

LAS LIXIVIACIONES SON PROCESOS UTILIZADOS EN LA HIDROMINERALURGIA Y CONSISTEN EN LA EXTRACCIÓN, PREFERENCIALMENTE SELECTIVA

por José Rodrigo - Marco Antonio Antonio Vasquez Palacios

Fecha de entrega: 22-abr-2023 11:07p.m. (UTC-0500)

Identificador de la entrega: 2072478805

Nombre del archivo: tesis_iman_arreglando.doc (2.75M)

Total de palabras: 14249

Total de caracteres: 75048

UNIVERSIDAD NACIONAL JOSÉ FAUSTINO SÁNCHEZ CARRIÓN

FACULTAD DE INGENIERÍA QUÍMICA Y METALÚRGICA

ESCUELA ACADÉMICO PROFESIONAL DE INGENIERÍA METALÚRGICA.



TESIS PARA OPTAR EL TÍTULO DE: INGENIERO METALURGICO

TÍTULO:

**“LAS LIXIVIACIONES SON PROCESOS UTILIZADOS EN LA
HIDROMINERALURGIA Y CONSISTEN EN LA EXTRACCIÓN,
PREFERENCIALMENTE SELECTIVA”**

AUTORES:

- ❖ VÁSQUEZ PALACIOS JOSÉ RODRIGO
- ❖ POMA JAMANCA MARCO ANTONIO

ASESOR:

M(o) Jaime Imán Mendoza
Cip: 103488 DNU: 432

HUACHO – PERU

2022

**“LAS LIXIVIACIONES SON PROCESOS UTILIZADOS EN LA
HIDROMINERALURGIA Y CONSISTEN EN LA EXTRACCIÓN,
PREFERENCIALMENTE SELECTIVA”**

ASESOR Y JURADO DE TESIS

**M(o) Jaime Imán Mendoza
ASESOR**

**Dr. Máximo Tomás Salcedo Meza
PRESIDENTE**

**Dr. Alberto Irhaam Sánchez Guzmán
SECRETARIO**

**M(o) Isai Keoma Chirinos Díaz
VOCAL**

DEDICATORIA

A Dios, por darme la vida, ⁵⁶ por las personas
que puso en mi camino y darme las fuerzas
suficientes para seguir adelante.

José Rodrigo

AGRADECIMIENTOS

A mis amigos de la universidad quienes compartimos inolvidables momentos, cada uno un mundo distinto, siempre estaban cuando los necesitaba hoy aunque la vida profesional nos lleva por distintos caminos espero conservar su amistad toda la vida, y gracias por soportarme, se que no es fácil.

José Rodrigo

INDICE

DEDICATORIA	73 iii
AGRADECIMIENTOS	iv
INDICE	v
INDICE FIGURAS	ix
INDICE TABLAS	xi
RESUMEN	xii
ABSTRACT	xiv
12 INTRODUCCIÓN	xvi

CAPITULO I

PLANTEAMIENTO DEL PROBLEMA

1.1. DESCRIPCION DEL PROBLEMA	01
1.2. FORMULACION DEL PROBLEMA	01
1.2.1 Problema Principal	02
1.2.2 Problemas Secundarios	02
1.3. OBJETIVOS DE LA TESIS	02
1.3.1 Objetivo General	02
1.3.2 Objetivos Específicos	02
1.4. JUSTIFICACION E IMPORTANCIA	03
1.4.1 Justificación	03
1.4.2 Importancia	03

³⁶		
1.5.	DELIMITACIONES DEL ESTUDIO	04
1.5.1.	Delimitación temporal.	04
1.5.2.	Delimitación espacial.	04
1.5.3.	Delimitación académica.	04
1.6.	VIABILIDAD DEL ESTUDIO	05
1.6.1.	Viabilidad de recurso teórico.	05
1.6.2.	Viabilidad de recurso humano.	05
	¹² CAPITULO II	
	MARCO TEÓRICO	
2.1.	ANTECEDENTES	06
2.1.1.	Internacionales	06
2.1.2.	Nacionales	10
2.2.	BASES TEÓRICAS	12
2.2.1.	Desarrollo histórico de la tecnología de Lixiviación	12
⁷	2.2.2. Prácticas actuales y futuras de lixiviación en pilas en el Perú	17
	2.2.3. Características de la lixiviación en pilas	18
⁶	2.2.4. La evolución de la producción de cobre según los procesos de lixiviación, extracción por solventes y electro-obtención	23
	2.2.5. Objetivos de la hidrometalurgia	26
	2.2.6. Tecnologías vigentes a 1970	26
	2.2.7. Hidrometalurgia mundial	28
	2.2.8. Hidrometalurgia (aplicación cátodos de cobre)	29
	2.2.8.1. Lixiviación en Pilas	29

2.2.8.2.	Extracción por solventes	30
2.2.8.3.	Electrodeposición	32
2.2.9.	Panorama del cobre en el Perú y futuro de la hidrometalurgia	35
22		
2.3.	DEFINICIONES CONCEPTUALES	41
2.4.	HIPÓTESIS DE LA INVESTIGACIÓN	44
2.4.1.	Hipótesis General	44
2.4.2.	Hipótesis Específicas	44
CAPÍTULO III		
METODOLOGÍA		
3.1	DISEÑO METODOLÓGICO	45
3.1.1	Tipo	45
55		
3.1.2	Nivel	45
3.1.3	Diseño	45
3.1.4	Enfoque	45
22		
3.2	POBLACION Y MUESTRA	46
3.2.1	Población	46
3.2.2.	Muestra	46
3.3	IDENTIFICACIÓN DE VARIABLES Y DIMENSIONES	47
3.3.1	Variables	47
3.3.2	Dimensiones	47
44		
3.4.	TÉCNICAS E INSTRUMENTOS DE RECOLECCIÓN DE DATOS	48
3.4.1.	Técnicas a Emplear	48
3.4.2.	Descripción de los Instrumentos	48

3.5.	TÉCNICAS PARA EL PROCESAMIENTO DE LA INFORMACIÓN	48
------	---	----

CAPITULO IV

RESULTADOS

4.1	DESCRIPCIÓN DE LIXIVIACIÓN EN PILAS (Heap Leaching)	49
4.2	CONSTRUCCIÓN DE LAS PILAS	52
4.2.1	Preparación de la base de las pilas	52
4.2.2	Técnicas de apilamiento del mineral	53
4.2.3	Riego de la pila	54
4.3	OPERACIÓN EN PILAS	56
4.4	CHANCADO DEL MINERAL	59
4.5	AGLOMERACIÓN	61
4.5.1	Lixiviación TL (Thin Layer)	61
4.5.2	Permeabilidad del lecho	61
4.5.3	Proceso de aglomeración	61
4.6	VARIABLES DEL PROCESO	65
4.7	DISEÑO DE LAS PILAS	65
4.7.1	Datos	66
4.7.2	Capacidad de la planta de chancado	66
4.7.3	Superficie de terreno	67

29

CAPITULO V

DISCUSIÓN, CONCLUSIONES Y RECOMENDACIONES

5.1.	DISCUSIÓN	68
5.2.	CONCLUSIONES	71

5.3. RECOMENDACIONES

71

CAPITULO VI

INFORMACION BIBLIOGRÁFICA

6.1. ⁵¹ REFERENCIAS BIBLIOGRAFICAS

73

INDICE DE FIGURAS

	Pág.
Figura 1. Proceso de Hidrometalurgia	14
Figura 2. Proceso de Lixiviación en Pilas	17
Figura 3. Pilas	17
Figura 4. Laguna de oxidación	18
Figura 5. Cátodos de cobre	19
Figura 6. Panorama y oportunidades	22
Figura 7. Producción mundial de cobre	23
Figura 8. Tecnologías vigentes	23
Figura 9. Celda electrolítica	26
Figura 10. Extracción por solventes	27
Figura 11. Ubicación de yacimientos de cobre en el Perú	28
Figura 12. Proyectos zona norte	31
Figura 13. Proyectos zona sur	31
Figura 14. Proyectos zona Apurímac	32
Figura 15. Proceso de Lixiviación de cobre en pilas	41
Figura 16. Esquema de lixiviación en pila	42
Figura 17. Técnicas de irrigación de las pilas	45
Figura 18. Técnicas de apilamiento del mineral	46
Figura 19. Esquema de un sistema de lixiviación en pilas	48
Figura 20. Reciclaje de una solución lixivante en contra – corriente	48
Figura 21. Curvas de distribución granulométrica de un producto de la etapa de chancado. La curva (1) es más homogénea que la curva (2).	50

Figura 22.	Concepto de la lixiviación TL (capa delgada)	50
Figura 23.	Concepto de aglomeración	52
Figura 24.	Aglomeración en tambor rotatorio	54
Figura 25.	Equipo de Aglomeración en tambor rotatorio	54
Figura 26.	Diagrama de flujo simplificado de una planta de lixiviación de cobre	56
Figura 27.	Lixiviación en pilas	58
Figura 28.	Lixiviación / Extracción por solvente / Electro obtención	59
Figura 29.	Planta de extracción por solventes en una operación de lixiviación de cobre	60

INDICE DE TABLAS

	Pág.
Tabla 1. Producción mundial de cobre por distintos procesos de lixiviación	19
Tabla 2. Producción mundial de cobre refinado	28
Tabla 3. Reservas Cupríferas en el Perú	29
Tabla 4. Principales Proyectos Cupríferos	30
Tabla 5. Producción Cuprífero 1998 – 2009	33
Tabla 6. Escala de tamaños de partículas, en pulgadas, mallas Tyler y mm.	49

El presente trabajo monográfico está basado en el estudio y desarrollo de la minería Peruana en la obtención del cobre y el desarrollo tecnológico del proceso hidrometalúrgico de lixiviación en pilas por capas delgadas, incluido el proceso bacteriano. El documento comienza con una descripción de la historia de este desarrollo tecnológico, la hidrometalurgia y su aplicación industrial en el Perú por Xstrata Tintaya.

Si bien el concepto original de esta tecnología aplicada al tratamiento de los minerales de cobre se originó en EE.UU., y posteriormente se perfeccionó y modificó sustancialmente en Chile, logrando éxitos; este método modificado ha sido adoptado como parte de las tareas de explotación por la compañía minera Xstrata Tintaya.

En la primera década del siglo XXI se difundió ampliamente en la minería cuprífera Peruana la nueva tecnología como parte de una nueva ruta tecnológica que incluía además la extracción por solventes y la electro-obtención de cátodos de cobre. Este cambio tecnológico contribuyó significativamente al fortalecimiento de la competitividad internacional del sector cuprífero Peruano, hoy en día situándolo en el segundo lugar a nivel mundial. Otros efectos importantes fueron la introducción de tecnologías de producción limpia en la minería del cobre, innovaciones tecnológicas en maquinaria e instalaciones mineras en el ámbito local, la generación de nuevos servicios de ingeniería y consultoría entorno a la nueva tecnología y la creación de capacidades de excelencia en investigación y docencia en centros y universidades del país, especialmente en el campo de la hidrometalurgia.

Se señala que la creación, básicamente en la última década de los noventa, de un marco legal y normativo estable, provocó luego grandes inversiones privadas extranjeras y nacionales

en proyectos mineros cupríferos del país.

Palabras Claves: obtención, cuprífero, solventes, proceso y tecnológico

ABSTRACT

This monographic ⁵⁹ work is based on the study and development of Peruvian mining in obtaining copper and the technological development of the hydrometallurgical process of heap leaching by thin layers, including the bacterial process. The document begins with a description of the history of this technological development, hydrometallurgy and its industrial application in Peru by Xstrata Tintaya.

Although the original concept of this technology applied to the treatment of copper ores originated in the US, and was later perfected and substantially modified in Chile, achieving successes; This modified method has been adopted as part of the exploitation tasks by the Xstrata Tintaya mining company.

⁶¹ In the first decade of the 21st century, the new technology was widely disseminated in Peruvian copper mining as part of a new technological route that also included solvent extraction and the electrowinning of copper cathodes. This technological change contributed significantly ⁶⁷ to the strengthening of the international competitiveness of the Peruvian copper sector, today placing it in second place worldwide. Other important effects were the introduction of clean production technologies in copper mining, technological innovations in mining ⁷⁹ machinery and facilities at the local level, the generation of new engineering and consulting services around the new technology and the creation of excellent capacities. in research and teaching in centers and universities ⁷⁶ in the country, especially in the field of hydrometallurgy.

⁷⁷ It is pointed out that the creation, basically in the last decade of the 1990s, of a stable legal and regulatory framework, later provoked large private foreign and national investments in

copper mining projects in the country.

Keywords: obtaining, copper, solvents, process and technology.

INTRODUCCIÓN

⁹ En los últimos diez años la participación de Perú en la producción mundial de cobre de mina aumentó fuertemente al punto de situarse como segundo productor mundial de cobre. ⁹ Este avance del país como productor mundial del metal rojo estuvo acompañado de una profunda transformación de su minería cuprífera. Una de las manifestaciones importantes fue un marcado cambio en la estructura de la propiedad del sector como consecuencia de un masivo ingreso de capitales privados, tanto nacionales como privados, junto con la realización de grandes inversiones en exploración y desarrollo minero.

Otro aspecto sustantivo del cambio en la minería cuprífera del país fueron algunas innovaciones tecnológicas y, entre ellas, particularmente las que se generaron en el campo de la hidrometalurgia extractiva del cobre.

³⁹ Este desarrollo consistía básicamente en el perfeccionamiento del concepto y en la aplicación industrial de dos tecnologías de lixiviación: una se denomina “lixiviación en pilas por capas delgadas” o, usando un término en inglés, “lixiviación en pilas TL” — figurando TL como abreviatura de *Thin Layer*; la otra, complementaria a la anterior, se conoce como “lixiviación bacteriana” o lixiviación BTL — *Bacterial Thin Layer* y ésta fundamentalmente era el resultado de un sostenido esfuerzo de investigación y desarrollo sobre los mecanismos de intervención de bacterias en los procesos de lixiviación de minerales sulfurados.

El presente trabajo monográfico resume los contenidos sobre estos desarrollos tecnológicos. En el trabajo se enfocaron en particular el proceso de innovación tecnológica en el proceso de lixiviación. Además se investigaron los efectos que tuvo este desarrollo tecnológico

en la formación y transformación de la minería peruana.

En este contexto se ha considerado que forman parte del desarrollo de la minería cuprífera Peruana las siguientes actividades, organizaciones, estructuras productivas y recursos:

- Estas actividades y recursos se extienden sobre una franja de territorio de más de 2,000 km de largo. Las justificaciones para incluir un conjunto geográficamente tan disperso de actividades dentro del concepto de un *cluster* fueron fundamentalmente dos: la primera fue la gravitación que tiene la minería cuprífera en la economía de estas regiones. La segunda fueron las relaciones profesionales que mantienen los ingenieros y otros profesionales que trabajan en las empresas mineras y organizaciones relacionadas con el sector del país. Estas relaciones se formaron durante el paso por la universidad, en el trabajo como investigadores en centros de investigación tecnológica o como ejecutivos en las empresas y a través de la participación en congresos y grupos de trabajo.
- Los centros de investigación tecnológica y sus departamentos especializados así como laboratorios especializados de universidades.
- Firmas de ingeniería y montaje así como consultores ligados a la minería.
- Proveedores y fabricantes de equipos y materiales. Por otra parte no se ha identificado en el estudio otras instituciones que idealmente forman parte de un *cluster* como ser instituciones financieras especializadas.

El primero de los cinco capítulos del informe describe en forma general los distintos procesos de lixiviación y en particular la lixiviación en pilas tl, incluida la versión bacteriana. Este capítulo incluye también un recuento histórico de su desarrollo y aplicación a la minería de cobre. En el segundo capítulo se relata el ³⁷ desarrollo y evolución de los procesos hidrometalúrgicos a nivel mundial y su impacto en la minería peruana. En el tercero se detalla la lixiviación en Pilas

específicamente.

CAPITULO I

PLANTEAMIENTO DEL PROBLEMA

1.1 DESCRIPCION DEL PROBLEMA

La Galena o esfalerita (Sulfuro de Plomo) y freibergita, ha sido ratificada como el sulfuro más friable en los componentes de ésta mina por ser enteramente polimetálica, ya que se ha detectado que comúnmente es el Sulfuro que pasa con mayor facilidad a formar parte de las Mallas finas.

Por lo indicado, un gran porcentaje de pérdidas de Plomo ocurre en las mallas finas, lo cual se explica mediante el fenómeno de la segregación en la Clasificación, es decir, la enorme diferencia que existe entre la Densidad Compósito del mineral, que en nuestro caso es de 3.43 y la Densidad de la Galena que es 7.58; lo que constituye la razón principal para que se originara sobre molienda del plomo, lo cual afectaba la flotabilidad desplazándose en promedio 13.0 % al concentrado de Cobre (Cu); 1.80% en promedio al concentrado de Zinc (Zn); y, hasta 0.30% en promedio al Relave Final.

