaleza, el mercurio y sus compuestos orgánicos tienen alto potencial tóxico y tienen tendencia a ser adsorbidos por los seres vivos, dicho compuestos exhiben el fenómeno de la bioacumulación, dada por una cinética muy lenta de eliminación desde el organismo (Cuello, 2017). La principal característica del mercurio a diferencia de los otros metales pesados es que a T° ambiente se encuentra en estado líquido (López y Martínez, 2018).

La biodisponibilidad de un metal pesado hace referencia a su asimilación por los organismos, lo cual genera diversos tipos de consecuencias, entre ellas se encuentran la bioacumulación del mercurio (Navas, 2013).

4.2. Características fisicoquímicas

El número atómico del mercurio es 80 y su número de masa es 200.59, en la naturaleza se encuentra en diferentes estados de agregación: sólido, liquido, vapor y gaseoso, los estados de oxidación son: Hg⁰, Hg¹⁺, Hg²⁺ y Hg⁴⁺ (Silveira y Oliveira, 2013). Las propiedades físicas del mercurio son diversas, entre las principales se encuentra que es líquido a temperatura ambiente y es 13.5 veces más denso que el agua, esto ayuda a que sus usos industriales sean diversos y como consecuencia su introducción al ambiente debido a las emisiones (Alegría et al., 2012).

4.3. Formas del mercurio presentes en el ambiente

El mercurio es un elemento de transición muy tóxico y se caracteriza por ser el contaminante más peligroso en el ecosistema; sin embargo, su





toxicidad depende de su forma química y la concentración que presente, las formas químicas más significativas son: Mercurio elemental o metálico (Hg°), mercurio inorgánico (Hg¹+: Hg2Cl₂), (Hg²+: HgS), (Hg⁴+: HgF₄), mercurio orgánico como el metilmercurio (H₃C–Hg¹+) y dimetilmercurio [(CH₃)₂Hg], todas las especies químicas pueden interactuar en el suelo, atmósfera y agua (Smith et al., 2017; PNUMA, 2002).

4.4. Ciclo biogeoquímico del mercurio

Pernia, et al. (2019) mencionan que "dentro de las fuentes naturales de Hg tenemos los fenómenos geológicos como la meteorización, la erosión de las rocas y la lixiviación, la desgasificación de la corteza terrestre y la actividad volcánica" (pp. 14-15).

En el ciclo biogeoquímico del mercurio, los microorganismos tienen un rol fundamental; los mismos metabolizan el metal y surgen la metilación del mercurio, su producto metilmercurio es soluble y se puede acumular en la cadena trófica o se puede volver a metilar por microorganismos produciendo el dimetilmercurio. El metilmercurio es la forma más tóxica del mercurio, al unirse a las proteínas se bioacumula en el tejido muscular especialmente en peces afectando a la cadena trófica (Murialdo, 2016; Posada y Del Pilar, 2006)).

Llerena y Mendiola (2019) indica las seis etapas más importantes del ciclo, las cuales son:

La desgasificación del mercurio de las rocas, del suelo, de la superficie de las aguas, o de las emisiones de los volcanes y las actividades antropogénicas; el movimiento de las especies gaseosas en la





atmósfera; la deposición del mercurio en los suelos y en la superficie del agua; la conversión del elemento en sulfuros insolubles; la precipitación o bioconversión en formas más volátiles o solubles como el metilmercurio; y, la re-emisión a la atmósfera o bioacumulación (pp 29-30)..

4.4. Toxicidad del mercurio

El Hg se caracteriza por ser uno de los metales pesados más tóxicos, es el que se relaciona más con la minería informal de oro; el Hg no se puede descomponer ni degradar en sustancias inocuas, solo modifica su estado y composición química, lo que es una de las mayores preocupaciones mundiales en términos de contaminación (Loza y Ccancapa, 2019). El Hg tiene una gran interrelación con moléculas orgánicas en la cadena trófica y por sus particularidades físicas y químicas que dificultan su control, manejo y tratamiento (Amabilis, et al., 2016).

4.5. Fuentes de emisión de mercurio

En el artículo ocho del convenio internacional de Minamata indica que hay que controlar y reducir las emisiones de Hg y sus compuestos en la atmósfera, a través de medidas para examinar las emisiones de las fuentes puntuales y no puntuales (Sosa, et al., 2017).

Rodríguez (2017) menciono diferentes fuentes de emisión de mercurio, dentro de las cuales se encuentran "la minería del oro, plata y cobre; fundición de metales; la producción de carbón y coque, uso de combustibles fósiles, quema de RRSS (residuos sólidos); y, la





fabricación de cloro en celdas de mercurio y producción de metales no ferrosos" (pp. 2).

4.6. Bioacumulación del mercurio

La bioacumulación del mercurio se debe a su acumulación total en el organismo a través de todas las posibles fuentes de exposición (agua, alimentos y sedimentos) (Pancaldi, 2020). El mercurio, al ser lipofílico en el agua, se puede acumular en los tejidos de los organismos a través de la cadena trófica, su expulsión es más lenta que la ingesta o ingreso del metal (Grijalbo, 2016)

XI. OBJETIVOS/HIPÓTESIS

5. Objetivo General

Evaluar la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu– Huancavelica afectado por contaminación difusa.

6. Objetivos específicos

- a) Determinar la biodisponibilidad de mercurio en el agua del río Ichu, considerando que la población de la zona urbana de Huancavelica consume directamente el agua del río.
- b) Determinar la biodisponibilidad de mercurio en los sedimentos en el río
 Ichu.
- c) Determinar la biodisponibilidad del mercurio en la vegetación ribereña del río Ichu.
- d) Determinar la biodisponibilidad de mercurio en peces (principalmente trucha) criados en piscigranja con agua del río Ichu.





7. <u>Hipótesis</u>

La biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu, afectado por contaminación difusa, genera potencial impacto ambiental negativo significativo.

XII. METODOLOGÍA

8. Materiales y equipos

Los materiales y equipos utilizados para la toma de muestras de agua superficial, sedimento, vegetación ribereña y peces fueron los siguientes: 36 bolsas de polietileno, 02 pares de botas de jebe, 08 cooler, 01 cuaderno de apuntes, 100 etiquetas, 61 frascos de plástico, 32 geles congelantes, 01 caja de guantes de látex, 01 caja de mascarilla facial, 01 jarra de plástico, 01 pala metálica, 01 pico metálico. 02 plumones indelebles, papel de filtro cualitativo, 01 GPS, 01 Multiparámetro (Medidor de pH, conductividad eléctrica, temperatura), 01 Oxímetro, 01 Turbidímetro, 01 agitador magnético, 01 balanza de precisión, baño termostatizado, campana de flujo laminar, centrífuga, licuadora Osterizer, vasos de digestión, material de vidrio, Espectrómetro de fluorescencia atómica con generación de hidruros.

9. Reactivos

Los reactivos utilizados para conservar las muestras y realizar el proceso analítico, fueron: Ácido clorhídrico (HCl), ácido nítrico (HNO₃), ácido sulfúrico (H₂SO₄), ácido fluorhídrico (HF), ácido perclórico (HClO₄), ácido fosfórico (H₃PO₄), peróxido de hidrógeno (H₂O₂), acetato de amonio (NH₄C₂H₃O₂), acetato de sodio [Na(C₂H₃O₂)], etanol (C₂H₅OH), metanol (CH₃OH), Cloruro de mercurio II (HgCl₂), patrones–Merck (mono elemental





y multielemental), ácido etilendiaminotetraacético (EDTA), Hidróxido de sodio (NaOH), agua ultrapura (calidad Milli–Q).

10. Área de estudio

El presente trabajo de investigación fue realizado en la subcuenca del río Ichu, en el distrito de Huancavelica, provincia de Huancavelica y departamento de Huancavelica, el cual tiene una superficie de 22,125.2 km². Geográficamente se observan pisos altitudinales que varían desde los 3200 metros sobre el nivel del mar (msnm) hasta los 5000 msnm, es una ciudad montañosa, accidentada y atravesada por la cordillera de los Andes (Oficina de Gestión de la Información y Estadística, 2019; Castañeda, et al., 2017). Dentro de las principales actividades de la ciudad está la crianza de ganado vacuno, camélidos, ovinos, cabras, cuyes y aves de corral (Valencia, et al., 2005).

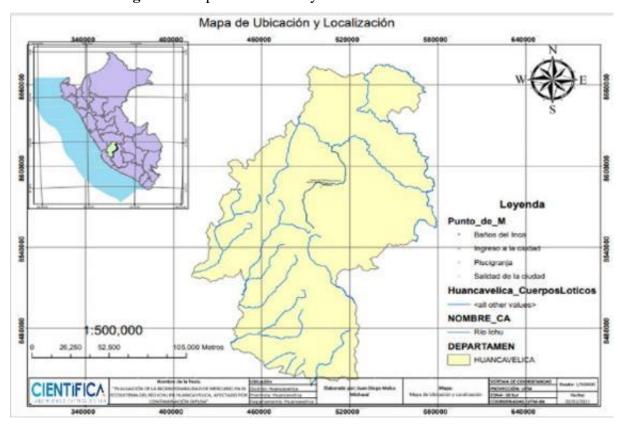


Figura 1. Mapa de ubicación y localización de Huancavelica





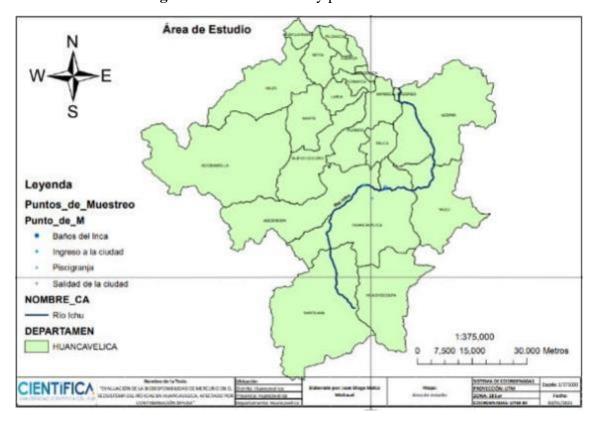


Figura 2. Área de estudio y puntos de muestreo

Tabla 3. Coordenadas UTM de los puntos de muestreo (WGS84)

Punto de Muestreo (PM)	Etiqueta	Este	Norte	Altitud
Baños del Inca	PM-01	503968	8587164	3706
Ingreso a la ciudad	PM-02	498134	8587933	3735
Salida de la ciudad	PM-03	504064	8587678	3679
Piscigranja	PM-04	500369	8584352	3970

11. Diseño experimental

La presente investigación fue de tipo analítica centrada en la recopilación de datos originales mediante trabajo de campo y de laboratorio, para evaluar la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu.

El diseño fue de una investigación longitudinal panel no experimental, ya que, se tomaron muestras de agua, sedimentos, vegetación y peces en cuatro etapas





a lo largo de un año y seis meses (logrando cubrir las épocas húmedas y secas), para analizarlas y observar situaciones ya existentes, naturales y antropogénicas (Hernández, et al., 2014; Arnau y Bono, 2008).

12. Población, muestra y muestreo

La población del trabajo de investigación fue el ecosistema del río Ichu, en el sector comprendido en la zona urbana de la ciudad de Huancavelica (figura 2). Se tomaron muestras simples de agua, sedimentos, vegetación y peces, en cuatro puntos a lo largo del cauce del río Ichu (Baños termales del inca, ingreso y salida de la zona urbana de Huancavelica, y la piscigranja).

El muestreo realizado en el presente trabajo fue no probabilístico intencional (Otzen y Manterola, 2017), se realizaron cuatro campañas de muestreo durante un año y seis meses, las fechas de muestreo y la totalidad de muestras que se tomaron se indican en la tabla 4.





Tabla 4. Toma de muestras por campaña de muestreo

Punto de monitoreo	Coordenadas		Altura	Primera campaña 30/08/2019			Segunda campaña 06/11/2019			Tercera campaña 22/02/2020				Cuarta campaña 04/12/2020				Número total		
	Norte/Sur	Este/Oeste	mnsnm	A	S	Vr	P	A	S	Vr	P	A	S	Vr	P	A	S	Vr	P	de muestras
PM-01 (Baños del Inca)	8587164	503968	3706	3	_	_	_	3	_	_	_	3	_	_	_	3	_	_	_	12
PM-02																				
(Ingreso a la ciudad)	8587933	498134	3735	3	3	3	_	3	3	3	_	3	3	3	_	3	3	3	_	36
PM-03																				
(Salida de la ciudad)	8587678	504064	3679	3	3	3	-	3	3	3	_	3	3	3	_	3	3	3	-	36
PM–04 (Piscigranja)	8584352	500369	3970	_	_	_	3	_	_	_	3	_	_	_	3	1	_	_	3	12
	Subtota	ıl		9	6	6	3	9	6	6	3	9	6	6	3	10	6	6	3	07
Т	otal por car	npaña			2	24			2	24			2	24			2	25		97

^{*}A: Agua; S: Sedimento; Vr: Vegetación ribereña; P: Peces.





13. Material de recolección, almacenamiento y transporte de muestras

La recolección, almacenamiento y transporte de las muestras fue considerado de carácter crítico para los resultados del análisis a realizar, por tal razón se organizó un programa de muestreo planificado para satisfacer los objetivos de la investigación (Díaz, et al., 2005).

Los materiales utilizados en la recolección de las muestras son: jarra de plástico de 2 L en el muestreo de agua, pico y pala metálicos para los sedimentos y vegetación, los peces se pescaron in situ en la piscigranja fueron eviscerados colocados en una bolsa de polietileno y finalmente etiquetados (Marrugo, 2007).

Para el almacenamiento de las muestras se utilizaron; bolsas de polietileno, frascos de plásticos y etiquetas que fueron brindados por el laboratorio con el cual se trabajó (Certificaciones del Perú S.A. – CERPER). Las muestras de agua superficial fueron preservadas con ácido nítrico ultrapuro en una proporción de 2 mL/L de agua (Ávila, et al., 2002).

Todas las muestras obtenidas fueron colocadas en un cooler con geles congelantes (4°C) para mantenerlas a baja temperatura hasta llegar al laboratorio. El transporte de estas fue terrestre (empresa MEGABUS) desde la ciudad de Huancavelica a Lima. Las muestras fueron entregadas al laboratorio CERPER para el análisis correspondiente.

14. Variables operacionales

14.1. Muestreo de agua

Para ejecutar el muestreo de agua superficial se usaron diferentes equipos, los cuales se mencionan en la tabla 5.





Tabla 5. Equipos utilizados en el monitoreo de agua

Equipo	Marca	Modelo	Utilidad
Oxímetro	HANNA	HI9146	Medición de Oxígeno disuelto (OD).
Multiparámetro	HANNA	HI98130	Medición de pH, Conductividad Eléctrica
			(CE) y temperatura (T°).
Turbidímetro	НАСН	2100Q	Medición de turbidez del agua.
GPS	GARMIN	GPSMAP 64	Toma de coordenadas UTM

La metodología utilizada para el muestreo de agua superficial se enmarca en el protocolo nacional aprobado por la ANA con R.J. N° 010-2016-ANA en el cual se detalla el procedimiento a realizar y criterios técnicos para el muestreo, elección de los puntos para toma de muestras, frecuencia, cantidad de muestras a tomar, la forma de preservar y conservar la muestra de agua, y posterior traslado.

El monitoreo fue realizado en 4 campañas de muestreo (meses de agosto, noviembre, febrero y diciembre), logrando cubrir la época seca y la época húmeda en la ciudad de Huancavelica.

Los resultados obtenidos se compararon con la normativa vigente para la calidad de agua (D.S. N° 004-2017-MINAM) a nivel nacional y con la TULSMA de Ecuador.





14.2. Muestreo de sedimentos

Actualmente Perú no cuenta con un protocolo aprobado para realizar muestreo de sedimentos, el procedimiento se realizó de acuerdo con la metodología indicada por Incahuanaco (2018) y Mora, et al. (2016), extrayendo las muestras con el uso de una pala previamente lavada con agua destilada, luego se colocaron en los frascos de plástico rotulados (logrando recolectar 250 g por frasco), y finalmente se almacenaron en el cooler con geles congelantes (4°C) para su conservación y posterior traslado.

El monitoreo se realizó en 4 campañas de muestreo (meses de agosto, noviembre, febrero y diciembre), logrando cubrir las épocas húmeda y seca de la ciudad de Huancavelica.

Al evaluar el estado de los sedimentos superficiales, se utilizó a manera de referencia los valores de la guía de Calidad Ambiental para Sedimentos en cuerpos de agua dulce de Canadá, los cuales se dividen en dos tipos o estándares:

- Directriz provisional de calidad de sedimentos (ISQG): Valor para el cual no se esperan efectos adversos en el ecosistema.
- Nivel de efecto probable (PEL): Valor en el que usualmente está asociado a efectos biológicos adversos.

Es decir, se pueden considerar los siguientes escenarios:

- Cantidad de Hg en los sedimentos < ISQG = Sin efectos biológicos.
- Cantidad de Hg en los sedimentos > ISQG, < PEL = Efectos biológicos ocasionales.





 Cantidad de Hg en los sedimentos > PEL = Efectos biológicos adversos.

14.3. Muestreo de vegetación ribereña

El muestreo de la vegetación ribereña se realizó de acuerdo con lo indicado por (Sánchez y González, 2007) y (Cahuana y Aduvire, 2019), se recolectaron las muestras en forma integral, considerando la raíz, tallo, hojas y flores, fueron almacenadas en bolsas de polietileno rotuladas para su identificación, se colocaron en un cooler con geles congelantes (4°C) para su conservación y posterior traslado al laboratorio para su análisis.

El monitoreo se realizó en 4 campañas de muestreo (meses de agosto, noviembre, febrero y diciembre), logrando cubrir las épocas húmeda y seca en la ciudad de Huancavelica.

14.4. Muestreo de peces

Se realizó de acuerdo con las normativas de referencia Resolución N° 122-2012 de Colombia y de la Unión Europea (2017), las muestras corresponden a trucha arcoíris (*Oncorynchus mykiss*) proveniente de piscigranja, considerando la de mayor tamaño. El acondicionamiento de la muestra se realizó siguiendo el método propuesto por MINAM (2014), utilizando bolsas de polietileno adecuadamente rotuladas para poder identificarlas y acondicionadas en un cooler con geles congelantes a 4°C para su conservación y posterior traslado al laboratorio para su análisis.

El monitoreo se realizó en 4 campañas de muestreo (meses de agosto, noviembre, febrero y diciembre), logrando cubrir las épocas húmeda y seca en la ciudad de Huancavelica.





14.5. Análisis químico

Las muestras de agua superficial, sedimentos, vegetación ribereña y peces fueron trasladados al laboratorio CERPER en la ciudad de Lima para realizar los análisis de mercurio, cuyos informes de los resultados analíticos se muestran en los anexos.

Tabla 6. Análisis de mercurio para agua superficial, sedimentos, vegetación ribereña y peces

Componente	Análisis	Laboratorio	Análisis de mercurio
Agua	Hg	CERPER	SVIEWW-APHA-WEF Part 3112 B, 23rd Ed. 2017.
Sedimentos	Hg	CERPER	SMEWW-APHA-AWWA-WEF Part 3112 B, 23rd Ed. 2017.
Vegetación ribereña	Hg	CERPER	NOM-117-SSA1.1994.
Peces	Hg	CERPER	NOM-117-SSA1.1994.

