



Boletín de Geología
ISSN: 0120-0283
ISSN: 2145-8553
bolgeo@uis.edu.co
Universidad Industrial de Santander
Colombia

Clasificación química y geotermométrica de sulfuros del depósito aurífero Mina Pilar (*Greenstone Belt*, Cuadrilátero Ferrífero, Brasil)

Ríos-Guerrero, Johanna; Ballesteros-Camaro, Carlos Andrés

Clasificación química y geotermométrica de sulfuros del depósito aurífero Mina Pilar (*Greenstone Belt*, Cuadrilátero Ferrífero, Brasil)

Boletín de Geología, vol. 43, núm. 1, 2021

Universidad Industrial de Santander, Colombia

Disponible en: <https://www.redalyc.org/articulo.oa?id=349668296008>




Esta obra está bajo una Licencia Creative Commons Atribución 4.0 Internacional.

Clasificación química y geotermométrica de sulfuros del depósito aurífero Mina Pilar (*Greenstone Belt*, Cuadrilátero Ferrífero, Brasil)


Chemical classification and geothermometric of sulfides from the Pilar Mine gold deposit (Greenstone Belt, Quadrilátero Ferrífero, Brazil)

Johanna Ríos-Guerrero joharios@gmail.com
Universidade Federal do Amazonas, Brasil

 <https://orcid.org/0000-0003-4552-4855>

Carlos Andrés Ballesteros-Camaro
carlosandres140@hotmail.com

Universidade Federal do Amazonas, Brasil

 <https://orcid.org/0000-0002-4214-6417>

Boletín de Geología, vol. 43, núm. 1,
2021

Universidad Industrial de Santander,
Colombia

Recepción: 08 Julio 2019
Aprobación: 21 Octubre 2020

Redalyc: <https://www.redalyc.org/articulo.oa?id=349668296008>

Resumen: El Cuadrilátero Ferrífero es ampliamente conocido por sus depósitos de oro de clase mundial de edades arcaicas, clasificados principalmente como de tipo oro orogénico y epigenético. Estos depósitos están hospedados en una secuencia de rocas meta-volcanosedimentarias del grupo *Nova Lima*, principalmente en la Formación Ferrífera Bandeada (BIF), fuertemente sulfurada con pirita \pm pirrotita \pm arsenopirita \pm calcopirita + Au, donde los cuerpos mineralizados se encuentran controlados por estructuras regionales con orientación NE y vergencia NW, asociados a alteraciones hidrotermales que exhiben zonación lateral. En el depósito pilar, el oro se encuentra diseminado en la Formación Ferrífera Bandeada y como oro libre en venas de cuarzo + carbonato asociado a los sulfuros, principalmente a la arsenopirita. Los principales sulfuros corresponden a pirrotita, pirita, calcopirita y arsenopirita, orientados según la foliación milonítica S_3 en las rocas. Las asociaciones minerales que caracterizan a los halos de alteración hidrotermal son distribuidas según la posición de los cuerpos mineralizados, denominados como zona de cloritización (distal), carbonatización (intermedia) y sericitización (proximal). Las características de las composiciones químicas de los sulfuros relacionados a las fases minerales hidrotermales fueron realizadas a partir de los resultados obtenidos por análisis de microsonda electrónica. Los procesos hidrotermales asociados con la formación de la mineralización, según la paragénesis de sulfuros (arsenopirita \pm pirrotita \pm pirita \pm oro (*electrum*)) revelan un equilibrio químico en el intervalo de temperatura entre 363°C hasta 471°C.

Palabras clave: Cuadrilátero Ferrífero, Sulfuros, Química mineral, Geotermometría.

Abstract: The Quadrilátero Ferrífero is widely known for its world-class epigenetic and orogenic gold deposits of Archean ages. These are hosted in a sequence of meta-volcano sedimentary rocks of the *Nova Lima* group, mainly with the Banded Ferriferous Formations (BIF) and strongly sulfured with pyrite \pm pyrrhotite \pm arsenopyrite \pm chalcopyrite + Au, where many of the mineralized bodies are structurally controlled due to the influence of regional NE structures and related to strongly hydrothermal zones. At the Pilar deposit, gold is disseminated in the Banded Iron Formation sequences and as free gold in quartz + carbonate veins associated with sulphides, mainly arsenopyrite. The main sulphides correspond to pyrrhotite, pyrite, chalcopyrite, and arsenopyrite, oriented according to a mylonitic S_3 foliation of the rocks. Three halos of hydrothermal

alteration are identified, distributed according to the position of the mineralized bodies, being chloritization zone (distal), carbonatization (intermediate) and sericitization (proximal). Chemical compositions of the sulfides associated with the hydrothermal mineral phases were carried out from the results obtained by electron microprobe analysis. The hydrothermal processes associated with the formation of mineralization, according to the paragenesis of sulphides (arsenopyrite \pm pyrrhotite \pm pyrite \pm gold (electrum)) reveal a chemical equilibrium in the temperature range between 363°C to 471°C.

Keywords: Cuadrilátero Ferrífero, Sulphides, Mineral chemistry, Geothermometry.

Introducción

El Cuadrilátero Ferrífero (CF) es una importante provincia metalogénica de Brasil, ampliamente conocida por sus depósitos de oro de clase mundial. Estos depósitos se encuentran hospedados en rocas de edades arcaicas, descritas de base a techo como una secuencia meta-volcanosedimentaria del grupo *Nova Lima*, donde estos cuerpos mineralizados se encuentran controlados por estructuras regionales de fallamiento inverso, plegamiento y relacionados a zonas fuertemente hidrotermalizadas conocidas como “*Lapa Seca*” (Vieira, 1991). Otros depósitos como *São Bento*, *C.rrego do Sitio* exhiben mineralizaciones más complejas geocronológicamente, presentando edades arcaicas y paleo proterozoicas.

En la literatura, la génesis de los depósitos de oro del CF ha sido atribuida a diferentes procesos geológicos como, eventos deformacionales, metamórficos, hidrotermales y/o magmáticos. Trabajos anteriores en el depósito Pilar se han realizado como una necesidad de estudiar la geometría de las zonas de alteración hidrotermal usando métodos de espectrometría de reflectancia (Passos, 1999), así como estudios de prospección, considerando las características del oro en el depósito, tales como aspectos texturales, tamaño, modo de ocurrencia, entre otros (Silva, 2007). Otros trabajos de investigación recientes consisten en estudiar la génesis y el control de la mineralización dentro del depósito aurífero Pilar, considerando la paragénesis y las características de las fases minerales relacionadas a la estructura de los cuerpos mineralizados (Ríos-Guerrero, 2016).

Por otro lado, varios autores en la literatura atribuyen la importancia de sulfuros para el completo entendimiento de procesos geológicos asociados a metalogénesis mediante la utilización de diferentes técnicas petro-mineralógicas y químicas (Boyle y Jonasson, 1973; Eilu y Groves, 2001; Le Vaillant *et al.*, 2005; Groves *et al.*, 1998), en donde para el área de interés no se han abordado a detalle este tipo de estudios. Es por esto que, para el depósito Pilar y mineralizaciones asociadas al CF, se hace importante el análisis de la composición química de estas fases minerales asociados a los diferentes procesos de metamorfismo, deformación y/o hidrotermalismo de la mineralización aurífera, que ayudan a determinar las condiciones de temperatura y génesis de los fluidos asociados a estos procesos.

Localización de la mina Pilar

La mina Pilar es una mina subterránea de oro en operación, con un área de aproximadamente 9.975 km², localizada a 7 km del municipio de *Santa Bárbara* y a 93 km de *Belo Horizonte*, en el estado de *Minas Gerais*, Brasil (Figura 1). En conjunto con la mina de oro *Roça Grande* componen el complejo mineral *Caeté*. Este complejo está localizado entre los municipios de *Caeté* y *Santa Bárbara*, a 50 km al este de *Belo Horizonte*.