Bajo las consideraciones anteriores se propuso realizar Análisis Granulométricos en el Área de Molienda – Clasificación, iniciando en el Feed del Hidrociclón (Producto de descarga de los Molinos Primario de Barras 9 x 12 y los Secundarios de Bolas 8 x 10 y 10x 12); y se encontró que entre el 48 y 50 % del Plomo Fino (49.89%) se encontraba en la Malla –M 200 Passing; Los cuales se consideran como “Elementos metálicos liberados y listos para flotar” y ésta fue precisamente la causa para que éstos incrementaran su contenido metálico en el under flow del Hidrociclón U/F, retornando como carga circulante a los molinos secundarios de bolas 8 x 10 y 7 x 8.

FORMULACION DEL PROBLEMA

1.2.1 Problema Principal.

¿En qué medida, puede la extracción preferencialmente selectiva se puede dar en los procesos hidrometalúrgicos de lixiviación.

1.2.2 Problemas Secundarios.

- a. ¿De qué manera logrará la optimizar la extracción preferencialmente selectiva se puede dar en los procesos hidrometaurgicos de lixiviación.?
- b. ¿En qué porcentaje la extracción preferencialmente selectiva se puede dar en los procesos hidrometaurgicos de lixiviación.?
- c. ¿Cuál es el porcentaje, de disminución de Humedad del Concentrado de Plomo, la extracción preferencialmente selectiva se puede dar en los procesos hidrometaurgicos de lixiviación?

OBJETIVOS DE LA TESIS.

1.3.1 Objetivo General.

Optimizar y mejorar el proceso de mineral incrementando en el tratamiento de mineral la extracción preferencialmente selectiva se puede dar en los procesos hidrometaurgicos de lixiviación.

1.3.2 Objetivos Específicos.

- a. Disminuir las pérdidas de cobre (Cu) por sobre molienda, mejorando la calidad del concentrado.
- b. Reducir los desplazamientos del Plomo (Pb) hacia el concentrado de Cobre (Cu).
- c. Disminuir la Humedad del Concentrado de Plomo (Pb), que originaban altas

pérdidas por Mermas.

29

1.4. JUSTIFICACION E IMPORTANCIA DE LA INVESTIGACION.

1.4.1 Justificación.

Los motivos y causas que dieron origen a realizar el presente Estudio de Investigación, es que la Compañía Minera Raura S.A, tiene una Unidad de Producción Catuva (Planta Concentradora), donde se efectúa un procesamiento de Minerales Polimetálicos de ⁶⁸ Plomo (Pb), Cobre (Cu), Zinc (Zn), y Plata (Ag) por Flotación, razón por el cual se consideró Estudiar e Investigar haciendo uso de una Flotación Rápida de valores de Plomo en el propio circuito de Molienda – Clasificación, de manera que los Circuitos de Flotación posteriores queden habilitados para generar un Bulk de Plomo – Cobre, con menor contenido de Plomo y enriquecido en Cobre, obviamente.

1.4.2. Importancia

27

Se realiza mediante el “heap leaching” (lixiviación en pilas), consistente en el apilamiento de grandes cantidades de minerales que se riegan con disoluciones diluidas de ácido sulfúrico formando una disolución de sulfato de cobre (CuSO₄).

Hay que considerar los aspectos cinéticos siguientes:

Es de vital importancia conocer la velocidad o cinética de los procesos, pues la idea es lograr un rendimiento óptimo en el menor tiempo posible. La información que entrega la cinética permite conocer mecanismos de reacción y, diseñar equipos y procesos. En la hidrometalurgia el estudio cinético es imprescindible, pues generalmente los procesos aplicados son lentos ya que se trabaja a temperatura ambiente o algo poco superior, y las reacciones son de carácter

heterogéneo.

El mecanismo de reacción entre un líquido y un sólido involucra las siguientes etapas consecutivas:

- i) Transporte forzado de los reactantes en el líquido hacia la capa límite.
- ii) Difusión de los reactantes a través de la capa límite.
- iii) Difusión de los reactantes a través de los poros de las partículas hacia el centro de reacción
- iv) Difusión de los reactantes a través de la capa de producto sólido (si es que existe) hacia la superficie de reacción.
- v) Reacción química de los reactantes con el mineral.
- vi) Difusión de los productos disueltos a través de la capa de producto sólido.
- vii) Difusión de los productos a través de la capa de producto sólido (si es que existe) hacia la superficie de la partícula.
- viii) Difusión de los productos a través de la capa límite.

1.6. DELIMITACIONES DEL ESTUDIO

1.5.1. Delimitación temporal.

El estudio está enmarcado dentro del período del 2021 al 2026, siendo su proyección al 2030.

1.5.2. Delimitación espacial.

El estudio se realizó en base a la base de datos del INEI. 2021.

1.5.3. Delimitación académica.

El estudio elaborado cumple con las exigencias establecidas en la normatividad ²² de la Universidad Nacional José Faustino Sánchez Carrión, complementándose con

las líneas de formación en la carrera de Ingeniería Metalúrgica.

1.6. VIABILIDAD DEL ESTUDIO

1.6.1. Viabilidad de recurso teórico.

El tema desarrollado en la presente investigación dispone de diferentes técnicas y repositorios de la información en estudio.

1.6.2. Viabilidad de recurso humano.

El presente es viable porque cuenta con especialistas en el tema de hidrometalurgia y extracción selectiva en metalurgia.

MARCO TEÓRICO

2.1. ANTECEDENTES DE LA INVESTIGACIÓN

2.1.1. Internacionales

Tesis 1

En esta Tesis se presentan los principales resultados obtenidos dentro del trabajo de investigación enfocado a conocer el comportamiento de determinados reactivos y condiciones del proceso de lixiviación para hacer viable el tratamiento de minerales no convencionales, optimizando la recuperación del cobre y otros elementos metálicos de valor asociados a este.

Se ha trabajado en la lixiviación agitada para la disolución de minerales con alto contenido de MnO₂ (nódulos de manganeso y cobres negros), y con minerales sulfurados de cobre (calcopirita y calcosina). Los resultados de los trabajos, para cada grupo, son los siguientes:

Minerales con alto contenido de MnO₂:

Para los nódulos de manganeso, el Fe es un excelente agente reductor, siendo muy conveniente el uso de aceros al carbono FeC (Hierro de cero valencias, ZVI). Estos materiales, en contacto con la disolución, permiten la aparición de iones ferroso y férricos cuya concentración se mantiene en el proceso. Se recupera hasta el 97% de Mn en 20 min.

También en el caso de los nódulos, las altas concentraciones de agente reductor Fe²⁺ permiten emplear concentraciones de ácido bajas (0,1 mol/L). No pasa lo

mismo si se emplea pirita FeS_2 requiriéndose en ese caso niveles de acidez mucho mayores (1 mol/L). Hay que mantener los rangos de potencial y pH para evitar la precipitación de las sales de hierro.

Se presentan extracciones similares de Mn tanto para nódulos de manganeso como para cobres negros bajo condiciones de temperatura ambiente (25 °C), alta razón de agente reductor (2/1 de $\text{Fe}^{2+}/\text{MnO}_2$) y baja concentración de H_2SO_4 (0,1 mol/L). Esta similitud permite aventurar que será posible replicar procesos previos que tienen éxito para los nódulos de manganeso en el caso de óxidos negros de cobre que en ocasiones se desechan.

Para estos óxidos, se debe trabajar en medio ácido para mejorar la disolución de MnO_2 y de Cu y las elevadas concentraciones de NaCl permiten una mayor disolución de Mn pero no de Cu. En tiempos de curado ¹¹ prolongados (sobre 48 h), se vuelve irrelevante el ¹¹ trabajar a concentraciones de NaCl sobre 20 kg por tonelada de mineral, logrando ¹¹ incrementar de forma significativa la extracción de Cu a causa de ¹¹ la previa disolución de MnO_2 .

Minerales sulfurados de cobre:

El uso de salmueras y nódulos de Manganeso acelera de forma importante la disolución de la Calcosina a corto plazo, incluso con pequeñas dosis de MnO_2 . Las salmueras son mejores que el agua de mar en este proceso de recuperación de Cu.

Se alcanza un rendimiento del 71 % en 48 horas con concentraciones de MnO_2 equivalentes a la mitad de la de mineral, y acidez de 0,5 mol/L de H_2SO_4 .

Para la Calcopirita, mineral mucho más refractario, incorporando la reducción de

partícula en molinos de bolas a tamaños reducidos ($0.20 \mu\text{m}$) genera una activación mecano-química que incrementa en al menos un 10% la tasa de extracción. La temperatura tiene una gran importancia, debiendo recurrir a temperaturas de unos $80 \text{ }^\circ\text{C}$ para obtener un rendimiento adecuado.

¹¹ La combinación de aditivos entre agua residual de plantas desalinizadoras y MnO_2 en el sistema, se presenta como la alternativa que más incrementa la disolución de Cu desde minerales sulfurados a temperatura ambiente en la literatura actual, esto debido a que permite trabajar a altos valores de potencial en el sistema.

Para procesos mixtos de extracción de Cu-Mn es necesario investigar alternativas de bajo costo para la recuperación final de manganeso, siendo el hierro de valencia cero una posible alternativa a evaluar en futuras investigaciones. Siendo la alta concentración de cloruro en el PLS una problemática que ya ha sido superada por la industria minera en Chile.

Líneas de investigación futuras

En futuros trabajos, es necesario incrementar la concentración de MnO_2 en el sistema, para la disolución de calcosina, con el fin de evaluar si existe un aumento significativo en la extracción de Cu, y posteriormente compararlo con el proceso diseñado previamente por [97] para calcopirita.

Se debe estudiar, también en el proceso de tratamiento de la Calcosina, la utilización de óxidos de cobre negros como fuente de MnO_2 y la recuperación de este óxido desde los residuos del proceso.

Además, se debe evaluar la utilización de los residuos de hierro de la siderurgia

local de Chile, como un posible agente reductor para procesos de disolución de cobre negros, y posterior recuperación de CuTMn por separado.

Tesis 2

Bustos F. (2019), en su tesis “EXTRACCIÓN DE COBRE Y OBTENCIÓN DE UN PRECIPITADO DE ARSÉNICO DESDE UN CONCENTRADO DE COBRE ENARGÍTICO EN SOLUCIONES ÁCIDO-CLORURADAS” arribo a las siguientes conclusiones:

El uso de medios clorurados en la lixiviación de un mineral sulfurado en este caso enargita, resulta ser beneficioso en la extracción de cobre, en la comparación cuando no se utilizaron iones de cloruro, con la utilización de 50 g/L de Cl⁻ y 0.5 M de H⁺, se logra obtener una extracción superior de 24 puntos porcentuales.

La condición óptima de trabajo es, utilizando 50 g/L de Cl⁻ y 0.5 M de H⁺, durante un tiempo mayor a 2 semanas, donde se obtuvo extracciones cercanas al 70 %.

Las pruebas preliminares arrojaron un indicio de los mejores parámetros a trabajar, gracias a estas pruebas ya se puede concluir la importancia de las concentraciones de ácido sulfúrico en la lixiviación, un aumento en la concentración de H⁺ de 0.2 a 0.5 M, utilizando 50 y 100 g/L de Cl⁻, se pueden lograr una extracción superior de 22 y 28 puntos porcentuales respectivamente.

En el agitador termo calefaccionado, cuando se utilizan 0.2 M de H⁺, un aumento en la concentración de los iones cloruros de 20 a 50 g/L, trabajando a 35 y 50°C, se puede lograr una extracción superior de 10 y 13 puntos porcentuales respectivamente.

Al comparar las diferentes temperaturas utilizadas en las pruebas en el agitador termo calefaccionado, analizando la condición de la prueba que arrojo mejores resultados de extracción de cobre, se puede decir que, el aumento de 35 a 50°C, se logra una extracción superior de 36 puntos porcentuales.

Siguiendo con lo anterior, utilizando la ecuación de Arrhenius se llega a una energía de activación de 47.56 KJ/mol, esto nos indica que la velocidad de disolución, bajo las condiciones estudiadas, es controlada de forma mixta.

Al comparar la entrada de oxígeno al sistema de lixiviación, se puede decir que en agitadores mecánicos la entrada se da de mejor forma que en agitadores termo calefaccionados, logrando entrar de forma anticipada a la ventana óptima de lixiviación.

Trabajar a potenciales de oxidación en una ventana óptima tiene un aumento significativo en el porcentaje de extracción de cobre, para el caso de este estudio la ventana óptima propuesta es de 580 a 625 Eh vs SHE.

Se logró precipitar un 57,8% de arsénico, esto se logró obtener gracias a que, se tomaron muestras de la solución antes de iniciar la precipitación y una vez terminada la precipitación.

2.1.2. Nacionales

Tesis 1.

Bastidas P. y Cuyos L. (2015), en su tesis ²⁴ “OPTIMIZACION DE LA EXTRACCION DE Cu CON LIX 9790N DE SOLUCIONES LIXIVIADAS DE MINERALES DE CuO DE LA EMPRESA FERROQUIMICA A NIVEL DE LABORATORIO” para optar el Título Profesional de Ingeniero Químico en la

34

Universidad Nacional del Centro del Perú; llegaron a las siguientes conclusiones:

- De acuerdo a las curvas de extracción de Cu y Fe a pH mayor de 1,5 menor de 1,9 y temperaturas como 15 y 19 dará una mejor extracción de cobre, pero si da 1,1 de pH y temperaturas de 11, 15 y 19 la extracción será menor, analizando más de las curvas se concluye que si el pH de 1,9 y temperatura de 15 y 19 se dará una mayor extracción de Fe.
- La relación O/A de 1 a 1 ya que esto nos ayuda a mantener la continuidad acuosa y se da el tiempo de separación en 90 s siendo un el tiempo adecuado, ya que esta relación tenemos un uso moderado de orgánico el cual nos ayuda en la extracción.
- Se realizó el proceso de extracción de cobre con un PLS a temperaturas de 11,15 y 19 °C con pH de 1,1; 1,5 y 1,9 respectivamente, obteniendo extracciones altas de cobre que en este caso llamaremos remoción de cobre, entre 15 y 19 y un de mayor a 1,5 pero menor que 1,9 a estos parámetros nuestro PLS tenía presencia de 1,2 y 1,9 de Fe+3g/L los resultados después del contacto con nuestro orgánico y los análisis respectivos a cada componente fueron un refinó que llamaremos raff de 0,68Cu g/L y 1,49 gFe+3/L con una selectividad de 822 esto quiere decir que a estas condiciones tenemos mayor posibilidades de extraer cobre que fierro porque la selectividad es alta y se acerca a la selectividad que nos da el lix 9790N, utilizando el método de superficie nos da que la temperatura y pH optimo es de 18,19 y 1,706.
- A condiciones óptimas como es 1,706 de pH y 18,19 de temperatura la

concentración de cobre extraído o atrapado es 2,35 g/L de Cu.

Tesis 2.

(Soto Barinotto & Solís Solís, 2012), Utilizaron como extractante al LIX 612N para realizar la caracterización y optimización de SX a nivel de laboratorio, con un inicio de 4,27 g/L de Cu. La relación O/A la cual se realiza para obtener una adecuada recuperación de cobre es la línea de operación pruebas de una O/A igual a 1/1. El pH óptimo para la optimización del proceso es 1,68.

Tesis 3

(Hernández Poblete, 2007), En la actualidad Cerro Verde lixivian minerales realizando un control estricto del pH para controlar el Fe en el circuito de extracción por solventes. En esta investigación utilizan el extractante LIX 84 para tener una mejor selectividad de Cu/Fe, teniendo como objetivo determinar el pH y temperatura para tener un mejor control dando como resultado a 1,8 y 19 °C.

Tesis 4.

(Edgar Ricce, 2011), Optimizaron algunos parámetros de SX, el extractante usado actualmente en la planta del Abra (Chile) es el Acorga M5910. La optimización formula mayor recuperación de cobre, selectividad Cu/ Fe. Obteniendo como variables optimas a 1,73 de pH dando un 94,5 % de eficiencia.

2.2 BASES TEÓRICAS

2.2.1. Desarrollo histórico de la tecnología de lixiviación

La tecnología actual de lixiviación de metales preciosos se ha desarrollado ampliamente desde mediados de la década del 70, aunque los principios de lixiviación así como los de extracción de oro mediante cianuración tienen una

larga historia. Sin embargo, es en los últimos 20 años que la lixiviación se ha desarrollado hasta llegar a ser un método eficiente para tratar el oro oxidado y los minerales de plata. Ha demostrado ser una forma efectiva para extraer metales preciosos de depósitos pequeños y poco profundos.

Al medio ambiente son más manejables. Una desventaja de la tecnología de lixiviación en pilas actualmente existente es la reducción potencial del porcentaje de extracción de metales que se obtiene del mineral en comparación con lo que sucedería con la lixiviación convencional (Potter, 1981; Hiskey, 1985; y Thorstad, 1987).

El principio real de la lixiviación en pilas tiene una larga historia, como se infirió anteriormente. Por ejemplo: las ² minas de Hungría reciclaban las soluciones que llevaban cobre a pilas de mineral de baja ley a mediados del siglo XVI (Hiskey, 1985) y los mineros españoles percolaban soluciones ácidas en grandes pilas de mineral oxidado de cobre en Río Tinto en 1752 aproximadamente. Alrededor del año 1900, las operaciones de lixiviación fueron empleando técnicas como los ciclos de lixiviación/reposo para maximizar la recuperación de cobre (Taylor and Whelan, 1942; Thorstad, 1987). La lixiviación de pilas y botaderos de cobre se practica actualmente a nivel mundial en el caso de minerales de baja ley. Adicionalmente, los productores de uranio han venido practicando ¹⁷ la lixiviación en pilas mediante soluciones ácidas y alcalinas desde fines de la década del 50.