15. Análisis estadístico

Para el análisis estadístico se usó la estadística descriptiva y no paramétrica, se calculó a través de las medidas de tendencia central y prueba de Kruskal-Wallis para 3 o más variables independientes usando el programa estadístico IBM SPSS Statistics 22 para determinar si existe diferencia estadísticamente significativa con 95 % de nivel de confianza (Flores, et al., 2017 y Arostegui, 2017).

XIII. RESULTADOS

16. Registro de datos en campo

Los registros de datos en campo y fotográfico para las cuatro campañas de muestreo se adjuntan en los Anexos 02 y 03.





17. Parámetros fisicoquímicos en campo

17.1. Temperatura

Los valores de temperatura obtenidos en el agua del río Ichu, durante las cuatro campañas de muestreo, se muestran como promedio en la tabla 7. Los resultados demuestran fluctuaciones en los valores de temperatura durante las cuatro campañas de muestreo.

Tabla 7. Temperatura por campaña de muestreo

Puntos de Muestreo	Campaña 01	campaña 02	Campaña 03	Campaña 04
	(°C)	(°C)	(°C)	$({}^{\circ}\mathbf{C})$
PM-01	25.10	26.80	24.80	25.10
PM-02	11.50	12.00	9.70	11.20
PM-03	16.80	16.80	10.90	12.00
PM-04	6.70	8.50	9.50	9.40

17.2. pH

Los resultados obtenidos para el pH durante las cuatro campañas y en cada uno de los PM se indican en la tabla 8, se expresan los valores del pH por campaña de muestreo.

Tabla 8. pH por campaña de muestreo

Puntos de Muestreo	Campaña 01	Campaña 02	Campaña 03	Campaña 04
PM-01	6.89	6.21	6.47	6.06
PM-02	8.20	7.80	8.22	7.05
PM-03	7.86	5.42	8.14	6.80
PM-04	8.05	7.63	8.03	7.31





17.3. Conductividad Eléctrica

Los resultados obtenidos para la CE durante las cuatro campañas muestreo y en cada uno de los puntos de muestreo se muestran en la tabla 9, se puede apreciar la variación entre punto de muestreo por campaña de muestreo.

Tabla 9. Conductividad Eléctrica por campaña de muestreo

Puntos de Muestreo	Campaña 01 (μS/cm)	Campaña 02 (μS/cm)	Campaña 03 (μS/cm)	Campaña 04 (µS/cm)
PM-01	2800	2760	2670	2306
PM-02	900	450	210	613
PM-03	1180	680	250	679
PM-04	970	380	450	431

17.4. Turbidez

Los resultados obtenidos para la turbidez durante las cuatro campañas de muestreo y en cada PM se muestran en la tabla 10.

Tabla 10. Turbidez por campaña de muestreo

Puntos de Muestreo	Campaña 01 (UNT)	Campaña 02 (UNT)	Campaña 03 (UNT)	Campaña 04 (UNT)
PM-01	21.20	0.93	2.10	4.29
PM-02	5.60	25.30	24.20	32.70
PM-03	24.10	21.50	50.90	32.60
PM-04	1.64	3.35	6.20	3.93





17.5. Oxígeno Disuelto

Los resultados obtenidos para el OD durante las cuatro campañas de muestreo y en cada PM se indican en la tabla 11.

Tabla 11. Oxígeno disuelto por campaña de muestreo

Puntos de Muestreo	Campaña 01 (mg/L)	Campaña 02 (mg/L)	Campaña 03 (mg/L)	Campaña 04 (mg/L)
PM-01	6.27	3.65	4.52	4.56
PM-02	9.24	8.56	5.55	6.40
PM-03	11.44	4.69	5.55	4.31
PM-04	10.30	8.28	4.83	5.51

18. Análisis químico

18.1. Agua

El análisis de Hg en el agua del río Ichu durante las cuatro campañas de muestreo se muestran como promedio en la tabla 12. Los resultados demuestran que las concentraciones de Hg encontradas están por debajo del ECA-agua para animales, a pesar de este criterio el Hg representa un riesgo ecotoxicológico para la vida acuática del rio Ichu.

Tabla 12. Mercurio obtenido en agua

Puntos de Muestreo	Campaña 01 (mg/L)	Campaña 02 (mg/L)	Campaña 03 (mg/L)	Campaña 04 (mg/L)
PM-01	< 0.0002	< 0.0002	< 0.0002	<0.0002
PM-02	<0.0002	<0.0002	<0.0002	<0.0002





PM-03	0.0010	0.0148	0.0010	0.0006
PM-04	-	-	-	0.0005

⁻ No se tomaron muestras porque no se consideró pertinente en el estudio previo, no se considera en el tratamiento estadístico.

18.2. Sedimentos

Los resultados de los análisis de Hg en los sedimentos del río Ichu durante las cuatro campañas de muestreo se muestran como promedio en la tabla 13. Los resultados demuestran que las altas concentraciones de Hg encontradas en los sedimentos pasaran al agua en función del tiempo afectando a la vida acuática por la alta toxicidad del Hg.

Tabla 13. Mercurio obtenido en sedimentos

Puntos de Muestreo	Campaña 01 (mg/kg)	Campaña 02 (mg/kg)	Campaña 03 (mg/kg)	Campaña 04 (mg/kg)
PM-01	-	-	-	-
PM-02	0.63	0.56	2.28	146.37
PM-03	101.46	13.23	21.13	3.04
PM-04	-	-	-	-

⁻ No se tomaron muestras porque no se consideró pertinente en el estudio previo, no se considera en el tratamiento estadístico.

18.3. Vegetación ribereña

Los resultados de los análisis de Hg en la vegetación rivereña del río Ichu durante las cuatro campañas de muestreo se muestran como promedio en la tabla 14. Los resultados demuestran que las concentraciones de Hg en promedio encontradas en la vegetación rivereña es un riesgo por la alta toxicidad del Hg.





Tabla 14. Mercurio obtenido en Vegetación Ribereña

Puntos de Muestreo	Campaña 01 (mg/kg)	Campaña 02 (mg/kg)	Campaña 03 (mg/kg)	Campaña 04 (mg/kg)
PM-01	-	-	-	-
PM-02	0.02	0.06	0.02	0.06
PM-03	0.21	0.53	0.04	0.10
PM-04	-	-	-	-

⁻ No se tomaron muestras porque no se consideró pertinente en el estudio previo.

18.4. Peces

Los resultados de los análisis de Hg en peces durante las cuatro campañas de muestreo se mencionan como promedio en la tabla 15. Los resultados demuestran pequeñas variaciones en el contenido de Hg durante las cuatro campañas de muestreo.

Tabla 15. Mercurio obtenido en peces

Puntos de	Campaña 01 (mg/kg)	Campaña 02	Campaña 03	Campaña 04
Muestreo		(mg/kg)	(mg/kg)	(mg/kg)
PM-04	0.03	0.02	0.02	<0.01

XIV. DISCUSIÓN

Los ecosistemas acuáticos tienen resistencia al cambios de sus propiedades fisicoquímicas cuyo grado de resiliencia tiende a llevar al ecosistema acuático a un equilibrio dinámico; sin embargo, cuando se ven alterados excediendo los estándares de calidad ambiental o límites que sobrepasan su capacidad de amortiguamiento, siendo difícil regresar a su estado inicial para brindar un hábitat ambientalmente sostenible para flora y fauna, se transforman en fuentes de contaminación de alto riesgo para los seres vivos (Sánchez, et al., 2007).





19. <u>Determinación de la biodisponibilidad de mercurio en el agua del río</u> <u>Ichu.</u>

19.1. Influencia de la Temperatura en el ecosistema del río Ichu.

Los valores promedio de temperatura obtenidos en el agua del río Ichu, durante las cuatro campañas de muestreo, se aprecian en la tabla 7, donde se observan fluctuaciones en los valores de temperatura entre los puntos de muestreo, similar comportamiento presenta los resultados obtenidos en su investigación Saéz (2019). Esta tendencia se encuentra influenciada por la vegetación emergente, la cual genera un microclima que influye en el descenso de la temperatura, adicional a ello, la presión de la corriente de aire con temperatura moderada que interactúa con la capa superficial del espejo de agua de la corriente del río, produce movimientos e intercambios de energía; y finalmente, también puede deberse a la variación de temperatura existente en el momento de realizar la toma de muestra, debido a que la estacionalidad y las horas del día han sido distintas (Sánchez, et. al., 2007; Daza y Patiño, 2016; Cruz, et. al., 2020).

El promedio de la temperatura durante las cuatro campañas de muestreo ha sido 14.80°C, en la primera 15.03°C, en la segunda 16.03°C, en la tercera 13.63°C y en la cuarta 14.43°C, respectivamente. Los aspectos mencionados no consideran los ingresos directos de flujos de agua con características térmicas diferentes al agua natural del río, a partir de fuentes industriales, urbanas y/o comerciales.

El análisis de las medidas de tendencia central para la temperatura se encuentra en el Anexo 08.





19.2. Influencia del pH en el ecosistema del río Ichu.

Los resultados promedio obtenidos para el pH, durante las cuatro campañas de muestreo en cada uno de los puntos de muestreo, se indican en la tabla 8, expresados como promedio el pH por campaña de muestreo se ha obtenido para la primera 7.75, la segunda 6.76, la tercera 7.72 y la cuarta 6.81, respectivamente. Valores que están dentro del rango establecido en el ECA–agua (D.S. 004-2017-MINAM) y caracterizados por tener una tendencia al rango básico (Sáez, 2019). Comparando los resultados obtenidos por Dávila y Zúñiga (2018) observamos que en la zona evaluada el pH del rio Ichu también presenta una tendencia al rango básico. La OEFA (2016) considera que en las zonas cercanas al río Ichu hay presencia de roca caliza la que por efecto de la erosión libera bicarbonato a valores de pH comprendidos entre 4.5 y 8.3. Tales valores de pH coinciden con la mayoría de los valores encontrados en las cuatro campañas de muestreo en cada uno de los puntos de muestreo evaluados.

El análisis de las medidas de tendencia central para el pH se encuentra en el Anexo 08.

19.3. Influencia de la CE en el ecosistema del río Ichu.

Los resultados promedio obtenidos para la CE, durante las cuatro campañas de muestreo en cada uno de los puntos de muestreo, se indican en la tabla 9. Los valores promedio de CE por campaña de muestreo son, la primera 1462.50 μ S/cm, la segunda 1067.50 μ S/cm, la tercera 895.00 μ S/cm y la cuarta 757.25 μ S/cm, respectivamente.





Todos los valores mencionados de CE están dentro del rango establecido por el ECA para dar de beber a animales. Los valores altos en la CE en el agua del río Ichu se deben a la influencia del tipo de suelo que discurre el agua, tipo de iones provenientes de las sales presentes en el suelo, tiempo de disolución, temperatura, gases disueltos, pH y degradación de materia orgánica (Yong, 2015), mientras que los valores bajos de la CE se presentan en época lluviosa debido a la dilución de las concentraciones iónicas (Gamarra, et. al. 2018).

El análisis de las medidas de tendencia central para la CE se encuentra en el Anexo 08.

19.4. Influencia de la turbidez en el ecosistema del río Ichu.

Los resultados promedio obtenidos para la turbidez, durante las cuatro campañas de muestreo en cada uno de los PM, se indican en la tabla 10. Los valores promedio de turbidez por campaña de muestreo son, la primera 13.14 UNT, la segunda 12.77 UNT, la tercera 20.85 UNT y la cuarta 18.38 UNT. Todos los resultados promedio de turbidez se encuentran dentro del valor establecido en el ECA.

Los valores de turbidez obtenidos en el río Ichu, se presenta por efecto de las partículas en suspensión por remoción del suelo, algas, materia orgánica proveniente de vertimientos industriales, comerciales y urbanos, afectando la visibilidad y el equilibrio dinámico de flora y fauna en el ecosistema acuático, al reducir el ingreso de la luz disminuyendo la producción primaria de los organismos





fotosintéticos, la disponibilidad de oxígeno y condiciones de alimentación disponible (Sánchez et al., 2007; Gualdrón, 2016). Betanzos (2020) mencionó en su artículo que, si se obtiene un resultado de turbidez alta, puede actuar en sinergia de manera negativa con el factor de contaminación antrópica, disminuyendo la sobrevivencia de los organismos en el ecosistema acuático.

El análisis de las medidas de tendencia central para la turbidez se encuentra en el Anexo 08.

19.5. Influencia del OD en el ecosistema del río Ichu.

Los resultados promedio obtenidos para el OD durante las cuatro campañas de muestreo en cada uno de los PM, se indican en la tabla 11. Los valores promedio de OD por campaña de muestreo son, la primera 9.31 mg/L, la segunda 6.30 mg/L, la tercera 5.12 mg/L y la cuarta 5.20 mg/L, respectivamente. Todos los resultados promedio de OD se encontraron dentro del valor establecido en el ECA.

Los valores promedio de OD obtenidos en el río Ichu, para las campañas de muestreo 1 y 2, son superiores a 5.5 mg/L, demostrando que a estas condiciones es adecuado para conservar el hábitat de los organismos acuáticos (Dávila y Zúñiga, 2018). La disminución del valor promedio de OD en las campañas de muestreo 3 y 4, menor a 5.5 mg/L, indica que en el ecosistema acuático hay deficiencia de OD y el río está pasando por una fase de contaminación con carga orgánica (Gualdrón, 2016). Según mencionan Díaz et al. (2020) en su





investigación, la disminución paulatina del OD y pH son indicativos de impactos en el ecosistema por desarrollo de actividades antrópicas.

El análisis de las medidas de tendencia central para el OD se encuentra en el Anexo 08.

19.6. Influencia del mercurio en el agua del río Ichu

Los resultados en promedio obtenidos para el Hg durante las cuatro campañas de muestreo en cada uno de PM se indican en la tabla 12. Para los PM-01 y PM-02 fue < 0.0002 mg/L durante la primera, segunda, tercera y cuarta campaña de muestreo. Dichos resultados están por debajo del valor establecido en las normas correspondientes a ECA-agua y TULSMA-Ecuador.

Para el PM-03 en la segunda campaña de muestreo el resultado en promedio obtenido para el Hg fue 0.0148 mg/L, dicho valor es mayor al estándar considerado en las normas mencionadas y su concentración es 74 veces superior a los valores encontrados en los puntos de muestreo 1 y 2 durante las cuatro campañas e muestreo.

El Hg está ingresando al ecosistema acuático del río Ichu en la zona evaluada de la ciudad de Huancavelica, a partir de diferentes fuentes difusas: pasivos mineros provenientes de la mina de Hg Santa Bárbara, productos químicos, minería, agricultura, pesticidas, amalgama dental, residuos sólidos, aguas residuales domésticas, comerciales e industriales; los efluentes del alcantarillado mencionados algunas veces presentan hasta diez veces mayor concentración de Hg que el nivel de Hg que se encuentra en las aguas naturales típicas (García, 2013). Todas





estas fuentes antropogénicas influyen en la contaminación de Hg, originando un impacto sinérgico en el agua del río Ichu (Sánchez et al., 2007).

El mercurio elemental (Hg^o) proveniente de los pasivos mineros de la mina de Hg Santa Bárbara es la forma principal en la que encuentra este elemento en la atmósfera de la ciudad de Huancavelica, es volátil y se oxida fotoquímicamente a ion Hg²⁺. Como ion Hg²⁺ se adsorbe fácilmente a diverso material particulado en un ecosistema acuático, a partir del cual puede ser metabolizado por los microorganismos. La principal reacción microbiana que se ha observado es la metilación, con producción de metilmercurio (CH₃Hg¹⁺) (García, 2013). "Este compuesto es soluble y puede concentrarse en la cadena alimentaria acuática, principalmente en peces o puede ser metilado de nuevo por microorganismos para producir un compuesto volátil llamado dimetilmercurio (CH₃–Hg–CH₃) (Sánchez, et al., 2007, pp. 119-132). Tanto el ME-Hg como el CH₃–Hg–CH₃ lipofilicos y se va acumulando en la fauna acuática, especialmente en el tejido muscular. El ME-Hg es unas 100 veces más tóxico que el Hg^o o el Hg²⁺ y puede concentrarse más de un millón de veces en los peces, en los cuales actúa como un neurotóxico que puede llegar a causar la muerte (Marín, et. al., 2016), afectando severamente a la cadena trófica por su alto nivel de toxicidad (Peluso, et al., 2012).

El análisis de las medidas de tendencia central para la presencia de Hg en el agua se encuentra en el Anexo 09.





Por otro lado, se realizó la prueba No Paramétrica, dando como resultado:

H₀: La concentración de mercurio en el agua no afecta significativamente en la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu.

Ha: La concentración de mercurio en el agua afecta significativamente en la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu.

Sig. > 0.05 = Conserva la hipótesis nula.

Sig. < 0.05= Rechaza hipótesis nula.

- Resultado de la prueba no paramétrica es Sig.=0.996, con lo cual se acepta la hipótesis nula.
- Con un nivel de significancia mayor a 0.05 se puede afirmar que los PM no difieren significativamente las concentraciones de mercurio en el agua del río Ichu y no influyen en la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu.

20. Determinación del mercurio en los sedimentos del río Ichu

Los resultados en promedio obtenidos para el Hg durante las cuatro campañas de muestreo en cada uno de los PM se indican en la tabla 13. Para los PM-02 y PM-03 el promedio de la concentración de Hg por campaña de muestreo fue, para la primera 51.05 mg/kg, la segunda 6.90 mg/kg, la tercera 11.71 mg/kg y la cuarta 74.71 mg/kg, respectivamente. Los resultados obtenidos son mayores que los valores estándar establecido en la norma canadiense para ISQG (0.17 mg/kg) y PEL (0.49 mg/kg). La variabilidad de resultados obtenidos en los PM (2 y 3) correspondientes a las cuatro campaña de muestreo, demuestran que la contaminación de Hg en los sedimentos del río





Ichu en la zona urbana de la ciudad de Huancavelica considerando el menor valor promedio 6.90 mg/kg (PM 2 y 3 correspondiente a la segunda campaña) es 40.6 veces mayor que el estándar ISQG y 14.1 veces mayor que el estándar PEL, mientras que el mayor valor promedio 74.71 mg/kg (PM 2 y 3 correspondiente a la cuarta campaña) es 439.5 veces mayor que el estándar ISQG y 152.5 veces mayor que el estándar PEL. Esta misma tendencia a la concentración de Hg en los sedimentos del río Ichu de la zona urbana en la ciudad de Huancavelica se determinó en la evaluación realizada por la OEFA (2016).