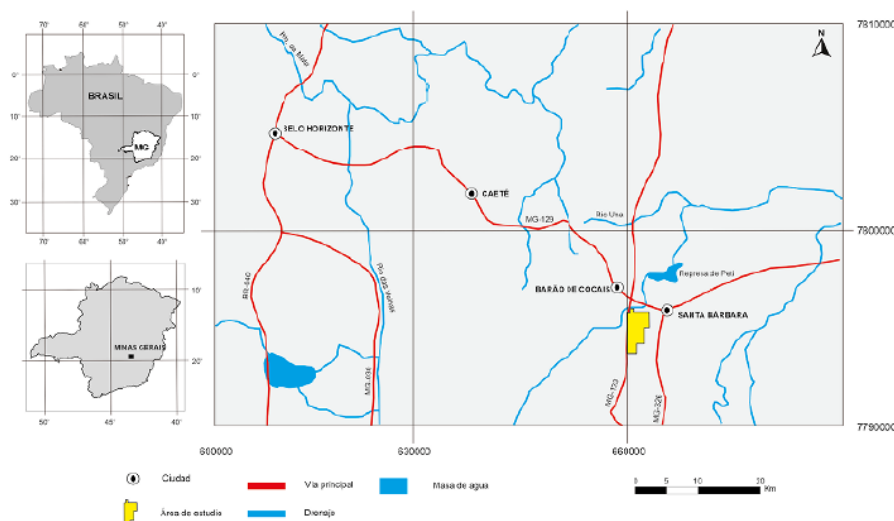


Figura 1.

Mapa de localización del área de estudio con resalte en polígono amarillo con las principales vías de acceso y drenajes. En la izquierda el mapa de Brasil con destaque del estado de Minas Gerais. En la derecha destaque de la ciudad de Belo Horizonte (capital del estado) y los municipios de Caeté y Barão de Cocais.

Contexto Geológico

Geología regional

El CF representa una provincia metalogénica (Au, Fe, Mn) del Precámbrico, localizada al suroeste del cratón *São Francisco* (Almeida y Hasui, 1984). Esta región es conocida como uno de los más importantes distritos auríferos de Brasil.

El CF está dividido en cuatro (4) unidades litoestratigráficas arcaicas – paleo proterozoicas: i) complejos metamórficos arcaicos compuestos por gneises, migmatitas y granitoides; ii) Supergrupo *Rio das Velhas* (SGRV) de edad arcaica, formada por rocas meta- sedimentarias y meta-volcánicas de bajo a medio grado de metamorfismo; iii) supergrupo *Minas* (Neo Arcaico– Paleo Proterozoico) compuesto por rocas meta- sedimentarias de alto a medio grado de metamorfismo; iv) Grupo *Itacolomi* (Paleo Proterozoico) compuesto de meta-arenitas y conglomerados. El CF también incluye pequeños cuerpos y venas pegmatíticas que cortan las capas más nuevas del supergrupo *Minas*, así como también generaciones

de diques máficos que muestran los contrastes de los grados metamórficos (Noce y Machado, 1998; Baltazar y Zucchetti, 2007; Farina *et al.*, 2016).

La región del CF y sus áreas adyacentes presentan una historia geotectónica compleja, que abarcan varios eventos deformacionales en regímenes dúctiles y/o frágiles. Estos terrenos fueron afectados por el Evento Trans Amazónico y las porciones al este del CF fueron intensamente retrabajadas durante el Evento Brasileño (Teixeira, 1985). El CF es caracterizado por tres (3) conjuntos principales de estructuras que afectaron el SGRV y al Grupo *Minas* (Marshak *et al.*, 1992; Alkmim y Marshak, 1998), descritas como: i) estructuras regionales con *trend* NE y vergencia NW, definido en estructuras de tipo pliegue y cabalgamiento que generaron sinclinales asimétricos; ii) estructuras extensionales relacionadas con la formación de la geometría de domos en las rocas deformadas y metamorfoseadas alrededor del basamento Arcaico.

Geología del depósito Pilar

El depósito Pilar se encuentra localizado en la parte nordeste del CF, el cual presenta características litológicas semejantes a otros depósitos de la zona, pero con una complejidad estructural e hidrotermal producto de la afectación intensa de eventos tectono-metamórficos sobreimpuestos (Figura 2) (Ríos- Guerrero, 2016).

Se encuentra hospedado en una secuencia supracrustal del *Greenstone Belt Rio das Velhas* (Figura 3A), descrita estratigráficamente de base a techo: i) grupo *Quebra Osso* (Schorscher, 1978), el cual es constituido por esquistos talcosos; ii) grupo *Nova Lima* conformado por las unidades *Ouro Fino* con esquistos carbonato-albita-clorita-cuarzo, *Morro Vermelho* de esquistos cuarzo-clorítico y *Santa Quitéria* de esquistos carbonosos y, como parte superior de esta secuencia, la Formación Ferrífera Bandeada (BIF; Figura 3B). Estas unidades fueron deformadas y metamorfoseadas en facies esquistos verde, intruidas por diques máficos y entrecortadas por venas de cuarzo (Ríos-Guerrero, 2016).

Tectónicamente, este depósito se encuentra en una estructura de tipo pliegue isoclinal invertido con eje variable en el plano NE-SW ($050^{\circ}/70^{\circ}$), limitado por zonas de cizallamiento ($027^{\circ}/50^{\circ}$) y fallamiento inverso ($033^{\circ}/50^{\circ}$), que cortan las unidades del supergrupo *Rio das Velhas*, donde los cuerpos mineralizados se disponen en un plano paralelo a las estructuras principales, en la dirección NE-SW. Los principales cuerpos con mineralización se presentan como una serie de lentes tabulares sub paralelos y orientados 015° con buzamiento de 65° , y localizados al este de la falla *São Jorge* (Ríos-Guerrero, 2016).

La mineralización aurífera se presenta de dos tipos; i) diseminada en el BIF asociado a los sulfuros de arsenopirita y pirrotita, dispuesta en la zona de charnela del pliegue y asociada a la zona de cizallamiento; ii) como oro libre en venas de cuarzo \pm carbonato (Ríos- Guerrero, 2016).

Estas rocas fueron afectadas por procesos tectono-metamórficos asociados a tres posibles fases deformacionales; i) D1, caracterizado por

un pliegue de tipo isoclinal, con desarrollo de la foliación S_1 ; ii) D_2 , que generó deformación por zonas de cizallamiento con crenulación (S_2) de la foliación S_1 y foliación milonítica S_3 , e interacción de fluidos hidrotermales con las rocas hospederas, además de la depositación de la mineralización de oro y venas de cuarzo \pm carbonato; iii) D_3 , asociado a un sistema de fallamiento paralelo a la zona de cizallamiento que generó fracturamiento y posterior relleno de venas sin mineralización (Ríos-Guerrero, 2016).

La interacción de fluidos de H_2O , CO_2 , Fe, SiO_2 , S y As con las diferentes litologías, proporcionaron la hidratación y el enriquecimiento en Fe de los diferentes minerales, lo cual generó halos de alteración hidrotermal, distribuidos según su proximidad a los cuerpos mineralizados y su principal mineral característico. Estos halos son descritos como zona de alteración distal o zona de cloritización, zona de alteración intermedia o zona de carbonatación y zona de alteración proximal o zona de sericitización (Ríos- Guerrero, 2016).

