UNIVERSIDAD NACIONAL DANIEL ALCIDES CARRIÓN FACULTAD DE INGENIERÍA

ESCUELA DE FORMACIÓN PROFESIONAL DE INGENIERÍA AMBIENTAL



Evaluación de los parámetros físicos y químicos de las aguas del río San Jose influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019

Para optar el título profesional de: Ingeniero Ambiental

Autor: Silvia Jhissenia CHACON OMONTE

Asesor: Mg. Julio Antonio ASTO LIÑAN

Cerro de Pasco - Perú - 2019

UNIVERSIDAD NACIONAL DANIEL ALCIDES CARRIÓN FACULTAD DE INGENIERÍA

ESCUELA DE FORMACIÓN PROFESIONAL DE INGENIERÍA AMBIENTAL



Evaluación de los parámetros físicos y químicos de las aguas del río San Jose influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019

Sustentada y aprobada ante los miembros del jurado:

Mg. Luis Alberto PACHECO PEÑA
PRESIDENTE

Mg. Luis Villar REQUIS CARBAJAL MIEMBRO

Mg. Lucio ROJAS VITOR
MIEMBRO

DEDICATORIA

Dedico esta tesis a Dios, quien inspiro mi espíritu y corazón para la conclusión de esta tesis. A mis padres quienes me dieron vida, educación, apoyo incondicional y sabios consejos. A mis maestros, quienes con sus lecciones ayudaron a que realizara esta tesis.

RECONOCIMIENTO

Agradezco mucho nuestra alma mater, maestros y compañeros, por los conocimientos brindados y compartidos durante permanencia en las aulas. A todas las personas que de una u otra forma han ayudado y apoyado durante la realización de esta tesis.

RESUMEN

En el Perú uno de los principales problemas ambientales es la

contaminación de las aguas provenientes de las diferentes actividades,

alguanas de las más frecuentes es a causa de los pasivos ambientales

mineros, como es el caso del Rio San José del Distrito de Huayllay Provincia

y Region de Pasco.

El objetivo fue evaluar la calidad del agua mediante los parámetros

físicos-químicos estableciendo las variaciones de los parámetros

comparando con los Estándares Nacionales de Calidad Ambiental para Agua

en la Categoria 3 "Riego de vegetales y bebidas de animales. Se recolectaron

muestras en los tres puntos de monitoreo las cuales se analizaron en el

laboratorio y se determinaron el grado de contaminación por parte de los

pasivos ambientales mineros cercanos al Rio San José.

Finalizada la investigación se pudo comprobar que los parámetros

físicoquímico del Río San José no cumple en su totalidad con los Estándares

Nacionales de Calidad Ambiental para Agua que corresponde a la Categoria

3 como es el caso de Solidos Disueltos totales, Metales Totales (cobre, hierro,

manganeso, plomo y zinc).

Palabras clave: Pasivos Ambientales mineros, Calidad de Agua, Parametros

Físico-Químicos

Ш

ABSTRACT

In Peru, one of the main environmental problems is the contamination of the waters coming from the different activities, some of the most frequent ones are due to the mining environmental liabilities, as is the case of the San José River of the District of Huayllay Province and Region from Pasco.

The objective was to evaluate the quality of the water by means of the physical-chemical parameters by establishing the variations of the parameters compared with the National Standards of Environmental Quality for Water in Category 3 irrigation of vegetables and animal drinks. Samples were collected at the three sampling points which were analyzed in the laboratory and the degree of contamination was determined by the mining environmental liabilities near the San José River.

After the investigation, it was possible to verify that the physical-chemical parameters of the San José River that do not fully comply with the National Environmental Quality Standards for Water that corresponds to Category 3 such as Total Dissolved Solids, Total Metals (copper, iron, manganese, lead and zinc).

Keywords: Mining Environmental Liabilities, Water Quality, Fiscal-Chemical Parameters, Total Dissolved Solids and Total Metals.

INTRODUCCIÓN

La gran problemática existente en la actualidad es la contaminación de agua dulce, siendo los ríos una de las fuentes mas impactadas por las actividades mineras entre ellos los pasivos ambientales mineros.

La presente investigación se realizó en la Provincia de Pasco, Distrito de Huayllay, por que dicho distrito se encuntra rodeado de muchas empresas mineras y junto a ello pasivos ambientales mineros que vienen impactando el ecosistema.

El objetivo de la investigaciones evaluar los parametros fisico-quimicos del Rio San José influenciados por los pasivos ambientales mineros del distrito de Huayllay para determinar el grado de contaminacion de sus aquas.

Por lo tanto es importante analizar las insidencias de la contaminacion del Rio San José del Distrito de Huayllay asi dar a conocer el grado de contaminacion de sus aguas y de que manera vienen afectando los pasivos ambientales mineros cercanos en dichas aguas.

La investigación tiene como referencia del antecedente relacionada a lo realizado por Joel Jesús Cervantes Neira, Samuel Jesús Quito Quilla (2019). Evaluación del riesgo ambiental generado por pasivos mineros en la calidad de agua superficial— Lima — Perú, donde menciona la tesis de la investigación la importancia de la remediacion de los pasivos ambientales mineros que en la antiguedad no existia la preocupacion de

cerrar los componentes de una mina ni remediar los impactos negativos generados, lñ por ello la identificación de pasivos ambientales mineros en Perú se inicia formalmente el año 2004 con la ley N° 28271, ley que regula los pasivos ambientales en la actividad minera.

Para el año 2018 se reportó 8794 pasivos ambientales mineros según el Ministerio de Energía y Minas. En consecuencia, los pasivos se deben evaluar y priorizar respecto al nivel de riesgo que generen, por ello, en el año 2010 el Ministerio del Ambiente publica la guía de evaluación de riesgo Ambiental. El presente trabajo académico se enfoca en la evaluación de riesgo ambiental generado por pasivos mineros en la calidad de agua superficial en la localidad de San Miguel de Viso, distrito de San Mateo de Huáchor; con el objetivo de identificar los pasivos, diagnosticar la calidad de agua, estimar el nivel de riesgo y priorizar aquellos pasivos que representen un nivel de riesgo significativo.

La Autora.

ÍNDICE

DEDICATORIA
RECONOCIMIENTO
RESUMEN
ABSTRACT
INTRODUCCION
ÍNDICE
INDICE DE TABLAS

CAPÍTULO I

PROBLEMA DE INVESTIGACION

1.1	IDENTIFICACIÓN Y DETERMINACIÓN DEL PROBLEMA	1
1.2	DELIMITACIÓN DE LA INVESTIGACIÓN	3
1.3	FORMULACIÓN DEL PROBLEMA DE INVESTIGACIÓN	3
	131 Problema General:	3
	132Problemas Específicos:	3
1.4	FORMULACION DE OBJETIVOS	4
	1.4.1 Objetivo General:	4
	1A2 Objetivos Específicos:	4
1.5	JUSTIFICACIÓN DE LA INVESTIGACIÓN	4
1.6	LIMITACIONES DE LA INVESTIGACION	5
	CAPÍTULO II	
	MARCO TEÓRICO	
2.1	ANTECEDENTES DE ESTUDIO	7
2.2	BASES TEÓRICAS - CIENTÍFICAS	15
	2.2.1 El agua	15
	2.2.1.1.Composición	
	2.2.1.2 Calidad del agua	16
	2.2.1.3. Contaminación	17
	2.2.1.4. Calidad y canidad de aua en una microcuenca hidrorafica	18
	2.2.1.5. Protocolo Nacional de Monitoreo de la Calidad en Cuerpos Naturales de Agua Superficial	19
	2.2.1.6. Metodología de monitoreo	19
	2.2.1.7.Selección de parámetros	20
	2.2.2.¿Qué es un Pasivo Ambiental Minero (PAM)?	23
	2.2.2.1.Remediación de Pasivos Ambientales Mineros (PAMs).	23

2.2.2.2.Cierre de Pasivos Ambientales Mineros24
2.2.2.3.Metodología para remediación de los Pasivos Ambientales Mineros (PAM)25
2.3. DEFINICIÓN DE TÉRMINOS BASICOS29
2.3.1. Daño ambiental29
2.3.2. Depósito de desmonte:29
2.3.3. Estación de muestreo:
2.3.4. Cuerpo Receptor:
2.3.5. Estándar de Calidad:30
2.3.6. Monitoreo:30
2.3.7. Metales Totales:30
2.3.8. Parámetros:31
2.4 FORMULACION DE HIPÓTESIS31
2.4.1. Hipoesis eneral
2.4.2. Hipótesis Específicos31
2.5. IDENTIFICACIÓN DE LAS VARIABLES 32
2.5.1. Variable Independiente
2.5.2. Variable Dependiente32
2.5.3. Variable Interdependiente
2.6. DEFINICION OPERACIONAL DE VARIABLES E INDICADORES 32
CAPÍTULO III
METODOLOGÍA Y TECNICAS DE INVESTIGACIÓN
3.1 TIPO DE INVESTIGACION33
3.2 MÉTODOS DE INVESTIGACIÓN
321 Trabajo de Gabinete33
322 Trabajo de campo 34
3.3 DISEÑO DE INVESTIGACIÓN
3.4. POBLACIÓN Y MUESTRA
3.4.1.Población34
3.4.2.Muestra34
3.5.TECNICAS E INSTRUMENTOS DE RECOLECCION DE DATOS35
3.6. TÉCNICAS DE PROCESAMIENTO Y ANÁLISIS DE DATOS 35
3.6.1. Técnicas
3.7. TRATAMIENTO ESTADÍSTICO

3.8. SELECCION, VALIDACION Y CONFIABLILIDAD DE LOS INSTRUMENTOS DE INVESTIGACION	36
3.9 ORIENTACION ETTICA	36
CAPÍTULO IV	
RESULTADOS Y DISCUSIÓN	
4.1 DESCRIPCION DEL TRABAJO DE CAMPO	37
4.1.1 Localización de la zona de estudio	37
4.1.2 Descripción de la zona de investigación (Zona de Re	-
4.1.3 Antecedentes de la zona de Investigación	
4.1.4 Ubicación de los puntos de monitoreo	
4.1.5 Procedimiento de monitoreo de agua	
4.1.6 Análisis de muestras en laboratorio	
4.2 PRESENTACION, ANALISIS E INTERPRETACION DE RESU	
4.3 PRUEBA DE HIPOTESIS	
4.4 DISCUSION DE RESULTADOS	677
CONCLUSIONES	
RECOMENDACIONES	
BIBLIOGRAFIA	
ANEXOS	
INDICE DE TABLAS	
Tabla N° 1.1: Efectos asociados a los PAMs	2
Tabla N° 2.1: ECA Para Ríos Categoría 3	27
Tabla N ^a 4.1: Ubicación geográfica de los puntos de monitoreo <i>Marcador no definido.</i>	iError!
Tabla N ^a 4.2: Resultado de los Parámetros Físicos	54
Tabla N ^a 4.3: Resultado del Parámetro (Solidos Totales Disueltos)	57
Tabla Na 4.4: Resultado del Parámetro (Solidos Totales Disueltos)	58

INDICE DE FIGURAS

Figura N°2.1: Metodología de proyectos de remediación ambiental	26
Figura N°4.1: Ubicación de zona en estudio de Huayllay ¡Error! Marcador r definido.	10
Figura N°4.2: Ubicación de la zona de estudio – Río San José3	8
Figura N°4.3: Zona de investigación - Río San José	39
Figura N°4.4: Zona de investigación - Río San José ¡Error! Marcador r definido.	10
Figura N°4.5: Presencia de Lixiviados a riveras del Río San José ¡Erro Marcador no definido.	r!
Figura N°4.6: Suelos Contaminados a riveras del Río San José ¡Erro Marcador no definido.	r!
Figura N°4.7: Ubicacion de los puntos de monitoreo ¡Error! Marcador r definido.	10
Figura N°4.8: Puntos de monitoreoiError! Marcador no definido	.4
Figura N°4.9: Ubicación de los puntos de monitoreo utilizando el GPS ¡Erro Marcador no definido.4	r!
Figura N°4.10: Preparación del Material de Monitoreo	45
Figura N°4.11: Monitoreo de Agua en el punto P-1 del Rio San Jose Distrito de Huayllay	
Figura N°4.12: Monitoreo de Agua en el punto P-2 – Remediación	17
Figura N°4.13: Monitoreo de Agua en el punto P-3	18
Figura N°4.14: Preservado de Muestra en los Puntos de Monitoreo	18
Figura N°4.15: Preservado de Muestra en los Puntos de Monitoreo	19
Figura N°4.16: Monitoreo de Parámetros Físicos – Punto de Monitoreo P-1	19
Figura N°4.17: Monitoreo de Parámetros Físicos – Punto de Monitoreo P-2 5	50
Figura N°4.18: Monitoreo de Parámetros Físicos – Punto de Monitoreo P-3 5	50
Figura N°4.19: Muestras Para ser Transportado Para su Análisis	51
Figura N°4.20: Selección de muestras	52
Figura N°4.21: Preparación de la muestra a ser analizada	52
Figura N°4.22: Análisis de muestra con espectofotómetro	53
Figura Nº4.23: Resultado del Parámetro (pH)	54
Figura Nº4.24: Resultado del Parámetro (Temperatura)	55
Figura Nº4.25: Resultado del Parámetro (Conductividad Electrica)	55

Figura Nº4.26: Resultado del Parámetro (Oxigeno Disuelto)
Figura Nº4.27: Resultado del Parámetro (Solidos Totales Disueltos) 57
Figura Nº4.28: Resultado del Parámetro (Salinidad)
Figura Nº4.29: Presencia de Plata (Ag)
Figura Nº4.30: Presencia de Aluminio (AI)
Figura Nº4.31: Presencia de Bromo (Br)
Figura Nº4.32: Presencia de Cadmio (Cd)
Figura Nº4.33: Presencia de Cromo (Cr)
Figura Nº4.34: Presencia de Cobre (cu)
Figura Nº4.35: Presencia de Hierro (Fe)
Figura Nº4.36: Presencia de Manganeso (Mn)
Figura Nº4.37: Presencia de Plomo (Pb)
Figura Nº4.38: Presencia de Sulfato (SO4)
Figura Nº4.39: Presencia de Nitrato (NO3)
Figura Nº4.40: Presencia de Cianuro (CN)
Figura Nº4.41: Presencia de Zinc (Zn)
Fotografía № 01: RIO SAN JOSE DEL DISTRITO DE HUAYLLAY
Fotografía Nº 02: PASIVO AMBIENTAL MINEROS AFECTANDO AL RIO SAN JOSE
Fotografía Nº 03: MONITOREO DE LOS ANALISIS DE CAMPO DE LAS AGUAS DEL RIO SAN JOSE
Fotografía Nº 04: ANALISIS DE CAMPO DE LAS AGUAS DEL RIO SAN JOSE

CAPÍTULO I

PROBLEMA DE INVESTIGACION

1.1 IDENTIFICACIÓN Y DETERMINACIÓN DEL PROBLEMA

La minería abandonada tiene un amplio rango de impactos ambientales y socioeconómicos (Worral et al., 2009). Entre los impactos ambientales más frecuentes de las minas abandonadas están: paisajes físicamente alterados, pilas de desechos, subsidencia, combustión espontánea de desechos de carbón, contaminación del agua, edificios y plantas abandonados, pérdida de vegetación, pozos abiertos (open shafts), huecos. Además, en las minas abandonadas hay numerosas fuentes de contaminación para aguas superficiales y subterráneas así como para el

suelo; por ejemplo: filtraciones de ácido, lavado de metales, aumento en sedimentos y contaminación por hidrocarburos. Con frecuencia, la minería expone materiales que no son adecuados para el crecimiento de las plantas, dejando paisajes deforestados, donde es difícil que se establezcan plantas nativas y colonizadoras. Como resultado, las minas abandonadas son inhóspitas para la vida silvestre y muchas especies no regresan a estas áreas (Worrall et al., 2009).