Los sedimentos del río Ichu en la zona urbana de la ciudad de Huancavelica están actuando como un reservorio en la contaminación de Hg, predominado el efecto de la afinidad de las especies químicas de Hg inorgánico por la fracción orgánica de los sedimentos (Cogua, Campos y Duque, 2012) compuestos que influyen en la producción y bioacumulación de metilmercurio (Marín, et. al., 2016) afectando a los peces en su crecimiento poblacional y también la cadena trófica (Peluso, et. al., 2012). Las concentraciones de Hg en los sedimentos son mayores que los resultados encontrados en el agua del río Ichu, el Hg al ser un metal pesado (densidad 13.559 g/mL a 15°C) tiende a depositarse en los sedimentos perdurando en el tiempo (García, 2013).

El análisis de las medidas de tendencia central para la presencia de Hg en los sedimentos se encuentra en el Anexo 09.

Adicional a ello, a continuación, se detalla los resultados de la prueba No Paramétrica.





H₀: La concentración de mercurio en los sedimentos no afecta significativamente en la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu.

Ha: La concentración de mercurio en los sedimentos afecta significativamente en la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu.

Sig. > 0.05 = Conserva la hipótesis nula.

Sig. < 0.05= Rechaza hipótesis nula.

- Resultado de la prueba no paramétrica es Sig.=0.004, con lo cual se rechaza la hipótesis nula.
- Con un nivel de significancia menor al 0.05 se puede afirmar que los PM
 difieren significativamente las concentraciones de mercurio en los
 sedimentos del río Ichu influyendo en la biodisponibilidad de mercurio en el
 ecosistema del río Ichu.

21. Determinación del mercurio en la vegetación ribereña del río Ichu

Los resultados en promedio obtenidos para el Hg durante las cuatro campañas de muestreo en cada uno de los PM se indican en la tabla 14. Para los PM-02 y PM-03 el promedio de la concentración de Hg por campaña de muestreo fue, para la primera 0.115 mg/kg, la segunda 0.295 mg/kg, la tercera 0.03 mg/kg y la cuarta 0.08 mg/kg, respectivamente. Los valores promedio indicados de los PM 2 y 3 correspondiente a la primera y segunda campaña de muestreo son mayores en 1.2 y 3.0 veces respectivamente, al valor de la norma española 0.10 mg/kg (Real Decreto 465/2003). Mientras que para los valores promedio indicados de los PM 2 y 3 correspondiente a la primera, segunda, tercera y cuarta campaña de muestro están por debajo del valor de la norma AAFCO (10 mg/kg).





La vegetación rivereña en el río Ichu correspondiente a la zona urbana en la ciudad de Huancavelica de acuerdo con los resultados obtenidos y al correlacionar con las investigaciones de Arostegui (2017) y Cahuana – Aduvire (2019) se considera que la vegetación rivereña en función del tiempo presenta bioacumulación de Hg en su tejido vegetal; factor dependiente de la interacción suelo—planta, agua—planta y el proceso fisiológico que la misma planta desarrolla para estabilizar el normal desarrollo de la clorofila, proteínas, metabolismo y generando mayor permeabilidad en los tejidos, cumpliendo de esta manera con un proceso de fitorremediación beneficios para el ecosistema acuático. Adicional a ello, Velásquez (2020) indica que el dragado y la actividad minera puede generar la destrucción de la vegetación ribereña, logrando generar aumentos de temperatura y disminución del oxígeno disuelto en los ecosistemas acuáticos.

El análisis de las medidas de tendencia central para la presencia de Hg en la vegetación ribereña se encuentra en el Anexo 09.

Por otro lado, se detalla el resultado de la prueba No Paramétrica:

H₀: La concentración de mercurio en la vegetación ribereña no afecta significativamente en la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu.

Ha: La concentración de mercurio en la vegetación ribereña afecta significativamente en la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu.

Sig. > 0.05 = Conserva la hipótesis nula.

Sig. < 0.05= Rechaza hipótesis nula.





- Resultado de la prueba no paramétrica es Sig.=0.083, con lo cual se acepta la hipótesis nula.
- Con un nivel de significancia superior a 0.05 se puede afirmar que los PM no difieren significativamente las concentraciones de mercurio en vegetación ribereña del río Ichu y no influyen en la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu.

22. Determinación del mercurio en los peces del río Ichu

Los resultados en promedio obtenidos para el Hg en peces, trucha arcoíris (Oncorynchus mykiss), considerando el PM-04 y para cada una de las campañas de muestreo se indican en la tabla 15. Expresado dichos resultados correspondientes a las cuatro campañas de muestreo como promedio para el PM-04 fue de 0.02 mg/kg, encontrándose dicho valor por debajo del estándar de las normas: Resolución Numero 000122-Colombia y EU-2017/852-Regulation Unión Europea. La concentración de Hg (0.02 mg/kg) en los peces es 40 veces mayor al valor de la concentración de Hg encontrado en el agua. El Hg no cumple ninguna función biológica en el organismo de los seres vivos, es un metal tóxico en cualquiera de sus formas químicas. Vergara y Rodríguez (2015) consideran que el CH₃Hg¹⁺ al estar disponible en el agua, ingresa a las membranas biológicas fácilmente, incorporándose precozmente a la cadena alimenticia en el ecosistema acuático, esta característica se repotencia con su capacidad de ser soluble en aceites y grasas, y su afinidad por los grupos sulfhidrilo en la proteína, llegando a ser una especie muy tóxica para todos los organismos vivos.

La U.S. EPA (2001) considera que el Hg en los peces se encuentra en mayor concentración como CH₃Hg¹⁺ llegando a representar más del 90 % del Hg





total, estas condiciones en los peces favorecen a la bioacumulación del Hg a lo largo de su vida, pudiendo desencadenar en una biomagnificación del metal. Como medio preventivo la U.S. EPA y la FDA advierten que los consumidores deben continuar considerando pescado en su dieta con niveles de CH₃Hg¹⁺ "menor" (0.017 mg/kg) y "moderado" (0.08 – 0.1) mg/kg, restringiendo el consumo de nivel "alto" (0.29 – 0.5) mg/kg y evitando el consumo de especies con nivel "muy alto" (0.998 – 5) mg/kg.

Panduro et al. (2020) mencionan que al revisar los riesgos del Hg y CH₃Hg¹⁺ en la salud humana por consumo de animales marinos contaminados con Hg, genera consecuencias negativas de carácter neurotóxicas, inmunotóxicas, teratogénicas y afecciones en el sistema reproductor, pasando los niños al grupo poblacional más sensible.

El análisis de las medidas de tendencia central para la presencia de Hg en los peces se encuentra en el Anexo 09.

Líneas abajo, se detallan los resultados de la prueba No Paramétrica.

H₀: La concentración de mercurio en los peces no afecta significativamente en la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu.

Ha: La concentración de mercurio en los peces afecta significativamente en la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu.

Sig. > 0.05 = Conserva la hipótesis nula.

Sig. < 0.05= Rechaza hipótesis nula.

Con un nivel de significancia menor a 0.05 no es posible afirmar que los PM no difieren significativamente en la bioacumulación de mercurio en los peces





evaluados y no presenta influencia en la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu.

En concordancia con los resultados se podría afirmar que la concentración de mercurio en peces no genera un impacto en el ecosistema acuático del río Ichu.

XV. CONCLUSIÓN

- Se evaluó la biodisponibilidad de mercurio en el ecosistema del río Ichu afectado por contaminación difusa, llegando a la conclusión que se ve afectado de manera significativa en los sedimentos para las cuatro campañas de muestreo, generando efectos biológicos adversos en el ecosistema del río. Por otro lado, se evidenció que el río Ichu es contaminado principalmente por fuente antrópica, debido a la actividad minera en zonas aledañas (además, por efecto del transporte de Hg según su ciclo biogeoquímico desde los pasivos mineros en zonas colindantes al río Ichu), inadecuada disposición de residuos sólidos, inadecuado tratamiento de aguas residuales domésticas, presencia de detergentes producto del lavado de diferentes enseres y prendas de vestir en el río.
- El pH del agua en el río Ichu correspondiente a la zona urbana en la ciudad de Huancavelica está comprendido entre moderadamente ácido 6.77 (segunda campaña de muestreo) y 6.81 (cuarta campaña de muestreo) y moderadamente básico (7.72 tercera campaña de muestreo) y 7.75 primera campaña de muestreo). Dicho intervalo de pH es favorable para disminuir la concentración de metales pesados en el ecosistema acuático.
- La conductividad eléctrica en el agua del río Ichu correspondiente a la zona urbana en la ciudad de Huancavelica como valor promedio por campaña de





muestreo es 1462.50 μ S/cm (primera campaña de muestreo), 1067.50 μ S/cm (segunda campaña de muestreo), 895.00 μ S/cm (tercera campaña de muestreo) y 757.25 μ S/cm (cuarta campaña de muestreo), dichos valores son menores que el rango establecido por el ECA y están influenciados por el pH del agua, tipo de suelo con alta presencia de carbonatos y temperatura moderada.

- El valor promedio de la concentración de Hg del agua del río Ichu correspondiente a las cuatro campañas de muestro para los puntos: PM-02 ubicado al ingreso de la ciudad es menor a 0.0002 mg/L y PM-03 ubicado a la salida de la ciudad es 0.00435 mg/L cuya concentración es 21.8 veces mayor que la concentración de Hg en el agua que ingresa a la ciudad de Huancavelica. El incremento de la concentración de Hg en el agua del río Ichu, está influenciada por el factor antrópico (pasivos mineros, actividad industrial, comercial y urbana) en la ciudad de Huancavelica.
- Los resultados en promedio obtenidos para el Hg en peces, trucha arcoíris (*Oncorynchus mykiss*), considerando las cuatro campañas de muestreo para el PM–04 fue de 0.02 mg/kg, encontrándose dicho valor por debajo del estándar de las normas correspondientes. Dicha concentración de Hg (0.02 mg/kg) en los peces es 40 veces mayor al valor de la concentración de Hg encontrado en el agua, siendo el consumo de la trucha aceptable por encontrase el nivel de metilmercurio en el rango "menor" (0.017 mg/kg).

XVI. RECOMENDACIONES

 Monitorear y evaluar la disponibilidad de Hg en H₂O, sedimentos y biota del río Ichu, para elaborar mapas con cantidades de Hg y poder plantear medidas correctivas eficientes, con la finalidad de remediar y mitigar la contaminación del ecosistema.





- Desarrollar un programa integrado para evaluar la variabilidad espacial y la tendencia de los metales pesados en diferentes matrices para promover una visión a futuro sobre el estado del ecosistema del río Ichu e incidir de manera directa sobre la calidad y la localización de los puntos de riesgo para identificar y controlar las afluencias para que las entidades responsables puedan mitigar la contaminación difusa del ecosistema acuático.
- Realizar un análisis completo de especiación para proporcionar información de los parámetros fisicoquímicos respecto a la biodisponibilidad en función del cambio climático con alto impacto en el ecosistema acuático del río Ichu.
- Respecto a los valores reducidos de Hg no deben ser subestimados por tratarse de pequeñas cantidades, dichos valores en función del tiempo son peligrosas por el potencial de bioacumulación y biomagnificación del Hg.

XVII. REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS

- [EU] European Union. 2017. Regulation (EU) 2017/852 of the European Parliament and of the Council of 17 May 2017 on mercury and repealing Regulation (EC) No 1102/2008.
 Official J European Union. https://eur-lex.europa.eu/legal-content/EN/TXT/PDF/?uri=CELEX:-32017R0852&rid=2
- AAFCO. (1996) 'Association of American Feed Control Officials', Official Publication. pp. 230.
- Alegría, A., Barberá, R., Lagarda, J. y Farré, R. (2012). Biodisponibilidad de sustancias tóxicas en alimentos. Madrid, España: Ediciones Díaz de Santos.
- Amabilis-Sosa, L., Siebe, C., Moeller-Chávez, G. y Durán-Domínguez, M. (2016). Remoción de mercurio por Phragmites australis empleada como barrera biológica en humedales artificiales inoculadas con cepas tolerantes a metales pesados. *Revista internacional*





de contaminación ambiental, 32(1), 47-53. http://www.scielo.org.mx/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S0188-49992016000100047

- Argota.Pérez, G. y Iannacone, J. (2014). Metodología informatizada gecotox para la predicción de riesgo ecotoxicológico por exposición a efectos contaminantes en efluentes ambientales y ecosistemas acuáticos. *The biologist (Lima)*, *12*(2), 193-205. http://dx.doi.org/10.24039/rtb2014122348
- Arnau, J. y Bono, R. (2008). Estudios longitudinales. Modelos de diseño y análisis. *Escritos de psicología*, 2(1), 32-41. https://www.redalyc.org/pdf/2710/271020194005.pdf
- Arostegui, V. (2017). Determinación de los niveles de concentración de mercurio en suelos y plátano Musa cultivar aab, sub grupo Plantain, en Sarayacu, Punkiri chico e Iberia Madre de Dios. [Tesis de licenciatura, Universidad Nacional Amazónica de Madre de Dios]. http://repositorio.unamad.edu.pe/handle/UNAMAD/248
- Ávila, P., Zarazúa, G., Barceló, I., Rosas, I., Díaz, C. y Bussy, A. (2002). *Distribución de mercurio en agua y sedimento de una presa mexicana* [Archivo PDF]. https://www.researchgate.net/publication/242196754_DISTRIBUCION_DE_MERC URIO_EN_AGUA_Y_SEDIMENTO_DE_UNA_PRESA_MEXICANA
- Badilla, C. (2018). Evaluación del grado de contaminación con mercurio (Hg) en laguna la Señoraza: Agua, sedimentos y biota [Tesis de licenciatura, Universidad de Concepción]. repositorio.udec.cl/jspui/bitstream/11594/3403/6/Tesis Evaluación del grado de contaminación con mercurio %28Hg%29 en laguna La Señoraza.Image.Marked.pdf





- Betanzos, A., Arencibia, G., Latisnete, H. y Mazón, J. (2020). Influencia de factores ambientales y antrópicos en la población de ostión *Crassotrea virginica* (Bivalvia: Ostreidae), en río Cauto, Cuba. *Revista Mexicana de Biodiversidad, 91* (1), 1-10. http://www.scielo.org.mx/pdf/rmbiodiv/v91/2007-8706-rmbiodiv-91-e912843.pdf/https://doi.org/10.22201/ib.20078706e.2020.91.2843
- Bojorge-García, M. y Cantoral, E. (2016). La importancia ecológica de las algas en los ríos. *Hidrobiológica*, 26(1), 1-8. http://www.scielo.org.mx/scielo.php?script=sci_abstract&pid=S0188-88972016000100002&lng=es&nrm=iso
- Brousett, M., Chambi, A., Mollocondo, M., Aguilar, L. y Lujano, E. (2018). Evaluación Físico-Química y Microbiológica de agua para consume humano Puno Perú. *Fides Et Ratio*, *15*(1), 47-68. http://www.scielo.org.bo/pdf/rfer/v15n15/v15n15_a05.pdf
- Caho, C. y López, E. (2017). Determinación del Índice de Calidad de Agua para el sector occidental del humedal Torca-Guarmaral empleando las metodologías UWQI y CWQI. *Producción* + *limpia*, *12*(2), 35-49. DOI: 10.22507/pml.v12n2a3
- Cahuana, L. y Aduvire, O. (2019). Bioacumulación de metales pesados en tejidos de vegetación acuática y terrestre evaluados en áreas donde existen pasivos ambientales mineros en el Perú. *Revista de medio ambiente minero y minería, 4*(2), 19-36. http://www.scielo.org.bo/scielo.php?pid=S2519-53522019000200002&script=sci_abstract
- Canadian Council of Ministers of the Environment. 2001. Canadian soil quality guidelines for the protection of environmental and human health: Summary tables. Updated. In: Canadian environmental quality guidelines, 1999, Canadian Council of Ministers of the Environment, Winnipeg.





- Castañeda, R., Gutiérrez, H., Carrillo, É. y Sotelo, A. (2017). Leguminosas (Fabaceae) silvestres de uso medicinal del distrito de Lircay, provincia de Angares (Huancavelica, Perú). *Boletín latinoamericano y del Caribe de plantas medicinales y aromáticas,* 16(2), 136-149. http://www.redalyc.org/articulo.oa?id=85649864006
- Cogua, P., Campos, N. y Duque, G. (2012). Concentración de mercurio total y metilmercurio en sedimento y seston de la bahía de Cartagena, Caribe Colombiano. *Boletín de Inventigaciones Marinas y Costeras, 41*(2), 267-285. http://www.scielo.org.co/pdf/mar/v41n2/v41n2a02.pdf
- Colón, P., López, I. y Rivera, M. (2020). Estimación del riesgo ecológico y a la salud humana del mercurio en una zona de manglar del estuario La Puntulla, provincial de El Oro, sur del Ecuador. *Boletín de Investigaciones Marinas y Costeras*, 49(1), 81-100. http://www.scielo.org.co/pdf/mar/v49n1/es_0122-9761-mar-49-01-81.pdf/ 1025268/bimc.invemar.2020.49.1.775
- Cruz, O., Ilizaliturri, C., Mejía, J., Espinosa, G., Alfaro, M. y González, D. (2020). Evaluación preliminar de biomarcadores enzimáticos en caracoles de agua dulce (*Pachychilus sp.*) del humedal "Ciénaga de Tamasopo", México. *Acta biológica colombiana*, 25(2), 255-264. http://dx.doi.org/10.15446/abc.v25n2.75095
- Cuello, S. (2017). Bioacumulación, toxicidad e interacción de metilmercurio y especies de selenio [Tesis doctoral, Universidad complutense de Madrid]. https://eprints.ucm.es/id/eprint/42588/1/T38771.pdf
- D.S. N° 004-2017-MINAM. Aprueban Estándares de Calidad Ambiental (ECA) para Agua y establecen Disposiciones Complementarias. 07 de junio de 2017.