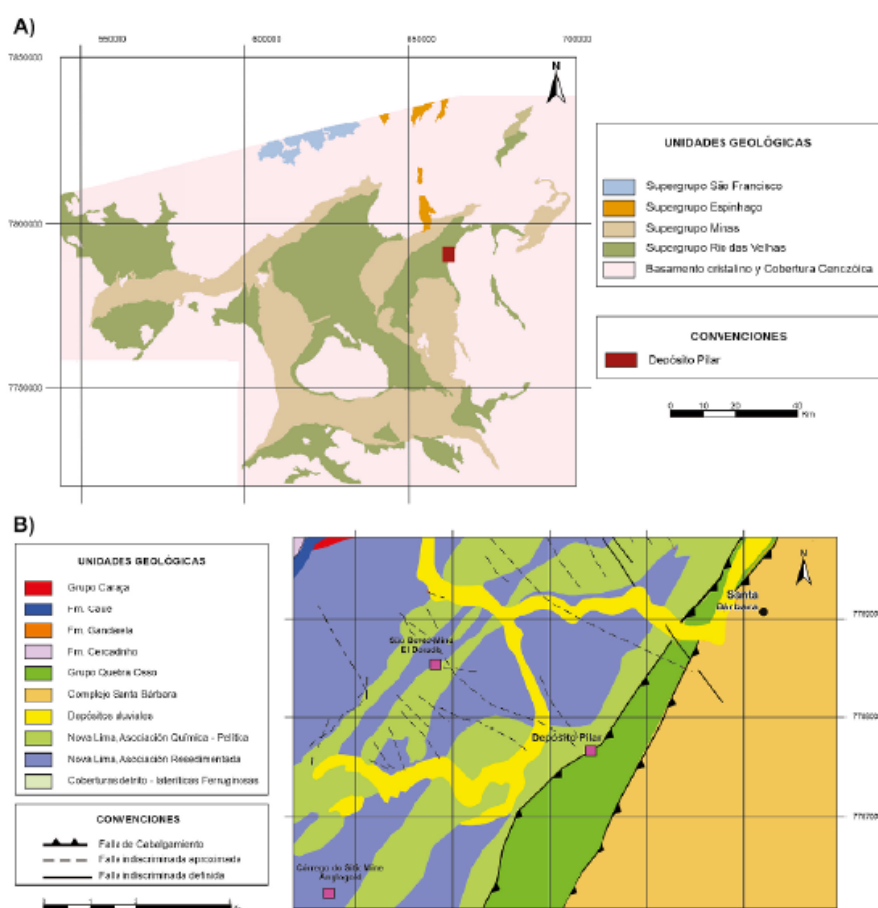


Figura 2.

Litoestratigrafía del Cuadrilátero Ferrífero y área de estudio. A. Mapa geológico regional indicando el área de estudio. B. Mapa geológico del depósito Pilar (Silva, 2007).

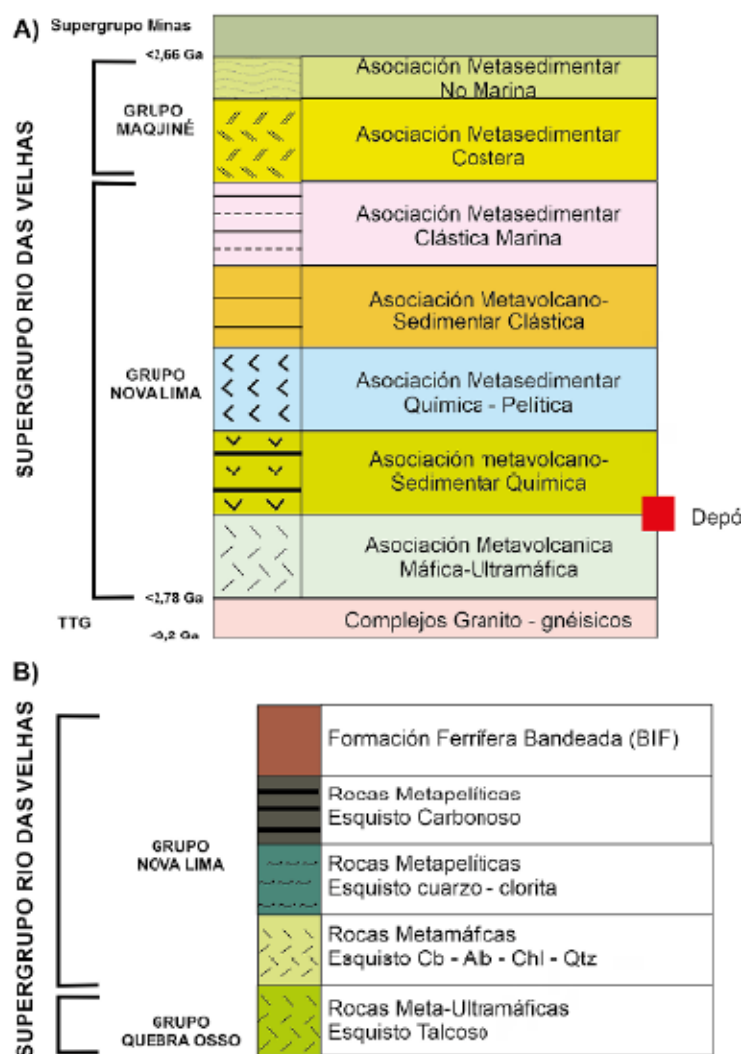


Figura 3.

Columnas estratigráficas generalizadas. A. Columna estratigráfica idealizada para el supergrupo Rio das Velhas (Baltazar y Zucchetti, 2007). B. Representación esquemática de la columna estratigráfica para el depósito Pilar (Ríos-Guerrero, 2016).

Metodología

El trabajo de campo y de laboratorio, con reconocimientos de datos estructurales como foliaciones, fallas y venas en las unidades de roca de los niveles subterráneos N2, N3, N5, N6, N7 y de las zonas denominadas como cuerpos C, BA, BF y BFII de la mina Pilar, fue realizado en varias etapas que incluyeron la descripción macroscópica y microscópica de las diferentes litologías, con principal énfasis en aquellas que presentan la mineralización y la alteración hidrotermal.

Fueron realizados 400 análisis, distribuidos en 20 láminas delgadas-pulidas representativas de zonas de alteración, las cuales fueron seleccionadas a partir de estudios petrográficos realizados en un microscopio petrográfico de marca Olympus, modelo BX51, del

laboratorio de microscopia del programa de posgrado en geociencias (PPGEO) de la Universidad Federal del Amazonas (UFAM).

Los análisis de química mineral determinaron las variaciones composicionales en los sulfuros, además de posibilitar los cálculos de temperatura de la alteración hidrotermal asociada al evento mineralizador. Los análisis fueron realizados en el laboratorio de Microsonda Electrónica del Instituto de Geociencias de la Universidad de Brasilia (UnB), con un equipo JEOL JXA-8230, con 5 espectrómetros WDS (Wavelength-dispersive X-Ray Spectroscopy) y un EDS (Energy Dispersive X-Ray Spectroscopy). Los cristales analizadores disponibles (TAP, LIF, PETJ, LDE1, LIFH y PETH), permitieron que fueran analizados todos los elementos químicos con número atómico superior a cuatro (boro). Las condiciones operacionales usadas durante las rutinas fueron llevadas a cabo usando un voltaje de 20 kV y una corriente de 20 nA, con un haz de electrones de 1 μm de diámetro, tiempo de conteo de 10 s para cada elemento y 5 s de *backgrounds* inferior y superior. Cada elemento fue estandarizado usando minerales sintéticos y naturales. Los estándares y límites de detección (ppm) para los elementos analizados en la microsonda electrónica están en la Tabla 1.

Tabla 1.
Estándar y límites de detección para los elementos analizados en microsonda electrónica. Lím: límite; Detec.= detección.