La extracción de oro mediante cianuración llegó a ser un proceso comercial a través del trabajo pionero de dos hermanos escoceses, los doctores Robert y

William Forrest, conjuntamente con John S. MacArthur, químico autodidacta. Estos hombres, experimentando por años en un laboratorio casero en Escocia, buscaban encontrar un proceso mejorado para recuperar el oro de los minerales complejos (Von Michaelis, 1985). Tuvieron éxito en su búsqueda y en 1887 se les emitió la Patente Británica 14, 174. Posteriormente se emitieron las Patentes Estadounidenses 403,202 y 418,137 para estos tres hombres en 1889 (Hiskey, 1985). El proceso que abarcaban estas patentes incluía la agitación de pulpa ante la presencia de aire, seguido de precipitación con polvo de zinc de la solución filtrada de oro y cianuro (Von Michaelis, 1985).

La lixiviación de minerales de metales preciosos empleando el proceso de cianuración fue inicialmente sugerida por la Dirección de Minas de EE.UU. en 1967 (Thorstad, 1987). La primera aplicación de lixiviación comercial ¹⁷ se efectuó a fines de los años 60 por parte de Carlin Gold Mining Company al norte de Nevada (Hiskey, 1985).

Cortez Gold Mines inició la primera operación a gran escala a principios de los años 70 lixiviando dos millones de toneladas de oro de ley marginal (Thorstad, 1987).

A mediados de la década del 70, se perfeccionó ⁷⁸ la tecnología de lixiviación en pilas de oro con el fin de tratar depósitos arcillosos de baja ley. Las mejoras, tales como la lixiviación en pilas usando aglomeración, fueron puestas en marcha por el aumento de la exploración de depósitos de baja ley ya que el precio del oro aumentaba drásticamente. Muchos de los depósitos descubiertos no pudieron ser procesados mediante las técnicas convencionales de lixiviación porque las arcillas

o finos generados durante la trituración impedían la percolación uniforme de la solución a través de las pilas de mineral (Heinen y otros, 1979; McClelland y Eisele, 1981; y McClelland y otros, 1983). La tecnología de lixiviación en pilas usando aglomeración es aplicable a la mayoría de minerales de oro y relaves de flotación.

¹⁷ Los resultados de las mejoras tecnológicas que se han producido a través de los años 70 y en los años 80 pueden apreciarse en los drásticos aumentos del nivel de producción. Para 1993, la producción de oro de la lixiviación en pilas había aumentado a más del ⁶⁵ 35 por ciento del total de la producción de oro en EE.UU. desde un estimado de 6% en 1979.

La lixiviación en pilas es una técnica muy antigua para extraer cobre. ² La primera operación registrada de cobre a gran escala mediante lixiviación fue en Río Tinto, España aproximadamente en 1752 (Taylor y Whelan, 1942).

Los antiguos en realidad pudieron haber utilizado alguna variación de lo que conocemos hoy para recuperar el cobre de las sales solubles. La lixiviación de botaderos de cobre en la parte occidental de EE.UU. se inició poco después del desarrollo de minas a tajo abierto a gran escala por Jackling en 1904 en Bingham Canyon. Todos los componentes necesarios estaban en posición de establecer un ciclo de lixiviación de cobre. Sin embargo, los esfuerzos serios para explotar la lixiviación de botaderos probablemente empezó en las décadas del 30 y 40.

Durante los últimos años, ha habido una tremenda expansión de la lixiviación de botaderos. En el Cuadro A.1 (a-c) (Hiskey, 1993) se presentan algunas notas históricas referentes a las minas de solución de cobre.

Algunas innovaciones técnicas en los últimos años han aumentado la importancia de la minería de soluciones como un proceso para la recuperación de cobre. Entre éstas se incluye:

- Avances en extracción por solventes/electrodeposición (SX/EW);
- Innovaciones en los procesos de curado con ácido y ácido férrico para los minerales oxidados y mixtos; y,
- Mejoras en la construcción de pilas y botaderos.

En 1992, Estados Unidos produjo un total de 1,76 millones de toneladas métricas de cobre. Durante 1992 aproximadamente el 30% de la producción estadounidense provenía de electrodeposición (esto es, 522 755 TM). Se calcula que para fines del presente siglo, ⁷ aproximadamente el 40% de la producción primaria de cobre en EE.UU. provendrá de las operaciones de lixiviación.

La extracción por solventes ha cumplido una función importante en los intereses actuales de la hidrometalurgia de cobre. En general, las soluciones impuras relativamente diluidas y que contienen cobre se producen en la etapa de lixiviación. ² La extracción por solventes facilita la producción de un electrolito rico y puro que puede dirigirse hacia la casa de tanques donde el cobre puede ser electrodepositado como cátodos de alta pureza. La extracción por solventes ha hecho posible la producción de cátodos electrodepositados de alta calidad que pueden competir directamente con cátodos electro-refinados. En el pasado, la precipitación con chatarra de hierro era el método de recuperación establecido, esta alternativa producía cobre impuro que requería fundición y una posterior refinación para obtener cobre. La extracción de solventes proporcionó la interfase

entre la lixiviación y la recuperación final de metal (Hiskey, 1993).

2.2.2. ⁷ Prácticas actuales y futuras de lixiviación en pilas en el Perú

La lixiviación en pilas se emplea en todo el Perú para la producción de metales preciosos y cobre. La lixiviación de metales preciosos se da principalmente en la parte central norteña del Perú. Mientras que la lixiviación de cobre se da principalmente en la parte sureña del país. Las instalaciones de lixiviación se encuentran ubicadas en diversos entornos climáticos y físicos. Se emplean técnicas de construcción de capas impermeabilizadas tanto expansivas como reutilizables.

Los avances tecnológicos peruanos en lixiviación en pilas se han centrado en la extracción metalúrgica. Las pruebas en pilas que evalúan tamaños de grano, ciclos de lixiviación y la concentración de lixiviantes, son comunes. La mayoría de minas de cobre en Perú emplean métodos de extracción tradicionales de molienda y de concentración para minerales de alta ley. Las técnicas de lixiviación en pilas brindan la oportunidad de extraer productos de los minerales de ley anteriormente marginales.

La lixiviación de metales preciosos en la región norteña central del Perú ha generado una fiebre de oro en nuestros días, donde se encuentran depósitos de oro diseminados a gran escala cerca de la superficie terrestre con poco o ningún «stripping». A pesar de que las técnicas de lixiviación en pilas actualmente se utilizan en varios lugares del Perú, éstas se ampliarán considerablemente en la siguiente década.



Figura 1. Proceso de Hidrometalurgia

2.2.3. Características de la lixiviación en pilas

Una de las principales características distintivas de la lixiviación en pilas según el concepto TL es el pretratamiento de los minerales. Esta operación consiste generalmente en una trituración del mineral, a un alto grado de fineza –al punto que resultaba imposible su procesamiento posterior con las tecnologías existentes, la aglomeración de los finos en torno a las partículas mayores con agua y ácido sulfúrico concentrado, operación esta última que se conoce bajo el nombre de “curado”. Mediante este proceso se ha logrado elevar la resistencia del material mientras se mantiene una buena permeabilidad del lecho del mineral con el fin de alcanzar alturas de pilas adecuadas, mejorar los índices de recuperación de cobre y acortar los ciclos de lixiviación. En las operaciones modernas la altura de las pilas suele variar entre 2 y 8 metros en contraste con la lixiviación en botaderos donde las alturas son generalmente mucho más altas. En consecuencia,

varían también los ciclos de lixiviación y las posibles extracciones de cobre final. En la lixiviación en pilas TL ocurren ciclos de menos de 90 días para minerales oxidados y de 4 a 18 meses para los sulfurados, mientras en la lixiviación en botaderos los ciclos pueden durar entre 2 y 25 años con recuperaciones muy inferiores.

Otra característica de la lixiviación en pilas TL radica en el tipo de minerales que pueden ser procesados. Normalmente se procesan por esta vía óxidos y sulfuros secundarios para minerales de leyes bajas, intermedias o altas en el rango de 0,3 a 1,5%. En la lixiviación en botaderos, en cambio, se tratan minerales de baja ley del orden del 0,1 al 0,5%, incluidos sulfuros primarios. Por otra parte, la lixiviación por agitación se aplica únicamente a minerales finos tales como concentrados, calcinas y colas, para la recuperación de óxidos. La topografía y la preparación del piso es otra característica que distingue a la lixiviación en pilas. El piso, que debe ser esencialmente plano, es impermeabilizado con membranas plásticas para facilitar la recolección de los lixiviados, evitar pérdidas y prevenir ⁶² la contaminación de las napas subterráneas de agua. En la lixiviación en botaderos, la situación es distinta. Frecuentemente se explotan botaderos antiguos que se establecieron, sin que se hubiese considerado la posibilidad de una operación de lixiviación, en cañones o laderas que permitieran una disposición fácil de los residuos. Por lo tanto los pisos suelen ser inclinados y no llevar ninguna preparación excepto la necesaria en los perímetros para recoger los líquidos percolados. Relacionado con las características topográficas y mineralógicas está el tipo de tecnología utilizado en las operaciones de transporte

y disposición de los minerales. En el caso de la lixiviación en pilas suelen emplearse actualmente correas transportadoras unidas a apiladoras de diseño especial para la formación de las pilas y cargadores frontales o excavadoras para su retiro y traslado. ⁷ En el caso de la lixiviación en botaderos, los minerales son dispuestos con camiones volquetas y una vez terminado el ciclo de lixiviación los materiales quedan en el mismo lugar.

Como se ha mencionado anteriormente, los procesos hidrometalúrgicos asociados con la electro-obtención para el procesamiento de los sulfuros presentan la ventaja de evitar los problemas ambientales de emisiones de óxidos sulfurosos y de polvo que produce la ruta clásica de fundición pirometalúrgica. Naturalmente los procesos hidrometalúrgicos no están exentos de riesgos ambientales aunque estos son más fáciles de prevenir o corregir que los provocados por los gases de las fundiciones. También es necesario prevenir descargas accidentales de licores desde la planta o el sitio de la mina ya sea al subsuelo o al sistema de drenaje de la superficie. Además existen riesgos ambientales asociados al transporte del ácido sulfúrico que consume el proceso. Por otro lado se puede señalar que los procesos de lixiviación presentan un mercado para el ácido sulfúrico que generan las instalaciones de las fundiciones de cobre como parte de las medidas de descontaminación.

Una característica que comparte la lixiviación en pilas TL junto con la lixiviación en botaderos y la lixiviación *in situ* es la acción aceleradora de bacterias ⁷¹ en el proceso de tratamiento de minerales sulfurados, tales como calcocita, covelita, bornita y calcopirita, acompañada de pirita. La presencia de bacterias con acción

oxidante de sulfuros tales como *Thiobacillus ferrooxidans* y *Leptospirillum ferrooxidans* ha sido reconocida desde hace bastante tiempo y el potencial de la lixiviación bacteriana es aprovechado actualmente en la mayoría de las modernas operaciones. La viabilidad técnico-económica del proceso de lixiviación bacteriana fue demostrada por primera vez en la mina Lo Aguirre mediante un extenso programa experimental. Las condiciones operacionales del proceso dependen en general de las características particulares de los minerales. Como resultado de estos trabajos experimentales se logró diseñar una metodología de optimización del proceso considerando variables tales como flujos de soluciones, concentración de ácido y pH, nivel de impurezas en las soluciones de lixiviación y altura de las pilas. Desde el punto de vista del mineral el grado de trituración es fundamental para el acceso de las bacterias hasta las partículas mineralizadas. Además es importante asegurar una permeabilidad adecuada de los minerales a las fases gaseosas y líquidas. ⁶ Esta combinación de alta trituración y buena permeabilidad en realidad es uno de los aspectos claves del proceso de lixiviación en pilas TL.

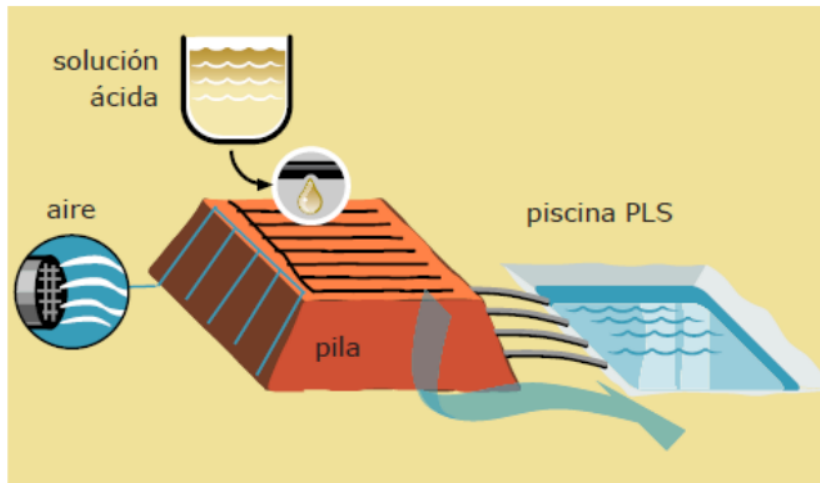


Figura 2. Proceso de Lixiviación en Pilas



Figura 3. Pilas



Figura 4. Lagunas de solución

2.2.4. ⁶ La evolución de la producción de cobre según los procesos de lixiviación, extracción por solventes y electro-obtención

En el período 1990-1998 la producción mundial de cátodos que se originaba en procesos de lixiviación de todo tipo, extracción por solventes y electro-obtención aumentó de 708.000 toneladas a 2.013.000 toneladas. La participación que tuvo la producción de cobre por esta vía en la producción total del mundo occidental de cobre proveniente de mineral pasó en este período del 9,6% al 19,8% (véase cuadro A-4 del anexo). De esta manera, el 46,7% del aumento de la producción mundial de cobre entre ambos años provino de estos procesos hidrometalúrgicos. En el cuadro 1 se presenta una estimación de la producción de cátodos según distintos procesos de lixiviación entre 1990 y 1998. Como puede observarse, la producción de cátodos por la vía lixiviación en pilas, extracción por solventes y electro-obtención se incrementa desde una cantidad muy pequeña en 1990 hasta 1,100,000 toneladas en 1998, alcanzando en este último año el 55% del conjunto de los procesos hidrometalúrgicos considerados. En cambio, la

producción hidrometalúrgica de cobre vía otros procesos de lixiviación aumentó sólo en un 37% en términos aproximados. Por lo tanto, en el año 1998, la producción de cobre electro-obtenido vía de lixiviación en pilas y extracción por solventes habría alcanzado aproximadamente un 11% de la producción mundial de cobre proveniente de mineral.

Tabla 1

**producción mundial de cobre
por distintos procesos de lixiviación, 1990 y 1998**

(en miles de toneladas / año)

	1990	1998
Lixiviación en pilas	43	1 100
Otros procesos de lixiviación	665	900
TOTAL	712	2 000

Fuente: estimaciones en base de datos proporcionados por la Dirección de Estudios de la Corporación Chilena del Cobre.



Figura 5. Cátodos de cobre

La hidrometalurgia como disciplina independiente, data del tiempo de los alquimistas (Habashi, 1993).

- 600 – 900 DC De Re Metallica discute conocimientos de reacciones de reemplazo como la cementación del cobre por el hierro y el uso de aqua regia.
- 1880 - Se descubre que el oro y la plata pueden ser lixiviados en soluciones cianuradas (Mooiman et al, 2005). La comercialización de estos procesos revolucionaron la industria del oro, y establece el pilar fundamental de la metalurgia extractiva del oro más de un siglo después (Fleming, 1992).
- La lixiviación y la electrometalurgia fundaron tempranamente la hidrometalurgia. La disciplina moderna emergió con el desarrollo de la extracción por solvente (SX) y el intercambio iónico (IX) como procesos de separación de uranio en el proyecto Manhattan en 1942.

Más recientemente, los procesos de extracción biológica y el uso de altas temperaturas y presiones han sido agregados al arsenal de operaciones unitarias hidrometalúrgicas, como se ha mostrado en los recientes procesos de extracción de cobre (McElroy y Young, 1999) y níquel (Anthony y Flett, 1997) desde materiales que, anteriormente, sólo podían ser tratados por la vía pirometalúrgica (Mooiman et al, 2005).

En nuestro país, los antecedentes hidrometalúrgicos datan de:

- 1637 - ¹⁸ Primeras experiencias en la hidrometalurgia del tratamiento de aguas de mina en 1637 con Alonso Barba para extraer cobre.
- ¹⁸ 1848 - el químico Pedro Hugón instaló en Arqueta (Cajamarca) una planta de lixiviación (Proceso Agustín).