- Dávila Vargas, J. y Zúñiga Espinoza, F. (2018). *Determinación de fosfatos y nitratos en el río Ichu parte urbana del distrito de Huancavelica*. [Tesis de licenciatura, Universidad Nacional de Huancavelica]. http://repositorio.unh.edu.pe/handle/UNH/2182
- Daza, M. y Patiño, D. (2016). Bioindicación de la calidad del agua del río Subachoque mediante el uso de macroinvertebrados acuáticos y parámetros fisicoquímicos como una integración espacial y temporal [Tesis de licenciatura, Universidad Distrital Francisco José de Caldas]. PatiñoDerlyDazaMaría2016.pdf;sequence=1 (udistrital.edu.co)
- Departamento de Asuntos Económicos y Sociales de Naciones Unidas (ONU-DAES). (24 de noviembre de 2014). Decenio Internacional para la Acción "El agua fuente de vida" 2005-2015. Escasez de agua | Decenio Internacional para la Acción "El agua, fuente de vida" 2005-2015 (un.org)
- Díaz, L., Espinosa, A., Molina, G. (2020). Salud ambiental del río Ranchería a través de macroinvertebrados acuáticos en el área de influencia del complejo carbonífero El Cerrejón. *Tecnura*, 24(65), 49-63. DOI: https://doi.org/10.14483/22487638.15773
- Díaz, S., Mayari, R., Espinosa, M. y Hernández, R. (2005). Metodología para el muestreo y manipulación de muestras de Aguas y Aguas Residuales en un labmovil. *Revista CENIC.*Ciencias Químicas, 36(especial). http://www.redalyc.org/articulo.oa?id=181620511007
- Duque, G y Cogua, P. (2016). Mercurio en peces de la bahía de Buenaventura. *Ingenium*, 10(29), 11-17. https://repository.usc.edu.co/handle/20.500.12421/794
- Fernández, A. (2012). El agua: un recurso esencial. *Química viva*, 11(3), 147-170. https://www.redalyc.org/articulo.oa?id=86325090002





- Flores, E., Miranda, M. y Villasís, M. (2017). El protocolo de investigación VI: cómo elegir una prueba estadística adecuada. Estadística inferencial. *Rev. Alerg. Mex.*, *64*(3), 364-370. http://www.scielo.org.mx/pdf/ram/v64n3/2448-9190-ram-64-03-0364.pdf
- Galván, L. y Gutiérrez, J. (2018). Los mapas conceptuales como instrumento de evaluación:

 Una experiencia de educación ambiental centrada en el estudio de ecosistemas acuáticos. *Actualidades investigativas en educación*, 18(1), 1-35. https://doi.org/10.15517/aie.v18i1.31840
- Gamarra, O., Barrena, M., Barboza, E., Rascón, J. y Corroto, F. (2018). Fuentes de contaminación estacionales en la cuenca del río Utcubamba, región Amazonas, Perú. *Arnaldoa*, 25(1), 179-194. http://doi.org/10.22497/arnaldoa.251.25111
- García, A. (2013). Evaluación de la contaminación por vertimiento de mercurio en la zona minera, Pacarní. San Luis departamento del Huila. *Revista de tecnología*, 12(1), 91-98.

https://www.researchgate.net/publication/294724684_Evaluacion_de_la_contaminac ion_por_vertimiento_de_mercurio_en_la_zona_minera_Pacarni__San_Luis_departamento_del_Huila

- Gea-Izquierdo, E. (2015). Salud ambiental. Quito, Ecuador: Universidad Pontificia Católica de Ecuador.
- González, M., Bodas, A., Guillén, J., Rubio, M., Ordóñez, J., Trasobares, E., Martell, N., Martínez, J., Farré, R., Herráiz, M., Martínez, T., Calvo, E., Sáinz, M., Bretón, I., Prieto, S., Llorente, T., Martínez, J., Salas, J., Bermejo, P.... Calle, A. (2014).
 Exposición al metilmercurio en la población general; toxicocinética; diferencias según el sexo, factores nutricionales y genéticos. *Nutrición Hospitalaria*, 30(5), 968-988.
 10.3305/nh.2014.30.5.7727





- Grijalbo, L. (2016). Elaboración de inventarios de focos contaminantes, UF1941. La Rioja, España: Editorial Tutor Formación.
- Gualdrón, L. (2016). Evaluación de la calidad de agua de ríos de Colombia usando parámetros fisicoquímicos y biológicos. *Revista dinámica ambiental*, 1(1), 86-102. 10.18041/2590-6704/ambiental.1.2016.4593
- Gutiérrez-Fonseca, P. y Ramírez, A. (2016). Evaluación de la calidad ecológica de los ríos en Puerto Rico: principales amenazas y herramientas de evaluación. *Hidrobiológica*, 26(3), 433-441. http://www.scielo.org.mx/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S0188-88972016000300433
- Hernández, R., Fernández, C. y Baptista, M. (2014). Metodología de la investigación. McGraw-Hill / Interamericana Editores, S.A. de C.V. https://www.uca.ac.cr/wp-content/uploads/2017/10/Investigacion.pdf
- Hernández-Quiroz, M., Ruiz-Meza, D., Rojo-Callejas, F. y Ponce, C. (2019). Determinación de la distribución de contaminantes emergentes en agua intersticial en sedimentos de humedal mediante la optimización y validación de un método analítico. *Revista internacional de contaminación ambiental*, 35(2), 407-419. http://dx.doi.org/10.20937/RICA.2019.35.02.12
- Incahuanaco Quispe, V. (2018). Identificación de puntos críticos por contaminación por metales tóxicos (Cadmio, Mercurio, Plomo y Arsénico) mediante análisis de sedimentos superficiales de la subcuenca del Río Crucero, Cuenca Azángaro Puno, 2018. [Tesis de licenciatura, Universidad Peruana Unión]. https://repositorio.upeu.edu.pe/handle/UPEU/1806





- Jaramillo, F., Rincón, A. y Rico, R. (2009). Toxicología ambiental. Aguascalientes, México:

 Universidad Autónoma de Aguascalientes
- Kehrig, H., Baptista, G., Di Beneditto, A., Almeida, M., Rezende, C., Siciliano, S., Moura, J.
 y Moreira, I. (2017). Biomagnificación de mercurio en la cadena trófica del Delfín
 Moteado de atlántico (Stenella frontalis), usando el isótopo estable de nitrógeno como marcador ecológico. Revista de biología marina y oceanografía, 52(2), 233-244.
 http://dx.doi.org/10.4067/S0718-19572017000200004
- Lacerot, G., Lozoya, J. y Teixeira, F. (2020). Plásticos en ecosistemas acuáticos: presencia, transporte y efectos. *Ecosistemas revista científica de ecología y medio ambiente*, 29(3), 1-3. https://doi.org/10.7818/ECOS.2122
- León Pérez, D. y Peñuela Mesa, G. (2011). Trascendencia del metilmercurio en el ambiente, la alimentación y la salud humana. *Producción + limpia, 6*(2), 108-116. http://www.scielo.org.co/scielo.php?script=sci_abstract&pid=S1909-04552011000200010&lng=es&nrm=iso#:~:text=Este%20compuesto%20es%20alta mente%20t%C3%B3xico,y%20otros%20tipos%20de%20alimentos.
- Libro VI del Texto Unificado de Legislación Secundaria del Ministerio del Ambiente, reformado mediante Acuerdo Ministerial No. 061. Norma de Calidad Ambiental y de Descarga de Efluentes: Recurso Agua (TULSMA) (2015). 04 de noviembre de 2015. No. 097-A.
- Llerena Ancora, T. y Mendiola Ramos, S. (2019). Concentración de metales en productos hidrobiológicos de mayor consumo en la población escolar de las instituciones educativas de Mollendo, Arequipa. [Tesis de licenciatura, Universidad Nacional de San Agustín de Arequipa]. http://repositorio.unsa.edu.pe/handle/UNSA/9116





- Llerena, T. y Mendiola, S. (2019). Concentración de mercurio en productos hidrobiológicos de mayor consumo en la población escolar de las instituciones educativas de Mollendo, Arequipa. [Tesis de licenciatura, Universidad Nacional de San Agustín de Arequipa]. http://repositorio.unsa.edu.pe/handle/UNSA/9116
- López, M. y Martínez, M. (2018). El mercurio, sus fuentes de emisión, usos e impactos.

 Madrid, España: Editorial CSIC.
- López, P. L. (2004). Población, muestra y muestreo. *Punto cero*, 9(8), 69-74. http://www.scielo.org.bo/pdf/rpc/v09n08/v09n08a12.pdf
- Loza, A. y Ccancapa, Y. (2020). Mercurio en un arroyo altoandino con alto impacto por minería aurífera artesanal (La Rinconada, Puno, Perú). *Revista internacional contaminación ambiental*, 36(1), 33-44. http://dx.doi.org/10.20937/RICA.2020.36.53317
- Madera, L., Angulo, L., Díaz, L. y Rojano, R. (2016). Evaluación de la calidad del agua en algunos puntos afluentes del río Cesar (Colombia) utilizando Macroinvertebrados acuáticos como bioindicadores de contaminación. *Información tecnológica*, 27(4), 103-110. http://dx.doi.org/10.4067/S0718-07642016000400011
- Madigan, R., Martinko, J., Parker, J. (2000). Biología de los Microorganismos de Brock.

 Octava edición revisada 3ª reimpresión. Prentice Hall, Inc. España.
- Manahan, S. (2006). Contaminación de agua en: Introducción a la química ambiental. México

 D.F.: Editorial Reverté S.A. Recuperado de:

 https://www.reverte.com/libro/introduccion-a-la-quimica-ambiental_82109/
- Marín, A., González, V., Lapo, B., Molina, E. y Lemus, M. (2016). Niveles de mercurio en sedimentos de la zona costera de El Oro, Ecuador. *Gayana*, 80(2), 147-153.





https://scielo.conicyt.cl/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S0717-65382016000200147

- Marrugo, J., Lans, E. y Benítez, L. (2007). Hallazgo de mercurio en peces de la Ciénaga de Ayapel, Córdoba, Colombia. *Revista MVZ Córdoba*, 12(1), 878-886. http://www.redalyc.org/articulo.oa?id=69312103
- Martín, A., y Santamaría, J. (2004). Diccionario terminológico de contaminación ambiental.

 Navarra: Navaprint, S. L. Mutilva Baja. Recuperado de:

 https://ebookcentral.proquest.com
- Martínez, G., McCord, S., Driscoll, C., Todorova, S., Wu, S., Araújo, J., Vega, C. y Fernandez,
 L. (2018). Mercury contamination in Riverine Sediments and Fish Associated with
 Artisanal and Small-Scale Gold Mining in Madre de Dios, Peru. *International Journal of Environmental Research and Public Health*, 15(8), 1584. 10.3390/ijerph15081584
- Ministerio del Ambiente (2014). Métodos de colecta, identificación y análisis de comunidades biológicas: plancton, perifiton, bentos (macroinvertebrados) y necton (peces) en aguas continentales del Perú [Archivo PDF]. https://www.minam.gob.pe/diversidadbiologica/wp-content/uploads/sites/21/2014/02/M%C3%A9todos-de-Colecta-identificaci%C3%B3n-y-an%C3%A1lisis-de-comunidades-biol%C3%B3gicas.compressed.pdf
- Ministerio del Ambiente (2014). Registro de emisiones y transferencia de contaminantes RETECT Perú [Archivo PDF]. https://sinia.minam.gob.pe/documentos/registro-emisiones-transferencia-contaminantes-retc-peru





- Ministerio del Ambiente (2016). Glosario de términos para sitios contaminados [Archivo PDF]. https://www.minam.gob.pe/calidadambiental/wp-content/uploads/sites/22/2015/02/2016-05-30-Conceptos-propuesta-Glosario.pdf
- Mora, A., Jumbo, D., González, M. y Bermeo, S. (2016). Niveles de metales pesados en sedimentos de la cuenca del río Puyango, Ecuador. *Revista internacional de Contaminación Ambiental*, 32(4), 385-397. DOI: 10.20937/RICA.2016.32.04.02
- Morell, A., Bergues, P. y Portuondo, E. (2015). Valoración de los parámetros físico-químicos de las aguas del río San Juan en los periodos húmedo y seco de 2014. *Ciencia en su PC*, *I*(1), 1-12. http://www.redalyc.org/articulo.oa?id=181338814001
- Murialdo, R. (2016). *Ecología, ecosistemas y ecotoxicología: Conceptos fundamentales*. Córdoba, Argentina: Editorial Brujas.
- Navas, E. (2013). *Lesgilación y educación medioambiental*. Málaga, España: Interconsulting Bureau S.L.
- Nolasco, C. (2018). Influencia del vertido del efluente líquido del camal municipal de Nueva

 Cajamarca en el ecosistema acuático del canal Galindona [Tesis de licenciatura,

 Universidad Católica Sedes Sapientiae].

 http://repositorio.ucss.edu.pe/handle/UCSS/607
- Oficina de gestión de la información y estadística Dirección general parlamentaria (2019).

 Carpeta Georreferencial región Huancavelica, Perú.

 http://www.congreso.gob.pe/Docs/DGP/GestionInformacionEstadistica/files/i-09-huancavelica.pdf
- Organisation for Economic Co-operation and Development (OECD) (1996). Prevención y control de la contaminación, Registro de emisiones y transferencia de contaminantes





- (*RETC*) [Archivo PDF]. https://www.oecd.org/env/ehs/pollutant-release-transfer-register/OECD-GD96-32_PRTR_GuidanceManual_Spanish.pdf
- Organisation for Economic Co-operation and Development (OECD) (2017). *Diffuse Pollution*, *Degraded Waters* [Archivo PDF]. https://read.oecd-ilibrary.org/environment/diffuse-pollution-degraded-waters_9789264269064-en#page1
- Organismo de Evaluación y Fiscalización Ambiental (OEFA) (2016). Informe de monitoreo ambiental de calidad de aire, agua, sedimento y suelo, en los distritos de Ascención y Huancavelica, provincia y departamento de Huancavelica, realizado del 11 al 17 de agosto de 2015 y el 04 de diciembre de 2015 (Informe N°83-2016-OEFA/DE-SDCA).

 OEFA. https://drive.google.com/file/d/1FEm4AB8ANcQor_k1-XIXLRo_09BBFQN2/view
- Organización de las Naciones Unidas para la Agricultura y la Alimentación (FAO) (2009).

 Glosario de agricultura orgánica [Archivo PDF].

 http://www.fao.org/tempref/docrep/fao/012/k4987t/k4987t.pdf
- Otzen, T. y Manterola, C. (2017). Técnicas de muestreo sobre una población de estudio. Int.

 J. Morphol, 35(1), 227-232. https://scielo.conicyt.cl/pdf/ijmorphol/v35n1/art37.pdf
- Pancaldi, F. (2020). Bioacumulación de sustancias contaminantes en tiburón ballena, Rhincodon typus, en el golfo de California. Bioagrociencias, 13(2), 1-12. https://www.revista.ccba.uady.mx/ojs/index.php/BAC/article/view/3504/1510
- Panduro, G., Rengifo, G., Barreto, L., Arbaiza-Peña, A., Iannacone, J., Alvariño, L. y Crnobrna, B. (2020). Bioacumulación por mercurio en peces y riesgo por ingesta





en una comunidad nativa en la amazonia peruana. *Revista de Investigaciones Veterinarias del Perú*, 31(3), e18177. http://dx.doi.org/10.15381/rivep.v31i3.18177

- Peluso, L., Almada, P., Abelando, M. y Ronco, A. (2012). Evaluación de la toxicidad de sedimentos de los ríos Paraguay-Paraná utilizando *Hyalella curvispina*. *Actas 7mo congreso de medio ambiente, 1*(1), 1-14. http://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/26663/Documento_completo.pdf?se quence=1&isAllowed=y
- Peluso, M. (2011). Evaluación de efectos biológicos y biodisponibilidad de contaminantes en sedimentos del Río de la Plata y afluentes. [Tesis de doctorado, Universidad Nacional de La Plata]. http://sedici.unlp.edu.ar/bitstream/handle/10915/18420/Documento_completo__.%20 Peluso%20reducida.pdf?sequence=1&isAllowed=y
- Peña-Guzmán, C., Melgarejo, J. y Prats, D. (2016). El ciclo urbano del agua en Bogotá, Colombia: estado actual y desafíos para la sostenibilidad. *Tecnología y ciencias del agua*, 7(6), 57-71. http://www.scielo.org.mx/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S2007-24222016000600057
- Pernia, B., Mero, M., Cornejo, X. y Zambrano, J. (2019). Impactos de la contaminación sobre los manglares de Ecuador. *Manglares de América*, 424-466. https://bit.ly/38OteNB
- Posada, M. y del Pilar, M. (2006). Efectos del mercurio sobre algunas plantas acuáticas tropicales. *Revista EIA*, *1*(6), 57-67. http://www.scielo.org.co/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1794-12372006000200006#:~:text=4.1%20Efectos%20t%C3%B3xicos%20del%20mercur





io% 20en% 20plantas% 20acu% C3% A1ticas&text=En% 20las% 20hojas% 20se% 20pro ducen, de% 20fotos% C3% ADntesis% 20y% 20de% 20respiraci% C3% B3n.

- Programa de las Naciones Unidas para el Medio Ambiente (2002). *Evaluación mundial sobre el mercurio*. https://saludsindanio.org/sites/default/files/documentsfiles/1401/Evaluacion_Mundial_Mercurio.pdf
- Real Decreto 465/2003. Sobre las sustancias indeseables en la alimentación animal. 25 de abril de 2020.
- Resolución jefatural N° 010-2016-ANA [Autoridad Nacional del Agua (ANA)]. Por el cual se aprueba el protocolo nacional para el monitoreo de la calidad de los recursos hídricos superficiales. 11 de enero de 2016.
- Resolución Jefatural N° 151-2020-ANA [Autoridad Nacional del Agua]. Se aprueba el documento denominado "Glosario de términos de la Ley N° 29338, Ley de Recursos Hídricos y su reglamento aprobado mediante decreto supremo N° 001-2010-AG". 01 de octubre de 2020.
- Resolución Número 000122. Por la cual se modifica parcialmente la Resolución 776 de 2008. 26 de enero de 2012.
- Reyes, Y., Vergara, I., Torres, O., Díaz, M. y González, E. (2016). Contaminación por metales pesados: Implicaciones en salud, ambiente y seguridad alimentaria. *Revista ingeniería, investigación* y desarrollo, 16(2), 66-77. https://dialnet.unirioja.es/servlet/articulo?codigo=6096110
- Rincón-Silva, N. (2016). Evaluación de parámetros físico-químicos del agua en el proceso de potabilización del río Subachoque. *Revistas udistrital*, *13*(1), 6-23. https://revistas.udistrital.edu.co/index.php/tecges/article/view/12123/12695





- Rodríguez, D. (2017). Intoxicación ocupacional por metales pesados. *Medisan*, 21(12), 3372-3385. http://scielo.sld.cu/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S1029-30192017001200012
- Saéz, W. (2019). Concentración de nitratos y fosfatos en el río Ichu en época de estiaje en la parte urbana de Huancavelica [Tesis de maestría, Universidad Nacional de Huancavelica]. http://repositorio.unh.edu.pe/handle/UNH/2388
- Sánchez, A. y González, M. (2007). Técnicas de recolecta de plantas y herborización.

 Universidad Autónoma del estado de Hidalgo, 1(1), 123-133.

 https://www.uaeh.edu.mx/investigacion/productos/6082/Capitulo12.pdf
- Sánchez, O., Herzig, M., Peters, E., Márquez, R. y Zambrano, L. (2007). Perspectivas sobre conservación de ecosistemas acuáticos en México. México D.F., México: Impresora y Encuadernadora Progreso S.A. (IEPSA). https://books.google.com.pe/books?id=uWlrkIx-r3oC&lpg=PA11&ots=8OkrakZqUV&dq=impacto%20de%20la%20temperatura%2 0en%20ecosistema%20acu%C3%A1tico&lr&hl=es&pg=PA29#v=onepage&q=impacto%20de%20la%20temperatura%20en%20ecosistema%20acu%C3%A1tico&f=fals e
- Sierra, J. (2020). Consumo de pescado con contenido de mercurio y su relación con la salud humana. *Repository Universidad Militar de Granada*, *1*(1), 1-17. https://repository.unimilitar.edu.co/handle/10654/37302
- Silveira, C. y Oliveira, E. (2013). *Princípios de toxicologia ambiental: conceitos e aplicaçoes*.

 Rio de Janeiro, Brasil: CIP-Brasil.





- Smith, J., Colina, M., Colina, G., Sánchez, J. y Montilla, B. (2017). Especiación de mercurio en el caño alpargatón y en las zonas marino costero del golfo triste (Venezuela).