Elemento	Estándar	Lím. Detec. (ppm)	Elemento	Estándar	Lím. Detec. (ppm)
As	AsGa	220	Fe	CuFeS ₂	260
Zn	ZnS	200	Co	Co	150
Ga	AsGa	200	Cu	CuFeS ₂	240
Se	ZnSe	190	Ni	Ni	130
S	Pirita	130	Mo	Mo	130
Pb	PbS	220	Au	Au	150
Bi	Bi	220	Ag	Ag	70
Cd	Cd	120			

Para determinar con precisión la composición de la arsenopirita, se consideraron los resultados obtenidos por Kretschmar y Scott (1976), donde se reportan algunos estándares mínimos para realizar análisis en microsonda electrónica. En este trabajo se consideran los diferentes productos de reacción, la naturaleza de los cristales y las texturas de intercrecimiento. Muchas de estas reacciones generan productos con porosidad (agregados multicristales mezclados con fluidos enriquecidos con S – As), por lo cual se consideran los siguientes criterios: i) los análisis deben realizarse principalmente en cristales bien formados y, de no ser posible, estos deben sumar entre 98 y 101% peso (wt.); ii) cada análisis debe constar con un tiempo de conteo mínimo de 10 s; iii) el % atómico

(at.%) de Fe indica la calidad de los análisis, este puede variar entre 30,3 a 35,5 at.%, dependiendo de la relación S/As de la arsenopirita.

Para el cálculo de temperatura de la paragénesis principal de los sulfuros, fue implementado el geotermómetro de la arsenopirita de Kretschmar y Scott (1976), que proponen un diagrama de concentración atómica de As *vs* Temperatura. Este geotermómetro permite determinar la formación de esta fase mineral, considerando que; i) la arsenopirita debe estar en equilibrio con otra asociación de sulfuros; ii) la concentración de elementos como el Co, Sb y el Ni deben ser inferior a 1 wt. %; y iii) la arsenopirita debe formarse a temperaturas superiores a 300°C.

Resultados

Petrografía de fases opacas

Los principales sulfuros encontrados fueron arsenopirita, pirrotita, pirita y calcopirita. Los minerales que acompañan el mineral aurífero se presentan orientados según la foliación milonítica S., la cual es descrita como una foliación con orientación N42/44SE, que contiene estructuras tipo S-C, y está presente en todos los litotipos. Las características petrográficas de las zonas sulfuradas auríferas del depósito pilar son semejantes entre sí. A continuación, se hace una descripción de las características de los minerales opacos:

La arsenopirita es el mineral más abundante y se presenta en todos los litotipos, ocurre como cristales euédricos a subédricos, con tamaño entre 0,1 mm a 0,4 mm, que se clasifican en dos grupos; i) Arsenopirita I, relacionada a aquellas en paragénesis con otros sulfuros principalmente pirrotita y en menor proporción con la pirita (Figura 4A); ii) Arsenopirita II, representada por cristales individuales y euédricos (Figura 4B). Algunos cristales presentan inclusiones de cuarzo, calcopirita y oro. También ocurre como inclusiones en la pirrotita y es común encontrar bandas de clorita en los bordes de los cristales euédricos.

La pirrotita de manera general se encuentra como cristales individuales con límites rectilíneos y tamaño de cristal entre 0,2 mm a 0,6 mm, diseminados o estirados según el plano de foliación S. (Figura 4C) y ocasionalmente de apariencia masiva (Figura 4D). Se encuentra asociada con calcopirita y más comúnmente con pirita. Localmente presentan inclusiones de pentlandita. Para los esquistos carbonosos, esta fase mineral ocurre de forma tabular, paralela a la foliación S., con textura poiquiloblástica con inclusiones de cuarzo, carbonato, clorita y/o magnetita. En las venas de cuarzo \pm carbonato presenta superficies con texturas porosas y faces corroídas.

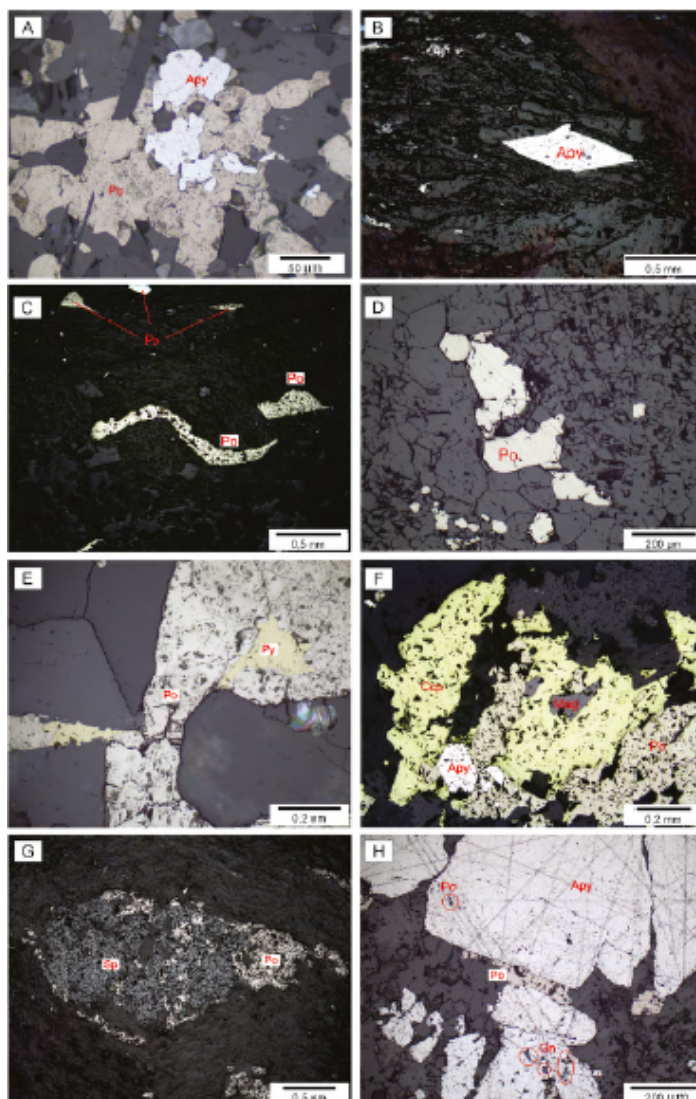


Figura 4.

Fotomicrografías de los principales sulfuros en luz reflejada asociadas al depósito Pilar: A. Cristal de arsenopirita I (Apy) en contacto con pirrotita (Po) (muestra PL5B). B. Cristal individual euédrico de arsenopirita II (Apy) (muestra PL10A). C. Pirrotita tabular (muestra PL8D). D. Cristal de pirrotita individual (muestra PL5B). E. Cristales de pirita (Py) asociada con pirrotita (muestra PL4D). F. Paragénesis de pirrotita + arsenopirita (Apy) + calcopirita + magnetita (Mag) (muestra PL16D). G. Esfalerita (Sp) en contacto con pirrotita (Po) como producto de alteración hidrotermal (muestra PL16D). H. Galena (Gn) como inclusiones en cristal de arsenopirita (PL15A).

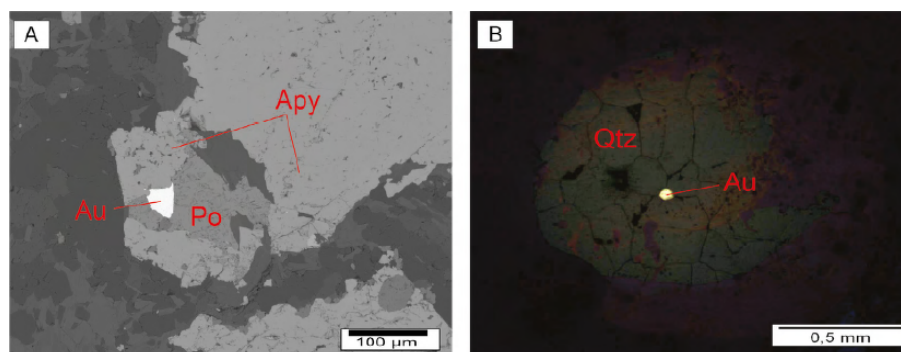


Figura 5.

Fotomicrografía de láminas delgadas pulidas del BIF y venas de cuarzo: A. Oro (Au) asociado a la arsenopirita (Apy) y pirrotita (Po) (microsonda electrónica) (muestra PL4A). B. Oro libre en venas de cuarzo (luz reflejada) (muestra PL14D).