Para los daños ambientales generados por los PAMs no existe un marco legal de indemnización o reparación. Lo que se viene desarrollando son instrumentos de prevención, remediación y compensación. Un determinado PAM causa diferentes efectos negativos. En el Cuadro Nº 01 se puede apreciar los efectos más comunes asociados a los PAMs.

Tabla N° 1.1: Efectos asociados a los PAMs

Tipo de pasivo	Inestabilidad física	Drenaje ácido	Infiltración	Emisión de polvo	Sedimentos (en agua y suelos)	Riesgo de accidentes
Depósitos de relaves	Х	Х	x	Х	Х	
Botaderos de desmonte	Х	Х	Х	Х	х	
Botaderos de lixiviación	Х	Х	Х	Х	х	
Labores aban- donadas	Х	Х	Х			Х
Edificaciones e instalaciones				Х	х	х

Fuente: Red Muqui- Los pasivos ambientales mineros: diagnóstico y propuestas-2015

En el río San José ubicado a pocos metros de los pasivos ambientales dejados por la empresa minera Chungar y minera que laboraron antiguamente no realizaron una buena remediación de estas dejando

alteraciones, por lo cual a la fecha vienen causando problemas de impacto al agua y suelo cercanas a la zona, pero a la fecha no se conoce con exactitud su calidad de estos factores ambientales es por motivo de la presente investigación por conocer su grado de efecto.

1.2 DELIMITACIÓN DE LA INVESTIGACIÓN

La delimitación de la investigación está involucrado a la provincia de Pasco y asimismo a las instituciones gubernamentales y no gubernamentales que velan por los pasivos ambientales mineros.

1.3 FORMULACIÓN DEL PROBLEMA

1.3.1. Problema General:

 ¿Cuál es la calidad fisica y quimica del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay,
 Provincia de Pasco 2019?

1.3.2. Problemas Específicos:

- ¿Cuál es la calidad física del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019?
- ¿Cuál es la calidad química del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019?

 ¿Cuáles son los pasivos ambientales que afectan al agua en el distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019?

1.4 FORMULACION DE OBJETIVOS

1.4.1. Objetivo General:

Determinar calidad fisica y quimica del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019.

1.4.2. Objetivos Específicos:

- Evaluar la calidad física del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019.
- Evaluar la calidad química del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019.
- Identificar los pasivos ambientales que afectan al agua en el distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019.

1.5. JUSTIFICACIÓN DE LA INVESTIGACIÓN

La presenté investigación nos ayuda a generar información base para la toma de decisiones en prevención y mitigación de la calidad de aguas del río San José, ya que este río muy poco se tomó la importancia en la actualidad, lo cual también es fuente de abastecimiento para consumo de pobladores cercanos y fuente consumo para los animales camélidos, ovinos de esta zona de la región Pasco.

1.6. LIMITACIONES DE LA INVESTIGACION

- Los accesos a las instalaciones de los pasivos ambientales mineros quedan en zonas privadas e inaccesible.
- Costo del analisis de las mustras de agua son muy elevadas.
- La poca información de la calidad de agua por parte de las instituciones involucradas como ANA y DIGESA.

CAPÍTULO II MARCO TEÓRICO

2.1. ANTECEDENTES DE ESTUDIO

2.1.1 Amelia Helen Calla LLontop, Carlos Cabrera Carranza (2010)
Calidad del agua en la cuenca del río Rímac, sector de San
Mateo, afectado por las actividades mineras

La tesis de investigación aborda los efectos que ha presentado la calidad del agua del río Rímac frente al desarrollo de la actividad minera en el distrito de San Mateo de Huanchor ubicado en la provincia de Huarochirí del departamento de Lima. El área de estudio es una zona donde la actividad minera polimetálica se ha desarrollado desde muchas décadas atrás aproximadamente desde los años 30, época en la cual no se tenían las actuales exigencias de la normativa ambiental

legal y por tal motivo tenemos actualmente catalogados en la zona 21 pasivos ambientales mineros entre bocaminas, relaveras e infraestructuras asentados a orillas de las aguas del Rímac y de sus tributarios principales como son el río Blanco y el río Aruri, los cuales actualmente son fuentes aportantes de lixiviados a las aguas del río Rímac, debido a que no están siendo manejados ni por la empresa privada ni por el Estado.

La investigación en la calidad del agua ha sido desarrollada en un tiempo de diez años, tomando como patrones de análisis a los iones metálicos; los cuales han tenido un análisis comparativo con las normativas legales ambientales tanto nacionales como internaciones tales como los Estándares de la Organización Mundial de la Salud, los Estándares de Canadá para Agua de Irrigación, la Ley General deAguas y los Estándares Nacionales de Calidad delAgua (ECAS) para la Categoría III aprobados mediante Decreto Supremo N.º 002-2008-MINAM, siendo estos últimos el referente legal ambiental decisivo para el análisis de la calidad del agua del año 2008, ya que constituyen los valores óptimos que aseguran la calidad de los recursos hídricos superficiales del país. Del análisis se obtuvo que el cadmio, plomo, manganeso, arsénico y fierro eran los elementos que tenían que recibir un tratamiento correctivo, ya que sus concentraciones en las aguas del Rímac eran

mayores a lo establecido en los estándares de calidad de agua. Luego de obtener estos resultados se seleccionó la fuente aportante a tratar y se eligió como caso de estudio el efluente final de Compañía Minera San Juan S.A, por ser la empresa minera con mayor trayectoria histórica en la zona y la que tiene mayor capacidad de producción en el distrito de San Mateo; asimismo, porque se observó que había un mayor incremento en las concentraciones de los iones metálicos en las aguas del Rímac luego de recibir el vertimiento final de la mencionada empresa, en comparación con otros puntos de muestreo que presentaban concentraciones menores; para lo cual se presentó una propuesta técnica económica basada en la aplicación de la tecnología HDS - Lodos de Alta Densidad para el tratamiento del efluente final de Compañía Minera San Juan por ser la mejor tecnología usada en todo el mundo para el tratamiento de efluentes mineros con contenido de plomo, cadmio, arsénico, manganeso y fierro, y porque presenta un nivel de eficiencia que permite obtener efluentes con las mínimas concentraciones de metales permitiendo que su descarga al cuerpo receptor no ocasione ningún efecto adverso en los componentes del ecosistema, permitiendo así cumplir con los estándares fijados por las actuales exigencias de la normativa ambiental. Con lo cual se tuvo como objetivo reducir las concentraciones de los elementos metálicos en las aguas del

río Rímac del distrito de San Mateo y mejorar el actual sistema de tratamiento de efluentes mineros de Compañía Minera San Juan, poniendo en práctica una tecnología que ofrece los más altos estándares de calidad ambiental; beneficiando así el equilibrio ecológico y la calidad de las aguas del río Rímac.

2.1.2. Joel Jesús Cervantes Neira, Samuel Jesús Quito Quilla (2019). Evaluación del riesgo ambiental generado por pasivos mineros en la calidad de agua superficial— Lima – Perú

En la antigüedad, no existía la preocupación de cerrar los componentes de una mina, ni remediar los impactos negativos generados en las zonas donde se desarrolló la minería; por ello, la identificación de pasivos ambientales mineros en Perú se inicia formalmente el año 2004 con la ley N° 28271, ley que regula los pasivos ambientales en la actividad minera.

Para el año 2018 se reportó 8794 pasivos ambientales mineros según el Ministerio de Energía y Minas. En consecuencia, los pasivos se deben evaluar y priorizar respecto al nivel de riesgo que generen, por ello, en el año 2010 el Ministerio del Ambiente publica la guía de evaluación de riesgo ambiental; esta metodología establece características principales para la evaluación de riesgo ambiental que se aplica en áreas determinadas, afectadas o propensas a daños de origen antrópico o natural; analizando el

entorno humano, entorno natural y el entorno socioeconómico. El presente trabajo académico se enfoca en la evaluación de riesgo ambiental generado por pasivos mineros en la calidad de agua superficial en la localidad de San Miguel de Viso, distrito de San Mateo de Huáchor; con el objetivo de identificar los pasivos, diagnosticar la calidad de agua, estimar el nivel de riesgo y priorizar aquellos pasivos que representen un nivel de riesgo significativo. En consecuencia, se aplicó la guía de evaluación de riesgo ambiental propuesta, estableciendo como fuente de peligro a los pasivos mineros que generen drenaje, donde las sustancias peligrosas presentes en los drenajes representan los escenarios de riesgo a estimar en los entornos humano y natural; y los escenarios de riesgo para el entorno socioeconómico son las actividades agrícolas y conflictos socioambientales. Como resultado se identificaron un total de 20 pasivos en el área de estudio, de los cuales cuatro presentaron drenaje y donde se realizó el diagnóstico de calidad de agua superficial para los mismos.

Con los resultados obtenidos en del diagnóstico de calidad de agua y visitas al área de estudio se establecieron 14 escenarios de riesgo para el entorno humano, 14 escenarios de riesgo para el entorno natural y dos escenarios de riesgo para el entorno socioeconómico; con un total de 30 escenarios de riesgo para cada

pasivo que presentó drenaje. Para cada escenario de riesgo se estimó el nivel de riesgo ambiental mediante la probabilidad, respecto a la ocurrencia de drenajes; y la gravedad, respecto a la afectación del agua superficial comparado con los Estándares de Calidad Ambiental (ECA) para agua; con el fin de calcular el riesgo ambiental para los tres entornos y caracterizar el nivel de riesgo ambiental del pasivo. Como conclusión final, se determinó que la tolva mineral (PAS-1) y la Bocamina (PAS14), representan un nivel moderado de riesgo; y el depósito de relaves (PAS-8) y la bocamina (PAS-16), representan un nivel significativo de riesgo ambiental para la calidad de agua superficial.

2.1.3. Autoridad Nacional del Agua (2012): "Ríos del Perú están contaminados con pasivos ambientales mineros"

La Autoridad Nacional del Agua (ANA) ha identificado miles de pasivos ambientales mineros en varios ríos de nuestro país.

Betty Chung, directora de Gestión de Calidad de Recursos Híbridos de la institución, indicó que el problema se presenta en la cuenca del río Santa (Áncash), donde hay 1,500 pasivos mineros, en Cajamarca hay unos 1,200, y en menor medida en el Vilcanota (Cusco), el Rímac y el Mantaro, entre otros.

"Todos nuestros ríos están contaminados por pasivos ambientales mineros. La otra fuente de contaminación de nuestros ríos son las aguas residuales, pues no hay un tratamiento de esta agua", sostuvo.

Asimismo, la funcionaria se refirió a la falta de conciencia ambiental tanto de la gente como de las empresas industriales, y sostuvo que "el Estado no ha destinado los recursos necesarios para combatir este problema".

2.1.4. Cristian Alexander Bareño Bohorquez (2018). Evaluación de los Riesgos Generados por Pasivos Ambientales en la Minería de Carbón, Bogotá. Colombia.

La minería del carbón es la tercera industria básica del país. Las mayores reservas geológicas medidas se localizan en la Costa Atlántica -Guajira, Cesar y Córdoba- y los carbones con propiedades aptas para usos metalúrgicos se encuentran en la parte central y oriental del país, concentrados principalmente en los Departamentos de Antioquia, Boyacá, Cundinamarca, Norte de Santander y Valle del Cauca; su minería se caracteriza por ser poco tecnificada y de manutención (Periódico SENA, 2013).

Con el análisis de la información tanto de las encuestas como de las experiencias internacionales se determinarán las variables a tener en cuenta para el análisis integral de los riesgos generados por los pasivos ambientales mineros y así desarrollar una metodología para la evaluación mediante la ecología política los riesgos generados por los pasivos ambientales mineros, teniendo los siguientes resultados:

Los impactos Ambientales generados por la explotación del carbón a cielo abierto se deben a diferentes actividades que se realizan antes, durante y después de este proceso de explotación dependiendo de factores como la dimensión del proyecto, la tecnología utilizada y la gestión ambiental. Los principales impactos que se generan en estas áreas de explotación son: la pérdida de suelo, la activación de procesos erosivos, la contaminación de recursos edáficos, los cuales dejan un suelo inerte y un paisaje muerto, afectando la flora, la fauna y los demás recursos naturales asociados a este ecosistema. La emisión de material particulado, gases y ruido no solo afecta la biodiversidad de la zona sino también la salud de la población cercana, con enfermedades en el sistema respiratorio y nervioso (Usuga, 2013). Estos problemas socio ambientales persisten después del abandono de las minas, ya sea por el agotamiento del mineral o

porque económicamente no es viable continuar con su explotación, generando cierres inadecuados de las mismas que no son regulados de manera eficiente por las entidades competentes creando lo que se conoce como Pasivo Ambiental Minero (PAM).