- 1890 – Hualgayoc, se iniciaron los primeros ensayos de lixiviación, para que un año más tarde instalarse ¹⁸ oficinas de lixiviación en el mismo Hualgayoc y en Bambamarca.
- 1892 - Se instalan plantas de lixiviación con hiposulfito de sodio en San José (Castrovirreyna), Gazuna (Cajatambo) y en Pilancos (Hualgayoc).
- 1895 – La compañía Minera Pataz (El Gigante) empezó con el tratamiento de minerales de oro por el método de cianuración. Ya en 1897 funcionaban en nuestro país trece (13) plantas de lixiviación.
- 1945 - en nuestro país se comience a producir soluciones de sulfato de cinc a partir de minerales sulfurados.
- 1975 - se empieza aplicar el sistema de intercambio Iónico en Cerro Verde.
- 1975 -1980 Emergen plantas hidrometalúrgicas de envergadura tales como: Cajamarquilla, Cerro Verde, planta de agua de mina de Cerro de Pasco, Yanacocha.

2.2.5. Objetivos de la hidrometalurgia

- ²⁵ Incrementar la productividad de las distintas partes del proceso.
- Reducir los costos de operación,
- Reducir los impactos ambientales y sociales
- ²⁵ En caso de la necesidad de una nueva capacidad de planta, desarrollar procesos nuevos, simples, limpios y más económicos.

2.2.6. Tecnologías vigentes a 1970

La alta demanda del cobre ¹⁹ fue un estímulo para la búsqueda de tecnologías que permitieran aprovechar los yacimientos porfíricos con baja ley en los cuales el

metal está esparcido en grandes áreas y mezclado con gran cantidad de componentes y roca estéril, como los que se explotan en la actualidad.

El cobre aparece vinculado en su mayor parte a minerales sulfurados, aunque también se lo encuentra asociado a minerales oxidados.

material desde las minas a tajo abierto o subterráneas, lo que requiere la fragmentación y el transporte del material identificado por estudios geológicos realizados en la etapa previa de exploración.

El mineral extraído pasa en primer lugar por un proceso de molienda. En el caso de los minerales oxidados el proceso productivo implica someter el material a una solución de lixiviación, que producirá soluciones de sulfato de cobre, las cuales son sometidas a un proceso de extracción con solventes y posteriormente a un sistema de electro obtención cuyo resultado final son los cátodos de cobre con 99,99 por ciento de pureza.

Los minerales sulfurados pasan primero por el chancado y la molienda, luego por mecanismos de clasificación hasta obtener el concentrado de cobre, que tiene 30 por ciento del metal. Su purificación posterior se realiza en hornos que permiten obtener cobre blister o ánodos con 98 por ciento de pureza. Finalmente la electrorefinación permite transformar los ánodos en cátodos con 99,99 por ciento de pureza. A continuación se muestra una de las tecnologías aún vigentes para el caso del cobre que es la FUNDICIÓN.

2.2.7. Hidrometalurgia Mundial

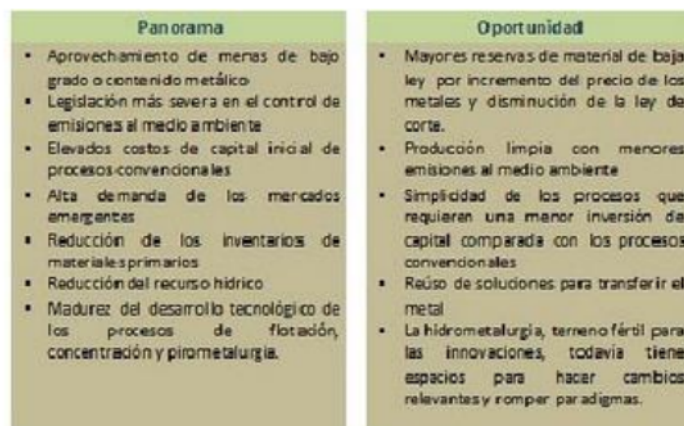


Figura 6. Panorama y oportunidades

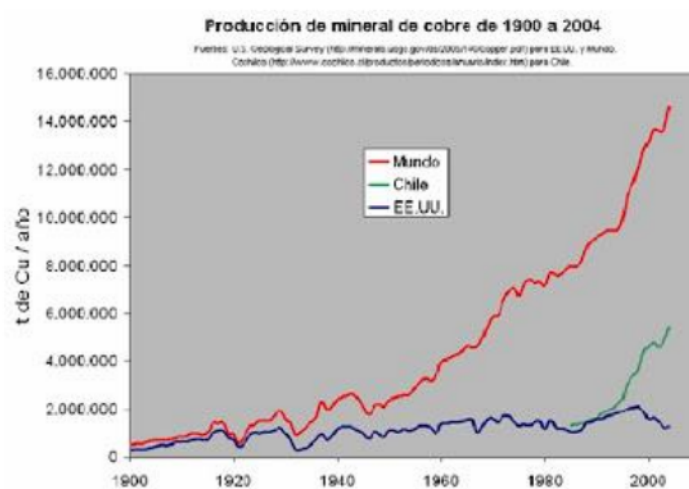


Figura 7. Producción mundial de cobre

19

Estos dos tipos de mineral requieren de procesos productivos diferentes, pero en ambos casos el punto de partida es el mismo: la extracción del

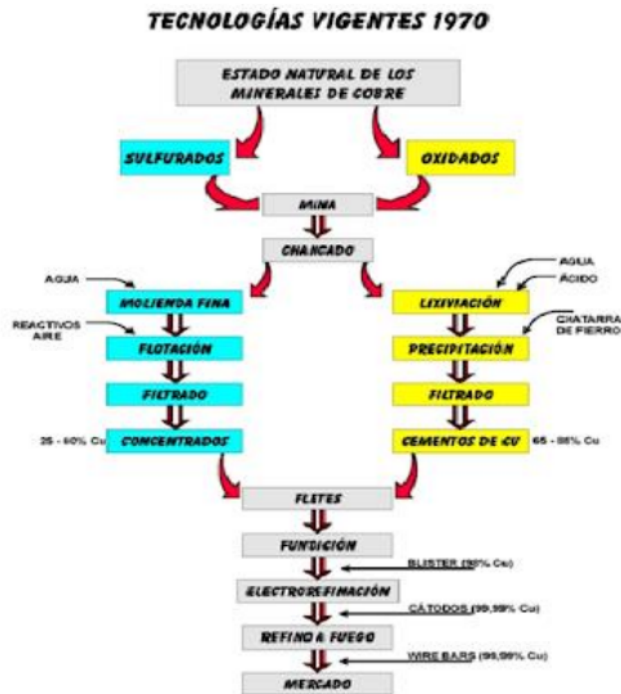


Figura 8. Tecnologías vigentes

2.2.8. Hidrometalurgia (aplicación cátodos de cobre)

Las etapas de la Hidrometalurgia son: En este caso para el cobre, se tiene:

- LIXIVIACIÓN: Lixiviación en pilas
- PURIFICACIÓN/CONCENTRACIÓN: Extracción por Solventes
- PRECIPITACIÓN: Electrodeposición

2.2.8.1. Lixiviación en Pilas

El mineral procedente de la explotación, a cielo abierto o subterránea, debe ser ligeramente preparado en una planta de chancado y/o aglomeración, para conseguir una granulometría controlada que permita un buen coeficiente de permeabilidad.

Una vez preparado el mineral, se coloca en montones de sección trapezoidal y altura calculada para proceder a su riego con la solución lixiviante. Tras percolar a través de toda la pila, se recolectan los líquidos enriquecidos (solución rica) que se llevan a la planta de proceso de recuperación de la sustancia mineral (Cobre). Una vez concluido el período de lixiviación (2 a 3 meses) los ripios son llevados a los botaderos.

2.2.8.2. Extracción por solventes

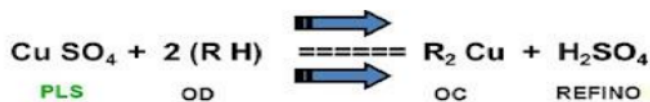
Se entiende al proceso de separación o extracción de materiales diluidos (iones) contenidos en medios líquidos (solución acuosa), mediante el empleo de medios de extracción también líquidos (solución orgánica).

Comprende las siguientes etapas: Extracción y Reextracción (Descarga).

a) Etapa de extracción

Es la recuperación selectiva del Cu^{2+} por medio de la solución orgánica desde las soluciones acuosas ácidas producto de la etapa de lixiviación (PLS).

2 La solución rica proveniente de las pilas es mezclada con la fase orgánica (orgánico descargado), para extraer **SELECTIVAMENTE** el cobre obteniendo una solución pobre en cobre, llamada refino, que es reciclada a la etapa de lixiviación en pilas. Se obtiene en esta etapa una fase orgánica cargada, que es avanzada a la siguiente etapa. Se produce la siguiente reacción:



Donde:

PLS = Pregnant Leach Solution (Sulfato de Cobre+Ácido);

OD = Orgánico descargado;

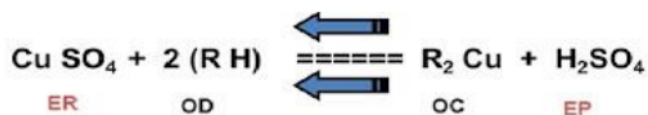
OC = Orgánico cargado.

b) Etapa de reextracción (descarga)

El orgánico cargado se pone en contacto con el electrolito pobre proveniente del proceso de electrodeposición, de alta acidez (150-200 g/l de H₂SO₄). El cobre pasa de la fase orgánica a la fase acuosa, obteniéndose una fase orgánica descargada que se recicla a la etapa de extracción y un electrolito rico que avanza hacia la electrodeposición.

Es la etapa donde el Cobre conseguido por la fase orgánica en la etapa de extracción es transferido a una solución acuosa fuertemente ácida (180 g/L de ácido) llamada "electrolito descargado o electrolito pobre". Esta solución aumenta su concentración de Cobre de 30 a 45 gramos por litro y es utilizada luego como "electrolito rico" en el proceso de electrodeposición.

Se produce la siguiente reacción: (Observar el sentido de la flecha)



Donde:

ER = Electrolito Rico; OD = Orgánico descargado;

OC = Orgánico cargado; EP = Electrolito Pobre

2.2.8.3. Electrodeposición

Bajo la denominación “electrodeposición de cobre” se entiende a la obtención de cátodos de cobre de alta pureza, los cuales se producen sumergiendo dos electrodos: cátodo (-) y ánodo (+), en una solución electrolítica de sulfato de cobre.

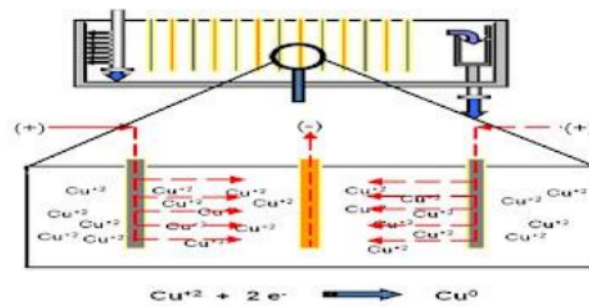


Figura 9. Celda electrolítica

A continuación, se muestra un diagrama de flujo resumiendo las etapas de la Hidrometalurgia aplicado a la obtención final de cátodos de cobre:

EXTRACCIÓN POR SOLVENTES

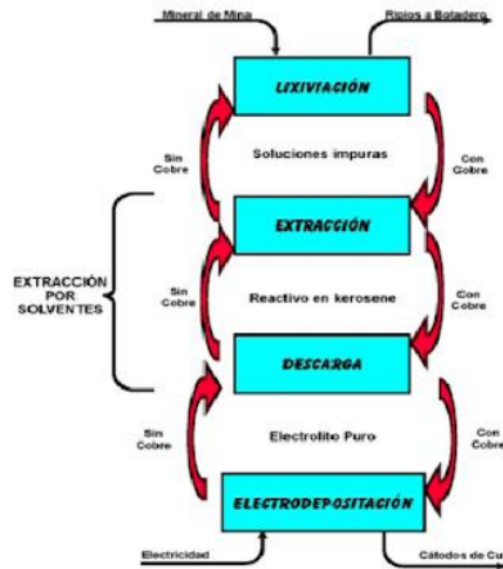


Figura 10. Extracción por solventes

PRODUCCIÓN DE COBRE DE MINA VIA CONCENTRADOS Y LIXIVIACIÓN EN CHILE Y EL MUNDO OCCIDENTAL, 1990, 1995 Y 1998						
	Producción en el año			Aumento en el periodo		
	1990	1995	1998	91-95	96-98	
(en miles de toneladas)						
MUNDO OCCIDENTAL:						
Cobre de concentrados	6 666	7 176	8 157	512	979	1 491
Cátodos de LX - SX - EW	709	1 090	2 012	382	922	1 304
TOTAL	7 374	8 266	10 169	894	1 901	2 795
CHILE:						
Cobre de concentrados	1 462	2 111	2 579	649	468	1 117
Cátodos de Lixiviación en pilas TL - SX - EW	14	203	546	189	743	932
Cátodos otros procesos LX - SX - EW	109	170	162	61	-8	53
Total cátodos de LX - SX - EW	123	373	1 108	200	730	985
TOTAL	1 585	2 484	3 687	899	1 200	2 102
(en porcentajes)						
PARTICIPACIÓN DE LA PRODUCCIÓN MUNDIAL DE CÁTODOS LX-SX-EW EN LA PRODUCCIÓN MUNDIAL TOTAL DE COBRE DE MINA	9.6	13.2	19.8	42.7	48.5	46.7
PARTICIPACIÓN DE CHILE EN LA PRODUCCIÓN DEL MUNDO OCCIDENTAL						
Producción total de cobre de Chile/Producción mundial total de cobre	21.5	30.0	36.3	100.6	63.3	75.2
Producción total LX-SX-EW de Chile/Producción mundial total de cobre	1.7	4.5	10.5	28.0	38.7	35.2
Producción total Lixiv TL-SX-EW de Chile/Producción mundial total de cobre	0.2	2.5	9.3	21.1	39.1	33.3
Producción total Lixiv TL-SX-EW de Chile/Producción mundial SX-LX-EW	2.0	16.6	47.0	49.5	80.6	71.5

Fuente: elaborado en base de datos proporcionados por la Dirección de Estadística, Comisión Chilena del Cobre.

En el siguiente cuadro se puede observar que la producción de cobre refinado obtenido por hidrometalurgia, se ha estado incrementando gradualmente, a este año 2010 debe representar casi el 22% de todo el cobre producido (20.7 Millones de Tm) y ello demuestra la importancia

que está teniendo la hidrometalurgia por dos razones fundamentales sus menor consumo de energía, menores costos implicados y un proceso más limpio con el medio ambiente.

Tabla 2. Producción mundial de cobre refinado

PRODUCCIÓN MUNDIAL DE COBRE REFINADO				
Expresado en millones de Tm de cobre				
	1990	2000	2005 (E)	2010 (E)
Pirometalúrgica	10,2	12,5	14,5	17,0
Hidrometalúrgica	0,6	2,3	3,0	3,7
Producción Total	10,8	14,8	17,5	20,7

80

Fuente: Ministerio de Energía y Minas

14

- Tradicionalmente la principal fuente de recursos minerales en el Perú ha sido la Cordillera de los Andes.
- Existe una vasta y variada riqueza geológica reconocida por la comunidad internacional, la mayor parte aún por explorar y explotar.
- El potencial de la minería peruana se refleja en la producción de: oro, plata, plomo, zinc, molibdeno, estaño y nuevos yacimientos de hierro y uranio.

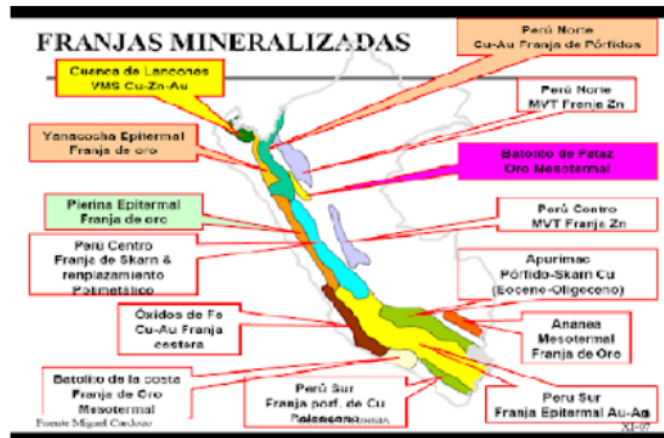


Figura 11. Ubicación de yacimientos de cobre en el Perú

- 33
- Los minerales producidos en el Perú son de gran demanda en el mercado mundial actual. Estados Unidos, China, Suiza, Japón, Canadá y la Unión Europea son los principales destinos de sus exportaciones mineras.
 - En cuanto reservas de mineral, el Perú es el segundo país con mayores reservas de cobre en el mundo; en Latinoamérica primero en Zn, Pb y Sn, segundo en Ag y Mo. (US Geological Survey – USGS figures).

2.2.9. PANORAMA DEL COBRE EN EL PERU Y FUTURO DE LA HIDROMETALURGIA

- En cuanto al cobre (Cu), las reservas probadas y probables son: 90,813 Miles TMF.
- Producción Anual Cu 2009: 1,275 Miles TMF.