La pirita se presenta como cristales subédricos a anédricos, de tamaño de cristal entre 0,1 mm a 0,3 mm, con límites irregulares y apariencia lisa, diseminada en la roca y asociada a la pirrotita y a la arsenopirita (Figura 4E) o en la forma de inclusiones en estas fases minerales y su presencia disminuye cerca de las zonas mineralizadas.

La calcopirita ocurre como cristales anédricos de tamaño entre 0,1 mm a 0,3 mm, asociados principalmente a la pirrotita (Figura 4F) y como inclusiones en la arsenopirita.

La esfalerita y la galena se presentan como inclusiones principalmente en pirrotita, con tamaño de cristal hasta 40 µm, y se encuentran en las venas relacionadas a procesos hidrotermales (Figura 4G; Figura 4H, respectivamente).

El oro no se observa en muestras de mano y su identificación fue realizada mediante EDX (*Energy-dispersive X-ray spectroscopy*), seguida por la descripción de lámina delgada-pulida. Se presenta diseminado en el BIF, asociado principalmente a la arsenopirita (Figura 5A) y de forma libre en las venas de cuarzo, con tamaño de grano de 50 µm hasta 0,3 mm (Figura 5B).

Análisis de química mineral

De acuerdo con el orden de abundancia en los análisis petrográficos, la fórmula estructural de las fases opacas asociadas al depósito Pilar son: arsenopirita I (Fe(0,90-0,95) As(0,88-0,94) S(0,94-1,02)), arsenopirita II (Fe(0,89-0,90) As(0,86-0,93) S(0,90-0,94)), pirrotita (Fe(1,059) S(1,214)), pirita (Fe(1,24) S(2,50)), calcopirita (Cu(1,09) Fe(1,09) S(2,15)), esfalerita (Zn(0,69) Fe(0,107) S(0,991)) y galena (Pb(0,83) S(0,80)). Estos sulfuros son representados en el diagrama de composición de Clark (1960) el cual relaciona los componentes elementales de S, Fe y As (Figura 6).

La composición química general de las arsenopiritas con fórmula FeAsS son: i) arsenopirita I, Fe desde 34,37 hasta 35,05 wt. %, As 44,75 hasta 46,48 wt. %, y S 20,23 hasta 21,99 wt. %; ii) arsenopirita II, Fe desde

33,46 hasta 34,19 wt. %, As 45,23 hasta 46,85 wt. %, y S 19,23 hasta 20,96 wt. % (Tabla 2).

La pirrotita (Fe_{1-x}S) posee X variando entre 0 y 0,08 y contenido en Fe $\approx 59,14$ wt. % y S $\approx 38,93$ wt. %, con pequeñas cantidades de Ni entre 0,02 hasta 0,65 wt. %, Co entre 0,03 hasta 0,11 wt. % (Tabla 2). Los valores de la media para Au y Ag son menores que 0,01 wt. %.

La calcopirita (CuFeS_2), con Cu $\approx 33,47$ wt. %, Fe $\approx 29,42$ wt. %, S $\approx 33,44$ wt. %, presentando elementos trazas de Pb y Zn (Tabla 3).

La pirita (FeS_2) presenta porcentajes en peso de Fe $\approx 45,55$ y S $\approx 52,64$ para cuatro cristales con elementos trazas de Pb y Cd (Tabla 4).

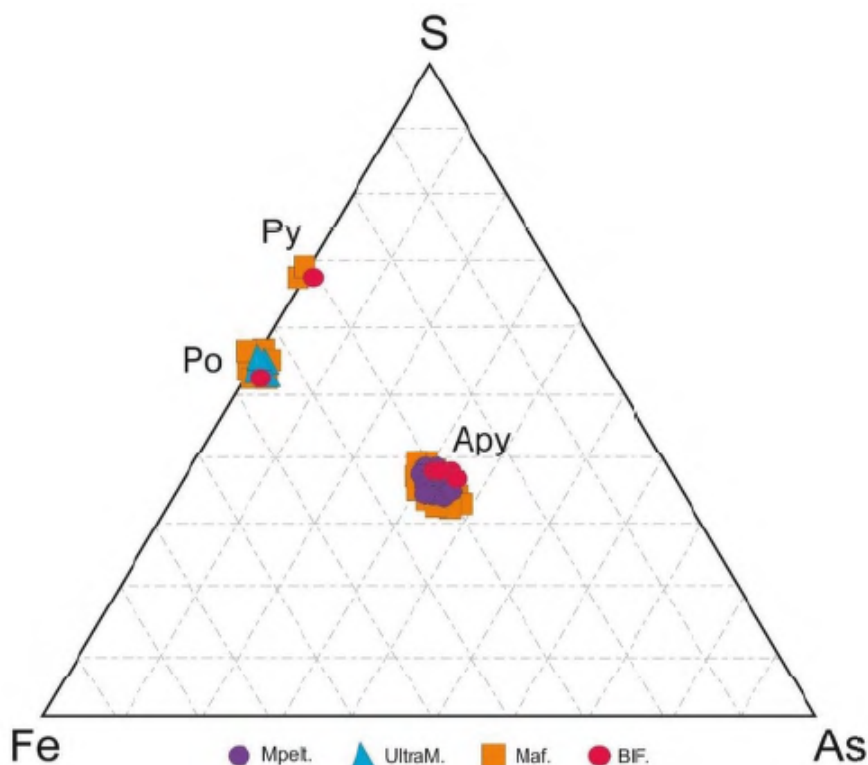


Figura 6.

Diagrama de clasificación de sulfuros (Clark, 1960). Arsenopirita (Apy), pirrotita (Po), pirita (Py), metapelítica (Mpet), meta-ultramáfica (UltraM), metamáfica (Maf) y Formación Ferrífera Bandeada (BIF). Los valores graficados corresponden a wt. %.

Tabla 2.
Resultados de química mineral para arsenopirita (wt. %), recalculados
en átomos por fórmula unitaria (afu) y porcentaje atómico (at. %).

No. Muestra	PL4A				PL6A			PL6A1				PL10A		PL17C
No. Punto	9_57	3_19	9_58	1_3	7_11	2_4	2_6	3_8	7_27	7_29	7_30	3_11	7_11	6_20
wt. %														
S	20,23	20,39	21,13	20,23	21,00	20,60	21,99	20,40	19,38	20,65	20,96	20,52	19,23	18,44
Fe	33,46	34,37	33,79	34,86	35,52	35,24	34,97	34,19	33,62	33,92	34,75	35,02	31,25	31,20
As	46,80	45,23	46,15	45,60	44,75	44,56	43,36	45,66	46,85	46,22	44,62	42,95	46,75	46,48
Au	0,01	0,06	0,01	0,04	0,00	0,00	0,01	0,01	0,00	0,00	0,03	0,06	0,00	0,03
Ag	0,00	0,01	0,01	0,001	0,00	0,00	0,00	0,001	0,01	0,00	0,007	0,00	0,006	0,00
Cu	0,04	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,02	0,00	0,03	0,07	0,00	0,01
Co	0,17	0,04	0,13	0,07	0,09	0,07	0,04	0,10	0,12	0,10	0,04	0,12	2,18	0,01
Cd	0,00	0,01	0,00	0,00	0,02	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,01	0,00	0,04	0,00
Zn	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,04	0,00	0,00	0,01	0,003	0,00	0,00	0,004	0,00
Ni	0,03	0,02	0,00	0,03	0,02	0,04	0,05	0,00	0,03	0,07	0,01	0,00	0,99	0,42
Mo	0,04	0,05	0,03	0,05	0,03	0,00	0,05	0,03	0,03	0,07	0,06	0,00	0,02	0,07
Pb	0,08	0,10	0,00	0,01	0,09	0,07	0,09	0,13	0,11	0,04	0,07	0,13	0,00	0,09
Bi	0,00	0,00	0,00	0,00	0,04	0,00	0,05	0,00	0,07	0,00	0,06	0,01	0,00	0,02
Ga	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,04	0,00	0,01
Total	100,90	100,31	101,29	100,94	101,59	100,64	100,64	100,55	100,29	101,11	100,68	98,95	100,51	96,85
Átomos por fórmula unitaria														
S	0,94	0,95	0,98	0,94	0,97	0,96	1,02	0,95	0,90	0,96	0,97	0,97	0,90	0,89
Fe	0,89	0,92	0,90	0,93	0,94	0,94	0,93	0,91	0,90	0,90	0,93	0,95	0,84	0,87
As	0,93	0,90	0,91	0,90	0,88	0,89	0,86	0,91	0,94	0,92	0,89	0,87	0,93	0,96
Porcentaje atómico														
%S	34,51	34,72	35,41	34,39	35,14	34,69	36,55	34,47	34,25	34,74	35,13	34,84	33,63	32,79
%Fe	33,46	33,27	32,97	33,77	33,18	32,89	32,41	32,51	32,95	32,93	32,83	33,32	31,37	31,84
%As	32,01	31,99	31,61	31,83	31,66	32,41	31,02	33,01	32,79	32,32	32,03	31,83	34,98	35,36

Tabla 3.