2.2 BASES TEÓRICAS Y CIENTÍFICAS

2.2.1 EL AGUA

Es una sustancia abiótica, la más importante de la tierra y uno de los más principales constituyentes del medio en que vivimos y de la materia viva. El agua cubre aproximadamente el 75% de la superficie terrestre, la misma que se halla distribuida como: aguas oceánicas (97%), aguas superficiales (2,5%), aguas subterráneas (0,45%) y aguas en estado gaseoso (0,001%), estas aguas por medio del ciclo hidrológico están sujetas a cambios del tipo cíclico. En definitiva, el agua es el principal fundamento de la vida vegetal y animal y por tanto, es el medio ideal para la vida, es por eso que las diversas formas de vida prosperan allí donde hay agua. (Jimeno, 1998).

2.2.1.1. Composición

El agua es una sustancia que químicamente se formula como H₂O, es decir, que una molécula de agua se compone de dos átomos de hidrogeno enlazados covalentemente a un átomo de oxígeno. (Jimeno, 1998).

PROPIEDADES FÍSICAS

- Es un cuerpo líquido, incoloro, inodoro e insípido.
- En grandes cantidades toma una coloración azul-verdosa.
- Su densidad es igual a 1 g/cm₃ cuando se determina a 40°C y al nivel del mar.
- Su punto de solidificación es de 0°C (forma el hielo).
- Tiene gran poder disolvente por lo que se le llama
 "disolvente universal". (Jimeno, 1998).

PROPIEDADES QUÍMICAS

- Se combina con metales y no metales dando óxidos.
- Se combina con óxidos metálicos resultando bases.
- Se combina con óxidos no metálicos dando ácidos oxácidos.
- Se descompone por electrolisis de hidrogeno y oxígeno.
- Para descomponerse por otro procedimiento necesita temperaturas superiores a 27 ° C. (Jimeno, 1998).

2.2.1.2. Calidad del agua

La disponibilidad del agua depende no solo de la cantidad, sino también de su calidad. Aunque haya agua, si está contaminada y se encuentra en una condición tal que no sea acorde con el uso que se le quiere dar, su empleo se limita. (Jimenez, 2001)

El agua pura no existe en la naturaleza. El agua de lluvia recoge impurezas mientras pasa a través del aire. Los Ríos y las quebradas recogen impurezas provenientes del suelo y de las descargas de aguas residuales domesticas industriales, transportándolas a los lagos, embalses y mares. Existe menos contaminación en las aguas superiores de un Rio, donde la población es escasa, pero en ningún caso puede considerarse un agua superficial carente de contaminantes a pesar de que la purificación natural ocurre en todo el cuerpo de agua gracias a la sedimentación y muerte de las bacterias patógenas. (Romero & J, 2005).

La calidad de agua de un Río cambia en el espacio y en el tiempo; los residuos en cada descarga, siendo necesario analizarla continuamente. El monitoreo es importante para detectar y controlar puntos de contaminación en aguas superficiales y subterráneas. (Hahn, y otros, 2006)

2.2.1.3. Contaminación

La contaminación es un cambio indeseable en las características físicas, químicas y biológicas, que puede afectar negativamente al hombre y a las especies animales y vegetales. (Adame, 1995). La contaminación es cualquier desviación de la pureza. Cuando se trata de contaminación ambiental, el termino ha llegado a significar desviaciones a

partir de un estado normal, en lugar de desviación a partir de uno puro. (Adame, 1995).

2.2.1.4. Calidad y cantidad de agua en una microcuenca hidrográfica

La cuenca hidrográfica es la unidad de análisis y planificación para darle el enfoque integrado al estudio del recurso hídrico superficial y subterráneo. Es el territorio o espacio de terreno limitado por cerros, partes elevadas y montañas, de los cuales se configura una red de drenaje superficial, que en presencia de precipitación de lluvias, forma el escurrimiento de un Rio para conducir sus aguas a un Rio más grande o a otro Rio principal, lago o mar. (Faustino, 1986)

En una cuenca hidrográfica se da el deterioro de los suelos, bosques y agua, daño a las aguas superficiales, los cuales se reflejan como una respuesta inmediata de la cuenca a las alteraciones en la ocurrencia temporal del flujo y el deterioro de la calidad de las aguas de Ríos. Los recursos naturales de una cuenca (agua, suelo, biodiversidad) son renovables si se pueden reemplazarse por la vía natural o mediante la intervención humana. Por el contrario, son no renovables cuando no se les puede reemplazar en un periodo de tiempo significativo en términos de las actividades humanas a que

2.2.1.5. Protocolo Nacional de Monitoreo de la Calidad en Cuerpos Naturales de Agua Superficial

La investigación se basará en el Protocolo Nacional de Monitoreo de la Calidad en Cuerpos Naturales de Agua Superficial de la Autoridad Nacional del Agua (ANA). El protocolo es obligatorio para todas las entidades públicas y privadas del territorio nacional que realicen actividades relacionadas con el recurso hídrico (usos, vertimientos y/o reúsos).

2.2.1.6. Metodología de monitoreo

Antes de iniciar las actividades de monitoreo es necesario conocer al cuerpo de agua donde se desarrollará el monitoreo y conocer aspectos importantes que definan la calidad del recurso hídrico. Esto ayudara a definir los parámetros a controlar, el número de puntos de monitoreo, la frecuencia de monitoreo y elaborar un plan de trabajo efectivo para el desarrollo del monitoreo, considerando el uso principal que tengan los recursos hídricos en estudio de acuerdo a la Resolución Jefatural No 202-2010-ANA.

2.2.1.7. Selección de parámetros

La calidad de las aguas continentales presenta variaciones en función de los procesos morfológicos, hidrológicos, químicos y biológicos a los que se haya expuesto. Así como, su entorno físico, tales como: las precipitaciones, escorrentías, material sólido transportado, el agua subterránea y la atmósfera en general. También las actividades antropogénicas pueden afectar considerablemente la calidad de los cuerpos de agua natural, a través de los vertimientos de aguas residuales industriales y domésticas, movimiento de tierras, erosión, uso de pesticidas y obras hidráulicas, etc. (Autroridad Nacional del Agua ANA, 2011).

2.2.1.7.1. Parámetros Físicos

• Turbidez

La turbidez es la medida de la opacidad del agua, comparada con ciertos estándares arbitrarios el agua es considerada turbia cuando contienen materia suspendida que interfiere en el paso de la luz a través del agua o en el cual se restringe la profundidad visual. (Verástegui, 2001)

Temperatura

La temperatura del agua es un parámetro muy importante dada su influencia, tanto sobre el desarrollo de la vida acuática como sobre las reacciones químicas y velocidades de reacción, así como la aptitud del agua para ciertos usos útiles.(Grupo de Estudio Técnico Ambiental para Agua GESTA AGUA, 2002).

La temperatura es un indicador de la calidad del agua, que influye en el comportamiento de otros indicadores de la calidad del recurso hídrico, como el pH, el déficit de oxígeno, la conductividad eléctrica y otras variables fisicoquímicas.

• Conductividad eléctrica (CE)

Es una expresión numérica de su habilidad para transportar una corriente eléctrica, que depende de la concentración total de sustancias disueltas ionizadas en el agua y de la temperatura a la cual se realiza la determinación.

Por tanto, cualquier cambio en la cantidad de sustancias disueltas, en la movilidad de los iones disueltos y en su valencia, implica un cambio en la conductividad. Por esta razón, el valor de la conductividad se utiliza mucho en análisis de aguas para obtener un estimado rápido del contenido de sólidos disueltos.

Sólidos disueltos totales (TDS)

Los sólidos disueltos totales comprenden las sales inorgánicas (principalmente de calcio, magnesio, potasio, sodio, bicarbonatos, cloruros y sulfatos) y pequeñas cantidades de

materia orgánica que están disueltas en el agua. Los TDS presentes en líquidos destinados a consumirse proceden de fuentes naturales, residuales, escorrentía urbana y residuales industriales. (Organización Mundial de la Salud OMS, 2003).

2.2.1.7.2. Parámetros Químicos

Los riesgos para la salud asociados a los componentes químicos del agua son distintos de los asociados a la contaminación microbiana y se deben principalmente a la capacidad de los componentes químicos de producir efectos adversos sobre la salud tras periodos de exposición prolongados. (Organización Mundial de la Salud OMS, 2006)

Potencial de hidrógeno (pH)

El pH tiene un efecto sobre la biodisponibilidad de la mayoría de los metales pesados al afectar el equilibrio entre la especiación metálica, solubilidad, adsorción e intercambio de iones en el suelo. Al aumentar el pH, los metales pesados son removidos de la solución del suelo y adsorbidos por los coloides disminuyendo su biodisponibilidad por lo tanto la retención de los cationes metálicos se reduce al acidificarse el suelo o el agua. (Mancilla, 2012)

Oxígeno disuelto (OD)

La cantidad de oxígeno disuelto en el agua debe estar en equilibrio con la atmósfera y es una función de la temperatura y la salinidad de las aguas. La ausencia total de oxígeno concede a la presencia de malos olores como consecuencia de la descomposición de la materia orgánica. (Verástegui, 2001). El análisis de oxígeno disuelto es una prueba clave de la contaminación del agua y control del proceso de tratamiento de aguas residuales. (Verástegui, 2001)

2.2.2. ¿Qué es un Pasivo Ambiental Minero (PAM)?

Es una instalación, efluente, emisión, resto o depósito de residuos producidos por operaciones mineras abandonadas o inactivas que a la fecha de vigencia de la Ley constituyen un riesgo permanente y potencial para la salud de la población, el ecosistema circundante y la propiedad. (Ministerio del Ambiente, 2004)

2.2.2.1. Remediación de Pasivos Ambientales Mineros (PAMs)

La remediación es el conjunto de actividades a ser implementadas a fin de cumplir con los criterios ambientales específicos y alcanzar los objetivos sociales deseados después de la etapa de identificación y aprobación del Plan de Cierre de PAM. (Ministerio del Ambiente, 2004)

2.2.2.2. Cierre de Pasivos Ambientales Mineros

El Cierre de Pasivos Ambientales Mineros puede definirse como el conjunto de actividades a ser implementadas a fin de cumplir con los criterios ambientales específicos y alcanzar los objetivos sociales deseados después de la etapa de identificación y aprobación del Plan de Cierre de Pasivos Ambientales Mineros.

El artículo 34° del Reglamento define los objetivos, el contenido y nivel del Plan de Cierre de Pasivos Ambientales Mineros. El cierre de pasivos ambientales mineros incluye actividades que van desde la elaboración de la ficha técnica de identificación del pasivo, la realización de las actividades de investigación durante las actividades de evaluación de la rehabilitación para determinar las mejores técnicas que formarán parte del plan de cierre de pasivos ambientales mineros, la ejecución de las actividades de cierre final y las actividades post cierre identificadas en el plan.

El cierre de pasivos ambientales mineros normalmente incluye el diseño e implementación de diferentes medidas como desmantelamiento, demolición, estabilización física y química e hidrológica, tratamiento de drenaje ácido de mina y lixiviación de metales, recuperación o rehabilitación de terrenos, revegetación y rehabilitación de hábitats acuáticos.

2.2.2.3. Metodología para remediación de los Pasivos Ambientales Mineros (PAM)

La metodología que utiliza Activos Mineros S.A.C. en la ejecución de proyectos de remediación ambiental es la siguiente:



Figura N°2.1: Metodología de proyectos de remediación ambiental.

Fuente: Activos Mineros

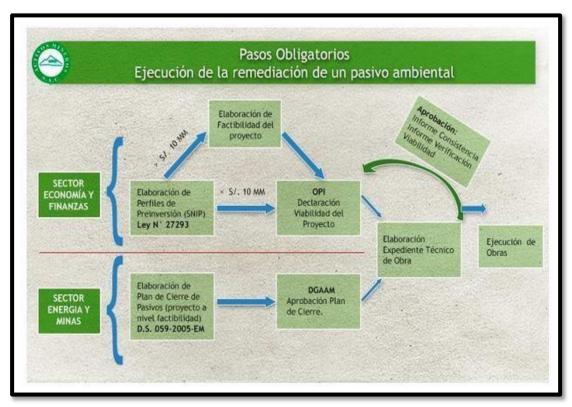


Figura N°2.2: Metodología de proyectos de remediación ambiental.

Fuente: Activos Mineros

2.2.3. Legislación Ambiental Aplicable a los Pasivos Ambientales

- Ley Nº 28271, Ley que regula los Pasivos Ambientales de la Actividad Minera, pub. 14/07/2004. Modificada por la Ley Nº 28526, publicada el 25/05/2005 y Decreto Legislativo N° 1042.
- Decreto Supremo N° 059-2005-EM, Reglamento de Pasivos Ambientales de la Actividad Minera, pub. 09/12/2005, modificado por Decreto Supremo Nº 003-2009- EM.
- Resolución Ministerial N° 290-2006-EM/DM, Inventario Inicial de Pasivos Ambientales Mineros, pub. 19/06/2006, ampliada por Resoluciones Ministeriales Nº 487-2007-MEM/DM, N° 079-

2008- MEM/DM, N° 164-2008-MEM/DM y N° 591- 2008-MEM/DM.