Tabla 3. Reservas Cupríferas en el Perú

RESERVAS CUPRÍFERAS / MILES DE TMF		
DEPARTAMENTO	PROBABLES	PROBADAS
MOQUEGUA	11,316	6,225
TACNA	2,708	13,184
AREQUIPA	9,811	3,038
ANCASH	8,441	3,789
APURIMAC	3,250	7,998
CAJAMARCA	1,202	7,596
CUSCO	3,474	1,849
LAMBAYEQUE	3,690	642
LA LIBERTAD	481	673
JUNIN	217	114
PASCO	216	110
ICA	218	65
LIMA	95	154
HUANCAVELICA	50	136
PUNO	8	27
PIURA	9	9
HUANUCO	5	10
AYACUCHO	2	1
Total general	45,194	45,620

Fuente: Ministerio de Energía y Minas

Tabla 4. Principales Proyectos Cupríferos

PRINCIPALES PROYECTOS CUPRIFEROS		
TOROMOCHO	CAÑARIACO	PIÑAYA
RIO BLANCO	CONSTANCIA	ZAFRANAL
LA GRANJA	MAGISTRAL	AGUAS VERDES
MICHQUILLAY	QUELLAVECO	MOLLETAMBO
LA MORADA	PULCAQAGA	UTUPARA
LOS CHANCAS	MAR COBRE	TRAPICHE
LAS BAMBAS	LA MANCHA	COTABAMBA
QUECHUA	EL CHORRO	HAKRA
ANTAPACCAI	PALCA	KATANGA
TIA MARIA	CHAPI	BALLENA
MINA JUSTA		

Fuente: MEM-2010

A continuación se detalla los proyectos cupríferos que se encuentran ubicados principalmente ¹⁹ en la zona norte y sur de nuestro país.

PERU NORTE Cu – Au Franja de Pórfidos

Siendo el proyecto “La Granja” el que tiene la mayor producción estimada de 800 ⁶⁴ Mt (millones de toneladas) de una ley de 0.61% de cobre.

La Granja está ubicada en la región peruana de Cajamarca, en el distrito de Querocoto, en la provincia de Chota. El lugar está aproximadamente a 1,000 kilómetros de la ciudad capital, Lima, y para acceder desde allí se requiere un viaje de hasta nueve horas - dependiendo de las condiciones del clima y de la carretera-, primero en avión y luego por tierra.

El proyecto, de 7,400 hectáreas, se encuentra a 2,000 metros sobre el nivel del mar y la temperatura promedio es de 17.1°C. La precipitación promedio anual es de 989 milímetros cúbicos.

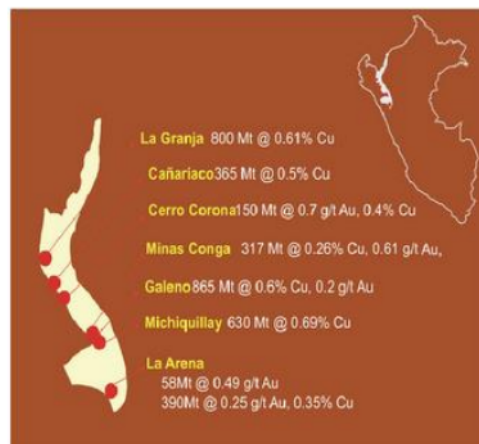


Figura 12. Proyectos zona norte

Fuente: MEM-2010

PERU SUR Franja pórfidos de Cu Paleoceno

Los pórfidos cupríferos son esencialmente depósitos minerales de baja ley y gran tonelaje. Se denominan pórfidos porque frecuentemente, pero no exclusivamente, se asocian con rocas ígneas intrusivas con fenocristales de feldespato en una masa fundamental cristalina de grano fino.

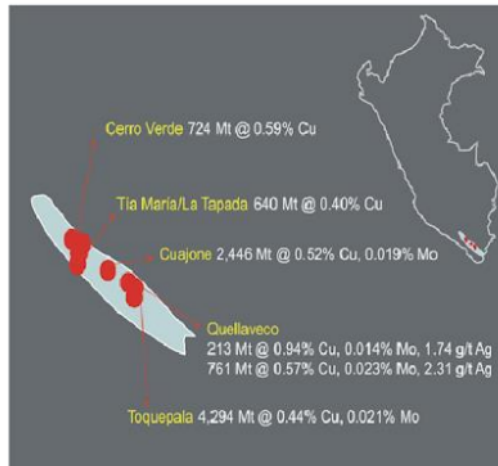


Figura 13. Proyectos zona sur

Fuente: MEM-2010

APURIMAC Pórfido-Skarn Cu (Eoceno-Oligoceno)

Resaltando el Proyecto Las Bambas con una producción estimada de 1 132 Mt de minerales de cobre con una ley aproximada de 0.77% Cu y además 0.020% Mo

²¹ El Proyecto Minero Las Bambas fue el primer proyecto de Xstrata en el Perú y tiene una gran trascendencia en el ámbito internacional. Se ubica a 72 kilómetros del Cusco, entre las provincias de Cotabambas y Grau, departamento de Apurímac, a más de 4.000 metros sobre el nivel del mar.

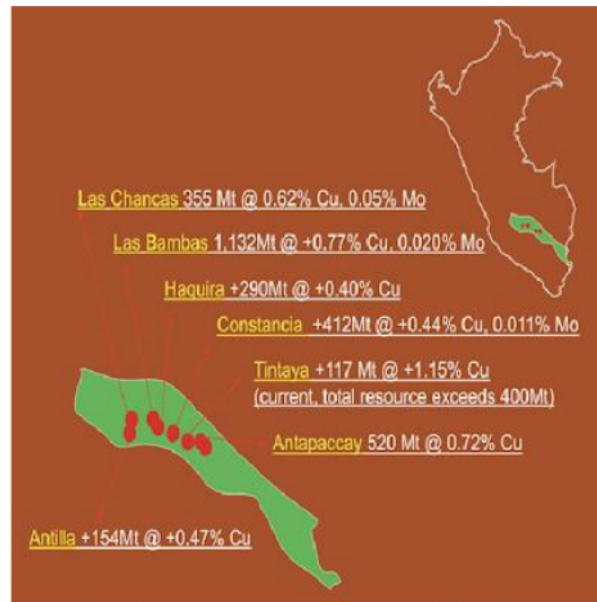


Fig. N° 14: Proyecto zona Apurimac

Fuente: MEM-2010

Tabla 5. Producción Cuprífero 1998 - 2009



Fuente: Declaraciones de los titulares mineros

Elaboración: MINEM/DGM/DPM

Como podemos observar en la gráfica anterior referente a la producción de cobre sigue en aumento cada año y debido a la gran cantidad de proyectos y reservas en nuestro país dicha producción cuprífera seguirá creciendo.

FUTURO DE LA HIDROMETALURGIA

El aumento de capacidad en las plantas de tratamiento va en la dirección de reducir los costos operativos, como única alternativa de supervivencia frente a los cada vez más bajos precios de los metales básicos.

Poniendo como ejemplo el cobre, este metal ha llegado a caer hasta valores impensables del orden de 0,60 USD por libra. Según cifras de dominio público, los mayores productores mundiales, con procesos convencionales molienda/flotación tienen costos de producción del orden de 0,55-0,70 USD por libra.

Los productores de cobre vía hidrometalúrgica presentan en cambio costos de producción de 0,30-0,50 USD por libra, y debe tenerse en cuenta que la producción unitaria de las plantas hidrometalúrgicas en términos generales es inferior a la cuarta parte de la producción en plantas convencionales, lo que nos da una idea clara de la gran diferencia de costo operativo entre la vía convencional y la hidrometalúrgica.

Podría decirse que la Hidrometalurgia está en sus comienzos, por lo que es de esperar que los costos de producción se vean reducidos en un plazo breve, con la introducción de mejoras en ⁶ los procesos de lixiviación, extracción por solventes y electrodeposición (se debe continuar haciendo pruebas metalúrgicas e investigación para ir mejorando estos procesos que involucran a la

hidrometalurgia).

Hace tan sólo unos años que han empezado a desarrollarse procesos de biolixiviación que van a permitir, una vez puestos a punto, reducir drásticamente los costos de producción.

La Hidrometalurgia, es hoy ampliamente aplicada para el tratamiento de numerosos metales como el oro, cobre, zinc, níquel, cobalto, entre otros, y la Biometalurgia puede jugar un papel de importancia, en su desarrollo futuro.

Parece que en este segundo milenio, estamos a las puertas de una nueva era donde un proceso más limpio como la Biometalurgia puede devolver la confianza de la sociedad en la actividad minera, que en estos momentos "verdes" goza de tan mala prensa.

Hoy día está sobradamente demostrado que las actividades industriales, necesarias para la supervivencia de nuestra sociedad, no son en absoluto incompatibles con la conservación de nuestro hábitat, están en boca de todos, el Medio Ambiente.

2.3. DEFINICIONES CONCEPTUALES

13

Concentrador (Mill): planta de tratamiento o beneficio de mineral, donde se produce la concentración de las partículas de minerales de cobre u otro elemento, dando como resultado el concentrado por un lado y el relave o cola, por otro. En yacimientos de cobre se utiliza el proceso de flotación para los minerales sulfurados, logrando concentrar éstos desde valores cercanos al 1% hasta valores de 30%. Existen otros métodos de concentración que se utilizan para otros metales, como por ejemplo el magnético para los minerales de hierro, o el gravitatorio, para metales pesados, como el oro.

32

Densidad (Density): magnitud que expresa la relación entre la masa y el volumen de un

cuerpo. Su unidad en el Sistema Internacional es el kilogramo por metro cúbico (kg/m³).

Depresantes (Depressors): reactivos de formulación compleja que se agregan a la pulpa de mineral (mezcla de mineral molido y agua), que actúan en forma selectiva con el objeto de impedir que ciertos minerales sulfurados que no se consideran útiles (como la pirita, que es un sulfuro de hierro) sean colectados en el proceso de flotación.

Dilución (Dilution): mezcla de mineral con estéril producto de la tronadura y/o carguío.

46
Tiene consecuencia directa en la menor recuperación de mineral en los procesos de beneficio.

Electrólisis (Electrolysis): método en que se obtiene la depositación de un elemento determinado desde una solución que lo contiene, mediante la aplicación de una corriente eléctrica de baja intensidad. El elemento en cuestión es atraído hacia el polo negativo del circuito representado por una placa metálica a través de la cual sale la corriente.

Electroobtención (Electrowinning, EW): proceso electrometalúrgico que se realiza en celdas electrolíticas, donde se disponen alternadamente un ánodo (placa de plomo o de acero inoxidable) y cátodos (placa de acero inoxidable) dentro de la solución electrolítica previamente concentrada. Las placas metálicas están conectadas formando un circuito en que la corriente entra por los ánodos (polo positivo), viaja a través del electrolito y sale por los cátodos. El proceso se realiza mediante la aplicación de una corriente eléctrica de baja intensidad, la cual provoca que los cationes de Cu de carga +2 (Cu⁺²) sean atraídos hacia el polo negativo o cátodo y se depositen sobre éste en forma metálica y de carga cero (Cu⁰), con una pureza de 99,99% cobre.

Escoria (Slag): material constituido en un 90% o más por sílice y hierro, con algún contenido de cobre residual, que se separa de la mezcla fundida en el interior de hornos

de reverbero o convertidores por gravedad, quedando ésta en la parte superior desde donde es retirada en forma separada de la parte donde está el cobre por vaciado del horno.

Escoria (Slag): material constituido en un 90% o más por sílice y hierro, con algún contenido de cobre residual, que se separa de la mezcla fundida en el interior de hornos de reverbero o convertidores por gravedad, quedando ésta en la parte superior desde donde es retirada en forma separada de la parte donde está el cobre por vaciado del horno.

Flotación (Flotation): procedimiento que permite concentrar el cobre de la pulpa de material mineralizado que viene del proceso de molienda. En las celdas de flotación se hace burbujear oxígeno desde el fondo de manera que las partículas de cobre presentes en la pulpa se adhieren a las burbujas de aire y así suben con ellas y se acumulan en una espuma. La espuma rebasa hacia canaletas que bordean las celdas y la llevan al proceso de decantación.

Ganga (Gangue): minerales sin valor económico y que acompañan a los que contienen los elementos metálicos que se recuperan en el proceso industrial. Son los minerales, generalmente silicatos, que forman la roca y su alteración (cuarzo, feldspatos, micas, arcillas, etc.), los que ocupan entre el 90% y 95% del volumen total de la roca.

Gravimetría (Gravimetry): este es un método muy importante en la búsqueda de depósitos minerales. Con él se aprovechan las diferencias de gravedad que se pueden registrar en distintos sectores. La gravitación es la aceleración (m/s^2) de un objeto que está cayendo a la superficie. La gravitación normal (promedio) en la tierra es $9,80665 m/s^2$. Grandes cuerpos mineralizados pueden aumentar la gravitación en una región determinada, porque rocas de mayor densidad aumentan la aceleración.

Hidrometalurgia (Hydrometallurgy): rama de la metalurgia en la cual el elemento de

interés es extraído desde una solución que lo contiene. ⁶ En la metalurgia del cobre, esta metodología es aplicada a los minerales oxidados, mediante la lixiviación en pilas o en bateas.

²⁰ **Ley de un yacimiento (Ore deposit grade):** la distribución de una mineralización dentro de un yacimiento no es uniforme, existiendo zonas con menas de análogas o idénticas mineralogías pero distintas leyes. La ley de un yacimiento es la media ponderada de las leyes correspondientes a las menas de las distintas zonas del yacimiento.

¹⁶ **Lixiviación (Leaching):** proceso hidrometalúrgico mediante el cual se provoca la disolución de un elemento desde el mineral que lo contiene para ser recuperado en etapas posteriores mediante electrólisis. Este proceso se aplica a las rocas que contienen minerales oxidados, ya que éstos son fácilmente atacables por los ácidos. En la lixiviación del cobre se utiliza una solución de ácido sulfúrico (H₂SO₄).

2.4. HIPOTESIS DE LA TESIS

2.4.1 Hipótesis General.

De incrementarse el tratamiento de mineral la extracción preferencialmente selectiva se puede dar en los procesos hidrometaurgicos de lixiviación.

2.4.2 Hipótesis Secundaria.

Existe diferencia significativa en el nivel del porcentaje de contenido de cobre en el concentrado obtenido entre la extracción preferencialmente selectiva se puede dar en los procesos siderometalúrgicos de lixiviación.

3.1. DISEÑO METODOLÓGICO.

3.1.1. Tipo de Investigación.

Es una investigación aplicada, ya que pretende determinar la relación entre la Hidrometalurgia y la extracción selectiva para optimizar la recuperación del metal, para esto se realizó trabajo de campo y su análisis.

3.1.2. Nivel de Investigación.

Tiene un nivel relacional – explicativo, por “la relación recíproca y concatenada de todo el hecho de la realidad, buscando dar una explicación efectiva, real y científica a aquellos que se desconocen” (Carrasco, 2005, p. 42).

3.1.3. Diseño de la Investigación.

Es de diseño **descriptivo**-transversal no experimental, porque se identifica y analiza las variables y dimensiones, de acuerdo a sus indicadores, en tiempos determinados (Hernandez, Fernandez, & Baptita, 2014).

3.1.4. Enfoque de la Investigación.

Respecto al estudio es cuantitativo, ya que los datos obtenidos del estudio se cuantificaron. “**Utiliza la recolección de datos para probar hipótesis con base a la medición numérica y el análisis estadístico, con el fin de establecer pautas de comportamiento y probar teoría**” (Hernández, Fernandez, & Baptita, 2014, p. 37); es **cualitativo** por que se realiza un análisis descriptivo de las correlaciones entre las dimensiones y variables, según la apreciación personal de encuestado.

3.2. POBLACIÓN Y MUESTRA.

3.2.1. Población.

La población estura constituida 200 personas que trabajan en la Empresa Minera.

70

3.2.2. Muestra.

El tamaño de la muestra se estableció mediante el siguiente enunciado:

$$n = \frac{Nz^2p(1-p)}{(N-1)e^2+z^2p(1-p)}$$

Donde:

Tamaño de población	N	
Nivel de confianza	95%	
Valor de z	z	1.96
Proporcionalidad de p	p	50
Margen de error	e	5%
Tamaño de muestra	n	

Entonces se tiene como $N = 225$, por lo que:

$$n = \frac{0.25 N}{\left(\frac{\alpha}{z}\right)^2 (N-1) + 0.25}$$

$$n = \frac{0.25 (225)}{\left(\frac{0.05}{1.96}\right)^2 (225-1) + 0.25}$$

$$n = 142$$

α = es el valor del error tipo 1

z = desviación estándar para prueba de dos colas = 1.9599.

De acuerdo a la formula anterior la muestra a analizar será de 225 personas, considerando ⁴³ para el error máximo α , es de 5 % (0.05), para un nivel de confianza de 95 % (0.95)

3.3 IDENTIFICACIÓN DE VARIABLES Y DIMENSIONES

3.3.1 Variables

Variable Independiente (X): X : Hidrometalurgia y extracción selectiva

Variable dependiente (Y): Y : Aumento del concentrado de cobre

3.3.2 Dimensiones

Variable Independiente (X): X : Hidrometalurgia y extracción selectiva.