Resultados de química mineral para pirrotita (wt. %), recalculados en átomos por fórmula unitaria (afu) y porcentaje atómico (at. %).

No. Muestra	PL1A					PL4A								PL5C
No. Punto	8_21	2_13	3_15	3_18	6_40	6_41	6_42	8_46	9_59	11_71	12_87	13_100	13_102	1_1
wt. %														
S	39,75	39,67	39,98	39,89	39,83	39,81	39,17	39,60	39,58	39,31	40,13	40,38	39,32	39,81
Fe	59,21	59,68	59,85	59,83	59,16	59,60	59,63	59,91	59,94	59,18	59,80	59,23	59,64	60,07
As	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00
Au	0,00	0,00	0,00	0,00	0,005	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,03
Ag	0,00	0,02	0,00	0,003	0,001	0,002	0,00	0,005	0,00	0,00	0,001	0,00	0,00	0,00
Cu	0,02	0,00	0,03	0,04	0,02	0,006	0,00	0,00	0,001	0,00	0,00	0,00	0,00	0,01
Co	0,07	0,04	0,04	0,07	0,03	0,03	0,04	0,06	0,09	0,05	0,07	0,05	0,05	0,06
Cd	0,03	0,01	0,02	0,00	0,009	0,008	0,00	0,00	0,03	0,001	0,02	0,03	0,04	0,00
Zn	0,00	0,10	0,00	0,00	0,04	0,00	0,00	0,00	0,00	0,07	0,00	0,01	0,04	0,00
Ni	0,54	0,07	0,04	0,07	0,07	0,07	0,05	0,08	0,16	0,001	0,02	0,06	0,15	0,13
Mo	0,00	0,11	0,08	0,03	0,13	0,12	0,08	0,06	0,04	0,10	0,05	0,05	0,09	0,09
Pb	0,18	0,22	0,17	0,16	0,04	0,01	0,12	0,07	0,10	0,11	0,09	0,12	0,18	0,14
Bi	0,00	0,008	0,00	0,02	0,00	0,00	0,02	0,05	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00
Ga	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00
Se	0,00	0,02	0,03	0,04	0,02	0,00	0,03	0,00	0,03	0,02	0,07	0,04	0,00	0,00
Total	99,85	99,98	100,24	100,15	99,35	99,67	99,16	99,83	99,98	98,84	100,26	99,98	99,50	100,34
Átomos por fórmula unitaria														
S	1,24	1,23	1,24	1,24	1,24	1,24	1,22	1,23	1,23	1,22	1,25	1,26	1,23	1,24
Fe	1,06	1,06	1,07	1,07	1,06	1,07	1,07	1,07	1,07	1,06	1,07	1,06	1,07	1,08
Ni	0,00	0,00	0,001	0,001	0,001	0,001	0,001	0,001	0,003	0,00	0,00	0,001	0,002	0,002
Porcentaje atómico														
%S	53,68	53,62	53,76	53,70	53,95	53,75	53,33	53,48	53,42	53,64	53,88	54,26	53,39	53,53
%Fe	45,91	46,31	46,20	46,24	45,99	46,19	46,62	46,45	46,45	46,35	46,09	45,69	46,49	46,37
%Ni	0,40	0,05	0,02	0,05	0,05	0,04	0,04	0,06	0,12	0,001	0,02	0,04	0,11	0,09

Tabla 4.

Resultados de química mineral para calcopirita (wt. %), recalculados en átomos por fórmula unitaria (afu) y porcentaje atómico (at. %).

No. Muestra	PL10A				PL15B		PL4A	PL16D	PL15B	PL17D		PL6A	PL14D		PL17C				
No. Punto	4_17	5_14	7_10	3_21	1_1	11_70	2_4	5_11	5_26	4_17	5_23	2_5	2_6	8_17	8_32	8_29	3_11	13_44	8_33
wt. %																			
As	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00
Zn	0,04	0,05	0,00	0,06	0,02	0,12	0,00	0,06	0,07	0,02	0,03	0,13	0,01	0,04	0,04	0,05	0,00	0,006	0,00
Ga	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00
Se	0,00	0,04	0,01	0,01	0,06	0,01	0,00	0,04	0,004	0,03	0,03	0,02	0,06	0,00	0,00	0,05	0,04	0,06	0,00
S	34,83	34,27	34,15	33,86	33,85	33,79	33,77	33,68	33,64	33,53	33,43	33,32	33,38	33,17	32,64	32,59	32,53	32,39	32,32
Pb	0,07	0,09	0,02	0,16	0,13	0,16	0,16	0,05	0,12	0,05	0,16	0,08	0,14	0,12	0,09	0,00	0,17	0,30	0,12
Bi	0,00	0,03	0,00	0,13	0,00	0,05	0,04	0,12	0,03	0,00	0,00	0,00	0,00	0,01	0,00	0,00	0,00	0,00	0,03
Cd	0,00	0,01	0,01	0,00	0,05	0,00	0,00	0,00	0,003	0,00	0,00	0,04	0,00	0,04	0,00	0,00	0,00	0,00	0,01
Fe	30,36	30,37	29,60	29,84	29,78	30,74	30,16	30,16	29,92	30,46	29,59	30,11	30,86	29,87	27,75	27,72	29,13	27,97	28,01
Co	0,024	0,037	0,04	0,06	0,02	0,02	0,05	0,06	0,05	0,02	0,03	0,02	0,02	0,05	0,035	0,00	0,01	0,05	0,006
Cu	34,57	34,86	34,47	34,36	33,40	34,61	34,66	34,62	34,19	33,77	34,07	34,48	34,01	34,42	31,46	30,92	33,01	30,95	31,31
Ni	0,00	0,02	0,00	0,00	0,00	0,00	0,004	0,04	0,00	0,003	0,00	0,00	0,00	0,004	0,00	0,004	0,00	0,02	0,005
Mo	0,06	0,08	0,01	0,06	0,04	0,05	0,05	0,06	0,08	0,04	0,07	0,11	0,00	0,10	0,06	0,08	0,11	0,04	0,05
Au	0,00	0,00	0,00	0,00	0,02	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,07	0,03	0,00	0,03	0,00	0,00	0,00	0,00
Ag	0,00	0,03	0,04	0,03	0,02	0,01	0,03	0,02	0,01	0,02	0,04	0,00	0,02	0,01	0,02	0,02	0,02	0,003	0,001
Total	99,95	99,87	98,34	98,58	97,38	99,56	98,92	98,92	98,13	97,95	97,45	98,44	98,53	97,84	92,12	91,43	95,01	91,78	91,85

Continuación Tabla 4.