Tabla N°2.1: ECA Para Ríos Categoría 3

		D1: Riego d	e vegetales	D2: Bebida de animales				
Parámetros	medida riego no para riego		Agua para riego restringido	Bebida de animales				
FÍSICOS- QUÍMICOS								
Aceites y Grasas	mg/L		5	10				
Bicarbonatos	mg/L	51	18	••				
Cianuro Wad	mg/L	0	,1	0,1				
Cloruros	mg/L	50	00	**				
Color (b)	Color verdadero Escala Pt/ Co	100 (a)		100 (a)				
Conductividad	(µS/cm)	2 500		5 000				
Demanda Bioquímica de Oxígeno (DBO,)	mg/L	15		15				
Demanda Química de Oxígeno (DQO)	mg/L	40		40				
Detergentes (SAAM)	mg/L	0,2		0,5				
Fenoles	mg/L	0,002		0,01				
Fluoruros	mg/L	1		••				
Nitratos (NO,:-N) + Nitritos (NO,:-N)	mg/L	100		100				
Nitritos (NO ₂ -N)	mg/L	10		10				
Oxígeno Disuelto (valor mínimo)	mg/L	≥ 4		≥ 5				
Potencial de Hidrógeno (pH)	Unidad de pH	6,5 - 8,5		6,5 - 8,4				
Sulfatos	mg/L	1 000		1 000				
Temperatura	°C	Δ3		Δ3 Δ3		Δ3		
INORGÁNICOS								
Aluminio	mg/L	5		5				

		D1: Riego d	le vegetales	D2: Bebida de animales		
Parámetros	Unidad de medida	Agua para riego no restringido (c)	Agua para riego restringido	Bebida de animales		
Arsénico	mg/L	0	.1	0,2		
Bario	mg/L	0	.7	**		
Berilio	mg/L	0	.1	0,1		
Boro	mg/L		1	5		
Cadmio	mg/L	0,	01	0,05		
Cobre	mg/L	0	2	0,5		
Cobalto	mg/L	0.	05	1		
Cromo Total	mg/L	0	.1	1		
Hierro	mg/L		5	**		
Litio	mg/L	2	.5	2.5		
Magnesio	mg/L			250		
Manganeso	mg/L	0	2	0,2		
Mercurio	mg/L		001	0.01		
Niquel	mg/L	0	2	1		
Plomo	mg/L		05	0,05		
Selenio	mg/L		02	0.05		
Zinc	mg/L		2	24		
ORGÁNICO						
Bifenilos Policiora	dos					
Bifenilos Policlorados (PCB)	µg/L	0,04		0,045		
PLAGUICIDAS		37.6				
Paratión	µg/L	35		35		
Organoclorados						
Aldrin	µg/L	0,0	004	0,7		
Clordano	µg/L	0,0	006	7		
Dicloro Difenil Tricloroetano (DDT)	µg/L	0,001		30		
Dieldrin	µg/L	0	.5	0,5		
Endosulfán	µg/L	0.	01	0.01		
Endrin	µg/L	0.004		0.2		
Heptacloro y Heptacloro Epóxido	µg/L	0,01		0,03		
Lindano	µg/L	4		4		
Carbamato						
Aldicarb				11		
MICROBIOLÓGICOS Y PARASITOLÓGICO						
Coliformes	NMP/100			C-10.0800		
Termotolerantes	ml	1 000	2 000	1 000		
Escherichia coli	NMP/100 ml	1 000		**		
Huevos de Helmintos	Huevo/L	1	1			

- (a): Para aguas claras. Sin cambio anormal (para aguas que presentan coloración natural).
 - (b): Después de filtración simple.
- (c): Para el riego de parques públicos, campos deportivos, áreas verdes y plantas ornamentales, sólo aplican los parámetros microbiológicos y parasitológicos del tipo de riego no restringido.
- Δ 3: significa variación de 3 grados Celsius respecto al promedio mensual multianual del área evaluada.

Fuente: Decreto Supremo N° 004-2017-MINAM

2.3. DEFINICIÓN DE TÉRMINOS BASICOS

2.3.1. Daño Ambiental

El daño ambiental es generado como consecuencia de las diversas actividades de los seres humanos, al tratar de satisfacer nuestras necesidades materiales y espirituales, no respetando la capacidad de autodepuración y de regeneración de la naturaleza, provocando impactos negativos que degradan el ambiente; lo cual nos afecta a nosotros mismos porque debemos vivir en condiciones que atentan contra nuestra salud y dignidad.

Al respecto, la Ley N° 28611 – Ley General del Ambiente6 denomina daño ambiental a todo menoscabo material que sufre el ambiente y a sus componentes, contraviniendo o no la normatividad jurídica, generando efectos negativos actuales o potenciales.

2.3.2. Depósito de desmonte:

Es el área ocupada por los materiales extraídos del interior de la mina o del área de explotación a tajo abierto, que no contiene valores extraíbles u/o que su extracción no es económica, por lo que se han dispuesto en un lugar donde no se realizan actividades de explotación.

2.3.3. Estación de muestreo:

Es un lugar específico cerca de o en un cuerpo receptor agua, en la cual se recoge la muestra. Su ubicación es fundamental para el éxito del programa de muestreo.

2.3.4. Cuerpo Receptor:

Es el recurso que recibe o al que se arrojan directa o indirectamente los residuos de cualquier actividad humana. Es decir, son los lagos, ríos, acequias, pozos, suelos, aire, etc.

2.3.5. Estándar de Calidad:

Es el que reúne los requisitos mínimos en la calidad de agua.

2.3.6. Monitoreo:

Se define por la International Organization for Standardization (ISO) como: "El procesamiento programado de análisis y posterior registro o alerta (o ambos) de varias características del agua, con el propósito de evaluar la observancia de objetivos especificados".

2.3.7. Metales Totales:

Son todos los iones metálicos en una muestra no filtrada (Al, B, Ca, Mg, Ag, Ni, K, Si, Ba, Cd, Cr, Pb, Zn, Mn, Fe, Cu Hg y As).

2.3.8. Parámetros:

Son aquellas características físicas, químicas y biológicas, de calidad del agua, que puede ser sometido a medición.

2.4 FORMULACION DE HIPÓTESIS

2.4.1. Hipótesis General

La calidad fisica-quimica del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco, no cumple con la Estándares de Calidad Ambiental de Agua.

2.4.2. Hipótesis Específicos

- La calidad física del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco no cumple con la Estándares de Calidad Ambiental de Agua.
- La calidad química del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco no cumple con la Estándares de Calidad Ambiental de Agua.
- Los pasivos ambientales que afectan al agua en el distrito de Huayllay, Provincia de Pasco son desmontes y relaves.

2.5. IDENTIFICACIÓN DE LAS VARIABLES

2.5.1. Variable Independiente

Pasivos ambientales

2.5.2. Variable Dependiente

Calidad de agua del Rio San José

2.5.3. Variable Interdependiente

- Estandares de calidad ambiental de agua
- El clima
- La Temperatura

2.6. DEFINICION OPERACIONAL DE VARIABLES E INDICADORES

Los indicadores manipulados para evaluar la cantidad de contaminantes por parte de los pasivos mineros y determinar la calidad del agua del Rio San José fueron:

- Los parámetros físicos
- Los parámetros químicos

CAPÍTULO III

METODOLOGÍA Y TECNICAS DE INVESTIGACIÓN

3.1 TIPO DE INVESTIGACIÓN

El desarrollo de la Investigación, será de tipo descriptivo, se describieron y analizaron los parámetros según la normativa peruana de Estándares de Calidad Ambiental de Agua (Decreto Supremo N° 004-2017-MINAM).

3.2 MÉTODOS DE INVESTIGACIÓN

La investigación se realizó mediante el siguiente procedimiento:

321 Trabajo de Gabinete.

Se recolectó la información con respecto a los monitoreos realizados del Rio San José, por parte de algunas entidades como la Autoridad Local del Agua y DIGESA y algunos casos de problematicas de dicho río por parte de las Empresas Mineras.

322 Trabajo de campo.

El trabajo de campo contemplo en el monitoreo y evaluacion de agua del Rio San Jose del Distrito de Huayllay y la identificacion de los pasivos ambientales aledaños al río.

3.3 DISEÑO DE INVESTIGACIÓN

No experimental, de corte trasversal. El diseño que se empleó, fue de carácter no experimental, porque no se manipuló las variables y se observó situaciones ya existentes transversal, porque la recolección de datos se dio en una sola fecha de monitoreo y análisis.

3.4. POBLACIÓN Y MUESTRA

3.4.1. Población

Conformado por el Rio San José del Distrito de Huayllay de la Provincia de Pasco y el efluente a dicho río.

3.4.2. Muestra

La muestra es aleatoria y esta representado por tres puntos de monitoreo, 100 m aguas arriba, 100 m aguas abajo y en el punto del afluente, según la metodología del Protocolo Nacional de Monitoreo de la Calidad de Cuerpos Naturales de Agua Superficial – ANA.

3.5. TECNICAS E INSTRUMENTOS DE RECOLECCION DE DATOS

3.5.1. Técnicas

- Recolección de Datos: Consiste en la recolección de información de los monitoreos de agua realizados e información relacionada a la investigación.
- Observación: Consiste en una técnica de visualización en campo que zonas están siento afectados por los vertimientos de agua y otros contaminantes circundantes.
- Monitoreo: Medicion de parametros de campo y Recolección de muestras en campo.
- Análisis: Análisis de monitoreo en el laboratorio de la escuela de Ingenieria Ambiental de Universidad Nacional Daniel Alcides Carrion.

3.5.2. Instrumentos

- Materiales de Campo (Multiparametro, GPS, culer, frascos, lapicero, camara y cuaderno de campo).
- Laboratorio (Especeto fotometro, frascos de muestreo, pipeta y agua destilada).

3.6. TÉCNICAS DE PROCESAMIENTO Y ANÁLISIS DE DATOS

Ordenamiento y codificación de datos.

- Tabulación.
- Graficos
- Análisis e interpretación.

3.7. TRATAMIENTO ESTADÍSTICO

- Uso de Hoja de cálculo (Excel)
- Otros

3.8. SELECCION, VALIDACION Y CONFIABILIDAD DE LOS INSTRUMENTOS DE INVESTIGACION

Los instrumentos fueron validados por el responsible del laboratorio de microbiliologia de la Escula de Formacion Profesional de Inggenieria Ambiental de la Universidad Nacional de Daniel Alcides Carrion.

Según la opinión de los expertos tiene validez, en su contenido, criterio y construcción, dando un promedio de valoración aceptable, en coherencia con los indicadores y confiabilidad.

3.9. ORIENTACION ETICA

El presente trabajo de investigacion tiene la importancia etica de contribuir una informacion valiosa a la sociedad, así poder informar y alertar de los daños que se viene ocacionando al medio ambiente. Así mismo con la investigacion realizada se determino el grado de contaminacion de los pasivos ambientales circundantes al rio San Jose Distrito de Huayllay – Provincial de Pasco.

CAPÍTULO IV

RESULTADOS Y DISCUSIÓN

4.1 DESCRIPCION DEL TRABAJO DE CAMPO

El trabajo de campo contemplo con la visita al Rio San José del Distrito de Huayllay region de Pasco.

4.1.1. Localización de la zona de estudio

La zona de Investigación está ubicada en el distrito de Huayllay, provincia y región Pasco, para llegar a la zona de investigación es por vía terrestre. Se accede por la carretera central via asfaltada rumbo a la cuidad de Lima, posterior en un tramo de 146 Km tramo a Pasco, llegando en un tiempo de 1 Hora.

Para mejor ubicación se presenta los mapas que representan la zona de investigación, en el Mapa N° 01, se indica la zona de investigación.



Figura N°4.1: Ubicación de zona en estudio de Huayllay



Figura N°4.2: Ubicación de la zona de estudio – Río San José Fuente: Google earth

4.1.2. Descripción de la zona de investigación (Zona de Remediacion)

La zona de remediacion pertenece a la Empresa minera Pam Panmerican Silver avandonada antiguamente y que no fue remediada de manera adecuada y que actualmente esta viene causando estragos al rio San José que se encuentra ubicada a 5 km del Distrito de Huayllay, 40 km de la ciudad de Cerro de Pasco y a 352 kilómetros de Lima a una altura de 4320 msnm. La temperatura y precipitación pluvial son similares a las de Cerro de Pasco, accediendo al área por carretera afirmada.

La temperatura mínima es de -5 °C y la máxima 20 °C con un significativo gradiente térmico diario. En las zonas de mayor altura, durante los meses de mayo a setiembre son frecuentes las heladas mientras que de octubre a abril se presentan lluvias y nevadas de variada intensidad. La precipitación pluvial promedio mensual es de 217 mm.



Figura N°4.3: Zona de investigación - Río San José

4.1.3. Antecedentes de la zona de Investigación

El Distrito de Huayllay es una zona que se encuentra rodeada por varias unidades mineras una de las cuales es la Unidad Minera Pan Panamerican Silver, de las cuales estas unidades mineras han venido dejando abandonadas sus pasivos ambientales y esto a larga de los años han venido afectando tanto el agua, el aire, el suelo y la salud de los pobladores de la zona durante muchos años. El caso más comun es el Rio San José del cual se esta tratando en esta investigacion y que a causa de ello viene afectano a la vida acuaticade dicho río.



Figura N°4.4: Zona de investigación - Río San José

De las cuales hasta la actualidad estas no han sido remediadas y se ha dejado abandonado causando grandes daños en las fuentes naturales por lo que se puede presenciar el daño de las aguas por la presencia de los lixiviados asi como tambien del suelo.



Figura N°4.5: Presencia de Lixiviados a riveras del Río San José



Figura N°4.6: Suelos Contaminados por lixiviados a riveras del Río San José

4.1.4. Ubicación de los puntos de monitoreo

A fin de evaluar los parámetros físicos y químicos de los recursos hídricos del Rio San Jose influenciado por los pasivos ambientales mineros del Distrito de Huayllay su posible impacto ambiental a la calidad de los recursos hídricos; estos pasivos se encuentran abandonados, donde se evaluara los parámetros físico-químico de tres puntos, el primer punto se ubica a 50m aguas arriba del efluente, el Segundo punto se tomo a en el efluente y el tercer punto a 50 m debajo del efluente.

Estos tres puntos de monitoreo se ubican geográficamente, como se puede observar en la Tabla N° 02. así como en el grafico Por otro lado, estos puntos de monitoreo se puede observar en el Mapa N° 03.

De igual forma para tener evidencia la ubicación de la información geográfica se puede observar en la imagen N° 07 de la presente investigación.

TABLA Na 4.1: Ubicación geográfica de los puntos de monitoreo

RIO SAN JOSÉ							
CODIGO PUNTO 1 PUNTO 2 PUNTO 3							
ESTE	353558	353624	353656				
NORTE	8785951	8785945	8785867				
ALTITUD	4088	4096	4167				
	100 m Aguas	En el	100 m Aguas				
REFENCIA	arriba	afluente	abajo				

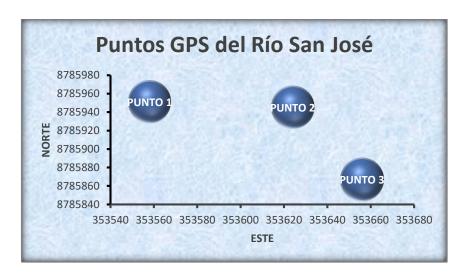


Figura N°4.7: Ubicación De Los Punto De Monitoreo



Figura N°4.8: Puntos de monitoreo



Figura N°4.9: Ubicación de los puntos de monitoreo utilizando el GPS.

4.1.5. Procedimiento de monitoreo de agua

Para el monitoreo de los tres puntos ubicados en el Rio San Jose del Distrito de Huayllay, se utilizó el protocolo de Monitoreo de la Calidad de los Recursos Hídricos Autoridad Nacional del Agua – DGCRH, por ello se realizó en los siguientes trabajos, en pre campo y campo.