⁸ Los indicadores son útiles para varios fines:

- Evaluar el aumento del % de cobre en el concentrado
- Identificar oportunidades de mejoramiento
- Tomar medidas preventivas a tiempo

⁸ Un indicador aislado, obtenido una sola vez, puede ser de poca utilidad. En cambio, cuando se analizan sus resultados a través de variables de tiempo, persona y lugar; se observan las tendencias que el mismo puede mostrar con el transcurrir del tiempo y se combina con otros indicadores apropiados, se convierten en poderosas herramientas de

gerencia, pues permiten mantener un diagnóstico permanentemente actualizado de la situación, tomar decisiones y verificar si éstas fueron o no acertadas.

47

3.4. TÉCNICA E INSTRUMENTO DE RECOLECCIÓN DE DATOS.

3.4.1. Técnicas a emplear.

La técnica específica empleada fue la encuesta, considera de observación directa e inmediata.

3.4.2. Descripción de los instrumentos.

El instrumento utilizado fue el cuestionario, aplicado a 175 trabajadores de la Empresa Minera, la técnica empleada fue la encuesta, dividida según sus variables ³⁸ “Implementación de sistema de gestión de seguridad y salud en el trabajo bajo la norma ISO 45001”, como variable independiente y Optimización de las operaciones, como variable dependiente. Las preguntas o ítems, se elaboraron teniendo como criterio los indicadores trabajados para cada variable, obteniendo 9 preguntas por cada variable, haciendo un total de 18 preguntas.

3.5. TÉCNICA PARA EL PROCESAMIENTO DE LA INFORMACIÓN.

Se empleó en primera instancia Excel, para hallar la muestra poblacional, y el SPSS 22 para obtener los resultados de la correlación Pearson y el coeficiente de Spearman según las hipótesis planteadas; y para medición de confiabilidad ⁴⁵ se empleó el coeficiente alfa de Cronbach, también hallado en el SPSS 22.

CAPITULO IV

RESULTADOS

4.1. DESCRIPCIÓN

El esquema general del proceso se puede observar en la Fig. 1. El mineral⁴ procedente de la explotación, a cielo abierto o subterránea, debe ser ligeramente preparado en una planta de chancado y/o aglomeración, para conseguir una granulometría controlada que permita un buen coeficiente de permeabilidad.

Una vez preparado el mineral, se coloca en montones de sección trapezoidal y altura calculada para proceder a su riego con la solución lixivante. Tras percolar a través de toda la pila, se recolectan los líquidos enriquecidos (solución rica) que se llevan a la planta de proceso de recuperación de la sustancia mineral (sal o metal). Las aguas sobrantes del proceso vuelven a ser acondicionadas para ser recicladas hacia las pilas. También en algunos casos es preciso añadir agua nueva, para reponer las fuertes pérdidas de evaporación del circuito.

Se denomina cancha de lixiviación a la superficie de apoyo de la pila donde se coloca la impermeabilización. Cuando la cancha es recuperada para reutilizarla con un nuevo mineral se trata de lixiviación en PILAS DINAMICAS, mientras que⁶ si el terreno no es recuperado y, por lo tanto, el mineral agotado queda en el depósito como nueva base para otra pila, se está en la lixiviación en PILAS ESTATICAS o PERMANENTES.

La solución rica (S.R. o P.L.S.: pregnant leach solution) es generalmente impura y diluida y deberá ser purificada y concentrada antes de recuperar el metal.⁷ En la hidrometalurgia del cobre, eso se realiza mediante la extracción por solvente seguida por la

electrodeposición del cobre. La solución rica sólo contiene 4 - 6 g/l Cu y 1 - 2 g/l H_2SO_4 y es impura (5 g/l Fe, SiO_2 , Al_2O_3 coloides, sólidos en suspensión, ...).

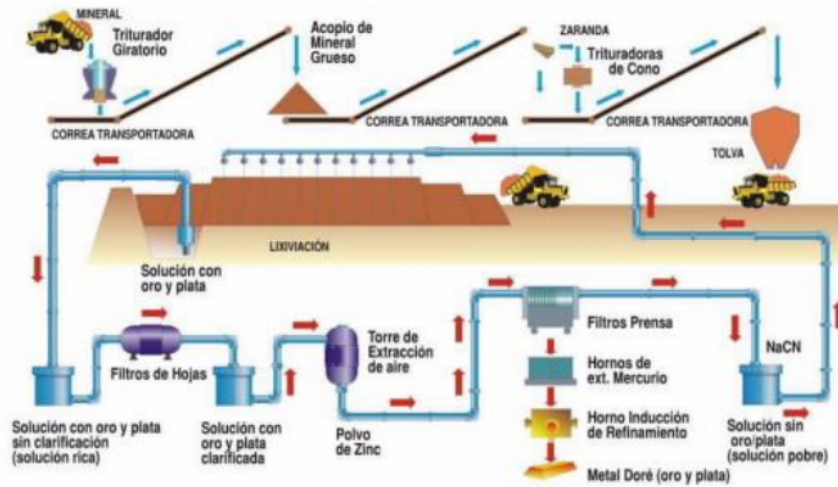
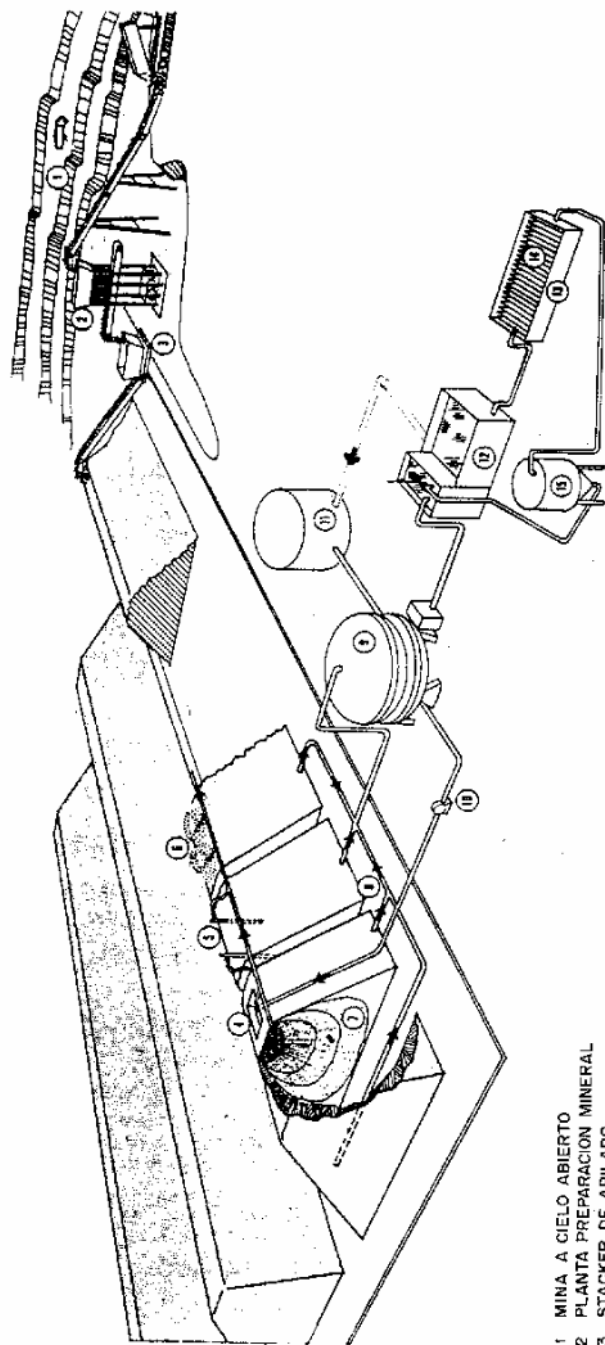


Figura 15. Proceso de Lixiviación de cobre en pilas



- 1 MINA A CIELO ABIERTO
- 2 PLANTA PREPARACION MINERAL
- 3 STACKER DE APILADO
- 4 ALIMENTACION DEL LIXIVIANTE POR CANAL
- 5 " " " POR TUBERIA
- 6 " " " POR ASPERSION
- 7 PILAS DE MINERAL PREPARADO
- 8 CANALES DE EXTRACCION DEL LICOR ENRIQUECIDO
- 9 TANQUE PRINCIPAL DE LICOR MADRE Y DE AJUSTE
- 10 RECIRCULACION POSIBLE
- 11 o 15 PLANTA EXTRACCION DEL PRODUCTO

Figura 16. Esquema de lixiviación en pila

4.2. CONSTRUCCIÓN DE LAS PILAS

El diseño de las pilas debe ⁵⁷ tener en cuenta los siguientes factores:

- La calidad del patio o base de apoyo (impermeable).
- Las facilidades de riego y recolección o drenaje del efluente.
- La estabilidad de la pila seca y saturada en agua.
- Los tanques (piscinas) de soluciones ricas y pobres.
- La forma de apilamiento o deposición del material Lixiviable (Compactación, homogeneidad, ...).

4.2.1 Preparación de la base de las pilas

Se necesita disponibilidad de amplias superficies de terreno relativamente llanas (menos de 10% de pendiente). La cancha debe ser considerada con su sistema de impermeabilización, para controlar las pérdidas de soluciones y evitar contaminaciones del medio ambiente.

El sistema consiste en:

- Una base firme y consolidada, debidamente preparada
- Una capa de lecho granular sobre el que apoyar suavemente la lámina
- La lámina o capa de impermeabilización
- Un conjunto de drenaje o capa de recolección de líquidos
- Una capa protectora del sistema

Generalmente, las membranas o láminas de impermeabilización del patio son geomembranas de origen sintético (láminas de plástico: polietileno de alta densidad o PVC de 1 a 1.5 mm o polietileno de baja

densidad de 0.2 a 0.3 mm de espesor) pero también pueden ser materiales arcillosos compactados sobre el propio terreno, hormigón, asfalto, etc.. Se pueden disponer de membranas o sellados simples, dobles o triples, de acuerdo con el número de capas impermeables o membranas que se hayan utilizado.

Una parte importante de la construcción de la pila es el sistema de recolección de la solución rica, que, en general consta de grava o material filtrante sobre la lámina y tuberías perforadas drenantes de plástico.

4.2.2 Técnicas de apilamiento del mineral

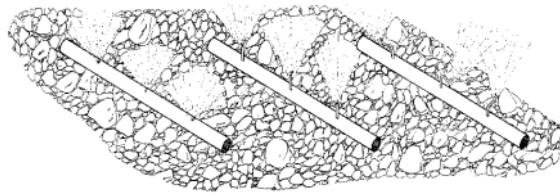
El uso de cargadores frontales y camiones (Fig. N° 18a) a sido desplazado, en los últimos proyectos, por apiladores autopropulsados de bajo perfil de carga, como en el caso de Lince, para tonelajes de 5000 a 10000 tpd (Fig. N° 18b). Para tonelajes mayores, 17500 tpd en Quebrada Blanca por ejemplo, se ha adoptado el sistema de correas cortas y móviles (grass hoppers) que se articulan flexiblemente en secuencia para transportar el mineral desde el aglomerador hasta el apilador móvil que construye la pila (Fig. N° 18c). Para tonelajes aún mayores, como en El Abra 125000 tpd, se implementaron otros tipos de equipos (apiladores sobre orugas, ...).

La altura de la pila fluctúa entre 2.5 m para sistemas de camión y cargador frontal, hasta 10 m para apiladores.

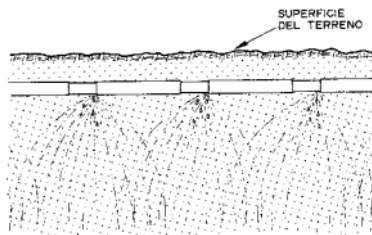
4.2.3 Riego de la pila

El riego de las pilas se puede realizar fundamentalmente por dos procedimientos: por aspersión o por distribución de goteo, este último siendo recomendable en caso de escasez de líquidos y bajas temperaturas (Fig. 16 a y b). En la industria, se utiliza generalmente una tasa de riego del orden de 10 - 20 litros/h.m².

El riego tiene que ser homogéneo.

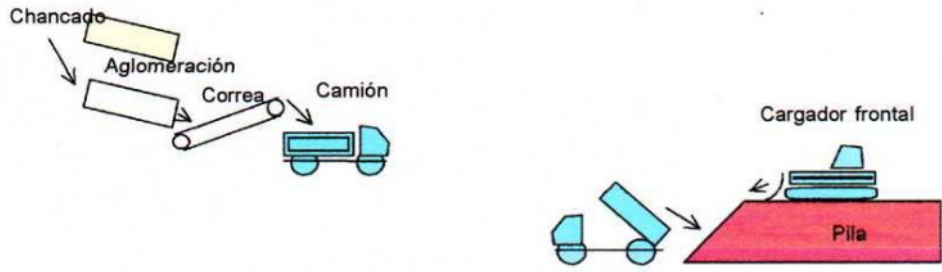


a) Por aspersión

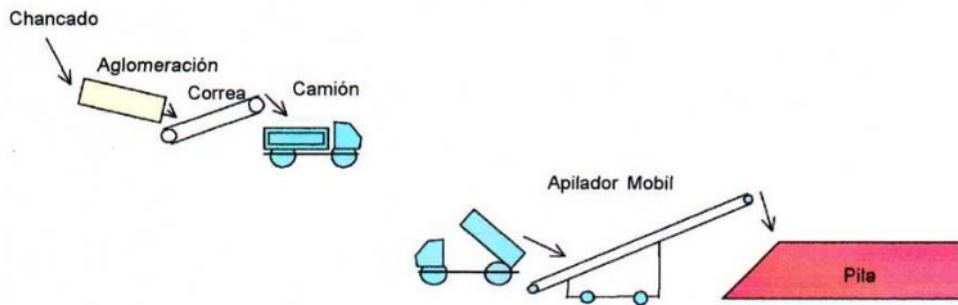


b) Por goteo

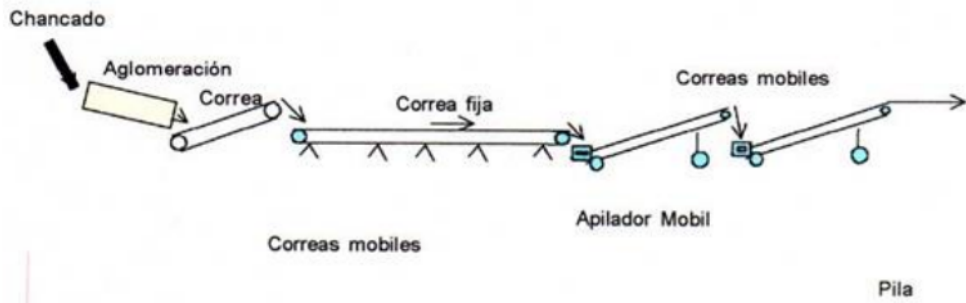
Figura 17. Técnicas de irrigación de las pilas



(a) Producciones pequeñas, baja inversión



(b) Producciones pequeñas - medianas. Mejora la permeabilidad de la pila.



(c) Producciones medianas - grandes. Menor costo operación.

Figura 18. Técnicas de apilamiento del mineral

4.3. OPERACIÓN DE LAS PILAS

Al inicio de la operación, se deben disponer como mínimo de dos pilas, comenzándose con el riego de la primera de ellas. En un principio se obtendrá una alta concentración (C_{mx}) en la solución, que irá descendiendo hasta un valor por debajo de la concentración media (C_{md}) de diseño. En este momento se pone simultáneamente en operación la segunda pila, con dos sistemas posibles :

- a) Lixiviación de las dos pilas con obtención de una única solución rica final.
- b) Lixiviación de la primera pila con producción de solución intermedia (pobre), que se recicla a la segunda pila nueva en donde se obtiene la solución rica (Fig. 3.15). Este segundo sistema se generaliza, ya que permite alargar el tiempo de lixiviación de las pilas y/o disminuir el caudal de solución rica y entonces el tamaño de la planta de SX.

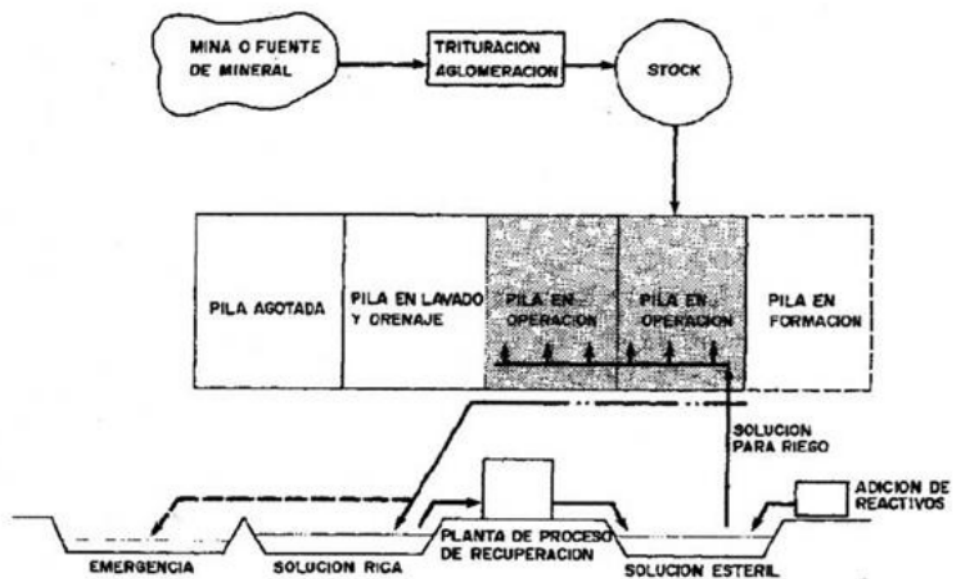
Cuando la primera pila alcanza el valor mínimo económico, se procede al lavado con agua fresca y drenaje hasta el agotamiento, yendo esta solución al depósito o piscina de solución estéril para recirculación al sistema. Al mismo tiempo se pone en operación una nueva pila.