 Revista bases de la ciencia, 2(3), 17-36.

 https://revistas.utm.edu.ec/index.php/Basedelaciencia/article/view/1031/1079
- Sosa, R., Bravo, H., Fuentes, G., Rosas, S., Granados, E. y Sánchez, P. (2017). Estimación de emisiones de mercurio en las plantas carboeléctricas de México. *Revista internacional de contaminación ambiental, 33*(2), 325-336. https://doi.org/10.20937/rica.2017.33.02.13
- U.S. EPA (US Environmental Protection Agency). (2001). Mercury update: Impact on fish advisories. EPA Fact sheet.
- Valencia, M., Pariona, A., Huamán, M, Miranda, F., Quintanilla, S y Gonzáles, A. (2005). Seroprevalencia de fasciolosis en escolares y en ganado vacuno en la provincia de Huancavelica, Perú. *Revista peruana de medicina experimental y salud pública*, 22(2), 96-102. http://www.scielo.org.pe/pdf/rins/v22n2/a03v22n2.pdf
- Vásquez, R. (2017). *Ecología y medio ambiente*. Ciudad de México: Grupo editorial Patria S.A. de C.V.
- Velásquez, G. (2020). Problemas medioambientales de la minería aurífera ilegal en Madre de Dios (Perú). *Observatorio medioambiental*, 23(1), 229-241. https://doi.org/10.5209/obmd.73177
- Vergara, E. y Rodríguez, P. (2015). Presencia de mercurio, plomo y cobre en tejidos de **Orecbromis niloticus: sector de la cuenca alta del Rio Chicamocha, vereda Volcán, **Paipa, Colombia. **Producción + limpia, 10(2), 114-126. **https://dialnet.unirioja.es/servlet/articulo?codigo=5746944





- Wang, T., Weissman, J., Ramesh, G., Varadarajan, R. y Benemann, J. (1996). Parameters for removal of toxic heavy metals by water milfoil (Myriophyllum spicatum). *Bulletin of Environmental Contamination and Toxicology*. 57 (5): 779-786. https://link.springer.com/article/10.1007%2Fs001289900257
- Wiener, J., Krabbenhoft, D., Heinz, G., Scheuhammer, A., Hoffman, D., Rattner, B., Burton,
 A. y Cairns, J. (2003). *Ecotoxicology of mercury*. Lewis Publisher.
 10.1201/9781420032505.ch16
- Yong, E. (2015). Influencia de la cobertura vegetal ribereña sobre los macroinvertebrados acuáticos y la calidad hídrica en ríos del bosque protector Murocomba, Cantón Valencia, Ecuador [Tesis de licenciatura, Universidad Técnica estatal de Quevedo]. https://repositorio.uteq.edu.ec/bitstream/43000/288/1/T-UTEQ-0007.pdf





XVIII. ABREVIATURAS

- AFFCO: Association of American Feed Control Officials.
- ANA: Autoridad Nacional del Agua.
- CE: Conductividad Eléctrica.
- CERPER: Certificaciones del Perú S.A.
- ECA: Estándar de Calidad Ambiental.
- Hg: Mercurio.
- ISQG: Interim Sediment Quality Guideline.
- H₃C–Hg¹⁺: Metilmercurio.
- MINAM: Ministerio del ambiente.
- OD: Oxígeno Disuelto.
- OECD: Organización para la Cooperación y el Desarrollo Económico.
- OEFA: Organismo de Evaluación y Fiscalización Ambiental.
- PEL: Probable Effect Level.
- pH: Potencial de Hidrógeno.
- PM: Punto de Muestreo.
- PTAR: Planta de Tratamiento de Aguas Residuales.
- RETC: Registro de Emisiones y Transferencias de Contaminantes.
- T°: Temperatura.





XIX. ANEXOS

23. Anexo 1. Mapa del Área de estudio







24. Anexo 2. Registro de datos en campo Campaña 01, 02, 03 y 04

a. Campaña de muestreo 01

Punto de monitoreo	Descripción	Localidad	Distrito	Provincia	Departamento		enadas Este/Oeste	Altura	Fecha	Hora
PM 01	Baños del Inca	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	8587164	503968	3706	30/08/2019	1:30 p. m.
PM 02	Ingreso a la ciudad	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	8587933	498134	3735	30/08/2019	12:30 p. m.
PM 03	Salida de la ciudad	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	8587678	504064	3679	30/08/2019	10:50 a. m.
PM 04	Piscigranja	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	8584352	500369	3970	30/08/2019	9:30 a. m.





b. Campaña de muestreo 02

Punto de	Descripción	Localidad	Distrito	Provincia	Departamento		lenadas	Altura	Fecha	Hora	Observaciones
monitoreo						Norte/Sur	Este/Oeste	mnsnm			
PM 01	Baños del Inca	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	8587164	503968	3706	16/11/2019	12:00 p. m.	Personas bañándose en alrededores.
PM 02	Ingreso a la ciudad	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	8587933	498134	3735	16/11/2019	8:35 a. m.	Mayor presencia de vegetación, desmonte y residuos sólidos.
PM 03	Salida de la ciudad	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	8587678	504064	3679	16/11/2019	10:00 a. m.	Presencia de desmonte, residuos sólidos y aguas residuales.
PM 04	Piscigranja	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	8584352	500369	3970	16/11/2019	7:30 a. m.	Presencia de vegetación y rocas.
	c. Camp	oaña de muestr	eo 03								
Punto de	D : :/	T 1' 1 1	D:	D : :	D	Coord	lenadas	Altura	г 1		01 .
Punto de monitoreo	Descripción	Localidad	Distrito	Provincia	Departamento		lenadas Este/Oeste		Fecha	Hora	Observaciones
	Descripción Baños del Inca				Departamento Huancavelica	Norte/Sur			Fecha 22/02/2020		Observaciones Personas bañándose en alrededores.





	Salida de la										Presencia de	residuos
PM 03	ciudad	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	8587678	504064	3679	22/02/2020	12:00 p. m.	sólidos,	aguas
	Ciudad										residuales y tr	actor.
											Presencia	de
PM 04	Dissigrania	Unancovalica	Unancovalica	Unancovalica	Huancavelica	9594252	500360	2070	22/02/2020	0:00 a m	vegetación,	rocas,
FWI 04	Fiscigianja	Huancavenca	Tiuancavenca	Huancavenca	Huancavenca	0304332	300309	3970	22/02/2020	9.00 a. III.	residuos sól	lidos y
											mayor caudal	

d. Campaña de muestreo 04

Punto de	Dagarinaián	Localidad	Distrito	Duovinoio	Danastamanta	Coord	lenadas	Altura	Fecha	Помо	Observaciones
monitoreo	Descripción	Localidad	Distrito	Provincia	Departamento	Norte/Sur	Este/Oeste	mnsnm	геспа	Hora	Observaciones
PM 01	Baños del Inca	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	8587164	503968	3706	4/12/2020	11:20 a. m.	Se logró ingresar con previa coordinación con el guardia, no habían personas dentro ni atención al público.
PM 02	Ingreso a la ciudad	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	8587933	498134	3735	4/12/2020	9:10 a. m.	Carretera de concreto en los alrededores, mayor presencia de desmonte, menor vegetación y menor caudal.
PM 03	Salida de la ciudad	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	8587678	504064	3679	4/12/2020	10:30 a. m.	Presencia de residuos sólidos, desmonte y poca vegetación
PM 04	Piscigranja	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	Huancavelica	8584352	500369	3970	4/12/2020	8:10 a. m.	Se tomó muestra de agua por única vez y se coordinó con el dueño de la piscigranja para la recolecta de peces. Presencia de vegetación.





25. Anexo 3. Registro fotográfico

				IO EN EL ECOSIS TAMINACIÓN DI	
The second of the second	Huancavelica	Provincia:	Huancavelica	Departamento:	Huancavelica
		VIAJ	E 01- PM 01		
Fotografia	n № 01	A.a			
Fecha: 30/08/201	9				
Este: 503968					
Norte: 8587164					
Altitud: 3706 msn	nm				
Descrip	oción	v	ïsta amplia de los	baños termales el I	иса.
Fotografia	ı N° 02				
Fecha: 30/08/201	9				
Este: 503968		-			
Norte: 8587164			Man.		
Altitud: 3706 msn	ım		3469		6.
Descrip	oción	Punto de toma		o principal con prese ásticos.	ncia de residuos





Distrito: Huancavelica Provincia: Huancavelica Departamento: Huancavelica

VIAJE 01 - PM 02

Fotografia Nº 03

Fecha: 30/08/2019

Este: 498134

Norte: 8587933

Altitud: 3735 msnm



Descripción

Toma de muestra de agua en el ingreso a la ciudad de Huancavelica.

Fotografia Nº 04

Fecha: 30/08/2019

Este: 498134

Norte: 8587933

Altitud: 3735 msnm

Descripción

Finalizando el muestreo en el PM 02, se logró divisar personas lavando ropa y bañándose.

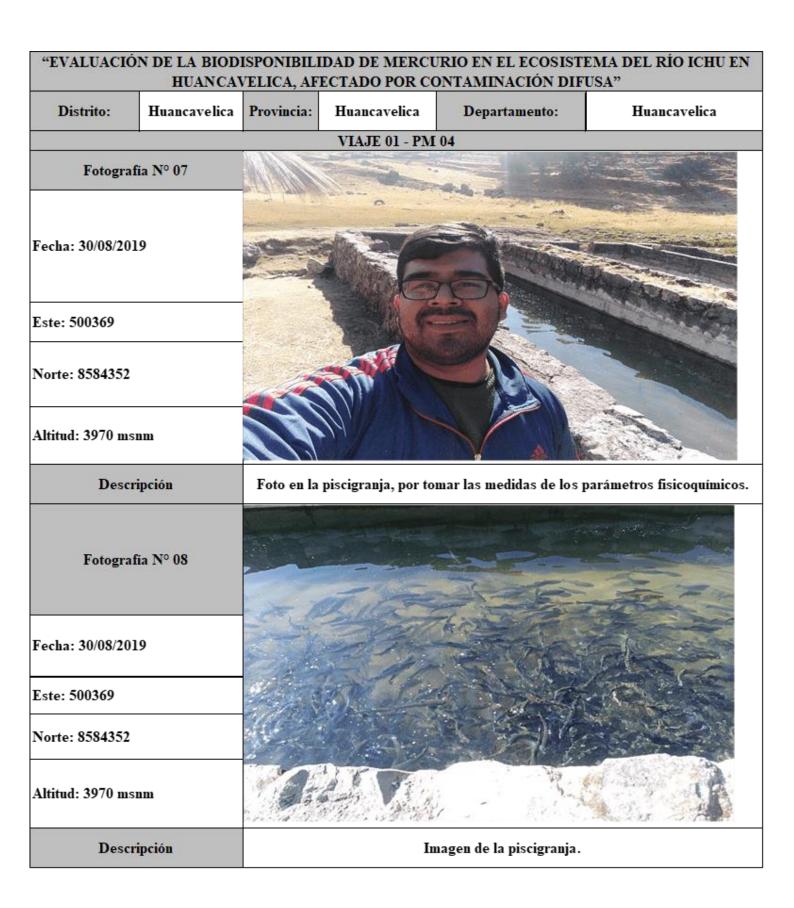




				IO EN EL ECOSIS' TAMINACIÓN DI	
Distrito:	Huancavelica	Provincia:	Huancavelica	Departamento:	Huancavelica
		VIA	TE 01- PM 03		
Fotogr	afia Nº 05		H.		
Fecha: 30/08/2	2019				
Este: 504064					
Norte: 858767	78				
Altitud: 3679 1	msnm		7 3		
Des	cripción	Zona	de descarga de ag	uas residuales en el	PM 03.
Fotogr	afia Nº 06				
Fecha: 30/08/2	2019				
Este: 504064					and a
Norte: 858767	78				
Altitud: 3679 1	msnm				
Des	cripción	Prese	encia de residuos s	ólidos y escasa veg	etación.











Distrito: Huancavelica Provincia: Huancavelica Departamento: Huancavelica

VIAJE 02 - PM 01

Fotografia Nº 09

Fecha: 16/11/2019

Este: 503968

Norte: 8587164

Altitud: 3706 msnm



Foto del mirador de los baños del inca.

Descripción

Fotografia Nº 10

Fecha: 16/11/2019

Este: 503968

Norte: 8587164

Altitud: 3706 msnm

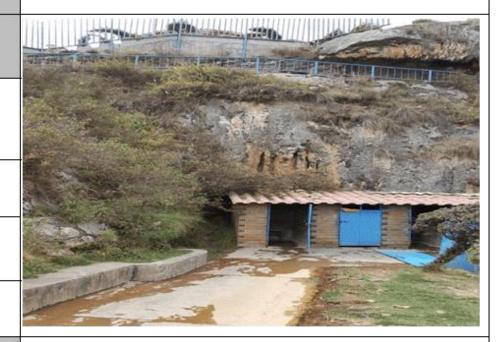


Foto de los servicios higiénico de los baños e Inca, sin embargo su desembocadura es directa al río Ichu.





Distrito:	Huancav elica	Provincia:	Huancavelica	Departamento:	Huancavelica
		VIA	JE 02 - PM 02		
Fotog	rafia Nº 11		127		
Fecha: 16/11/2	2019			ALC: NOTE OF	
Este: 498134		at a		LA	
Norte: 858793	33		1		
Altitud: 3735 ı	nsnm		8/14		
Des	scripción	Foto del equ		Bachiller Juan Dieg as y Sr. Castillo.	o Malca, Ing. Elvito
Fotog	rafia Nº 12				
Fecha: 16/11/2	2019				
Este: 498134					

Descripción

Norte: 8587933

Altitud: 3735 msnm

Foto del equipo de trabajo, Bachiller Juan Diego Malca e Ing. Elvito Villegas.





				IO EN EL ECOSIS TAMINACIÓN DI	
Distrito:	Huancavelica	Provincia:	Huancavelica	Departamento:	Huancavelica
Fotogi	rafia Nº 13	VIAJ	E 02 - PM 03		
Fecha: 16/11/2	2019				
Este: 504064					
Norte: 85876	78	T			
Altitud: 3679	msnm			8	
Des	cripción	P	resencia de residu	os sólidos en el PM	03.
Fotogi	rafia № 14	4.0			
Fecha: 16/11/2	2019			***	
Este: 504064					
Norte: 858767	78			it is	100
Altitud: 3679	msnm				
Des	cripción		Foto de la ve	getación ribereña.	





Distrito: Huancavelica Provincia: Huancavelica Departamento: Huancavelica

VIAJE 02 - PM 04

VIAJE 02 -

Fotografia Nº 15

Fecha: 16/11/2019

Este: 500369

Norte: 8584352

Altitud: 3970 msnm

Descripción Foto del equipo de trabajo en la pscigranja.

Fotografia Nº 16

Fecha: 16/11/2019

Este: 500369

Norte: 8584352

Altitud: 3970 msnm

Descripción Foto abierta de la piscigranja.





Distrito: Huancavelica

Provincia:

Huancavelica

Departamento:

Huancavelica

VIAJE 03 - PM 01

Fotografia Nº 17

Fecha: 22/02/2020

Este: 503968

Norte: 8587164

Altitud: 3706 msnm

Descripción

Plaza de armas de la ciudad de Huancavelica

Fotografia Nº 18

Fecha: 22/02/2020

Este: 503968

Norte: 8587164

Altitud: 3706 msnm

Vista de los PM 01, 02 y 03 desde el PM 04





Distrito: Huancavelica Provincia: Huancavelica Departamento: Huancavelica

VIAJE 03 - PM 02

Fotografia Nº 19

Fecha: 22/02/2020

Este: 498134

Norte: 8587933

Altitud: 3735 msnm

Se puede apreciar personas extrayendo manualmente sedimentos y arena del río Ichu.

Fotografia Nº 20

Descripción

Fecha: 22/02/2020

Este: 498134

Norte: 8587933

Altitud: 3735 msnm

Presencia de residuos sólidos.





"EVALUACIÓN DE LA BIODISPONIBILIDAD DE MERCURIO EN EL ECOSISTEMA DEL RÍO
ICHU EN HUANCAVELICA, AFECTADO POR CONTAMINACIÓN DIFUSA"

Distrito: Huancavelica Provincia: Huancavelica Departamento: Huancavelica
VIAJE 03 - PM 03

Fotografia Nº 21

Fecha: 22/02/2020

Este: 504064

Norte: 8587678

Altitud: 3679 msnm

Presencia de residuos sólidos.

Descripción

Fotografia Nº 22

Fecha: 22/02/2020

Este: 504064

Norte: 8587678

Altitud: 3679 msnm

Planta convencional de aguas residuales.





Distrito: Huancavelica Provincia: Huancavelica Departamento: Huancavelica

VIAJE 03 - PM 04

Fotografia Nº 23

Fecha: 22/02/2020

Este: 500369

Norte: 8584352

Altitud: 3970 msnm

Encargada de la piscigranda eviscerando las truchas

Fotografia Nº 24

Descripción

Fecha: 22/02/2020

Este: 500369

Norte: 8584352

Altitud: 3970 msnm

Descripción Vista de los exteriores de la piscigranja





				IO EN EL ECOSIS' TAMINACIÓN DI	
Distrito:	Huancavelica	Provincia:	Huancavelica	Departamento:	Huancavelica
		VIAJ	E 04 - PM 01		
Fotogr	rafía Nº 25				
Fecha: 04/12/2020					
Este: 503968					
Norte: 858716	54				
Altitud: 3706 ı	msnm				
Des	cripción	Ingreso	de agua a la zona (de alimentación de l	as truchas.
Fotogr	afia Nº 26				
Fecha: 04/12/2	2020	CERPER 2000 IBS1 And Spec Co	SCERPER 2000 IB 1	TLA TO THE PROPERTY OF THE PR	- ETHE
Este: 503968		THE NAME OF THE PARTY OF THE PA	000		77
Norte: 858716	54				
Altitud: 3706	msnm	4.1			

Muestras tomadas del PM 01





"EVALUACIÓN DE LA BIODISPONIBILIDAD DE MERCURIO EN EL ECOSISTEMA DEL RÍO ICH	U
EN HUANCAVELICA, AFECTADO POR CONTAMINACIÓN DIFUSA"	

Distrito: Huancavelica Provincia: Huancavelica Departamento: Huancavelica

VIAJE 04 - PM 02

Fotografia Nº 27

Fecha: 04/12/2020

Este: 498134

Norte: 8587933

Altitud: 3735 msnm

A POLICIA DE LA CAMPANTA DEL CAMPANTA DE LA CAMPANTA DEL CAMPANTA DE LA CAMPANTA DEL CAMPANTA DE LA CAMPANTA DE LA CAMPANTA DE LA CAMPANTA DEL CAMPANTA DE LA CAMPANTA DEL CAMPANTA DE LA CAMPANTA DEL CAMPANTA DE LA CAMPANTA DE LA CAMPANTA DE LA CAMPANTA DE LA CAMPANTA DEL CAMPANT

Apoyo del Sr. Castillo al evaluar la zona para una descarga segura de los materiales.