4.1.5.1. Trabajo de pre Campo

 El trabajo de campo se inició con la preparación del material necesarios para la toma de muestra como materiales de laboratorio, multiparàmetro, plan de trabajo, lista de chequeo, formatos de campo (hoja de campo), y GPS, tal como se puede ver en la imagen Nº 4.10.



Figura N°4.10: Preparación del Material de Monitoreo

4.1.5.2. Trabajo de Campo

El monitoreo de las aguas del Rio San Jose comenzó a partir de la 9:00 am, el día domingo 26 de octubre del 2019, en el cual se prosiguió con el siguiente procedimiento:

- En los puntos de monitoreo identificados se recolectaron las muestras como indica la norma con envases de plástico, para el caso de parámetros químicos tal como se puede observar en las imágenes Nº 11 N° 12 y N° 13 en los puntos de monitoreo.
- Las muestras posteriores a su recolección fueron preservados dentro de las 24 horas segun menciona el protocolo de Monitoreo de la Calidad de los Recursos Hídricos Autoridad Nacional del Agua – DGCRH y rotulados tal como se puede observar en las imágenes Nº 14 y N°15.
- En los mismos puntos de monitoreo se tomaron las lecturas de los parámetros de campo (pH, C.E) para el cual se utilizó el equipo multiparàmetro. las mediciones de estos parámetros se realizaron con la toma de muestra en un vaso de precipitación, tal como se puede observar en la imagen Nº 16, N°17 y N° 18.
- Al finalizar el monitoreo las muestras fueron trasladadas y embaladas para el respectivo traslado al laboratorio, como se observa en la imagen Nº 19



Figura N°4.11: Monitoreo de Agua en el punto P-1 del Rio San Jose Distrito de Huayllay



Figura N°4.12: Monitoreo de Agua en el punto P-2



Figura N°4.13: Monitoreo de Agua en el punto P-3



Figura N°4.14: Preservado de Muestra en los Puntos de Monitoreo



Figura N°4.15: Preservado de Muestra en los Puntos de Monitoreo



Figura N°4.16: Monitoreo de Parámetros Físicos – Punto de Monitoreo P-1



Figura N°4.17: Monitoreo de Parámetros Físicos – Punto de Monitoreo P-2



Figura N°4.18: Monitoreo de Parámetros Físicos – Punto de Monitoreo P-3



Figura N°4.19: Muestras Para ser Transportado Para su Análisis

4.1.6. Análisis de muestras en laboratorio

4.1.6.1. Análisis de Parámetros Químicos

La determinación de resultados de los Parámetros Químicos fue realizada por un laboratorio acreditado, para este caso se envanalizaron muestras en el laboratorio de la Universidad Nacional Daniel Alcides Carrion durante el mes de octubre del 2019.



Figura N°4.20: Selección de muestras



Figura N°4.21: Preparación de la muestra a ser analizada.



Figura N°4.22: Análisis de muestra con espectofotómetro

4.2 PRESENTACIÓN, ANALISIS E INTERPRETACION DE RESULTADOS

Las muestras tomadas de cada uno de los puntos fueron analizadas en el laboratio con la ayuda del espectofotometro para determinar la cantidad los metales totales presentes en cada una de las muestras de agua tomadas del Rio San José del Distrito de Huayllay, el analisis se realizo el Lunes 28 de octubre del 2019, dichos resultados se pueden evidenciar en las tablas N° 4.2, N° 4.3, N° 4.4 y N° 4.5.

4.2.1. Resultados Estadístico de los Parámetros Físicos

Los resultados del monitoreo de los parámetros de pH y Conductividad eléctrica realizados en campo tal como se mencionó anteriormente,

tiene los siguientes resultados:

TABLA Nº4.2: Resultado de los Parámetros Físicos

PARAMETROS	UNIDAD	ECA 3 PERMITIDO	P-1 RIO SAN JOSE	P-2 RIO SAN JOSE	P-3 RIO SAN JOSE
pH		6.5 - 8.5	8.22	8.28	8.31
Temperatura	° C	"3	18.08	18.49	18.2
OD	Ppm (mg/L)	5	1.04	1.2	1.25
Conductividad					
Electrica	uS/cm	1000	1891	1893	1852

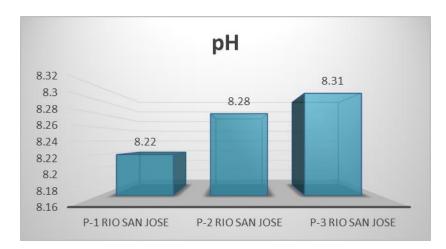


Figura Nº4.23: Resultado del Parámetro (pH)

Análisis e Interpretación del parámetro pH

Teniendo los estándares de calidad ambiental para categoría 3 (Riego de vegetales y bebida de animales), tiene como estándar la potencia de hidrogeno (pH) de 6,5 – 8,5, por lo que vemos en los tres puntos de monitoreo realizados en el Rio San José del Distrito de Huayllay cumple con los estándares de calidad ambiental para categoría 3, ya que en el punto de monitoreo P-1 el pH es de 8.22, en el punto de monitoreo P-2 el pH es de 8.28 y en el punto de monitoreo P-3 el pH es de 8.31.

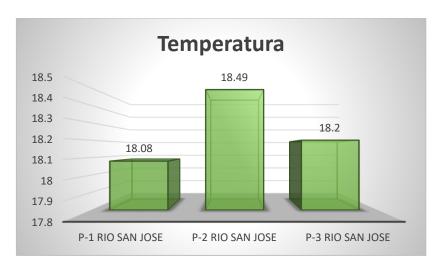


Figura Nº4.24: Resultado del Parámetro (Temperatura)

Análisis e Interpretación de la Temperatura

Teniendo los estándares de calidad ambiental para Categoria 3 (Riego de vegetales y bebida de animales), temperatura es de 3 por lo que vemos que los tres puntos de monitoreo se encuentran dentro del rango establecido deacuerdo a la norma.

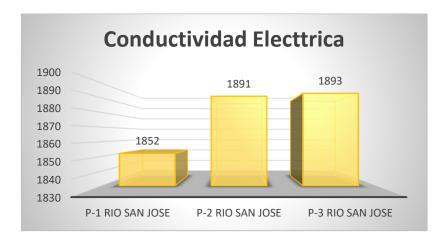


Figura Nº4.25: Resultado del Parámetro (Conductividad Electrica)

Análisis e Interpretación de la Conductividad Eléctrica

Teniendo los estándares de calidad ambiental para Categoría 3 (Riego de vegetales y bebida de animales), la conductividad eléctrica es de 2500

uS/cm (Riego de vegetales) y 5000 uS/cm (Bebida de Animales), por lo que vemos en los tres puntos de monitoreo del Rio San Jose del Distrito de Huayllay, cumple con estándares de calidad ambiental para Categoría 3, en el punto de monitoreo P-1 la Conductividad Eléctrica es de 1852 uS/cm, en el punto de monitoreo P-2 la Conductividad Eléctrica es de 1891 uS/cm y en el punto de monitoreo P-3 la Conductividad Eléctrica es de 1893 uS/cm, como se puede observar en la figura N°4.25, en el cual podemos mencionar que su elevada conductividad eléctrica se debería principalmente que los lixiviados de los pasivos ambientales mineros y comprobar que presenta metales totales que estaría afectando a la calidad de agua del Rio San José del Distrito de Huayllay.

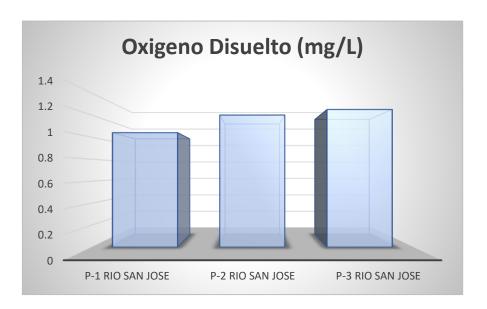


Figura Nº4.26: Resultado del Parámetro (Oxigeno Disuelto)

Análisis e Interpretación del Oxigeno Disuelto

Teniendo los estándares de calidad ambiental para Categoría 3 (Riego de vegetales y bebida de animales), el Oxigeno Disuelto es de ≥ 4 (Riego de vegetales) ≥ 5 (Bebida de Animales), por lo que vemos en los tres puntos

de monitoreo del Rio San Jose del Distrito de Huayllay, cumple con estándares de calidad ambiental para Categoría 3, en el punto de monitoreo P-1 el Oxigeno Disuelto es de 1.04 mg/L, en el punto de monitoreo P-2 el Oxigeno Disuelto es de 1.2 mg/L y en el punto de monitoreo P-3 el Oxigeno Disuelto es de 1.25 mg/L, como se puede observar en la figura N°4.32, en el cual podemos mencionar que viene afectando a la fauna acuatica del Rio San José del Distrito de Huayllay.

4.2.2. Resultados de los Parámetros Químicos

En la siguiente tabla se puede apreciar los resultados del monitoreo realizado en campo, el cual fueron llevados a ser analizados al laboratorio reportando como respuesta lo siguiente:

4.2.2.1. Parámetro Sólidos Disueltos Totales

TABLA Nº4.2: Resultado del Parámetro (Solidos Totales Disueltos)

PARAMETROS	UNIDAD	ECA 3 PERMITIDO	P-1 RIO SAN JOSE	P-2 RIO SAN JOSE	P-3 RIO SAN JOSE
Sólidos Disueltos Totales	(mg/L)	≤ 25	946	946	926

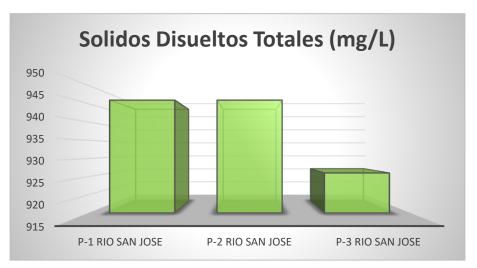


Figura Nº4.27: Resultado del Parámetro (Solidos Totales Disueltos)

Análisis e Interpretación del parámetro Sólidos Disueltos Totales

Teniendo los estándares de calidad ambiental para Categoría 3 (Riego de vegetales y bebida de animales), los Sólidos Disueltos Totales es de ≤ 25 mg/lt, por lo que vemos en los tres puntos de monitoreo P-1, P-2 y P-3 del Rio San José del Distrito de Huayllay no cumple, ya que en el punto de monitoreo P-1 los Sólidos Disueltos Totales es de 946 mg/lt, en el punto de monitoreo P-2 los Sólidos Disueltos Totales es de 946 mg/lt y en el punto de monitoreo P-3 los Sólidos Disueltos Totales es de 926 mg/lt, en los tres puntos supera los estándares de calidad ambiental, estos resultados reafirma con lo que se mencionó en la conductividad eléctrica, por lo tanto la lixiviación de la remediación está alterando la calidad de agua del Rio San Jose del Distrito de Huayllay.

4.2.2.2. Parámetro – Metales Totales

En la siguiente tabla y graficos se puede apreciar los resultados del monitoreo realizado en campo, el cual fueron llevados al laboratorio de Ingenieria Ambibental de la UNDAC, reportando como respuesta lo siguiente:

TABLA Nº4.3: Resultado del Parámetro (Solidos Totales Disueltos)

RIO SAN JOSÉ						
Metales Totales (mg/lt)	"ECA 3" Permitido	P-1 RIO SAN JOSÉ	P-2 RIO SAN JOSÉ	P-3 RIO SAN JOSÉ		
Plata (Ag)		0.02	0	0.01		
Aluminio (Al)	5	0.095	0.033	0.042		
Bromo (Br)	0.01	0.44	0.1	0.19		
Cadmio (Cd)	0.01	4.3	0.3	4.1		
Cromo (Cr)	0.1	0.024	0.02	0.019		
Cobre (Cu)	0,2	0.17	0.01	0.12		

Hierro (Fe)	5	0.05	0	0.08
Manganeso (Mn)	0.2	0.5	0.2	0.2
Plomo (Pb)	0.05	11	1	14
Sulfato (SO4)		2	1	1
Nitrato (NO3)	13	1.7	0.2	1
Cianuro (CN)		0.006	0.005	0.006
Zinc (Zn)	2	0.04	0.01	0.04

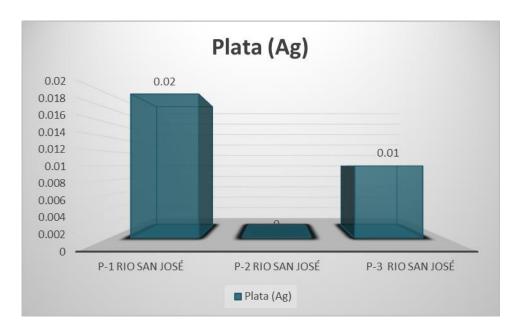


Figura Nº4.29: Presencia de Plata (Ag)

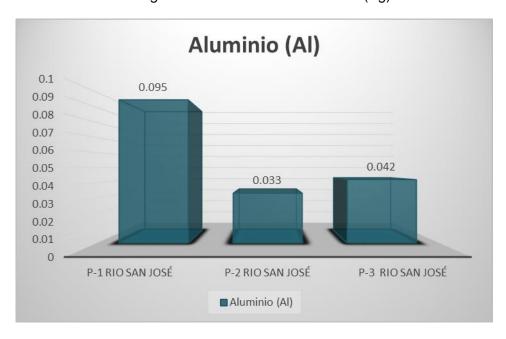


Figura Nº4.30: Presencia de Aluminio (Al)

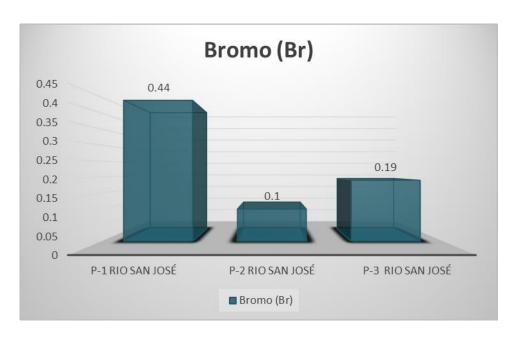


Figura Nº4.31: Presencia de Bromo (Br)

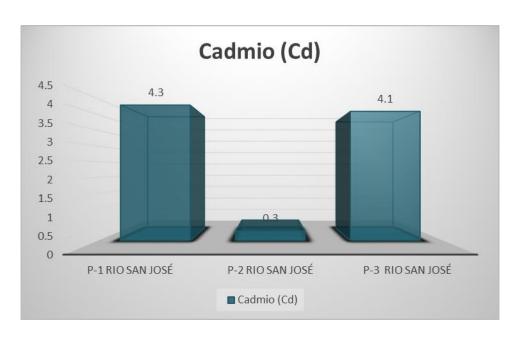


Figura Nº4.32: Presencia de Cadmio (Cd)