No. Muestra	PL10A				PL15B	PL4A	PL16D	PL15B	PL17D		PL6A	PL14D		PL17C					
No. Punto	4_17	5_14	7_10	3_21	1_1	11_70	2_4	5_11	5_26	4_17	5_23	2_5	2_6	8_17	8_32	8_29	3_11	13_44	8_33
wt. %																			
Átomos por fórmula unitaria																			
S	2,17	2,14	2,17	2,14	2,17	2,12	2,13	2,12	2,14	2,14	2,14	2,11	2,11	2,11	2,21	2,22	2,14	2,20	2,20
Fe	1,09	1,09	1,08	1,08	1,10	1,11	1,09	1,09	1,09	1,11	1,09	1,10	1,12	1,09	1,08	1,09	1,10	1,09	1,09
Cu	1,09	1,10	1,10	1,10	1,08	1,09	1,10	1,10	1,10	1,09	1,10	1,10	1,09	1,11	1,07	1,06	1,09	1,06	1,07
Porcentaje atómico																			
%S	49,97	49,46	49,83	49,56	49,93	49,05	49,25	49,19	49,42	49,27	49,45	49,05	48,90	49,01	50,65	50,84	49,36	50,56	50,35
%Fe	25,01	25,16	24,79	25,07	25,22	25,61	25,25	25,29	25,24	25,69	25,12	25,39	25,96	25,33	24,72	24,83	25,37	25,07	25,04
%Cu	25,02	25,38	25,38	25,37	24,86	25,34	25,50	25,51	25,34	25,04	25,42	25,56	25,14	25,65	24,63	24,33	25,27	24,38	24,61

La galena (PbS) presenta una composición de Pb≈84,11 wt. %, S≈12,58 wt. % y Ag de 0,70 wt. % (Tabla 5). La esfalerita (ZnS), con Zn desde 57,88 hasta 62,57 wt. %, S desde 30,92 hasta 32,66 wt. % y Fe≈5,96 wt.% (Tabla 6). La galena y esfalerita ocurren en venas hidrotermales y depósitos de sustitución asociados con pirrotita, pirita y magnetita.

Tabla 5.

Resultados de química mineral para pirita (wt. %), recalculados en átomos por fórmula unitaria (afu) y porcentaje atómico (at. %).

No. Muestra	PL16D			PL17D
No. Punto	1_1	8_18	7_15	12_56
wt. %				
As	0,00	0,00	0,00	0,04
Zn	0,00	0,00	0,03	0,00
Ga	0,00	0,00	0,00	0,00
Se	0,003	0,01	0,05	0,01
S	53,23	53,20	53,16	50,96
Pb	0,12	0,23	0,12	0,26
Bi	0,00	0,00	0,00	0,00
Cd	0,02	0,01	0,00	0,01
Fe	45,29	45,12	45,12	46,65
Co	0,02	0,09	0,06	0,05
Cu	0,03	0,00	0,02	0,00
Ni	0,05	0,00	0,02	0,06
Mo	0,08	0,12	0,13	0,09
Au	0,00	0,00	0,00	0,00
Ag	0,00	0,00	0,01	0,01
Total	98,84	98,78	98,74	98,14
Átomos por fórmula unitaria				
S	1,66	1,66	1,66	1,59
Fe	0,81	0,81	0,80	0,84
Porcentaje atómico				
%S	67,18	67,25	67,24	65,55
%Fe	32,82	32,75	32,76	34,45
Co/Ni	0,4	0	3	0,83

Tabla 6.

Resultados de química mineral para galena (wt. %), recalculados en átomos por fórmula unitaria (afu) y porcentaje atómico (at. %).

No. Muestra	PL10A		PL17D	
No. Punto	10_2	10_5	10_4	4_18
wt. %				
As	0,00	0,00	0,00	0,00
Zn	0,01	0,01	0,00	0,00
Ga	0,00	0,00	0,00	0,00
Se	0,59	0,55	0,61	0,07
S	12,87	12,58	12,57	12,28
Pb	84,56	84,38	84,47	83,04
Bi	0,27	0,11	0,39	0,60
Cd	0,08	0,13	0,06	0,04
Fe	0,07	0,05	0,00	0,16
Co	0,00	0,00	0,02	0,00
Cu	0,00	0,00	0,00	0,01
Ni	0,02	0,01	0,04	0,00
Mo	0,04	0,00	0,00	0,00
Au	0,02	0,00	0,00	0,00
Ag	0,11	0,11	0,16	0,31
Total	98,66	97,94	98,33	96,52
Átomos por fórmula unitaria				
S	0,81	0,80	0,80	0,79
Pb	0,83	0,83	0,83	0,83
Porcentaje atómico				
%S	49,59	49,08	49,03	48,88
%Pb	50,41	50,92	50,97	51,12

El oro fue analizado en tres láminas, corresponde a oro libre y a venas de cuarzo con iguales valores relacionado a Au=83,96% y Ag=11,90%, lo que lo clasifica como oro tipo *electrum*.

Discusión

Química mineral y condiciones genéticas

Los datos petromineralógicos y químicos muestran para el depósito Pilar una asociación de fases opacas de arsenopirita, pirrotita, pirita, calcopirita, esfalerita, galena y pentlandita, permitiendo establecer la paragénesis mineral asociada a la fase mineralizante para este depósito (pirita ± pirrotita ± arsenopirita + Au).

Los procesos de exsolución, los cuales se evidencian mediante las inclusiones de pentlandita en la pirrotita, pueden estar asociados a la presencia de Ni en la estructura de esta fase mineral (Tabla 3) (Etschmann *et al.*, 2004).

Xuexin (1984) menciona una diferencia entre la relación de Co: Ni en análisis realizados en piritas de origen hidrotermal y primarias en sedimentos originales, asociadas a depósitos minerales. Para los resultados de las piritas del depósito Pilar (Tabla 5), estas presentan valores de Co/Ni menores a 1 (0 hasta 0,83 wt. %) que corresponden a pirita primaria asociada a sedimentos originales, y pirita de origen hidrotermal con relación entre 2 – 3 de Co/Ni (3 wt. %).

Vaughan y Craig (1997) sugieren que las concentraciones de Zn en la esfalerita pueden estar relacionadas con la formación de pirita y/o pirrotita asociada a la mineralización principal, donde para estos autores los valores de Zn entre 61 y 63 wt. % están asociadas a la formación de pirita, y los valores de Zn entre 51 y 58 wt. %, están asociadas a la paragénesis pirita + pirrotita. Los valores de Zn en esfalerita para el depósito Pilar (Tabla 7), se encuentran entre 56,31 a 62,57 wt. %, en este caso la esfalerita está relacionada a la paragénesis pirita + pirrotita asociada a la mineralización principal.

Tabla 7.
Resultados de química mineral para esfalerita (wt. %), recalculados en átomos por fórmula unitaria (afu) y porcentaje atómico (at. %).