Descripción

Fotografia Nº 28

Fecha: 04/12/2020

Este: 498134

Norte: 8587933

Altitud: 3735 msnm

Pista de concreto construida durante la cuarentena.





"EVALUACIÓN DE LA BIODISPONIBILIDAD DE MERCURIO EN EL ECOSISTEMA DEL RÍO
ICHU EN HUANCAVELICA, AFECTADO POR CONTAMINACIÓN DIFUSA"

Distrito: Huancavelica Provincia: Huancavelica Departamento: Huancavelica

VIAJE 04 - PM 03

Fotografia Nº 29

Fecha: 04/12/2020

Este: 504064

Norte: 8587678

Altitud: 3679 msnm

Toma de muestras de agua para análisis de mercurio.

Fotografia Nº 30

Descripción

Fecha: 04/12/2020

Este: 504064

Norte: 8587678

Altitud: 3679 msnm

Descripción Maquinara que estaba extrayendo sedimentos del río Ichu.





"EVALUACIÓN DE LA BIODISPONIBILIDAD DE MERCURIO EN EL ECOSISTEMA DEL RÍO ICHU
EN HUANCAVELICA, AFECTADO POR CONTAMINACIÓN DIFUSA"

Distrito: Provincia: Huancavelica Huancavelica Departamento: Huancavelica

VIAJE 04 - PM 04

Fotografia Nº 31

Fecha: 04/12/2020

Este: 500369

Norte: 8584352

Altitud: 3970 msnm

Exterior de la piscigranja y unión al río Ichu.

Descripción

Fotografia Nº 32

Fecha: 04/12/2020

Este: 500369

Norte: 8584352

Altitud: 3970 msnm

Muestras de trucha tomadas.





26. Anexo 4. Informe de ensayos de Laboratorio Viaje 01



LABORATORIO DE ENSAYO ACREDITADO POR EL ORGANISMO PERUANO DE ACREDITACIÓN INACAL - DA CON REGISTRO Nº LE 003



INFORME DE ENSAYO Nº 1-12932/19

Pág.1/1

Solicitante

MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Domicillo legal

Calle Gral Cordova Nº 2247 Interior I - Lince - Lima - Lima

Producto declarado

TEJIDO ANIMAL

Cantidad de Muestras para el Ensayo :

3 muestras x 250 g c/u Muestra proporcionada por el solicitante

COORDENADAS UTM WGS 84 (18L)

Identificación de la muestra

ESTE 500369 - NORTE: 8584352

ALTITUD: 3 970 Según se indica

Forma de Presentación

En bolsa de polietileno, cerrada y refrigerada

H/S 19009535 (EXMA-14038-2019)

Fecha de recepción

2019 - 09 - 02

Fecha de inicio del ensayo

2019 - 09 - 02

Fecha de termino del ensayo

2019 - 09 - 07

Ensayo realizado en identificado con Laboratorio ICP-AA

Validez del documento

Este documento es válido solo para las muestras descritas

				Muestras / Resultados	V Total
Eneayo	LC	Unidad	EMA. 1 - TRUCHA ARCO IRIS	EM4. 2 - TRUCHA ARCO IRIS	EM4. 3 - TRUCHA AROD IRIS
Mercurio	10,01	mg/kg	0.036	0.026	9,04

LC Limite de cuentificación

MÉTODOS

Mareurio: NCM-117-88A1.1994. Bienes y Senisos. Métodos de prueta para la determinación de Castinio, Arsénico, Plorro. Estaño, Cobre, Fierro. Zino y Mercurio en Altmentos, agua potable y agua porificada por Espectrometria de Absoloión Atlántica.

OBSERVACIONES

Prohibida la reproducción total o parcial de este informe, sis la autorización escrita de CERPER S.A.

Los resultados de los ensayos no deben ser utilizados como una certificación de conformalad con normas de producto o como certificado del sixtema de la calidad de la entidad que lo produce.

Calleo, 11 de septembre de 2019

AA

CERTIFICACIONES DEL PERU 8:A:

INO ROSA PALOMINO LOO C.I.P. 40302 COORDINADOR DE LABORATORIOS

"Los ensayos acreditados del presente informe, al estar en el marco de la acreditación del INACAL-DA, se encuentran dentro del ámbito de reconocimiento mutuo de los miembros firmantes de IAAC e ILAC"

AREQUIPA Calle Teniente Rodríguez Nº 1415 Mireflores - Arequipa T. (054) 265572 GALLAO Oficina Principal Av. Senta Rosa 601, La Perla - Callao T. (511) 319 9000 PIURA Urb. Angamos A - 2 - Piura T. (073) 322 908 / 9975 63161







LABORATORIO DE ENSAYO ACREDITADO POR EL ORGANISMO PERUANO DE ACREDITACIÓN INACAL - DA CON REGISTRO Nº LE 003



INFORME DE ENSAYO Nº 1-12933/19

Pág.1/1

Solicitante : MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Demicijo legal : Calle Grat. Contova Nº 2247 Interior I - Lince - Lima - Lima

Producto declarado : AGUA SUPERFICIAL

Cantidad de Muestras pera el Ensayo : 9 muestras x 0.5 L c/u Muestra proporcionada por el solicitante

> LOS BAÑOS DEL INCA EM1.1, EM1.2, EM1.3 COORDENADAS UTM WGS 84 (18L) ESTE 503968 - NORTE: 8587164

ALTITUD: 3 706

INGRESO A LA CIUDAD EM2.1, EM2.2, EM2.3

COORDENADAS UTM WGS 84 (18L)

identificación de la muestra ESTE 498134 - NORTE: 8587933

ALTITUD: 3 735

SALIDA DE LA CIUDAD EM3.1, EM3.2, EM3.3 COORDENADAS UTM WGS 84 (18L)

ESTE 504064 - NORTE: 8587678

ALTITUD: 3 679 Según se indica

Forma de Presentación : En frasco de plástico, cerrado, refrigerado y preservado

Fecha de recepción : 2019 - 09 - 02

Fecha de inicio del ensayo : 2019 - 09 - 07

Fecha de término del ensayo : 2019 - 09 - 10

Ensayo realizado en : Laboratorio ICP-AA

Identificado con : H/S 19009535 (EXMA-14036-2019)

Validez del documento : Este documento es válido solo para las muestras descritas

	Muestras / Resultation						
Етвауо	LD	Unided	BAÑOS BAÑOS DEL INGA	EM1.2 LOS BAÑOS DEL INCA	EM1.3 LOS BAÑOS DEL INCA	EM2.1 INGRESO A LA CIUDAD	EM2.2 INGRESO A LA CIUDAD
Mercurio	0,0002	mg/L	< 0,0002	< 0,0002	< 0,0002	< 0.0002	0,0002

LD3, mite de desección.

	10.		The same of the same of	Musetres / f	Nesultados	annere el
Ensayo	LD	Unided	EM2.3 INGRESO A LA CIUDAD		EM12 SALIDA DE LA CIUDAD	
Mercurio	2,0002	mg/L	< 0,0002	0,0011	0,0010	0,0010

LD Limite de detección

MÉTODOS

Mercurio: SMEWW-APHA-AWWA-WEF Part 3112 B, 23rd Ed 2017 Metals by Cold-Vapor Atomic Absorption Spectrometry. Cold-Vapor Atomic Absorption Spectrometric Method

COSERVACIONES

Prohibide la reproducción total o parcial de esta informe, sin la subsroación escrita de CERPER S.A.

Los resultados de los ensayos no deber ser utilizados como una certificación de conformidad con normas de producto o como certificado del sistema de lo calidad de la entidad que lo produce.

CERTIFICACIONES DEL PERUS.A.

Callas, 11 de septiembre de 2019

AA.

MG. ROSA PALOMINO LOS C.I.P. 40302 COORDINADOR DE LABORATORIOS

"Los ensayos acreditados del presente informe, al estar en el marco de la acreditación del INACAL-DA, se encuentran dentro del ámbito de reconocimiento mutuo de los miembros firmantes de IAAC e ILAC"





LABORATORIO DE ENSAYO ACREDITADO POR EL ORGANISMO PERUANO DE ACREDITACIÓN INACAL - DA CON REGISTRO Nº LE 003



INFORME DE ENSAYO Nº 1-12934/19

Pág.1/1

Solicitante

MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Domicilio legal

Calle Gral. Cordova Nº 2247 Interior I - Lince - Lima - Lima

Producto declarado

SEDIMENTO DE RIO

Cartidad de Musatras para el Ensayo :

6 muestras x 300 g c/u Muestra proporcionada por el solicitante

INGRESO A LA CIUDAD EM2.1, EM2.2, EM2.3

COORDENADAS UTM WGS 84 (18L) ESTE 498134 - NORTE: 8587933

ALTITUD: 3 735

Identificación de la muestra

SALIDA DE LA CIUDAD EM3.1, EM3.2, EM3.3

COORDENADAS UTM WGS 84 (18L) ESTES04064- NORTE: 8587078

ALTITUD: 3 679 Según se indica

Forma de Presentación En pote de plástico cerrado y refrigerado

Fecha de recepción : 2019 - 09 - 07

Fecha de inicio del ensayo : 2019 - 09 - 07

Fecha de término del ensayo : 2019 - 09 - 10

Eneayo realizado en : Laboratorio ICP-AA

Identificado con

H/S 19009535 (EXMA-14036-2019)

Validez del documento

Este documento es válido solo para las muestras descritas:

			Musetres / Resultation					
Ereayo	LD	Unided		EME.2 INGRESO A LA CIUDAD				
Mercurio	0,10	mgAg	0.532	0,625	0,722	219,0752	52,7274	

LD: Cimbr de cateografia

		- 10	Musstres / Resultation
Emayo	LD	Unidad	EM3.3 SALIDA DE LA CIUDAD
Mercurio	0,10	make	32,5008

MÉTODOS

Mercurio: Method 74718. Revision 2, 2007. Mercury in solid or semisolid waste (Manual cold vapor thechnique)

OBSERVACIONES

Prohibide la reproducción total o parcial de este informe, eln la autorización escrito de CERPER S.A.

Los resultados de los entayos no deben ser utilizados somo una certificación de conformidad con normas de producto o como certificado del suctensa de la calidad de la entidad que la produce.

Callao. 11 de septientire de 2019

AA

CERTIFICACIONES DEL PERM S.A.

NG. ROSA PALOMINO LOO C.I.P. 40302 CODRDINADOR DE LABORATORIOS

"Los ensayos acreditados del presente informe, al estar en el marco de la acreditación del INACAL-DA, se encuentran dentro del ámbito de reconocimiento mutuo de los miembros firmantes de IAAC e ILAC"

AREQUIPA

Calle Teniente Rodríguez Nº 1415

Miratores - Arequipa

T. (154) 265522

CALLAO Oficina Principal Av. Santa Rosa 601, La Peria - Caltao PILIRA Ulti: Angarros A - 2 - Piura T. (073) 322 908 / 9975 63161







INFORME DE ENSAYO Nº 1-07998/19

Pág. 1/1

MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO Solicitante

Calle Graf. Cordova Nº 2247 Interior I - Lince - Lima - Lima Domicilio legal

VEGETALES Producto declarado

6 muestras x 520 g Cartidad de Muestres para el Ereayo : Muestra proporcionada por el solicitante

INGRESO A LA CIUDAD: COORDENADAS UTM WG5 84 (18L)

ESTE 498134 - NORTE:8587933

ALTITUD: 3 735

SALIDA DE LA CIUDAD: COORDENADAS UTM WGS 84 (18L) Identificación de la muestra

ESTE 504064 - NORTE:8587078

ALTITUD: 3 679

Según se indica

Forma de Presentación En bolsa de polietileno, cerrada y refrigerada

Fecha de recepción 2019 - 09 - 02 Fecha de inicio del ensayo 2019-09-02 2019 - 09 - 07 Fecha de término del ensayo Enssyo restizado en Laboratorio ICP-AA

identificado con H/S 19009535 (EXMA-14036-2019)

Validez del documento Este documento es visido solo para las muestras descritas.

				Mus	retres / Results	dos	
Ensayo	LD	Unidad		LA CIUDAD -	EME.3 RIGRESO A LA CIUDAD - VEGETAL RIVEREÑA	LA CIUDAD	- VEGETAL
Mercuria	0,011	mong	0.028	<0,011	40,011	0,040	0,531

LO simile de desección

			Musetras / Resultado
Ensayo	LD	Unided	EMS.3 SALIDA DE LA CUIDAD - VEGETAL RIVEREÑA
Mercurie	0.011	maka	0,049

MÉTODOS

Mercerio: NCM-117-SSA1.1994. Bienes y Servicos. Métodos de prueba para la determinación de Cadmio, Araénico, Plomo, Estado, Cobra, Fierro, Zinc y Mercurio en Alimentos, agua potable y agua purifigada por Espectrometria de Absorcide Atómica

OBSERVACIONES

Prohibida la regroducción total e parcial de este informe, sin la autorización secrita de CERPER S.A. Los resultados de los ensayos no deben ser utilizados como una cartificación de conformidad con normas de producto o como senificado del sistema de la celitiad de la entidad que lo produce.

Callab, 11 de aeptiembre de 2019

MIB. ROSA PALOMINO LOO COORDINADOR DE LABORATORIOS

CERTIFICACIONES DEL PERUS.A.



27. Anexo 5. Informe de ensayos de Laboratorio Viaje 02



LABORATORIO DE ENSAYO ACREDITADO POR EL ORGANISMO PERUANO DE ACREDITACIÓN INACAL - DA CON REGISTRO Nº LE 003



INFORME DE ENSAYO Nº 1-18673/19

Pág.1/2

Solicitante : MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Domicilio legal : Calle Gral. Córdova Nº 2247 Interior I - Lince - Lima - Lima

Producto declarado : AGUA SUPERFICIAL

Cantidad de Muestras para el Ensayo : 8 muestras x 4.5 l.

Muestra proporcionada por el solicitante

Identificación de la muestra : Según se Indica

Forma de Presentación : En frasco de plástico, cerrado, refrigerado y preservado

Fecha de inicio del ensayo : 2019 - 11 - 17

Fecha de Inicio del ensayo : 2019 - 11 - 21

Fecha de término del ensayo : 2019 - 11 - 22

Ensayo realizado en : Laboratorio ICP-AA

Identificado con : H/S 19013113 (EXMA-12430-2019)

Validez del documento : Este documento es válido solo para las muestras descritas

Puntos de Muestreo	0	oordenede WOS 8	
	Zona	Esta	Norte
EN 1.1 LOS BAÑOS DEL INCA	18.	503968	8587164
EM 1.2 LOS BAÑOS DEL INCA	18,	503968	8587164
EM 1.3 LOS BAÑOS DEL INCA	18.	503068	8587164
EM 2.1 INGRESO A LA CIUDAD	18L	498134	8587933
EM 2.2 INGRESO A LA CIUDAD	18L	498134	8587933
EM 2.3 INGRESO A LA CIUDAD	16L	498134	8587933
EM 3.1 SALIDA DE LA CIUDAD	181.	504064	8587678
EN 3.2 SALIDA DE LA CIUDAD	184.	504064	8587678
EN 3.3 SALIDA DE LA CIUDAD	18L	504064	8587678

			Resultados							
Ensayo	го	Unided	EM 1.1 LOS BAÑOS DEL INCA	EM 1.2 LOS BAÑOS DEL INCA	EM 1.3 LOS BAÑOS DEL INCA	EN 2.1 INGRESO A LA CIUDAD	EM 2.2 INGRESO A LA CIUDAD			
Mercuria	0,0002	mg/L	< 0,0002	< 0.0002	< 0.0000	< 0,0002	< 0,0002			







LABORATORIO DE ENSAYO ACREDITADO POR EL ORGANISMO PERUANO DE ACREDITACIÓN INACAL - DA CON REGISTRO Nº LE 003



INFORME DE ENSAYO Nº 1-18673/19

Pág.2/2

			Resultados				
Ensayo	LD	Unidad	EM 2.3 INGRESO A LA CIUDAD		EM 3.2 SALIDA DE LA CIUDAD		
Mercurio	6,0002	rgf.	< 0,0002	0,0120	0,0141	0.0163	

MÉTODOS.

Mercartic: SMEWW-APHA-WWW-WEF Part 3112 B, 23rd Ed.2017.Metals by Cold-Vapor Atomic Absorption Spectrometry, Cold-Vapor Atomic Absorption Spectrometric Method

OBSERVACIONES

Prohibida la reproducción total o parcial de este informe, sin la autorización escrita de CERPER S.A.

Los resultados de los emayos no deben ser utilizados como una certificación de conformidad con normas de producto o como certificado del alaterna de la calidad de la entidad que lo produce.

Callac, 29 de noviembre de 2019 PG

CERTIFICACIONES DEL PERU S.4

ING-ROSA PALOMINO LOO C.I.P. 40302 DOCHDINADOR DE LABORATORIOS "EL USO INDEBIDO DE ESTE INFORME DE ENSAYO CONSTITUYE DELITO SANCIONADO CONFORME A LA LEY, POR LA AUTORIDAD COMPETENTE"





LABORATORIO DE ENSAYO ACREDITADO POR EL ORGANISMO PERUANO DE ACREDITACIÓN INACAL - DA CON REGISTRO Nº LE 003



INFORME DE ENSAYO Nº 1-18676/19

Pág.1/1

Solicitante : MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Domicilio legal : Calle Gral. Córdova Nº 2247 Interior I - Lince - Lims - Lims

Producto declarado : TEJIDO ANIMAL

Cantided de Muestras para el Enseyo : 3 muestras x 750 g

Muestra proporcionada por el solicitante

Identificación de la muestra : Según se Indica

Forma de Presentación : En frasco de plástico, cerrado, refrigerado y preservado

Fecha de recepción : 2019 - 11 - 17

Fecha de Inicio del ensayo : 2019 - 11 - 22

Fecha de término del ensayo : 2019 - 11 - 22

Ensayo realizado en : Laboratorio ICP-AA

Identificado con : H/S 19013113 (EXMA-12430-2019)

Validez del documento : Este documento es válido solo para las muestras descritas

Puntos de Musetreo	Zona Este 18L 500369	M WGS 84		
Puttos de Musetoso	Zona	Esta	Norte	
EN 4.1 TRUCHA ARCO IRIS	100.	500369	8684352	
EM 4.2 TRUCHA ARCO IRIS	100.	500369	8584352	
EM 4.3 TRUCHA ARCO IRIS	101.	500369	8584352	

			Resultation			
Ensayo	rc	Unided	EM 4.1 TRUCHA ARCO IRIS	EM 4.2 TRUCHA ARCO IRIS	EN 4.3 TRUCHA ARCO	
Mercuria	0,01	mg/kg	0,016	0,018	0,014	

MÉTODOS

Mercunto: NON-117-SSA1.1994. Sienes y Servicios. Métodos de pruebe para la determinación de Cadmio, Arsénico, Plomo, Estaño, Cobre, Fierro, Zinc y Mercunto en Almentos, agua potable y agua purificada por Espectrometria de Absorción Atómica.

OBSERVACIONES

Prohibide la reproducción total o parcial de este informa, en la autorización escrita de CERPER S.A.