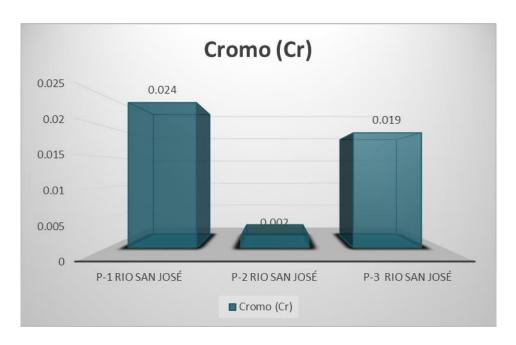


Figura Nº4.33: Presencia de Cromo (Cr)

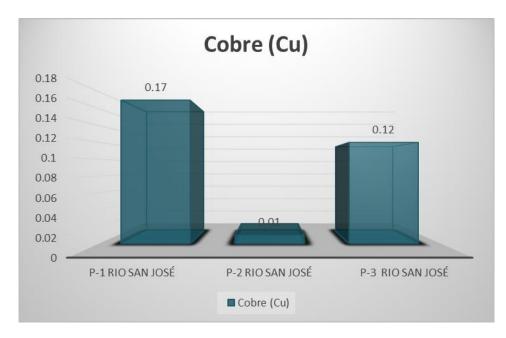


Figura Nº4.34: Presencia de Cobre (cu)



Figura Nº4.35: Presencia de Hierro (Fe)

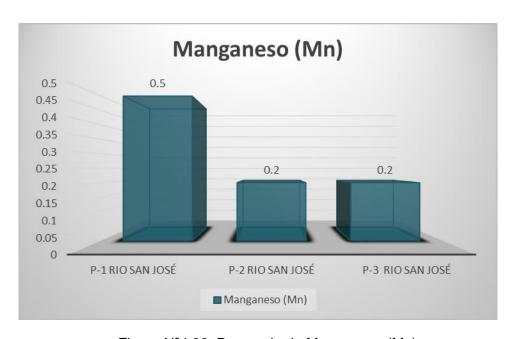


Figura Nº4.36: Presencia de Manganeso (Mn)

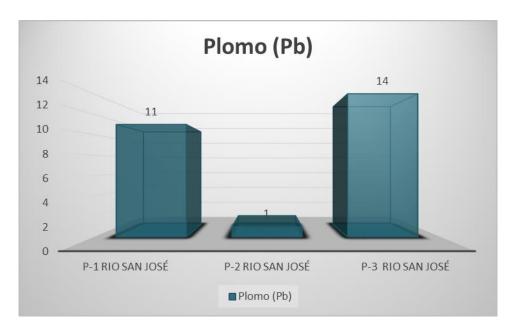


Figura Nº4.37: Presencia de Plomo (Pb)

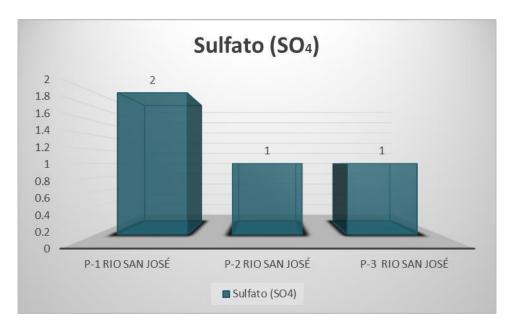


Figura Nº4.38: Presencia de Sulfato (SO4)

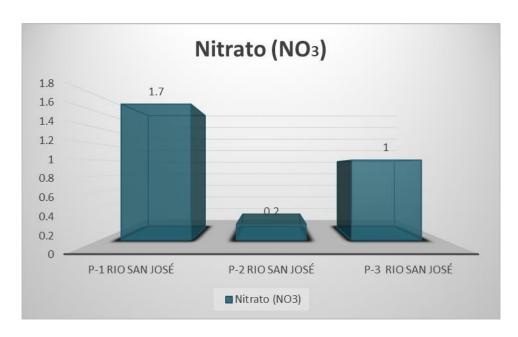


Figura Nº4.39: Presencia de Nitrato (NO3)

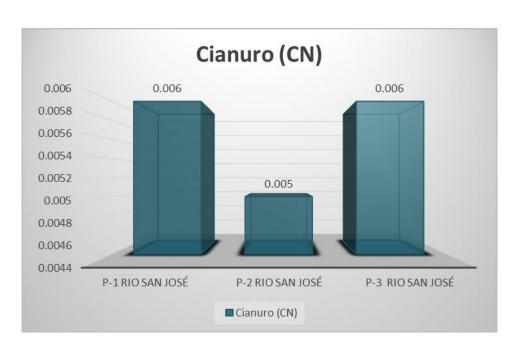


Figura Nº4.40: Presencia de Cianuro (CN)

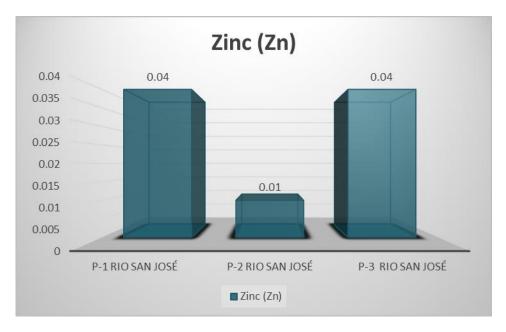


Figura Nº4.41: Presencia de Zinc (Zn)

Análisis e Interpretación del parámetro Metales Totales

Teniendo los estándares de calidad ambiental para Categoría 3 (Riego de vegetales y bebida de animales), para los metales totales los estándares de calidad ambiental lo permitido en el agua es de diferentes concentraciones de acuerdo al tipo de metales totales, por lo que vemos en los tres puntos de monitoreo se tiene los siguientes resultados:

➢ Para el caso de la plata en los tres puntos de monitoreo del Río San José, se muestran la presencia de ello en pequeñas cantidades teniendo en el P-1 la concentración de aluminio de 0.02 mg/ L, el punto P-2 de 0 mg/ L e en el punto P-3 de 0.0.01 mg/ L, estos resultados muestran baja presencia de aluminio, posiblemente se podria mencionar que los pasivos ambientales contienen en pequeñas proporciones dicho mineral por el procesamiento de las empresas mineras cercanas al rio.

- ▶ Para el caso del aluminio en los tres puntos de monitoreo del Río San José no superan los 5 mg/L de los estandares de calidad ambiental teniendo en el P-1 la concentración de aluminio de 0.095 mg/L, el punto P-2 de 0.033 mg/L e en el punto P-3 de 0.042 mg/L, estos resultados muestran baja presencia de aluminio, posiblemente se podria mencionar que los pasivos ambientales no contienen aluminio en gran proorcion.
- ➢ Para el caso del Bromo en los tres puntos de monitoreo del Río San José superan los 0.01 mg/L de los estandares de calidad ambiental teniendo en el P-1 la concentración de Bromo de 0.44 mg/L, el punto P-2 de 0.0.1 mg/L e en el punto P-3 de 0.19 mg/L, estos resultados muestran alta presencia de Bromo, posiblemente se podria estar dando su presencia por la mala impermeabilizacion de la mala remediacion lo cual la lixiviacion trae consigo este metal.

4.3. PRUEBA DE HIPOTESIS

Para nuestra investigacion se planteó las hipotesis general expresando lo siguiente:

"La calidad del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco, no cumple con la Estándares de Calidad Ambiental de Agua."

Finalizada nuestra investigación podemos mencionar que la hipótesis es valida, ya que se pudo comprobar que los parametros fisico-quimicos

del Río San José no cumple en su totalidad con los Estandares de Calidad Ambiental del Agua (ECAS Agua) DS. Nº 004- 2017-MINAM que corresponde a la Categoria 3 como es el caso del Rio San Jose del Distrito de Huayllay, por ende viene afectando a la flora y fauna asi tal como se mostro en la investigacion.

Asi mismo los apsivos ambientales mineros que se puede presenciar en la Provincia de Pasco no estan siendo remediadas en su totalidad por lo que aun viene afectando a las fuentes naturales de agua.

4.4. DISCUSION DE RESULTADOS

De nuestra investigación pudimos determinamos que la categoría de aguas al que más se acerca es a la categoría 3 (Riego de vegetales y bebida de animales), ya que la categoría 4 (Conservación del ambiente acuático) cuenta con mayor calidad en cuanto a los estándares permitidos.

Asimismo, cabe mencionar que las aguas en el punto P-1 con respeto al P-3 del Rio San José, en todos los parámetros monitoreados y analizados superan los límites entonces se infiere que, este incremento se debe al efluente proveniente del pasivo ambiental minero mas cercano al rio y la poblacion que se encuentran alrededor del río San José, estas actividades vierten sus efluentes industriales y domésticos.

CONCLUSIONES

Culminando con el siguiente trabajo se obtuvieron las siguientes conclusiones:

Se determinó la calidad del agua del Río San José influenciado por los pasivos ambientales del Distrito de Huayllay, se realizó un analisis fisico-quimico de los tres puntos de monitoreos de los cuales podemos concluir con el río viene siendo impactado por los pasivos no controlados de las empresas mineras del Distrito de Huayllay.

En las evaluaciones fisicas del Rio San Jose se determinó la baja cantidad de Oxigeno Disuelto y sobrepasando los nives de conductividad electrica en los P lo cual determinamos la presencia de algunos metales pesados y en cuanto a su pH se puede mencionar que se encuentra en un medio alcalino.

Las evaluaciones fisicas del Río San Jose nos determinó que estas presentan metales pesados en proporciones no tan elevadas a excepcion del plomo (Pb) y Manganeso (Mn) que se manifesto com mayor cantidad enel punto P-1.

El pasivo ambiental que actualmente viene impactando la calidad del agua del Rio San Jose del Distrito de Huayllay es perteneciente a la empresa minera Pam Panamerican Silver, que actualmente no viene siendo regulados por la empresa minera.

RECOMENDACIONES

Concluida la investigación llego a determiner las siguientes recomendaciones:

- Los representantes gubernamentales a través de la empresa estatal Activos
 Mineros debe realizar trabajos que eliminen todo tipo de drenaje ácidos por
 las remediaciones de desmontes, lo cual viene generando lixiviación.
- 2. Realizar monitoreos de la calidad de agua trimestrales a fin de ir controlando la lixiviación y vertimientos que tiene la remediación.
- 3. En algunos puntos del Rio San Jose de pudo evidenciar la presenciar afecciones por parte de los pasivos ambientales, y hasta el momento no se pudo remediar por lo que esta empresa a cargo para su eliminar su presencia por que podría ser factor de la generación de lixiviación.

BIBLIOGRAFÍA

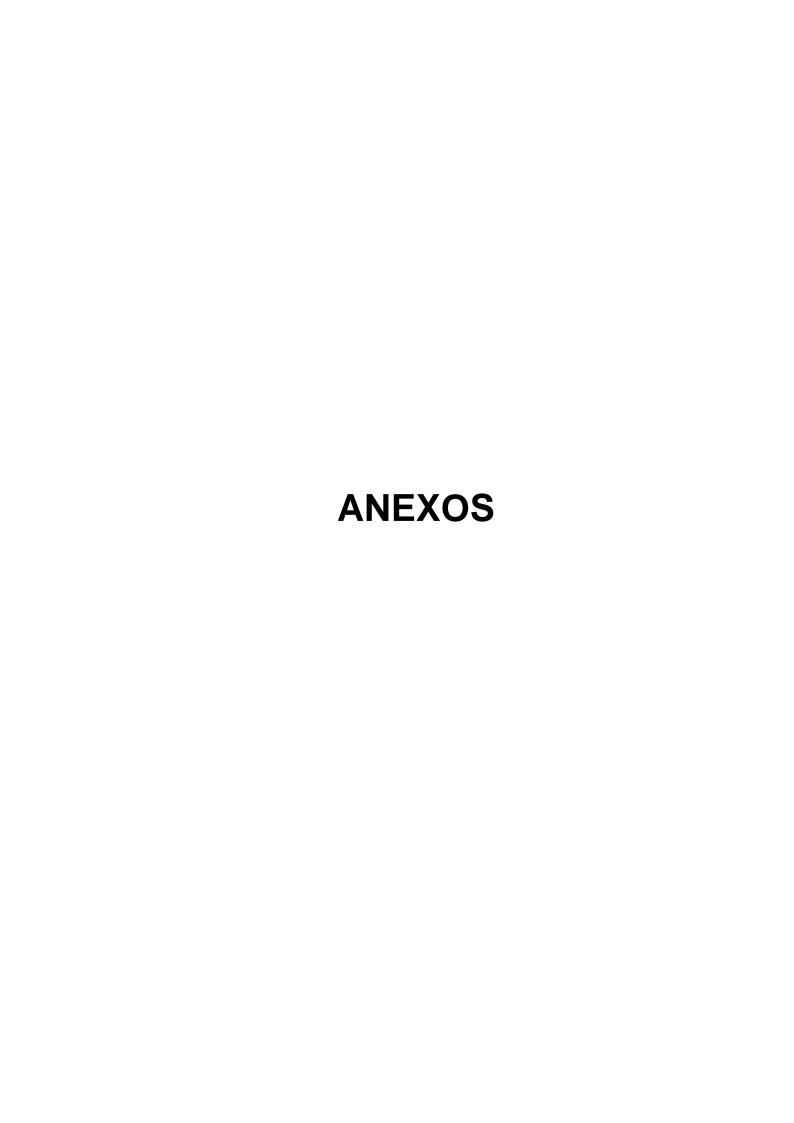
- Amelia Helen Calla LLontop, Carlos Cabrera Carranza (2010) Calidad del agua en la cuenca del río Rímac, sector de San Mateo, afectado por las actividades mineras
- Autoridad Nacional del Agua (2012): "Ríos del Perú están contaminados con pasivos ambientales mineros"
- Joel Jesús Cervantes Neira, Samuel Jesús Quito Quilla (2019). Evaluación del riesgo ambiental generado por pasivos mineros en la calidad de agua superficial

 – Lima – Perú
- Ministerio del Ambiente. Glosario de Términos Sitios Contaminados. Lima Perú. 2016.
- Autoridad Nacional del Agua (2010). Protocolo de Monitoreo de la Calidad de los Recursos Hídricos Autoridad Nacional Del Agua – DGCRH - Ministerio de Agricultura.
- Ministerio del Ambiente (2017). Modifican los Estándares Nacionales de Calidad Ambiental para Agua y establecen disposiciones complementarias para su aplicación Decreto Supremo N° 004-2017- MINAM.
- Ministerio de Energia y Minas (2005). Ley N°28526 Modificatoria de la Ley que Regula los Pasivos de la Actividad Minera.
- 8. Daniela Russi y Joan Martinez-Alier (2002). Pasivos Ambientales. Barcelona.
- 9. Angela Oblasser (2016). Estudio sobre lineamientos, incentivos y regulación

- para el manejo de los Pasivos Ambientales Mineros (PAM), incluyendo cierre de faenas mineras
- Martin Wafforn, P. Eng. Vice President, Technical Services, Michael Steinmann, P. Geo. Executive Vice President, Corporate Development and Geology, Americo Delgado, P. Eng. Director, Metallurgy (2014). Pan American Silver Corp.