Según las disponibilidades de área, la pila agotada se puede cargar y transportar a un vertedero cercano (PILA DINAMICA o REMOVIBLE) o ⁷⁴ puede servir de base para la formación de una nueva pila (PILA PERMANENTE).

La tendencia se desplaza al uso de pilas permanentes, para evitar los costos asociados a los movimientos de materiales residuales y aminorar las

pérdidas de solución por filtración a través de la lámina de plástico. Por ejemplo, en Tintaya, se planea subir hasta 6 pisos de 3 m cada uno.

Si el tiempo de lixiviación no es suficiente, la recuperación baja. Es un problema, porque no es posible aumentar el tiempo sin aumentar el área de la cancha de lixiviación.



7
Figura 19. Esquema de un sistema de lixiviación en pilas

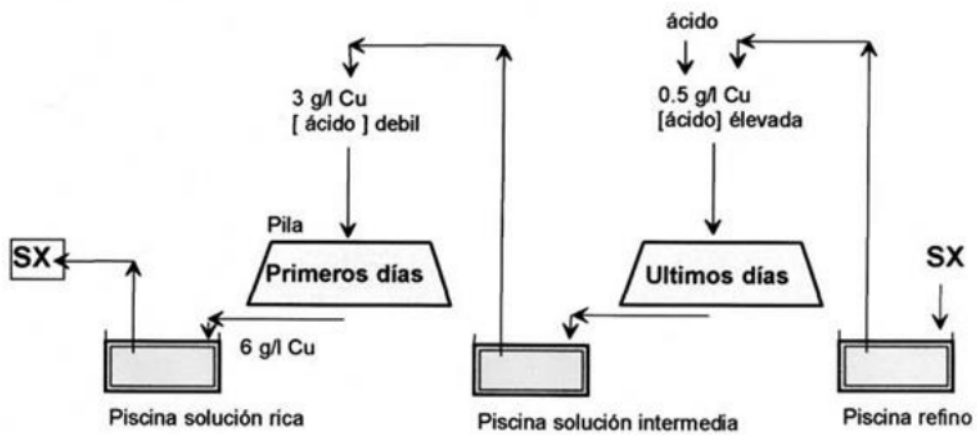


Figura 20. Reciclaje de una solución lixivante en contra – corriente

4.4. CHANCADO DEL MINERAL

El chancado del mineral debe cumplir con tres objetivos :

- (1) Ser lo suficiente fino para que la mayoría de la especie metálica valiosa este expuesta a la acción de la solución lixivante.

Por ej. : 100 % bajo 3/4"

- (2) No puede producir demasiado partículas finas para no alterar la permeabilidad de la pila. (Por convención, se llama fina toda partícula bajo 100 mallas) □
"Material arcilloso"

Por ej. : partículas finas < 10%

- (3) El mineral chancado debe ser el más homogéneo posible, todas las partículas siendo comprendidas en un estrecho rango de tamaño (Fig. 3.16).

**Tabla 6. Escala de tamaños de partículas, en pulgadas,
mallas Tyler y mm.**

16/16"	8/8"	4/4"	2/2"	1"	25.4 mm	FRACCION GRUESA
3/4"					42.0 mm	
8/16"	4/8"	2/4"	1/2"		12.7 mm	
3/8"					9.5 mm	FRACCION MEDIA
4/16"	2/8"	1/4"			6.4 mm	
3/16"					4.8 mm	
2/16"	1/8"				3.2 mm	FRACCION FINA
.						
.						
4 mallas					4.75 mm	FRACCION FINA
.						
.						
100 mallas						

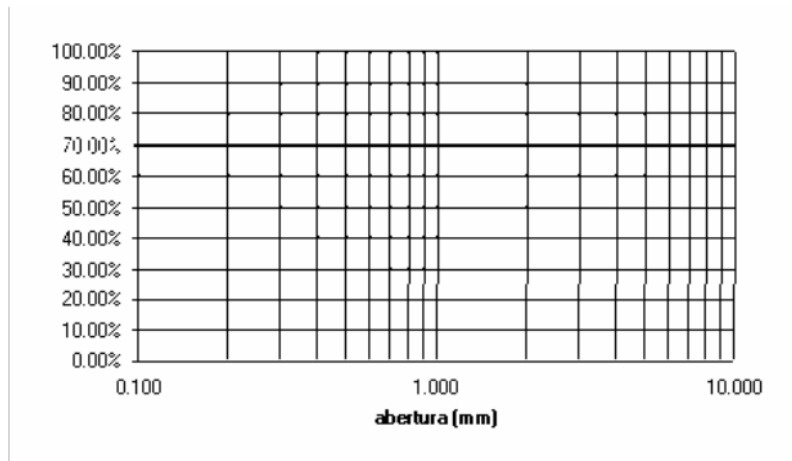


Figura 21. Curvas de distribución granulométrica de un producto de la etapa de chancado. La curva (1) es más homogénea que la curva (2).

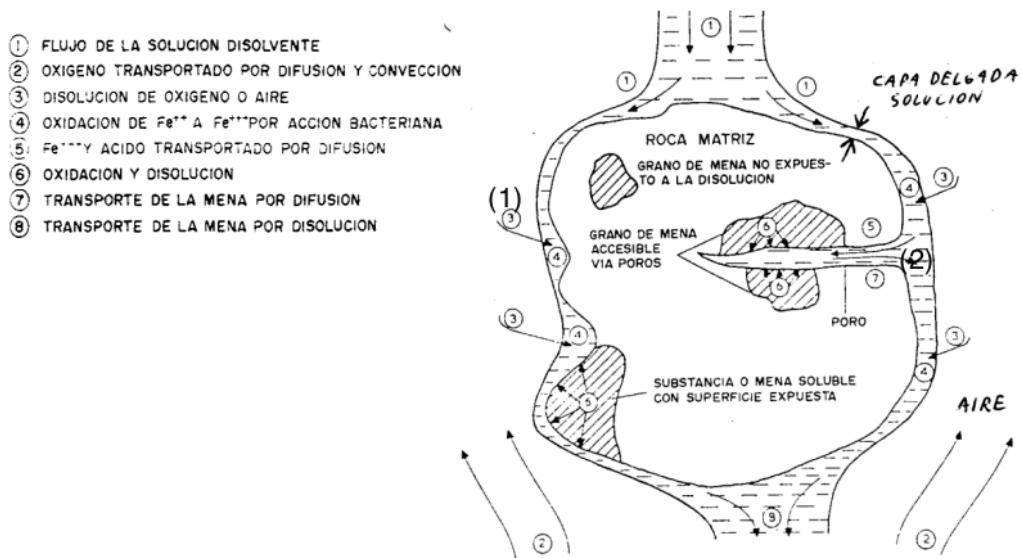


Figura 22. Concepto de la lixiviación TL (capa delgada).

4.5. AGLOMERACIÓN

4.5.1 Lixiviación TL (Thin Layer)

Este concepto revolucionó la industria de lixiviación del cobre. Consiste en impedir la acumulación de solución en la pila. Al contrario de la lixiviación en bateas, la pila no se inunda. La solución escurre sobre las partículas de minerales, formando una capa delgada de líquido (Fig. N° 7)

4.5.2 Permeabilidad del lecho

Se necesita que el lecho de partículas que conforman la pila sea bien permeable, para asegurar una buena percolación y dispersión de la solución lixivante en la pila, sin escurrimiento preferencial. También, las pilas podrían derrumbarse si había acumulación de agua en la pila.

La permeabilidad del lecho de mineral es mayor si:

- Las partículas son de tamaño suficientemente grande
- No hay acumulación de partículas finas
- El tamaño de las partículas es homogéneo en la pila
- No hay compactación de la pila por maquinaria pesada

4.5.3 Proceso de aglomeración

De lo anterior, se deduce que se tiene que reducir la cantidad de partículas finas en la pila para aumentar su permeabilidad. Hoy en día, el proceso más empleado para solucionar el problema de los finos es la aglomeración.

El **proceso de aglomeración** consiste en esencia en la adhesión de partículas finas a las gruesas, que actúan como núcleos o la aglomeración de los finos con los finos, a partir de la distribución de tamaños en la alimentación (Figura 8).

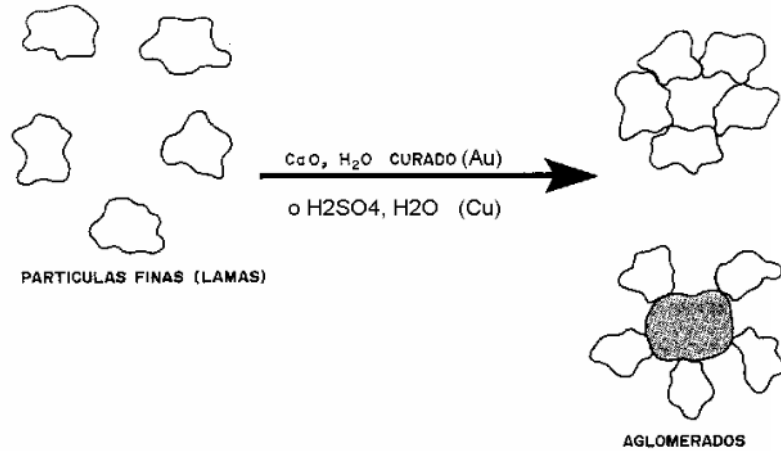


Figura 23. Concepto de aglomeración.

Aglomeración por humedad

El proceso más simple de aglomeración es humedecer el mineral con líquido, hasta alcanzar un contenido de agua que origine una tensión superficial suficiente, para que al colisionar las partículas entre sí, los finos se adhieran a los tamaños gruesos. Se forma un puente líquido entre las partículas.

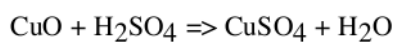
El cálculo teórico de la humedad óptima es casi imposible y depende de muchos factores como la mineralogía del mineral, contenido de finos, arcillas, ... Puede ser de 6 - 8 % para minerales muy limpios, hasta un 10-15 % H₂O para materiales normales.

Aglomeración por adherentes

Existen ciertos materiales que pueden mejorar la adherencia de las partículas finas a las gruesas, prolongando esta unión tanto en la manipulación como en la operación de lixiviación.

En el caso de la lixiviación del cobre, la aglomeración (o curado) se realiza con el mismo lixivante ácido en un tambor rotatorio (Fig. N° 9). Primero, se humecta el mineral (+/- 4%) con agua o solución pobre (refino). Después, se agrega ácido sulfúrico concentrado (+/- 30 kg/t o 3%), este ácido ataca el mineral y genera compuestos cementantes entre las partículas.

Además de la aglomeración, ocurren reacciones químicas conduciendo a la formación de sulfatos de cobre y hierro (curado propiamente tal). Estas reacciones son exotérmicas y generan mucha calor. Por ejemplo:



Después de la aglomeración en el tambor rotatorio, se deja reposar el mineral durante 24 h en la pila, para que se completen las reacciones químicas y que se adhieren entre sí las partículas en la misma pila.

7 En el caso de la aglomeración de minerales de oro y plata, los aglomerantes son normalmente el cemento y la cal. Estos reactivos mejoran la adhesión de las partículas entre sí, y también aumentan el pH del mineral para su posterior cianuración.

Equipos

El equipo más común es el tambor aglomerador. Consiste en un cilindro inclinado girando a baja velocidad, ocasionando el deslice (cascada) y la aglomeración del mineral previamente mojado con agua y/o adherentes (Fig N° 9). Se practica también la aglomeración en depósitos (stock), en cintas transportadoras y en platos.

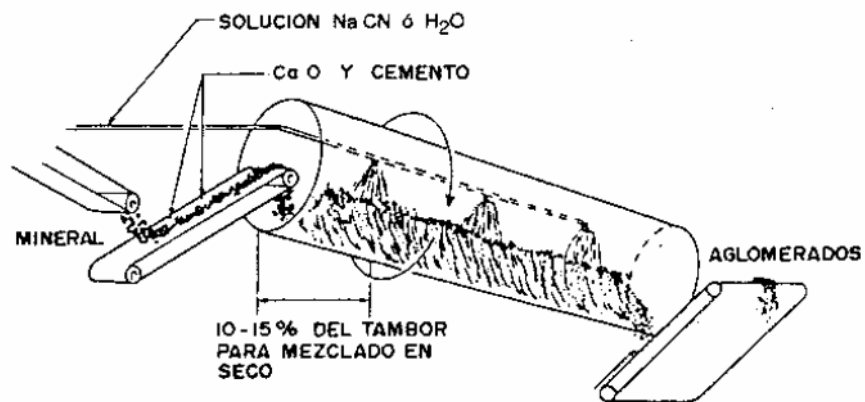


Figura 24. Aglomeración en tambor rotatorio.



Figura 25. Equipo de Aglomeración en tambor rotatorio.

4.6. VARIABLES DEL PROCESO

Se pueden estudiar el efecto de varias variables operacionales sobre la recuperación del metal valioso y la cinética realizando pruebas de laboratorio en columnas.

Las principales variables son :

- La granulometría
- La altura de la pila
- La tasa de riego [$l/h.m^2$] o [$l/h.T$]
- La concentración en ácido de la solución de riego
- El tiempo de lixiviación
- Depende de la cinética (lix. química: 1 a 2 meses; lix. bacterial: 3 a 12 meses).

Todos estos factores están relacionados entre si.

Por ejemplo, si se aumenta la altura de la pila, la concentración en ácido del primer metro es buena, pero baja a medida que la solución percola en la pila y el cobre de los estratos inferiores no se lixivian bien. Se puede aumentar la concentración en ácido de la solución de lixiviación, para salir de la pila con ± 3 g/l $[H^+]$, pero más ácido se da a la ganga y más se come, así que se va a incrementar el consumo de ácido. Otra posibilidad es aumentar la tasa de riego, pero existe un riesgo de inundar la pila.

4.7. DISEÑO DE LAS PILAS

En este párrafo, se considera el diseño de una operación mediana de lixiviación de óxidos de cobre, por ejemplo Xstrata Tintaya (Región Cuzco).

4.7.1 Datos

Capacidad de la planta : 48000 tCu/año = 4000 tCu/mes
= 133 tCu/día

Ley del mineral : 0.95 % CuT
(0.80% Cu soluble + 0.15% Cu insoluble)

Fierro : 5%

Consumo de ácido : 3.5 kg ácido/kg Cu producido

Recuperación en la pila: 80% CuT en 2 meses (le da las pruebas piloto)

Granulometría : 100% < 3/8"

Altura de la pila : 5 m (parámetro de diseño)

Densidad aparente del mineral en la pila: 1.45 t/m³ (material chancado).

4.7.2 Capacidad de la planta de chancado

Se recupera 80% x 9.5 kg Cu/TMS = 7.6 kg Cu/TMS (TMS = Tonelada Métrica Seca).

Entonces, se tiene que procesar:

$$\frac{133000 \frac{\text{Kg}}{\text{día}}}{7.6 \frac{\text{Kg}}{\text{TMS}}} = 17\,500 \frac{\text{TMS}}{\text{día}}$$

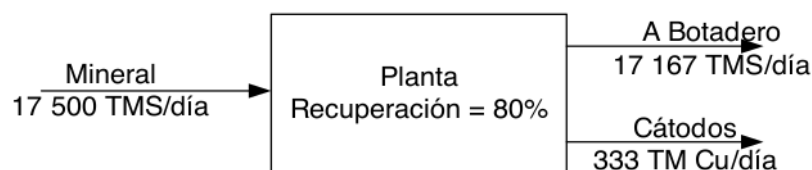


Figura 26. Diagrama de flujo simplificado de una planta de lixiviación de cobre.

4.7.3 Superficie de terreno

El ciclo de lixiviación de una pila de mineral es de 2 meses. Entonces, el stock de mineral en la planta es de 17500 TMS/día x 60 días = 1.050.000 TMS.

Si se consideran pilas rectangulares (aproximación) de 5 metros de altura, se puede almacenar $1.45 \text{ TMS/m}^3 \times 5 \text{ m} = 7.25 \text{ TMS/m}^2$.

La superficie de las pilas en funcionamiento es de:

$$\frac{1050000 \text{ T}}{7.25 \frac{\text{T}}{\text{m}^2}} = 144827 \text{ m}^2$$

Pero todos los días, hay por lo menos una pila en carga, otra en descarga y se necesita espacio para el movimiento de las máquinas. La práctica indica que esos espacios ocupan un 10% de la superficie de las pilas en funcionamiento.

Se necesita entonces una superficie total de terreno de $144827 \text{ m}^2 \times 110\% =$

159310 m².

Eso corresponde a un área de 400 m x 400 m, o 200 m x 800 m, o 100 m x 1600 m.