Los resultados de los ensegos no debon ser utilizados como una certificación de conformidad con normas de producto o como certificado del sistema de la calidad de la entidad que lo produce.

Callao, 29 de noviembre de 2019 PG

> ING. ROSA PALOMINO LOO COORDINADOR DE LABORATORIOS

"Los ensayos acreditados del presente informe, al estar en el marco de la acreditación del INACAL-DA, se encuentran dentro del ámbito de reconocimiento mutuo de los miembros firmantes de IAAC e ILAC"







INFORME DE ENSAYO Nº 1-10911/19

Pág.1/1

MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO Solicitante

Domicilio legal Calle Gral. Córdova Nº 2247 Interior I - Lince - Lima - Lima

Producto declarado VEGETALES

6 muestras x 600 g Cantidad de Muestres para el Enseyo :

Muestra proporcionada por el solicitante

identificación de la muestra Según se Indica

Forma de Presentación En frasco de plástico, cerrado, refrigerado y preservado

2019 - 11 - 17 Fecha de recepción 2019 - 11 - 22 Fecha de inicio del ensayo Fecha de término del ensayo 2019 - 11 - 22 Ensayo realizado en Laboratorio ICP-AA

identificado con H/S 19013113 (EXMA-12430-2019)

Validez del documento Este documento es válido solo para las muestras descritas

	Coord	enedas UT	M WGS 84
Puntos de Muestreo	Zone	Este	Norte
EM 2.1 INGRESO A LA CIUDAD	18L	498134	8587933
EM 2.2 INGRESO A LA CIUDAD	181	498134	8587933
EM 2.3 INGRESO A LA CIUDAD	18L	498134	8687933
EW 3.1 SALIDA DE LA CIUDAD	18L	504084	8587078
EW 3.2 SALIDA DE LA CIUDAD	181	504064	8587076
EM 3.3 SALIDA DE LA CIUDAD	181.	504064	8587078

					Resultation		
Ensayo	LC	Unided				EN 3.1 SALIDA DE LA CIUDAD	
Morouto	0.01	ngkg	9,084	0,049	0,043	1,16	0,252

LC Limita de mandificación

			Resultados
Ensayo	LC	Unided	EM 3.3 SALIDA DE LA CIUDAD
Mercurio	0.01	ng/kg	0,189

MÉTODO8

Mercurio: MCIM-117-SSA1.1994. Bierres y Servicios. Métodos de pruebe para la determinación de Cadmio, Américo, Plomo, Estaño, Cobre, Fierro, Zinc y Mercurio en Alimentos, agua potable y agua purificada por Especimental de Absorción Atómica.

OBSERVACIONES

Prohibide le reproducción total o parcial de este informe, sin la autorización escrita de CERPER S.A. Los resultados de los ensayos no deben ser utilizados como una certificación de conformidad con normas de producto o como certificado del sistema de la calidad de la entidad que lo produce.

Calao, 29 de noviembre de 2019

PG

CERTIFICACIONES DEL PERU S.A.

ING. ROSA PALOMINO LOO COORDINADOR DE LABORAZORIOS







INFORME DE ENSAYO Nº 1-10910/19

Pág.1/1

Solicitante : MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Domicilio legal : Calle Gral, Córdova Nº 2247 Interior I - Lince - Lima - Lima

Producto declarado : SEDIMENTO DE RIO

Cantidad de Muestres para el Ensayo : 6 muestras x 1,5 kg

Muestra proporcionada por el solicitante

identificación de la muestra : Según se indica

Forma de Presentación : En frasco de plástico, cerrado y refrigerado

 Fechs de recepción
 : 2019 - 11 - 17

 Fechs de inicio del ensayo
 : 2019 - 11 - 21

 Fechs de término del ensayo
 : 2019 - 11 - 22

 Ensayo realizado en
 : Laboratorio ICP-AA

Identificado con : HIS 19013113 (EXMA-12430-2019)

Validez del documento : Este documento es válido solo para las muestras descritas

	Coord	enades UT	M WGS S
Puntos de Muestreo	Zone	Este	Norte
EM 2.1 WGRESO A LA CIUDAD	164,	498134	8587933
EM 2.2 INGRESO A LA CIUDAD	18L	499134	8687933
EM 2.3 INGRESO A LA CIUDAD	184.	486134	8687933
EM 3.1 SALIDA DE LA CIUDAD	181.	504064	8687078
EM 3.2 BALIDA DE LA CIUDAD	184	504064	8587078
EM 3.3 SALIDA DE LA CIUDAD	181.	504064	8587078

					Resultados		
Ensayo	LD	Unidad	EM 2.1 INGRESO A LA CIUDAD	EN 3.2 INGRESO A LA CIUDAD			
Vierpurio	0,10	тока	0.561	0,519	0.588	11,4	11.6

		Resultados	
Basayo	LD	Unidad	EM 3.3 SALIDA DE LA CIUDAD
Marcurio	0.10	mg/kgi	16.7

MÉTODOS

Mercurio: SMEWW-APHA-AWWA-WEF Port 3112 B, 23rd Ed.2517 Metals by Cols-Vapor Atomic Absorption Spectrometry. Cold-Vapor Atomic Absorption Spectrometric Method

OBSERVACIONES

Prohibide la reproducción total o parcial de este informe, sin la autorización escrita de CERPER S.A.

Los resultados de los ensayos no deben dey usitizados como una certificación de conformidad con normas de producto o como certificado del sistema de la calidad de las entidad que to produce.

Callon, 29 de noviembre de 2019

PG

CERTIFICACIONES DEL PERUS.A.

ING. ROSA PALOMINO LOO C.I.P. 40302 COMPRIMADOR DE LASORATORIOS

ARFOLIPA

CALLAC

PIURA





28. Anexo 6. Informe de ensayos de Laboratorio Viaje 03



LABORATORIO DE ENSAYO ACREDITADO POR EL ORGANISMO PERUANO DE ACREDITACIÓN INACAL - DA CON REGISTRO Nº LE 003



INFORME DE ENSAYO Nº 1-02685/20

Pág. 1/2

POR LA AUTORIDAD COMPETENTE

Solicitante : MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Domicilio legal : Calle Gral. Córdova Nº 2247 Interior I - Linos - Lima - Lima

Producto declarado : AGUA SUPERFICIAL

Cantidad de Muestras para el Ensayo : 9 muestras x 0,5 L o/u

Muestra proporcionada por el solicitante

Identificación de la muestra : Según se indica

Forma de Presentación : En frasco de plástico cerrado, preservado y refrigerado.

 Fecha de recepción
 : 2020 - 02 - 24

 Fecha de inicio del ensayo
 : 2020 - 03 - 02

 Fecha de término del ensayo
 : 2020 - 03 - 04

 Ensayo realizado en
 : Laboratorio ICP-AA

Identificado con : H/S 20001851 (EXMA-12470-2019)

Validez del documento : Este documento es várido solo para las muestras descritas

Puntos de Muestreo	Coordenades UTM WG8 84				
	Zona	Ente	Norte		
EM 1.1 LOS BAÑOS DEL INCA	18L	503968	8587164		
EM 1.2 LOS BAÑOS DEL INCA	181.	503968	8587164		
EM 1.3 LOS BAÑOS DEL INCA	181	503968	8587164		
EM 2.1 INGRESO A LA CIUDAD	184	498134	8587933		
EW 2.2 INGRESO A LA CIUDAD	164,	498134	8587933		
EW 2.3 INGRESO A LA CIUDAD	18L	498134	8587933		
EM 3.1 SALIDA DE LA CIUDAD	18L	504064	8587678		
EM 3.2 SALIDA DE LA CIUDAD	18L	504064	8587678		
EM 3.3 SALIDA DE LA CIUDAD	18L	504064	8587678		

		and the same	Muestras / Resultados EM 1.1 EM 1.2 EM 1.3 EM 2.1 EM 2.2					
Ensayo	LD	Unidad	EM 1.1	EM 1.2	EM 1.3	EM 2.1	EM 2.2	
Mercurio			< 0,0002					

*******	100		M	uestras / F	Seaultados	
Ensayo	LD	Unidad	EM 2.3	EM 3.1	EM 3.2	EM 3.3
	- nana		- A ARROY	in motion	0.0000	- A CONE

ORA - LD Limite de detect









LABORATORIO DE ENSAYO ACREDITADO POR EL ORGANISMO PERUANO DE ACREDITACIÓN INACAL - DA CON REGISTRO Nº LE 003



INFORME DE ENSAYO Nº 1-02685/20

Pég. 2/2:

MÉTODO

Mercuria: SMEWW-APHA-AWWA-WEF Part 3112 B, 23rd Ed.2017 Metals by Gold-Vapor Atomic Absorption Epectrometry Method

DBSERVACIONES

Profibida la reproducción parcial de este informe, sin la autorización escrita de CERPER S.A.

Las resultados de los ensayos no deben ser utilizados como una certificación de conformidad con rormas de producto o como certificado del sistema de la calidad de la entidad que lo produce.

Calleo, 05 de marzo de 2020

CERTIFICACIONES DEL PERU S.A.

ING ROBA PALOMINO LOO C.I.P. 40302 EDOROINADOR DE LABORATORIOS AYO CONSTITUYE DELITO SANCIONADO CONFORME A LA LEY.









INFORME DE ENSAYO Nº 1-02687/20

Solicitante

MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Domicilio legal

Calle Gral. Córdova Nº 2247 Interior I - Lince - Lima - Lima

Producto declarado

TEJIDO ANIMAL

Cantidad de Muestras para el Ensayo :

3 muestras x 250 g c/u Muestra proporcionada por el solicitante

Identificación de la muestra

TRUCHA ARCO IRIS Según se Indica

Forma de Presentación

En bolsa de polietileno cerrada y refrigerada.

Fecha de recepción Fecha de inicio del ensayo 2020 - 02 - 24 2020 - 02 - 25

Fecha de término del ensayo

2020 - 02 - 26

Ensayo realtzado en

Laboratorio ICP-AA

Identificado con

H/S 20001851 (EXMA-12470-2019)

Validaz del documento

Este documento es válido solo para las muestras descritas

Serve Measure storm	Coordenades UTM WGS 84					
Portos de Muestreo	Zona	Esta	Norte			
EM 4.1 TRUCHA ARCO IRIS	1âL	500369	8684352			
EW 4.2 TRUCHA ARCO IRIS	184	200369	8584352			
EM 4.3 TRUCHA ARCO IRIS	18L	500369	8584352			

Enseyo	THE REAL PROPERTY.	10.00		Muestres / Resultados	
	LC	Unidad	EM 4,1	EM 4.2	EM 4,3
Mercurio	0,010	ng/la	0,016	0,018	0,019

MÉTODO

Mércurio: NCM-117-SSA1.1994. Bianes y Servicios. Métodos de prueba para la determinación de Cadmio, Araénico, Piorro, Estaño. Cobre, Fierro, Zinc y Mercurio en Alimentos, agua potable y agua purificada por Elapectrometria de Absorción Atómica.

OBSERVACIONES

Prohibida la reproducción parcial de este informe, sin la autorización escrita de CERPER S.A. Los resultados de los enseyos no deben ser utilizados como una certificación de conformidad con normas de producto o como certificado del sistema de la calidad de la emidad que lo produce.

Callad, 05 de marzo de 2020

CERTIFICACIONES DEL PERU S

C.I.P. 40302 UNATION DE LABORATORIOS









INFORME DE ENSAYO Nº 1-02686/20

Pág. 1/2

Solicitante : MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Domicilio legal : Calle Gral. Córdova Nº 2247 Interior I - Lince - Lima - Lima

Producto declarado : SEDIMENTO DE RIO

Cantidad de Muestras para el Ensayo : 6 muestras x 250 g d/u Muestra proporcionada por el solicitante

Identificación de la muestra : Según se indica

Forma de Presentación : En pote de plástico cerrado y refrigerado.

 Fecha de recepción
 : 2020 - 02 - 24

 Fecha de inicio del ensayo
 : 2020 - 03 - 02

 Fecha de término del ensayo
 : 2020 - 03 - 04

 Ensayo realizado en
 : Laboratorio ICP-AA

Identificado con : H/S 20001851 (EXMA-12470-2019)

Validez del documento : Este documento es válido solo para las muestras descritas

The state of the s	Coord	Coordenadae UTM WGS 84				
Puntos de Musetreo	Zona	Este	Norte			
EN 2.1 INGRESO A LA CIUDAD	18L	488134	8587933			
EN 2.2 INGRESO A LA CIUDAD	101.	496134	8587933			
EM 2.3 INGRESO A LA CIUDAD	181.	498134	8587933			
EN 3.1 SALIDA DE LA CIUDAD	18L	504064	8587078			
EN 3.2 SALIDA DE LA CIUDAD	184	504064	8587078			
EM 3.3 SALIDA DE LA CIUDAD	16L	604064	-8587078			

Ensayo	LD	Unided	Husstras / Resultados					
			EM 2.1	EM 2.2	EM 2.3	EM 3.1	EM 3.2	
Mercurio		mg/kg						

1	1660	10.000	Muestre / Resultados EM 3.3	
Ensayo	Lu	Unidad		
Mercurio	0,10	mg/kg	13,48	

TD/Thirds de desección









INFORME DE ENSAYO Nº 1-02686/20

FV PORT & AUTORIDAD COMPETENTE

414

MÉTODO

Mercuria; SMEWW-APHA-AWWA-WEF Part 3112 B, 23rd Ed 2017 Media by Cold-Vapor Atomic Absorption Spectrometry Method

OBSERVACIONES

Prohibida la reproducción parcial de este informe, sin la autorización escrita de CERPER S.A.

Los resultados de los ensayos no deben ser utilizados como una certificación de conformidad con normas de producto o como certificado del alsterna. de la calidad de la entidad que lo produce.

Cañao, 05 de marzo de 2020 AM

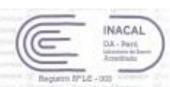
CERTIFICACIONES DEL PERU S.A.

ING. BOSA PALOMINO LOO C.1.P. 40302 COORDINACOR DE LABORATORIOS









INFORME DE ENSAYO Nº 1-02688/20

Pág. 1/2

Solicitante : MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Domicilio legal : Cafle Graf. Córdova Nº 2247 Interior I - Linos - Lima - Lima

Producto declarado : VEGETALES

Cantidad de Muestras para el Ensayo : 4 muestras x 100 g ; 2 muestras x 50 g c/u Muestra proporcionada por el solicitante

Identificación de la muestra : Según se indica

Forme de Presentación : En bolsa de polietileno cerrada y refrigerada.

 Fecha de recepción
 : 2020 - 02 - 24

 Fecha de inicio del ensayo
 : 2020 - 02 - 25

 Fecha de término del ensayo
 : 2020 - 02 - 26

 Ensayo realizado en
 : Laboratorio ICP-AA

Identificado con : H/S 20001851 (EXMA-12470-2019)

Validez del documento : Este documento es válido solo para las muestras descritas

	Coord	Coordenadas UTM WGS 8					
Puntos de Muestreo	Zona	Este 498134	Norte				
EN 2.1 INGRESO A LA CIUDAD	181		8587900				
EN 2.2 INGRESO A LA CIUDAD	181.	498134	8587933				
EM 2.3 INGRESO A LA CHIDAD	180	498134	8587933				
EM 3.1 SALIDA DE LA CIUDAD	180	504064	8587078				
EN 3.2 SALIDA DE LA CIUDAD	181	504054	8587078				
EM 3.3 SALIDA DE LA CIUDAD	181.	504064	8567078				

Ensayo	10		Muestras / Resultados EM 2.1 EM 2.2 EM 2.3 EM 3.1 EM 3.2					
		Unided	EM 2.1	EM 2.2	EM 2.3	EM 3.1	EM 3.2	
Mercurio		mg/kg.						

LC: Limite de cuantificación

Tennin.	1.0	and a	Muestra / Resultado	
Ensayo	- 60	Unidad -	EM 3.3	
Mercurio	0,011	mg/kg	0.054	

LC: Limite de cuantificación











INFORME DE ENSAYO Nº 1-02688/20

Pág. 2/2

- MÉTODO

Marcurlo: NCM-117-SSA1.1994. Bienes y Servicos. Métodos de pruebe para la delarminación de Cadreio, Arsônico, Pismo, Estaño, Cobre, Piemo, Zirc y Mercurlo en Alimentos, agua potable y agua purificada por Especimiente de Absorción Adméria.

OBSERVACIONES

Profibida la reproducción parcial de este informe, em la autorización escrita de CERPER S.A.

Los resultados de los ensayos no deben ser utilizados como unificados de los ensayos no deben ser utilizados como unificados de la conformidad con normas de producto o como certificado del sistema de la calidad de la ensidad que lo produce.

Calleo, 05 de marzn de 2000 AM

CERTIFICACIONES DEL PERU S.A.

no

ING ROSA PALOMINO LOO G. L.P. 40302 GEORDINADOR DE LABORATORIOS DEMEDE ENSAYO CONSTITUYE DELITO BANCIONADO CONFORME A LA LEY, POR LA AUTORIDAD COMPETENTE





29. Anexo 7. Informe de ensayos de Laboratorio Viaje 04



INFORME DE ENSAYO Nº 1-08247/20

Pág. 1/1

Solicitante : MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Domicilio legal Calle Grat. Cordova Nº 2247 Interior I - Lince - Lima - Lima

Producto declarado VEGETALES

Cantidad de Muestras para el Ensayo : 6 muestras x 100 g c/u

Muestra proporcionada por el solicitante

EM 2: COORDENADAS UTM WGS: ESTE: 0498134; NORTE:8587933

ALTITUD: 3735

Identificación de la muestra EM 3: COORDENADAS UTM WGS: ESTE: 0504064; NORTE:8587678

ALTITUD: 3679 Según se indica

Forma de Fresentación : En bolsa de polietileno cerrada refrigerada

 Fecha de recepción
 : 2020 - 12 - 07

 Fecha de inicio del ensayo
 : 2020 - 12 - 11

 Fecha de término del ensayo
 : 2020 + 12 - 18

Ensayo realizado en Laboratorio ICP-AA

Identificado con : H/S 20009097 (EXMA-13330-2020)

Validez del documento : Este documento es válido solo para las muestras descritas

			Resultados						
Ensayo	LCM	Unidad	EM 2.1 INGRESO A LA CIUDAD LOCALIDAD: HUANGAVELICA	EM 2.2 INGRESO A LA CIUDAD LOCALIDAD: HUANGAVELICA	EM 2.3 INGRESO A LA CIUDAD LOCALIDAD: HUANCAVELICA	EM 3.1 INGRESO A LA CIUDAD LOCALIDAD: HUANCAVELICA	EM 3.2 SALIDA DE LA CIUDAD LOCALIDAD: HUANCAVELICA		
Mercurio	0,01	mg/kg	0,054	0,066	0,054	0,078	0.037		

LCM Limite du cumfilicación del método

Resultados
Ensayo LCM Unidad EM 3.3 SALIDA DE LA CIUDAD LOCALIDAD: HUANCAVELICA
0,01 mg/kg 0,191
0.01 Ing/kg

MÉTODOS

Mercurio: NOM-117-SSA1.1994. Bienes y Servicios. Métodos de prueba para la determinación de Castrelo, Ansénico, Plomo, Estaño, Cobre, Fierro, Zinc y Mercurio en Altrentos, agua potable y agua purificada por Espectrometría de Absorción Atómica.