Páginas de Internet:

- http://www.sld.cu/galerias/pdf/sitios/bmn/como_hacer_una_tesis.pdf
 Como Hacer Una Tesis
- 2. http://www.uphm.edu.mx/manuales/Manual-para-elaboracion-de-tesis-u-trabajos-de-investigacion.pdf
 - Manual Para la Elaboración de Tesis y Trabajos de Investigación
- http://normasapa.net/planteamiento-del-problema-tesis/
 Cómo elaborar el planteamiento del problema de tu tesis
- https://es.slideshare.net/apinilloss03/manual-para-elaboracion-tesisuniversitaria-12552399
 - Manual para la Elaboración de Tesis Universitaria
- http://www2.congreso.gob.pe/Sicr/Congresistas/2006/20060405.nsf/vf 06web/E151C559F2100635052574580073882E/\$FILE/Pasivos-Ambientales-Mineros-Tecnica-Minera.pdf







nda :										
PUNTO DE MUESTREO					LNati1	RSJos1	RAnti1	RMant1	RAgua1	
FECHA DE MUESTREO			2000		23/08/2018	23/08/2018	23/08/2018	24/08/2018	27/08/2018	
HORA DE MUESTREO					12:00:00	13:40:00	14:20:00	10:30:00	13:20:00	
ECA: DS N°004-2017-MINAM	L	CAT 1-A2	CAT 3-D1	CAT 4-E1	CAT 4-E1	CAT 3-D1	CAT 3-D1	CAT 3-D1	CAT 3-D1	
PARAMETROS	UNIDADES									
FISICOQUÍMICOS Aceites y Grasas	mg/L	1,7	5	5	< 1,0	< 1,0	< 1,0	< 1,0	< 1,0	
Alcalinidad	mg HCO ₃ '/L		518		1,0	183,8	196,3	181,8	179,3	
Cianuro Libre	mg CN ⁻ /L			0.0052	0,0432	103,0	150,5	101,0	175,5	
Cianuro Wad	mg/L		0.1	0.0032	0,0432	< 0,001	0,004	< 0,001	< 0,001	
Cloruros	mg/L		500			20,07	58,69	3,499	1,763	
Conductividad	μS/cm	1600	2500	1000	168.7	2006	908	329.7	968.7	
Demanda Bioquímica de Oxígeno (DBO5)		5	15	5	< 2	< 2	< 2	< 2	< 2	
Demanda Química de Oxigeno (DQO)	mg O ₂ /L	20	40			< 2	< 2	< 2	<2	
Detergentes (SAAM)	mg/L		0,2	A 0		0,04	0,14	< 0,01	< 0,01	
Fenoles	mg/L		0,002	2,56	< 0,001	< 0,001	< 0,001	< 0,001	< 0,001	
Fósforo Total	mg P/L	0.15		0.035	0,126	0,072	0,160	< 0,010	0,046	
Nitrógeno Amoniacal	mg NH ₃ -N/L				0,394					
Nitrógeno Total	mg N/L			0,315	1,71	0,223	1,72	0,551	0,739	
Nitratos, NO3-	mg NO ₃ -/L	50		13	3,731	0,281	4,002	1,451	2,127	
Nitratos, (como N)	mg NO ₃ -N/L				0,843	0,064	0,904	0,328	0,481	
Nitritos, NO2-	mg NO ₂ -/L	3				< 0,015	< 0,015	< 0,015	< 0,015	
Nitritos, (como N)	mg NO ₂ -N/L	3	10	4	The Later of	< 0,004	< 0,004	< 0,004	< 0,004	
Nitratos, (como N) + Nitritos, (como N)	mg/L		100			0,064	0,904	0,328	0,481	
Oxígeno Disuelto	mg/L	≥5	≥4	≥5	8,37	4,93	6,574	6,301	6,051	
Potencial de Hidrogeniones (pH)	Unidad de pH	5.5 - 9	6.5 - 8.5	6.5 - 9	8,041	8,709	8,351	8,706	8,479	
Sólidos Suspendidos Totales	mg/L			≤25	4					
Sulfatos	mg/L	500	1000		A STATE OF	1155	710,9	27,57	449,5	
Sulfuros	mg/L			0.002	0,0266					
Temperatura	°C	Δ3	Δ3	Δ3	22.06	16.65	13.17	14.07	13.17	
INORGÁNICOS	- 6				0.420	0.026	0.404	- 0.003	0.000	
Aluminio (Al)	mg/L	5	5		0,129	0,036	0,101	< 0,002	0,083	
Antimonio (Sb)	mg/L	0,02		0,64	0,02323	0,00224	0,04951 0,03869	< 0,00004 0,00271	0,02794	
Arsénico (As) Bario (Ba)	mg/L mg/L	0,01	0,1	0,15	0,04053	0,01917 0,0283	0,03869	0,00271	0,01039	
Berílio (Be)	mg/L	0,04	0,1		< 0,00002	< 0,00002	< 0,00002	< 0,00002	< 0,00002	
Bismuto (Bi)	mg/L				< 0,00002	< 0,00002	< 0,00002	< 0,00002	< 0,00002	
Boro (B)	mg/L	2,4	1		1,370	0,382	0,968	0,007	0,117	
Cadmio (Cd)	mg/L	0,005	0,01		< 0,00001	< 0,00001	0,00062	< 0,00001	0,00105	
Calcio (Ca)	mg/L				277,9	391,5	244,9	49,25	177,1	
Cobalto (Co)	mg/L		0,05		0,00037	0,00068	0,00237	< 0,00001	0,00095	
Cobre (Cu)	mg/L	2	0,2	0,1	0,00291	0,00304	0,03612	0,00362	0,00479	
Cromo (Cr)	mg/L	0,05	0,1		0,0008	< 0,0001	0,1897	< 0,0001	< 0,0001	
Estaño (Sn)	mg/L	***			< 0,00003	< 0,00003	< 0,00003	< 0,00003	< 0,00003	
Estroncio (Sr)	mg/L			***	4,059	9,023	3,085	0,2656	3,587	
Hierro (Fe)	mg/L	1	5		0,1371	0,6974	0,4111	0,0082	0,2872	
Litio (Li)	mg/L		2,5		0,5307	0,0763	0,3377	0,0039	0,0146	
Magnesio (Mg)	mg/L				21,98	23,45	22,49	7,484	33,74	
Manganeso (Mn)	mg/L	0,4	0,2	0.0001	0,5846	1,203	2,317 < 0,00003	< 0,03774	0,27311	
Mercurio (Hg)	mg/L	0,002	0,001	0,0001	< 0,00003 0,19502	< 0,00003 0,01566	0,11469	0,00059	< 0,00003 0,01170	
Molibdeno (Mo) Niquel (Ni)	mg/L mg/L		0,2	0,052	0,19302	0,01300	0,0072	< 0,0002	0,01170	
Plata (Ag)	mg/L				< 0,000003	< 0,000003	< 0,000003	< 0,00002	< 0,000003	
Plomo (Pb)	mg/L	0,05	0,05	0,0025	0,0097	0,0043	0,0167	0,0004	0,0182	
Potasio (K)	mg/L				13,30	2,58	9,87	1,10	1,77	
Selenio (Se)	mg/L	0,04	0,02	0,005	< 0,0004	< 0,0004	< 0,0004	< 0,0004	< 0,0004	
Silicio (Si)	mg/L			P 1 - 2 3	13,9	9,2	13,0	5,6	5,0	
Sodio (Na)	mg/L			e 9	58,00	30,79	42,17	5,552	4,482	
Talio (TI)	mg/L			0,0008	0,00061	< 0,00002	0,00145	< 0,00002	0,00024	
Titanio (Ti)	mg/L				0,0021	< 0,0002	0,0018	< 0,0002	0,0017	
Uranio (U)	mg/L	0,02			0,000640	0,000447	0,000517	< 0,000003	0,001300	
Vanadio (V)	mg/L			6- (1 6)	0,0023	< 0,0001	0,0010	0,0006	0,0004	
Zinc (Zn)	mg/L	5	2	0,12	0,0303	0,1711	0,2047	0,0248	0,3825	
MICROBIOLÓGICOS Y PARASITOLOGICO										
Coliformes Termotolerantes	NMP/100 mL	2000	1000	1000	22	11	4,5	2,0	< 1,8	
	NMP/100 mL		1000			4,5	2,0	2,0	< 1,8	
Huevos de Helmintos	Huevos/L		1		Approximate the second		<1	< 1	<1	



INSTRUMENTOS DE RECOLECCION DE DATOS



PERÚ

Ministerio de Agricultura y Riego Autoridad Nacional del Agua

Autoridad Administrativo del Agua X Mantaro

ANA FOLIONS

AAAX
ANTARO 24

Cuadro № 05. Resultados de Monitoreo en la Cuenca del Mantaro (ALA Pasco-Mantaro).

MONITOR	EO -CUENTA	MANTA	RO		Line		Pasco											No.	Mantaro	A LINE								
PUN	TO DE MUES	TREO			LHuar1	LHuar2	LNati1	RSJos1	RAnti1	RMant1	RAgua1	RAgua2	RCono1	RMant2	RCarh1	RCarh2	EMalp1	RMant28	RMant29	RMant3	LPoma1	RRumi1	RCara1	RYaul1	RYaul2	RYaul3	RYaul4	RYaul5
FEC	HA DE MUEST	TREO			17/04/2018	17/04/2018	17/04/2018	17/04/2018	17/04/2018	18/04/2018	0	18/04/2018	19/04/2018	19/04/2018		20/04/2018	Section for	Turnstrate		02/05/2018	03/05/2018	03/05/2018		03/05/2018	No.	04/05/2018	04/05/2018	
THE RESERVE OF THE PARTY OF THE	RA DE MUEST				12:10:00	13:00:00	13:40:00	14:20:00	15:00:00	15:30:00	11:10:00	11:50:00	12:10:00	13:15:00	11:00:00	11:30:00	13:30:00	15:00:00	16:00:00	17:30:00	12:00:00	13:30:00	14:30:00	15:40:00				
1101	UN DE MOLOT	CAT 1-A2	CAT 3	CAT4	12:10:00	15.00.00	13,40.00	14.20.00	15.00.00	13,30,00	11.10.00	11.50.00	12.10.00	15:15:00	11.00.00	11:50:00	15:30:00	15:00:00	10:00:00	17:50:00	12:00:00	15:50:00	14:50:00	15:40:00	11:35:00	12:45:00	13:50:00	15:00:00
FISICO QUIMICOS	UNIDADES				0.376			7/9/53			2000						Daniel By	(AUTS)	FUETO		No III Tale	AV-SS	Curio II			20-224		Majorii.
Temperatura	°C	Δ3	Δ3	Δ3	10.02	12.22	18.9	18.2	15.9	15.06	13.20	12.80	13.15	14.17	10.50	10.60	11	11.4	11.9	11	11.8	11	11.9	10.5	13	12.1	11	44
Potencial de Hidrogeno (pH)	Unidad de pH	55-90	6.5 - 8.5		8.895	8.847	8.103	8.329	8.655	8.60	8.59	8.27	8.65	8.63	8.97	9.51	7.78	8.3	8.4	8.5	8.5	07	8.8	8.7	8.6	8.4	8.3	8.4
Oxígeno Disuelto	ma/L	≥ 5	≥ 5	25	6.886	6.659	6.379	5.664	5.43	6.47	6.58	5.84	6.38	6.75	6.63	6.83	7.70	7.18	7.21	7.3	7.54	6.9	7.42	7.39	7.41	7.12	7.19	7.23
Conductividad	μS/cm	1600	2500	1000	168.1	235.8	1748	707	930.9	310.70	662.80	577.00	297.20	338.30	338.00	356.60	419.5	354	355	372	357	1118	699	1106	1470	1382	1807	1109
Aceites y Grasas	mg/L	1.7	5	5	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1
Bicarbonato/Alcalinidad Total	mg/L	t	518	•				82.9	100.9	145.3	181.4	208.5	115	140.2	152.9	99.5	166	146	145.3	149.2	17728	134	132	139.1	117.8	131.3	90.1	218.4
Cianuro WAD	mg CN /L	1	0.1	70.0			Trans.	<0.001	< 0.001	<0.001	<0.001	<0.001	<0.001	<0.001	<0.001	<0.001	<0.001	<0.001	<0.001	<0.001		<0.001	<0.001	<0.001	<0.001	<0.001	<0.001	<0.001
Clorofila A	mg/L	1	,	0.008	<0.0041	<0.0041	< 0.0041									-					< 0.0041	-	-	-			-	-
Demanda Bioquímica de	mg/L	5	15	5	<2	<2	<2	Ų.	<2	2	<2	2	<2	<2	<2	<2	<2	<2	<2	<2	<2	9	<2	6	5	5	<2	<2
Demanda Química de Oxígeno	mg/L	20	40			No. 10		8	<2	19	<2	8	8	21	<2	<2	6	17	<2	13		11	19	11	6	7	5	7
Detergentes (SAAM)	mg/L	*	0.2			*:		<0.01	0.29	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	< 0.01	<0.01	<0.01	<0.01	< 0.01	<0.01	0.03	0.01	0.05	0.02	0.14	0.03	<0.01
Fenoles	mg/L	+	0.002	2.56	<0.001	<0.001	<0.001	< 0.001	< 0.001	< 0.001	< 0.001	<0.001	< 0.001	< 0.001	<0.001	< 0.001	<0.001	<0.001	< 0.001	< 0.001	<0.001	<0.001	< 0.001	<0.001	<0.001	< 0.001	<0.001	< 0.001
Fósforo Total	mg P/L	0.15	,	0.035	<0.01	<0.01	0.041														0.007							
Nitrógeno Total	mg/L	*	,	0.315	0.446	0.419	1.52														0.11							
Cloruros	mg/L	250	500					5.634	17.17	4.042	0.495	1.746	4.589	5.039	1.983	2.369	16.75	5.72	5.496	5.436		2.176	1.395	2.543	23.14	24.95	5.085	20.96
N-Nitrato	mg NO3-N/L	50 (c)	*	13	0.036	<0.002	0.473	0.119	0.659	0.079	0.235	0.155	0.047	0.116	0.125	0.027	0.045	0.111	0.108	0.128	0.033	0.542	0.105	0.408	0.431	0.473	0.418	0.248
N-Nitrito	mg NO2- N/L	3 (d)	10		1.0			<0.004	0.062	0.018	<0.004	0.051	<0.004	0.025	<0.004	< 0.004	<0.004	<0.004	<0.004	< 0.004		<0.004	< 0.004	< 0.004	<0.004	<0.004	< 0.004	< 0.004
Sulfatos, SO4-2	mg/L	500	1000				1 1 1	305.6	413.1	47.64	238.9	152.1	66.45	60.36	45.17	107.1	70.63	66.1	64.24	67.77	1000	575.6	302.3	583.3	821.4	816	1143	673.1
Nitratos, (N) + Nitritos, (N)*	mg/L	*	100					0.119	0.721	0.097	0.235	0.206	0.047	0.141	0.125	0.027	0.045	0.111	0.108	0.128	A Park	0.542	0.105	0.408	0.431	0.473	0.418	0.248
Amoniaco total, NH3	mg/L	1.5	*				The state of	٠										·			1895							
Sólidos Totales en suspensión	mg/L		*	≤ 25	<2	<2	<2	٠	•	•	•										<2			٠				
Sulfuros	mg/L			0,002	< 0.0004	< 0.0004	< 0.0004							4.					(*)		< 0.0004							