CAPITULO V

DISCUSIÓN, CONCLUSIONES Y RECOMENDACIONES

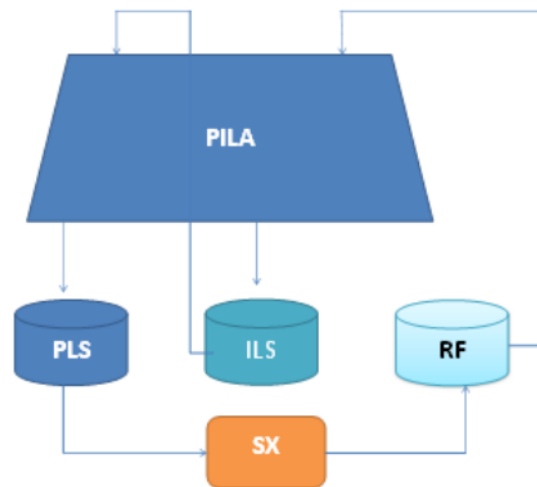
5.1. DISCUSIÓN

El proceso de ² extracción por solventes, conocido en la hidrometalurgia del ² cobre también como SX (del inglés Solvent Extracction), consiste en la extracción selectiva del cobre contenido en las soluciones de lixiviación mediante un solvente orgánico, para luego transferirlo a una solución de sulfato de cobre pura y concentrada, denominada electrolito rico.

Entonces se hace necesario utilizar la extracción con solventes como por ejemplo en la optimización del cobre.

Proceso SX - EW de Cobre

Lixiviación en Pilas



⁵ Figura 27. Lixiviación en pilas

El proceso de extracción por solventes, conocido en la hidrometalurgia del cobre también como SX (del inglés Solvent Extraction), consiste en la extracción selectiva del cobre contenido en las soluciones de lixiviación mediante un solvente orgánico, para luego transferirlo a una solución de sulfato de cobre pura y concentrada, denominada electrolito rico.

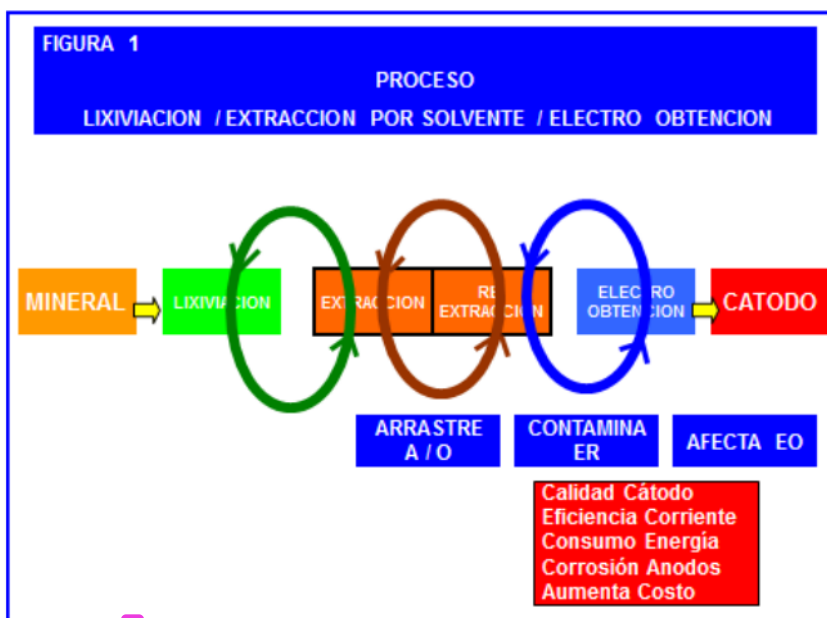


Figura 28. Lixiviación / Extracción por solvente / Electro obtención

Descripción general

La planta SX recibe la solución rica generada en la etapa de lixiviación en pilas de minerales de cobre. Esta solución se caracteriza por tener una baja concentración de cobre disuelto, junto con impurezas como el Fe, Cl, Al, Mn, Mg, Na y otros disueltos durante el proceso (Figura 4.4).

El objetivo del proceso SX es extraer selectivamente el cobre contenido en esta solución rica impura, mediante intercambio iónico entre la fase acuosa (solución rica) y el reactivo

orgánico. Este reactivo es capaz de descargar el cobre en una etapa posterior del proceso a una solución de alta pureza y concentración de cobre y ácido, formando un electrolito apto para ser electrodepositado en el sector EW (Figura 4.5).

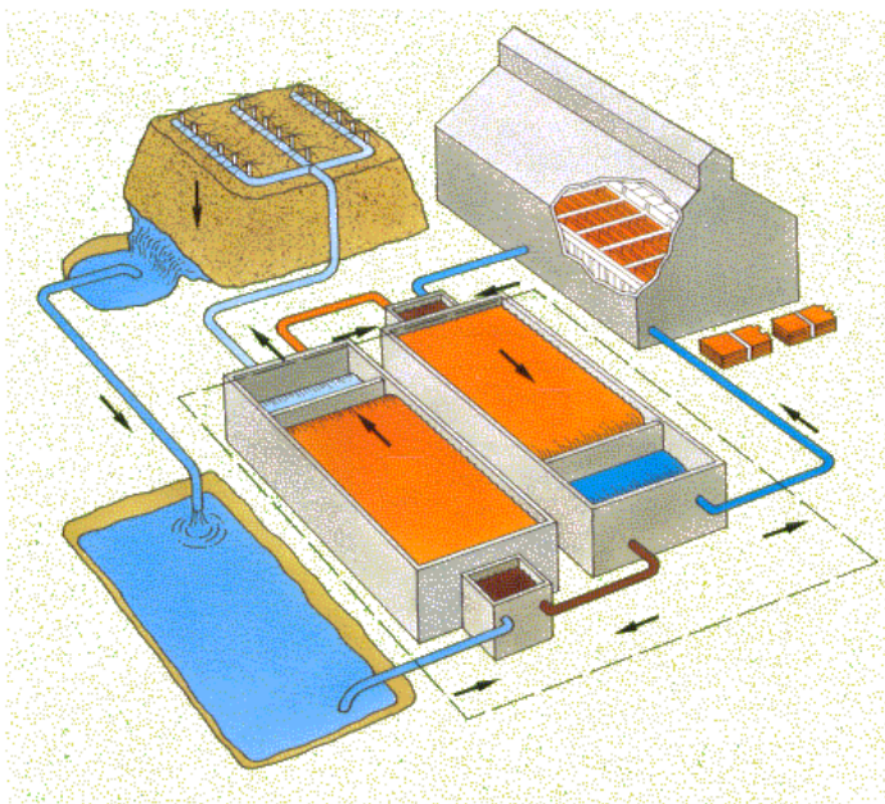


Figura 29. ² Planta de extracción por solventes en una operación de lixiviación de cobre.

Extracción (Extraction)

² La solución rica proveniente de las pilas es mezclada con la fase orgánica (orgánico descargado), para extraer SELECTIVAMENTE el cobre obteniendo una solución pobre

en cobre, llamada refino, que es reciclada a la etapa de lixiviación en pilas. Se obtiene en esta etapa una fase orgánica cargada, que es avanzada a la siguiente etapa.

² El orgánico cargado se pone en contacto con electrolito pobre proveniente del proceso de electro obtención, de alta acidez (150-200 gpl H_2SO_4). El cobre pasa de la fase orgánica a la fase acuosa, obteniéndose una fase orgánica descargada que se recicla a la etapa de extracción y un electrolito rico que avanza hacia la electro obtención.

5.2. CONCLUSIONES

- ²⁶ La velocidad de disolución de cobre está limitada por la difusión del ion cúprico a través de la capa de residuo de la lixiviación desde la zona de reacción hacia la solución, tanto para soluciones diluidas como concentradas.
- La velocidad de disolución de cobre es mayor en soluciones diluidas que en soluciones concentradas dado que el coeficiente de difusión del ion cuprico disminuye en un 60 % al utilizar soluciones concentradas.
- ⁵² La velocidad de disolución de cobre es independiente de la concentración de ácido sulfúrico en el rango de 15 a 30 [gr/lit].

5.2. RECOMENDACIONES

- Para el riego de una pila podemos tener muchas alternativas, aspersores, y mangueras. Para lo cual con sus ventajas y desventajas; sin embargo, lo más importante, es cual te permite tener mejor eficiencia de precipitación, homogeneidad, facilidad para la instalación y sobre todo menor costo.
- Mi recomendación acerca del uso del riego por goteo es el de buscar la mejor alternativa, experimentar, puede ser que este tipo de mangueras trabaje bien en la mina, y puede ser que en otra no, pero es responsabilidad del metalurgista la

búsqueda del mejor sistema de riego.

- Con respecto al consumo de ácido sulfúrico, he leído en trabajos que han sido presentados en congresos mineros metalúrgicos y de acuerdo a mi experiencia puedo ver que el comportamiento de la curva de recuperación y cantidad de cobre en la solución con el tiempo es muy parecido; a sí mismo sugiero que el riego a diferentes concentraciones de ácido sulfúrico es una alternativa que debe ser evaluada previamente para la aplicación en la pila.

REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS

6.1. REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS

- Martín Col & al (RAHCO), " Manejo de Materiales en Proyectos de Lixiviación ", Minería Chilena N° 191, pp 109-123, Mayo 1997.
- Marcos González, "Curado-Aglomeración-Lixiviación", Curso de capacitación, Universidad de Atacama, Copiapó, 1999.
- John Marsden & Lain House, " The Chemistry of Gold Extraction ", Ellis Horwood Limited, 2002.
- Paul E. Queneau & al, " Hydrometallurgy - a short course ", TMS-AIME Continuing Education Committee.
- Andrés Reghezza, " Aspectos Tecnológicos de la Lixiviación ", Universidad de Concepción, Concepción, 1997.
- Gabriel Zárate, " Beneficio de Minerales de Cobre ", in Minería Chilena N° 159, pp 37 – 57, Septiembre 1994.
- "Minería Química ", Instituto Tecnológico Geominero de España ITGE, 2001.
- Muhtadi, O., 1998, «Heap Construction and Solution Application», en: Introduction to Evaluation, Design and Operation of Precious Metal Heap Leaching Projects, D. Van Zyl, I. Hutchison y J. Kiel, (eds.) SME, 1998.
- Murr, L.E., 2000, «Theory and Practice of Copper Sulphide Leaching in Dumps and In Situ», Minerals Science and Engineering, v. 12, No. 3, p.121-189.

- Nash, W.G., 1912, «Precipitation of Copper From Mine Waters», Mining and Scientific Press, v.104, No. 5, p. 213-214.
- Newmark, N.M., 1965, «The 5th Rankine Lecture - Effects of Earthquake in Dams and Embankments», «Geotechnique», Vol. 5, No. 2, Junio.

LAS LIXIVIACIONES SON PROCESOS UTILIZADOS EN LA HIDROMINERALURGIA Y CONSISTEN EN LA EXTRACCIÓN, PREFERENCIALMENTE SELECTIVA

INFORME DE ORIGINALIDAD

20%

INDICE DE SIMILITUD

20%

FUENTES DE INTERNET

2%

PUBLICACIONES

5%

TRABAJOS DEL ESTUDIANTE

FUENTES PRIMARIAS

1	redmin.cl Fuente de Internet	2%
2	repositorio.unab.cl Fuente de Internet	2%
3	ideas.repec.org Fuente de Internet	1%
4	repositorio.unsa.edu.pe Fuente de Internet	1%
5	repositorio.usm.cl Fuente de Internet	1%
6	consultacorp.com.mx Fuente de Internet	1%
7	www.mobilecrusherchina.com Fuente de Internet	1%
8	repositorio.upn.edu.pe Fuente de Internet	1%

9	www.un.org Fuente de Internet	1 %
10	Submitted to Universidad de Santiago de Chile Trabajo del estudiante	<1 %
11	investigacion.ujaen.es Fuente de Internet	<1 %
12	repositorio.uch.edu.pe Fuente de Internet	<1 %
13	www.1928kth.pl Fuente de Internet	<1 %
14	mric.jogmec.go.jp Fuente de Internet	<1 %
15	plata.uda.cl Fuente de Internet	<1 %
16	Submitted to Universidad Catolica de la Santisima Concepcion Trabajo del estudiante	<1 %
17	aargentinapciencias.org Fuente de Internet	<1 %
18	Submitted to Universidad Ricardo Palma Trabajo del estudiante	<1 %
19	actividadminerachile2011.blogspot.com Fuente de Internet	<1 %

20	www.codelcotransparente.cl Fuente de Internet	<1 %
21	tecnofast.cl Fuente de Internet	<1 %
22	siga.regionlambayeque.gob.pe Fuente de Internet	<1 %
23	prism.lib.asu.edu Fuente de Internet	<1 %
24	alicia.concytec.gob.pe Fuente de Internet	<1 %
25	aviscolombia.co Fuente de Internet	<1 %
26	html.pdfcookie.com Fuente de Internet	<1 %
27	pdfs.semanticscholar.org Fuente de Internet	<1 %
28	repositorio.udh.edu.pe Fuente de Internet	<1 %
29	www.docstoc.com Fuente de Internet	<1 %
30	www.escuelafolklore.edu.pe Fuente de Internet	<1 %
31	García Pérez Rosalba. "Valorización de escoria metalúrgica de la industria del cobre como	<1 %

fotocatalizador para el tratamiento de aguas contaminadas con ácido acético con una producción simultánea de hidrógeno", TESIUNAM, 2015

Publicación

32

Submitted to Universidad San Francisco de Quito

Trabajo del estudiante

<1 %

33

Submitted to Universidad ESAN -- Escuela de Administración de Negocios para Graduados

Trabajo del estudiante

<1 %

34

repositorio.unh.edu.pe

Fuente de Internet

<1 %

35

Submitted to University of La Guajira

Trabajo del estudiante

<1 %

36

www.uandina.edu.pe

Fuente de Internet

<1 %

37

ygoy.com

Fuente de Internet

<1 %

38

concepcionmetropolitana.intedya.com

Fuente de Internet

<1 %

39

mich-bud.pl

Fuente de Internet

<1 %

40

peru.com

Fuente de Internet

<1 %

41	riuma.uma.es Fuente de Internet	<1 %
42	pastel.archives-ouvertes.fr Fuente de Internet	<1 %
43	repository.uniminuto.edu Fuente de Internet	<1 %
44	www.epar.edu.ve Fuente de Internet	<1 %
45	(Carlinda Leite and Miguel Zabalza). "Ensino superior: inovação e qualidade na docência", Repositório Aberto da Universidade do Porto, 2012. Publicación	<1 %
46	binaryoptionsbrokers.pw Fuente de Internet	<1 %
47	repositorio.icte.ejercito.mil.pe Fuente de Internet	<1 %
48	repositorio.unsch.edu.pe Fuente de Internet	<1 %
49	repositorio.uigv.edu.pe Fuente de Internet	<1 %
50	ria.utn.edu.ar Fuente de Internet	<1 %
51	teses.usp.br Fuente de Internet	<1 %

52	es.portablecrushers.net Fuente de Internet	<1 %
53	www.buscandoladolaverdad.com Fuente de Internet	<1 %
54	Antonio García Barberá. "Study of the Degradation of New Lubricant Oil Formulations with the Design and Demands of Current and Future Engines", Universitat Politecnica de Valencia, 2022 Publicación	<1 %
55	Submitted to Colegio Casuarinas Trabajo del estudiante	<1 %
56	helvia.uco.es Fuente de Internet	<1 %
57	raiolanetworks.es Fuente de Internet	<1 %
58	repositorio.uc.cl Fuente de Internet	<1 %
59	revistaatalante.com Fuente de Internet	<1 %
60	upc.aws.openrepository.com Fuente de Internet	<1 %
61	worldwidescience.org Fuente de Internet	<1 %

62	www.administradoresph.com.ar Fuente de Internet	<1 %
63	www.bioline.org.br Fuente de Internet	<1 %
64	www.minerandina.com Fuente de Internet	<1 %
65	www.nuevoencuentro.com Fuente de Internet	<1 %
66	www.pma-map.com Fuente de Internet	<1 %
67	www.springerprofessional.de Fuente de Internet	<1 %
68	López de la Rosa Ascencio José Avertano. "Los nuevos paisajes mineros del oriente de Michoacán y occidente del Estado de México", TESIUNAM, 2015 Publicación	<1 %
69	camposvi.blogspot.com Fuente de Internet	<1 %
70	globovision.com Fuente de Internet	<1 %
71	repositorio.conicyt.cl Fuente de Internet	<1 %
72	repositorio.lamolina.edu.pe Fuente de Internet	<1 %

73	repository.stpn.ac.id Fuente de Internet	<1 %
74	seer.ufu.br Fuente de Internet	<1 %
75	www.grupomontevideo.edu.uy Fuente de Internet	<1 %
76	www.vse.cz Fuente de Internet	<1 %
77	"Inter-American Yearbook on Human Rights / Anuario Interamericano de Derechos Humanos, Volume 18 (2002)", Brill, 2006 Publicación	<1 %
78	mineriaenlinea.com Fuente de Internet	<1 %
79	revistes.ub.edu Fuente de Internet	<1 %
80	www.voltairenet.org Fuente de Internet	<1 %

Excluir citas

Activo

Excluir coincidencias Apagado

Excluir bibliografía

Apagado