OBSERVACIONES

Prohibida la reproducción parcial de este informo, sin la autorización escrita de CERPER S.A.

Los resultados de los ensayos no deben ser utilizados como una certificación de conformidad con normas de producto o como certificado del sistema de la calidad de la entidad que lo produce.

Calizo, 23 de diciembre de 2020 AA

CERTIFICACIONES DEL PERU S.A.

ING. SONIA GARCIA CANALES C.I.P. 33422 ASIST. GESTION LABORATORIOS









INFORME DE ENSAYO Nº 1-11309/20

Pág. 1/1

Solicitante MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Domicilio legal Calle Gral. Cordova Nº 2247 Interior I - Lince - Lima - Lima

Producto declarado **TEJIDO ANIMAL**

3 muestras x 250 g o/u Cantidad de Muestras para el Ensayo :

Muestra proporcionada por el solicitante

EM 4: COORDENADAS UTM WGS: ESTE: 0500369; NORTE:8584352

Identificación de la muestra ALTITUD: 3970

Según se indica

Forma de Presentación En bolsa de polietileno cerrada refrigerada

Fecha de recepción 2020 - 12 - 07 Fecha de inicio del ensayo 2020 - 12 - 11 Fecha de término del ensayo 2020 - 12 - 18

Ensayo realizado en Laboratorio ICP-AA

Identificado con H/S 20009097 (EXMA-13330-2020)

Validez del documento Este documento es válido solo para las muestras descritas

the first of the said of the s			V		
Ensayo	LCM	Unidad	EM 4.1 PISCIGRANJA TRUCHA ARCO IRIS LOCALIDAD: HUANCAVELICA	EM 4.2 PISCIGRANJA TRUCKA ARCO IRIS LOCALIDAD: HUANCAVELICA	EM 4.3 PISCIGRANJA TRUCHA ARCO IRIS LOCALIDAD: HUANCAVELICA
Mercurio	0,01	mg/kg	<0,01	<0.01	<0,01

LCM Limite de augratificación, del metodo

MÉTODOS

Mercurio: NOM-117-SSA1.1994. Bienes y Servicios. Métodos de prueba para la detarminación de Cadmio, Arsénico, Plomo, Estaño, Cobre, Fierro, Zino y Mercurio en Alimentos, agua potable y agua purificada por Espectrometria de Absorción Atómica

OBSERVACIONES

Prohibida la reproducción parcial de este informe, sin la autorización escrita de CERPER S.A. Los resultados de los ensayos no deben ser utilizados como una certificación de conformidad con normas de producto o como certificado del sistema. de la calidac de la entidad que la produce.

Caltao, 23 de diciembre de 2026

CERTIFICACIONES DEL PERU S.A.

ING. SONIA GARCIA CANALES G.I.P. \$3422 ABIST DESTION ABORATORIOS







INFORME DE ENSAYO Nº 1-11308/20

Pág. 1/1

Solicitante

MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Domicilio legal

Calle Grat Cordova Nº 2247 Interior I - Lince - Lima - Lima

Producto declarado

SEDIMENTO DE RIO

Annah e e estado en entre

6 muestras x 250 g c/u

Cantidad de Muestras para el Ensayo

Muestra proporcionada por el solicitante

EM 2: COORDENADAS UTM WGS: ESTE: 0498134; NORTE:8587933. ALTITUD: 3735

Identificacion de la muestra

EM 3: COORDENADAS UTM WGS: ESTE: 0504064; NORTE:8587678

ALTITUD: 3679

Según se Indica

Forma de Presentación

En frascos de plástico, cerrados y refrigerados

Fecha de recepción Fecha de inicio del ensayo 2020 - 12 - 07

Fecha de termino del ensayo

2020 - 12 - 11

Ensayo realizado en

Laboratorio ICP-AA

Identificado con

H/S 20009097 (EXMA-13330-2020)

Validez del documento

Este documento es válido solo para las muestras descritas

and Married Woman			Resultados						
Erosyo	LDM	Unidad	LOCALIDAD:	EM 2.2 INGRESO A LA CIUDAD LOGALIDAD: HUANCAVELICA	EM 2.3 INGRESO A LA CIUDAD LOCALIDAD: HUANCAVELICA	EM 3.1 BALIDA DE LA CIUDAD LOGALIDAD: HUANCAVELICA	EM 3.2 SALIDA DE LA CIUDAD LOGALIDAD: HUANCAVELICA		
Mercurio	0,10	mg/kg	183,92	127,51	127,67	2,1513	2,6674		

LDM: Limite de detección del método

			Resultados
Ensayo	LDM	Unidad	EM 3.3 SALIDA DE LA CIUDAD LOCALIDAD: HUANCAVELICA
Mercurio	0,10	mg/kg	4,3020

MÉTODOS

Mercurio: SMEWW-APHA-AWWA-WEF Part 3112 B, 23rd Ed 2017 Metals by Cold-Vapor Atomic Absorption Spectrometry. Cold-Vapor Atomic Absorption Spectrometric Method

OBSERVACIONES

Prohibida la reproducción parcial de este informe, sin la autorización escrita de CERPER S.A.

Los resultados de los ensayos no deben ser utilizados como una certificación de conformidad con normas de producto o como certificado del sistema de la calidad de la entidad que lo produce.

Callao, 23 de diciembre de 2020

AA

CERTIFICACIONES DEL PERU S.A.

ING. SONIA GARCIA CANALES C.I.P. 53422 ABIST GESTION LABORATORIOS









INFORME DE ENSAYO Nº 1-11307/20

Pág. 1/1

Solicitante MALCA MICHAUD, JUAN DIEGO

Domicilio legal Calle Graf. Cordova Nº 2247 Interior I - Lince - Lima - Lima

Producto declarado AGUA SUPERFICIAL

10 muestras x 0.5 L c/u Cantidad de Muestras para el Ensayo :

Muestra proporcionada por el solicitante

EM 1: COORDENADAS UTM WGS: ESTE: 0503968; NORTE:8587164

ALTITUD: 3705

EM 2: COORDENADAS UTM WGS: ESTE: 0498134; NORTE:8587933

ALTITUD: 3735

Identificación de la muestra EM 3: COORDENADAS UTM WGS: ESTE: 0504064; NORTE:8587678

ALTITUD: 3679

EM 4: COORDENADAS UTM WGS: ESTE: 0500369; NORTE:8584352

ALTITUD: 3970 Según se indica

Forma de Fresentación En frasco de plástico, cerrado, refrigerado y preservado

Fecha de recepción 2020 - 12 - 07 Fecha de inicio del ensayo 2020 - 12 - 11 Fecha de término del ensayo 2020 - 12 - 14 Ensayo realizado en

Laboratorio ICP-AA

Identificado con H/S 20009097 (EXMA-13330-2020)

Validez del documento Este documento es válido solo para las muestras descritas

			as the same the		Resultados	and the Control of	Annual Statement
Ensayo	LDM	Unidad	EM 1.1 BAÑOS DEL INCA LOCALIDAD: HUANCAVELICA	EM 1.2 BAÑOS DEL INCA LOCALIDAD: HUANCAVELICA	EM 1.3 BAÑOS DEL INCA LOCALIDAD: HUANCAVELICA	EM 2.1 INGRESO A LA CIUDAD LOCALIDAD: HUANCAVELICA	EM 2.2 INGRESO A LA CIUDAD LOCALIDAD: HUANCAVELICA
Mercurio	0,0002	mg/L	+0,0002	<0,0002	<0,0002	40,0002	< 0.0002

LDM Liveis de datacción del mátodo

					Resultados		Name of Street
Ensayo	LOM	Unided	LOCALIDAD:	EM 3.1 SALIDA A LA CIUDAD LOCALIDAD: HUANCAVELICA	LOCALIDAD:	EM 3.3 SALIDA A LA CIUDAD LOCALIDAD: HUANGAVELICA	PISCIGRANJA LOCALIDAD:
Mercurio	0,0002	mg/L	<0,0002	0,0003	0.0004	0,0010	0.0005

MÉTODOS

Mercurio: S'MEWW-APHA-AWWA-WEF Part 3112 B, 23rd Ed 2017 Metals by Cold-Vapor Atomic Absorption Spectrometry. Cold-Vapor Atomic Absorption Spectrometric Method

OBSERVACIONES

Prohibida la reproducción parcial de este informe, sin la autorización escrita de CERPER S.A.

Los resultados de los ensayos no deben ser utilizados como una partilização de confidenciad con normas de producto o como certificado del sistema de la calidad de la entidad que lo produce.

CERTIFICACIONES DEL PERU S.A.

Callao, 23 de diciembre de 2020

ING. SONIA GARCIA CANALES ASIST GESTION LABORATO

"Este informe de ensayo, al estar en el marco de la acreditación del INACAL – DA, se encuentra dentro del ámbito de reconocimiento multilateral/mutuo de los miembros firmantes de IAAC e II AC





30. Anexo 8. Medidas de tendencia central - parámetros fisicoquímicos

a. Medidas de tendencia central para la T° .

		Descriptivos		
	Punto I	Muestreo	Estadístico	Error estándar
Temperatura	PM 1	Media	25,45000	,455522
		Media recortada al 5%	25,41111	
		Mediana	25,10000	
		Varianza	,830	
		Desviación estándar	,911043	
	PM 2	Media	11,10000	,494975
		Media recortada al 5%	11,12778	
		Mediana	11,35000	
		Varianza	,980	
		Desviación estándar	,989949	
	PM 3	Media	14,12500	1,560649
		Media recortada al 5%	14,15556	
		Mediana	14,40000	
		Varianza	9,743	
		Desviación estándar	3,121298	
	PM 4	Media	8,52500	,648556
		Media recortada al 5%	8,57222	
		Mediana	8,95000	
		Varianza	1,683	
		Desviación estándar	1,297112	

b. Medidas de tendencia central para pH.

		Descriptivos		
	PuntoMue	estreo	Estadístico	Error estándar
Н	PM 1	Media	6,40750	,181768
		Media recortada al 5%	6,40000	
		Mediana	6,34000	
		Varianza	,132	
		Desviación estándar	,363536	
	PM 2	Media	7,81750	,273507
		Media recortada al 5%	7,83778	
		Mediana	8,00000	
		Varianza	,299	
		Desviación estándar	,547015	
	PM 3	Media	7,05500	,616678
		Media recortada al 5%	7,08556	
		Mediana	7,33000	
		Varianza	1,521	
		Desviación estándar	1,233356	
	PM 4	Media	7,75500	,177083
		Media recortada al 5%	7,76333	
		Mediana	7,83000	
		Varianza	,125	
		Desviación estándar	,354166	





c. Medidas de tendencia central para la CE.

		Descriptivos		
	PuntoMuestreo	_	Estadístico	Error estándar
CE	PM 1	Media	2634,00000	112,661736
		Media recortada al 5%	2643,00000	
		Mediana	2715,00000	
		Varianza	50770,667	
		Desviación estándar	225,323471	
	PM 2	Media	543,25000	144,881201
		Media recortada al 5%	541,94444	
		Mediana	531,50000	
		Varianza	83962,250	
		Desviación estándar	289,762403	
	PM 3	Media	697,25000	190,111974
		Media recortada al 5%	695,27778	
		Mediana	679,50000	
		Varianza	144570,250	
		Desviación estándar	380,223947	
	PM 4	Media	557,75000	138,209005
		Media recortada al 5%	544,72222	
		Mediana	440,50000	
		Varianza	76406,917	
		Desviación estándar	276,418011	

d. Medidas de tendencia central para la turbidez.

		Descriptivos		
	PuntoMu	estreo	Estadístico	Error estándar
Turbidez	PM 1	Media	7,13000	4,741408
		Media recortada al 5%	6,69278	
		Mediana	3,19500	
		Varianza	89,924	
		Desviación estándar	9,482816	
	PM 2	Media	21,95000	5,767510
		Media recortada al 5%	22,26111	
		Mediana	24,75000	
		Varianza	133,057	
		Desviación estándar	11,535019	
	PM 3	Media	80,65000	45,131004
		Media recortada al 5%	76,32778	
		Mediana	41,75000	
		Varianza	8147,230	
		Desviación estándar	90,262008	
	PM 4	Media	3,78000	,941780
		Media recortada al 5%	3,76444	
		Mediana	3,64000	
		Varianza	3,548	
		Desviación estándar	1,883560	





e. Medidas de tendencia central para el OD.

		Descriptivos		
	PuntoMuestreo	_	Estadístico	Error estándar
OD	PM 1	Media	4,75000	,548437
		Media recortada al 5%	4,72667	
		Mediana	4,54000	
		Varianza	1,203	
		Desviación estándar	1,096874	
	PM 2	Media	7,43750	,873121
		Media recortada al 5%	7,44222	
		Mediana	7,48000	
		Varianza	3,049	
		Desviación estándar	1,746241	
	PM 3	Media	6,49750	1,667790
		Media recortada al 5%	6,34444	
		Mediana	5,12000	
		Varianza	11,126	
		Desviación estándar	3,335580	
	PM 4	Media	7,23000	1,266419
		Media recortada al 5%	7,19278	
		Mediana	6,89500	
		Varianza	6,415	
		Desviación estándar	2,532838	

31. Anexo 9. Medidas de tendencia central - Análisis de Hg

a. Medidas de tendencia central para Hg en agua.

		Descriptivos ^{a,b}		
	PuntoN	Auestreo -	Estadístico	Error estándar
HgAgua	PM 3	Media	,004350	,0034850
		Media recortada al 5%	,003980	
		Mediana	,001017	
		Varianza	,000,	
		Desviación estándar	,0069699	
	PM 4	Media	,000125	,0001250
		Media recortada al 5%	,000111	
		Mediana	,000000	
		Varianza	,000	
		Desviación estándar	,0002500	

a. HgAgua es constante cuando PuntoMuestreo = PM 1. Se ha omitido.

b. HgAgua es constante cuando PuntoMuestreo = PM 2. Se ha omitido.





b. Medidas de tendencia central para Hg en sedimentos

	Descriptivos ^{a,b}						
	PuntoN	Muestreo (Estadístico	Error estándar			
HgSedimentos	PM 2	Media	37,458083	36,3050550			
		Media recortada al 5%	33,457722				
		Mediana	1,454833				
		Varianza	5272,228				
		Desviación estándar	72,6101099				
	PM 3	Media	34,716176	22,5552791			
		Media recortada al 5%	32,767712				
		Mediana	17,180000				
		Varianza	2034,962				
		Desviación estándar	45,1105582				

a. HgSedimentos es constante cuando PuntoMuestreo = PM 1. Se ha omitido.

c. Medidas de tendencia central para Hg en vegetación ribereña.

		Descriptivosa,b		
	PuntoM	Iuestreo	Estadístico	Error estándar
HgVegetación	PM 2	Media	,039083	,0111034
		Media recortada al 5%	,039241	
		Mediana	,040500	
		Varianza	,000	
		Desviación estándar	,0222067	
	PM 3	Media	,219500	,1079796
		Media recortada al 5%	,212259	
		Mediana	,154333	
		Varianza	,047	
		Desviación estándar	,2159593	

a. HgVegetación es constante cuando PuntoMuestreo = PM 1. Se ha omitido.

d. Medidas de tendencia central para Hg en peces.

	Descriptivos ^{a,b,c}								
	PuntoM	Iuestreo	Estadístico	Error estándar					
HgPeces	PM 4	Media	,019417	,0050449					
		Media recortada al 5%	,019148						
		Mediana	,017000						
		Varianza	,000,						
		Desviación estándar	,0100899						

a. HgPeces es constante cuando PuntoMuestreo = PM 1. Se ha omitido.

b. HgSedimentos es constante cuando PuntoMuestreo = PM 4. Se ha omitido.

b. HgVegetación es constante cuando PuntoMuestreo = PM 4. Se ha omitido.

b. HgPeces es constante cuando PuntoMuestreo = PM 2. Se ha omitido.

c. HgPeces es constante cuando PuntoMuestreo = PM 3. Se ha omitido.





32. Anexo 10. Solicitud de datos a la ANA

Autoridad Nacional del Agua	Ley de Información	PÜBLICA to Ordenado de la Ley N° 27806. Transparencia y Acceso a la n Pública, aprobado por Decreto premo N° 043-2003-PCM)		
FORMULARIO				
I FUNCIONARIO RESPONSABLE DE	ENTREGAR I	A INFORMACIÓN:		
II DATOS DEL SOLICITANTE APELLIDOS Y NOMBRES / RAZON S		DOCUMENTO DE IDENTIDAD ORTO/ 3 C/M / L/ L/ C/		
AVICALLEURIPSJ. N'IDPTO/IN Call for Yauron 129 A703	DOMIC T. DISTRIT			
PROVINCIA DEPARTAMI	ENTO	CORRED FLECTRONICO TE		
IV DEPENDENCIA DE LA CUAL SE		mulado Fracción		
	REQUIERE LA	INFORMACIÓN.	OTRO	
V. FORMA DE ENTREGA DE LA INF	REQUIERE LA DEMACIÓN (1) CD	INFORMACIÓN Sina Car con una "X") CORREO ELECTRÓNICO	1870/5500	
IV DEPENDENCIA DE LA CUAL SE AUTORIZACIÓN PARA RECIBIR AUTORIZACIÓN PARA RECIBIR	REQUIERE LA DEMACIÓN (1) CD	INFORMACIÓN SAL DE LA SOLICITUD POR CORRECT NO AUTÓRIZO ()	ELECTRÔNICO	
V. FORMA DE ENTREGA DE LA INF COPIA SIMPLE VI. AUTORIZACIÓN PÁRA RECIBIR	REQUIERE LA ORMACIÓN (11 CD RESPUESTA L	INFORMACIÓN SN. Narcar con ura 'X') CORREO ELECTRÓNICO ELECTRÓNICO DE LA SOLICITUD POR GORREO	ELECTRÔNICO	TAIP
IV DEPENDENCIA DE LA CUAL SE AUTORIZOS MOZILIMO V. FORMA DE ENTREGA DE LA INF COPIA SIMPLE VI. AUTORIZACIÓN PARA RECIBIR AUTORIZO (*) APELLIDOS Y NOMBRES MOLIO MUZNOJOS YUMAN FIRMA	REQUIERE LA ORMACIÓN (11 CD RESPUESTA L	INFORMACIÓN DE LA SOLICITUD POR CORREC NO AUTORIZO () FECHA Y HORA DE RECEPC 28/08/18	ON AUTORIDAD NACIONAL VENTANILLA	TÁIP
V. FORMA DE ENTREGA DE LA INF COPIA SIMPLE VI. AUTORIZACIÓN PÁRA RECIBIR	REQUIERE LA ORMACIÓN (CD RESPUESTA L Diago	INFORMACIÓN Con. CORREO ELECTRÓNICO EL A SOLICITUD POR CORREO NO AUTORIZO () FECHA Y HORA DE RECEPC 28/08/18 11.32	ON AUTORIDAD NACIONAL VENTANILLA-RECEPC	TAIP TÓN 018