INORGANICOS			No.								1200				Residen		SHIRM											
Plata	mg/L		*	10	0.000241	< 0.000003	0.0002	< 0.000003	< 0.000003	< 0.000003	0.00114	< 0.000003	< 0.000003	0.000512	< 0.000003	<0.000003	<0.000003	<0.000003	< 0.000003	<0.000003	< 0.000003	< 0.000003	<0.000003	< 0.000003	< 0.000003	< 0.000003	< 0.000003	0.000534
Aluminio	mg/L	5	5		0.022	<0.002	0.031	0.132	0.112	0.344	0.558	<0.002	0.411	0.432	<0.002	1.171	< 0.002	0.087	0.062	0.072	0.023	0.911	0.054	0.196	0.211	0.15	0.14	9,495
Arsénico	mg/L	0.01	0.1	0.15	0.00895	0.00808	0.04046	0.01895	0.02213	0.00719	0.05539	0.00536	0.02239	0.01301	0.04674	0.02413	0.00321	0.00819	0.012	0.01419	0.00792	0.00308	0.00732	0.00831	0.00736	0.00596	0.00742	0.07605
Boro	mg/L	2.4	1	100	0.011	0.003	1.905	0.131	0.257	0.021	0.064	0.04	0.148	0.05	0.081	0.067	0.201	0.133	0.11	0.108	0.019	0.004	0.028	0.027	0.132	0.124	0.105	0.075
Bario	mg/L	1	0,7	0,7	0.0243	0.0264	0.0458	0.0443	0.0379	0.0453	0.07	0.0917	0.0467	0.0482	0.0603	0.0457	0.0403	0.0409	0.0437	0.041	0.0682	0.0473	0.0447	0.046	0.0464	0.0488	0.0294	0.5093
Berilio	mg/L	0.04	0,1		<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	0.00149
Calcio	mg/L	,	+		36.82	26.17	273.1	130.8	162.6	51.60	132.20	101.80	47.09	54.11	59.81	56.95	51.9	54.34	55.15	56.42	54.55	88.03	216	208.7	275.5	245	304.1	325.3
Cadmio	mg/L	0.005	0,01		<0.00001	<0.00001	<0.00001	0.00072	0.00085	< 0.00001	0.0035	<0.00001	0.00225	0.00062	< 0.00001	0.00731	< 0.00001	< 0.00001	<0.00001	< 0.00001	<0.00001	0.00178	<0.00001	0.00053	0.00114	0.00099	0.0012	0.00193
Cobalto	mg/L	*	0,05		<0.00001	<0.00001	<0.00001	0.00053	0.00338	< 0.00001	0.00176	<0.00001	0.00083	0.00052	< 0.00001	0.00192	< 0.00001	< 0.00001	<0.00001	<0.00001	<0.00001	0.0076	0.0004	0.00147	0.00158	0.00132	0.00086	0.02498
Cromo	mg/L	0.05	0,1		<0.0001	< 0.0001	< 0.0001	< 0.0001	0.0164	< 0.0001	0.0014	< 0.0001	< 0.0001	< 0.0001	< 0.0001	<0.0001	< 0.0001	<0.0001	< 0.0001	< 0.0001	<0.0001	0.0022	0.0097	0.0065	0.0098	0.0087	0.0034	0.0124
Cobre	mg/L	2	0.2	0.1	0.0006	0.00037	0.00092	0.01126	0.09729	0.01987	0.02663	0.00268	0.00739	0.03076	< 0.00003	0.01626	0.00394	0.01001	0.00996	0.0098	0.00078	0.13905	0.00691	0.02772	0.02378	0.01819	0.05397	0.06401
Hierro	mg/L	1	5	*	0.0327	0.0166	0.0329	0.9769	0.6901	0.6906	3.453	0.3422	0.7125	1.187	0.0206	1.834	<0.0004	0.1532	0.1488	0.1639	0.0299	6.577	0.1106	1.183	0.9622	0.6497	0.7502	42.14
Mercurio	mg/L	0.002	0.001	0.0001	<0.00003	< 0.00003	<0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	<0.00003	< 0.00003	<0.00003	<0.00003	<0.00003	<0.00003	<0.00003	< 0.00003	<0.00003	<0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	0.00076
Potasio	mg/L		*		0.97	0.81	13.29	1.4	5.81	1.42	1.58	1.91	1.59	1.52	1.61	1.57	1.53	1.56	1.63	1.51	0.86	1.84	9.61	7.08	9.51	8.57	5	6.82
Litio	mg/L	t	2.5		0.0012	< 0.0001	0.7375	0.0253	0.0607	0.0065	0.0095	0.0075	0.0748	0.0174	0.0487	0.0395	0.0569	0.0459	0.0457	0.0419	0.0034	0.0038	0.0142	0.0135	0.0883	0.0749	0.0417	0.0383
Magnesio	mg/L	t	250		3.192	2.71	26.27	9.185	14.55	8.284	23.48	13.71	7.276	9.33	7.312	8.385	10.5	8.723	8.806	9.256	13.05	41.77	23.32	30.45	39.78	36.93	39.84	60.91
Manganeso	mg/L	0.4	0.2		0.0627	0.12513	0.6726	0.633	3.128	0.1512	0.46388	0.2119	0.0709	0.2947	0.01159	0.20638	0.09117	0.12661	0.13005	0.13805	0.01766	6.852	0.8323	1.605	12.76	11.05	5.88	5,473
Molibdeno	mg/L	*	•		0.001	0.00092	0.17926	0.00516	0.03071	<0.00002	0.00783	0.00503	0.00128	0.0016	0.00111	0.00078	0.00136	0.00295	0.00325	0.00316	0.00888	0.00261	0.0123	0.00985	0.00672	0.00685	0.00336	0.0098
Sodio	mg/L		+	*	3.261	2.769	62.07	10.98	17.79	6.134	2.642	4.579	10.91	7.123	5.131	6.878	19.39	7.613	7.797	7.538	1.415	1.366	5.347	4.407	10.37	10.09	6.596	5.41
Niquel	mg/L	#.	0.2	0.052	< 0.0002	<0.0002	< 0.0002	0.0013	0.0088	0.0011	0.0058	0.0023	0.0015	0.0014	<0.0002	0.002	< 0.0002	0.0011	0.0009	0.001	0.0009	0.0159	0.0009	0.0031	0.0035	0.0029	0.0016	0.0405
Plomo	mg/L	0.05	0.05	0.0025	0.0014	0.0006	0.0024	0.0199	0.0133	0.02	0.1738	0.0034	0.0036	0.0386	<0.0002	0.0064	< 0.0002	0.0033	0.0035	0.004	0.0006	0.0163	0.0019	0.0059	0.0159	0.0123	0.0081	0.0835
Antimonio	mg/L	0.02	*	0.64	0.00077	0.00075	0.02899	0.00347	0.03227	< 0.00004	0.03173	0.00542	0.00309	0.00232	0.00372	0.00979	0.00066	0.00164	0.00176	0.00164	0.0018	0.00096	0.01153	0.00832	0.00907	0.00848	0.00411	0.00808
Selenio	mg/L	0.04	0.02	0.005	<0.0004	< 0.0004	<0.0004	<0.0004	<0.0004	< 0.0004	< 0.0004	< 0.0004	< 0.0004	< 0.0004	< 0.0004	< 0.0004	< 0.0004	< 0.0004	< 0.0004	< 0.0004	< 0.0004	< 0.0004	<0.0004	<0.0004	< 0.0004	< 0.0004	<0.0004	<0.0004
Estaño	mg/L	•	*	VS IS	<0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	<0.00003	<0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	<0.00003	<0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	< 0.00003	0.00098
Estroncio	mg/L	*	•		0.2382	0.2157	4.142	2.659	1.272	0.233	1.912	1.244	0.6062	0.3248	0.5173	0.9087	0.3152	0.4078	0.4252	0.4374	0.6526	0.2528	1.391	1.411	1.518	1.362	2.181	1.606
Titanio	mg/L	*	•	*	< 0.0002	<0.0002	<0.0002	0.0023	0.0026	0.0043	0.014	< 0.0002	0.003	0.0055	< 0.0002	<0.0002	< 0.0002	0.0024	0.0018	0.0027	< 0.0002	0.0019	<0.0002	0.0015	0.0016	0.002	0.0025	0.0763
Talio	mg/L		•	0.0008	<0.00002	<0.00002	0.00049	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	<0.00002	0.00044	<0.00002	0.00025	0.0009	0.00075	0.00042	0.00158
Vanadio	mg/L	*	*		<0.0001	0.0002	0.0014	0.0003	0.0004	0.0021	0.0051	<0.0001	0.0004	0.0021	<0.0001	0.0004	< 0.0001	0.0007	0.0008	0.0009	0.0005	0.0003	<0.0001	0.0003	0.0003	< 0.0001	<0.0001	0.0367
Zinc	mg/L	5	2	0.12	0.0217	<0.01	0.0327	0.285	0.2382	0.0899	0.6057	0.4116	0.6479	0.2025	<0.01	2.205	0.0377	0.0691	0.0682	0.0622	<0.01	3.872	0.147	0.7296	0.7171	0.5632	0.4451	0.3724
MICROBIOLOGICOS Y PARAS	SITOLOGICOS										The s				TOTAL TOTAL					MINI		No.	May 2			49.00		1.404
Num. Coliformes Termotolerant	NMP/100 mL	2000	1000	1000	<1.8	<1.8	<1.8	11	717	11	<1.8	7.8	6.8	79	2	<1.8	<1.8	22	11	4600	<1.8	<1.8	4.5	4.5	4.5	17000	7.8	49
Num. Escherichia coli	NMP/100mL	*	1000		1		J.M	6.8	14	4.5	<1.8	2	2	23	<1.8	<1.8	<1.8	13	4.5	1100	No.	<1.8	<1.8	<1.8	2	11000	4.5	33
Huevos de Helmintos	. Huevos/L		1	*	2074		10000	<1/	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1		<1	<1	<1	<1	<1	<1	<1

Fuente: Res the dots sayo del Laboratorio ALS LS Perú S.A.C. y fichas de registro de datos en campo.





Jr. Santa Isabel № 1208 – El Tambo- Huancayo Teléfono 064-366688

MATRIZ DE CONSISTENCIA

EVALUACIÓN DE LOS PARÁMETROS FÍSICOS Y QUÍMICOS DE LAS AGUAS DEL RÍO SAN JOSE INFLUENCIADO POR LOS PASIVOS AMBIENTALES DEL DISTRITO DE HUAYLLAY, PROVINCIA DE PASCO 2019

	PASCO 2019	
PROBLEMA GENERAL	OBJETIVO GENERAL	HIPÓTESIS GENERAL
¿Cuál es la calidad del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019?	Determinar calidad del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019.	La calidad del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco, no cumple con la Estándares de Calidad Ambiental de Agua.
PROBLEMA ESPECIFICO	OBJETIVO ESPECÍFICO	HIPÓTESIS ESPECÍFICO
 ¿Cuál es la calidad física del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019? ¿Cuál es la calidad química del agua influenciado por los pasivos ambientales 	 Evaluar la calidad física del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019. Evaluar la calidad química del agua influenciado por los pasivos ambientales del 	 La calidad física del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco no cumple con la Estándares de Calidad Ambiental de Agua. La calidad química del agua influenciado por los pasivos ambientales del distrito de Huayllay,
del distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019?	distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019. 3. 3. Identificar los pasivos ambientales que	Provincia de Pasco no cumple con la Estándares de Calidad Ambiental de Agua.
3. ¿Cuáles son los pasivos ambientales que afectan al agua en el distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019?	afectan al agua en el distrito de Huayllay, Provincia de Pasco 2019.	 Los pasivos ambientales que afectan al agua en el distrito de Huayllay, Provincia de Pasco son desmontes y relaves.

FOTOGRAFÍA DE LA INVESTIGACIÓN REALIZADA EN EL 2019 Fotografía Nº 01: RIO SAN JOSE DEL DISTRITO DE HUAYLLAY



Fotografía Nº 02: PASIVO AMBIENTAL MINEROS AFECTANDO AL RIO SAN JOSE



Fotografía Nº 03: MONITOREO DE LOS ANALISIS DE CAMPO DE LAS AGUAS DEL RIO SAN JOSE



Fotografía N $^{\circ}$ 04: ANALISIS DE CAMPO DE LAS AGUAS DEL RIO SAN JOSE