No. Muestra	PL10A	PL10A	PL7B	PL10A	PL15B	PL10A								PL17C			
No. Punto	4_18	4_20	5_13	4_19	5_9	5_8	10_1	9_8	1_27	9_6	2_25	3_14	3_10	3_13	3_12	2_5	1_1
wt. %																	
As	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00
Zn	60,78	58,48	60,73	60,53	62,57	61,70	59,55	58,36	57,88	59,10	56,31	60,31	60,21	59,46	60,76	61,20	59,02
Ga	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,000	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00
Se	0,03	0,032	0,00	0,00	0,00	0,02	0,03	0,03	0,05	0,02	0,08	0,113	0,06	0,00	0,00	0,00	0,00
S	32,66	32,57	32,52	32,51	32,33	32,27	32,26	32,25	32,23	32,20	31,37	31,19	31,15	30,92	30,70	30,61	30,42
Pb	0,02	0,12	0,09	0,17	0,07	0,15	0,21	0,06	0,05	0,10	0,25	0,12	0,06	0,17	0,15	0,05	0,08
Bi	0,11	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,05	0,09	0,00	0,00
Cd	0,15	0,18	0,03	0,13	0,09	0,07	0,14	0,18	0,14	0,16	0,15	0,08	0,05	0,06	0,05	0,05	0,16
Fe	5,91	6,05	5,76	5,66	6,26	6,54	5,83	6,25	6,16	6,21	6,01	5,97	5,73	5,79	5,69	5,79	5,75
Co	0,02	0,02	0,02	0,01	0,00	0,02	0,00	0,03	0,03	0,00	0,04	0,00	0,01	0,01	0,01	0,02	0,01
Cu	0,00	0,00	0,03	0,02	0,00	0,00	0,02	0,00	0,00	0,05	0,07	0,00	0,00	0,00	0,01	0,01	0,03
Ni	0,03	0,01	0,00	0,00	0,00	0,02	0,00	0,00	0,01	0,00	0,00	0,01	0,02	0,00	0,00	0,02	0,02
Mo	0,17	0,16	0,14	0,08	0,16	0,16	0,19	0,11	0,11	0,15	0,21	0,16	0,13	0,12	0,12	0,08	0,16
Au	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,00	0,04	0,00	0,00	0,00
Ag	0,00	0,00	0,01	0,01	0,00	0,00	0,01	0,00	0,01	0,00	0,01	0,00	0,03	0,01	0,00	0,00	0,00
Total	99,89	97,62	99,32	99,09	101,48	100,94	98,25	97,26	96,63	97,99	94,49	97,96	97,45	96,62	97,57	97,82	95,65
Átomos por fórmula unitaria																	
S	1,019	1,02	1,01	1,01	1,00	1,01	1,01	1,01	1,00	1,00	0,98	0,97	0,97	0,96	0,96	0,96	0,95
Fe	0,10	0,11	0,10	0,10	0,11	0,11	0,10	0,11	0,11	0,11	0,11	0,11	0,10	0,10	0,10	0,10	0,10
Zn	0,71	0,68	0,71	0,70	0,73	0,72	0,69	0,68	0,68	0,69	0,66	0,71	0,70	0,69	0,71	0,72	0,69
Porcentaje atómico																	
%S	55,47	56,15	55,46	55,59	54,41	54,52	55,65	55,84	56,07	55,56	56,05	54,48	54,61	54,65	54,07	53,78	54,44
%Fe	5,76	5,99	5,64	5,56	6,05	6,34	5,77	6,21	6,12	6,15	6,16	5,98	5,76	5,88	5,76	5,84	5,90
%Zn	38,76	37,86	38,89	38,86	39,54	39,14	38,57	37,95	37,81	38,29	37,78	39,54	39,63	39,47	40,18	40,38	39,66

La presencia de galena asociada a algunas venas y a sulfuros también puede indicar que esta se formó al aumentar la temperatura, y que estaría

relacionada al proceso hidrotermal asociado a la mineralización (Kant *et al.*, 2012).

Geotermometría de sulfuros

La arsenopirita por ser un mineral refractario y por encontrarse de forma abundante en el depósito, fue utilizada para cálculos de temperatura. El método es basado en la composición química de la arsenopirita en paragénesis con otras fases minerales como pirrotita y pirita.

Los valores de porcentaje atómico (at. %) de As en los cristales de arsenopirita corresponden a la paragénesis con pirrotita + pirita \pm Au y varían de 31,026 a 32,799; de acuerdo con el diagrama de Kretschmar y Scott (1976), estos valores indican que la temperatura de formación de la arsenopirita se encuentra en el intervalo de 363°C hasta 471°C (Figura 7). Comparado con el termómetro de Clark (1960) esta paragénesis puede alcanzar un máximo de estabilidad en temperaturas de 491°C (Tabla 8).

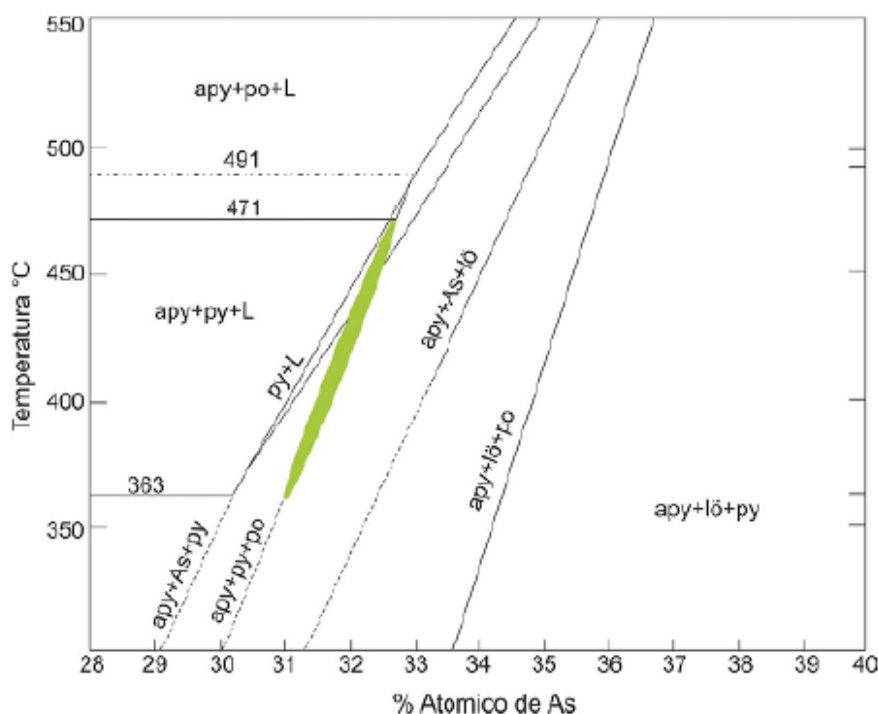


Figura 7.

Concentración atómica de As aplicando geotermómetro en el diagrama de Kretschmar y Scott (1976) para arsenopirita (Apy), pirita (Py) y pirrotita (Po).

Tabla 8.

Composición química, clasificación y temperatura de formación de arsenopirita \pm pirita \pm pirrotita \pm oro.

No. Muestra	No. Punto	Composición Arsenopirita %			Temp. (°C)	Paragénesis
		S	Fe	As		
PL6A1	2_6	36,55	32,41	31,02	363	Asp+Po
PL6A1	3_11	34,84	33,32	31,83	412,50	Asp+Po
PL6A1	7_30	35,13	32,83	32,03	425	Asp+Po
PL6A1	7_29	34,74	32,93	32,32	437,50	Asp+Po+py
PL6A1	7_27	34,25	32,95	32,79	475	Asp+Po
PL6A1	3_8	34,47	32,51	33,01	485	Asp+Po
PL6A	7_11	35,14	33,18	31,66	400	Asp+Po+Au
PL6A	1_3	34,39	33,77	31,83	412,50	Asp+Po
PL6A	2_4	34,69	32,89	32,41	450	Asp+Po+py
PL4A	9_58	35,41	32,97	31,61	400	Asp+Po
PL4A	3_19	34,72	33,27	31,99	420	Asp+Po
PL4A	9_57	34,51	33,46	32,01	425	Asp+Po+Au
PL17C	6_20	33,53	33,69	32,76	468,75	Asp+Po
PL10A	7_11	33,98	33,47	32,544	457,50	Asp+Po+py

Conclusiones

El depósito de oro Pilar está relacionado principalmente al BIF, el cual ha sido fuertemente sulfatado con pirita \pm pirrotita \pm arsenopirita + Au, y de manera subordinada a las rocas máficas, ultramáficas, meta- sedimentarias y meta-volcanoclásticas. Los sulfuros ocurren diseminados y/o en venas en las diferentes litologías, siendo la pirrotita el más abundante y la arsenopirita el principal sulfuro asociado a la fase mineralizada aurífera.

Las rocas encajantes asociadas al depósito Pilar se caracterizan por halos de alteración (distal, intermedio y proximal) que se desarrollaron sobre condiciones de facies esquistos verdes, donde estos fluidos generadores de la alteración fueron enriquecidos con H₂O, SiO₂, Fe, S y As, y ascendieron por conductos generados en un régimen de deformación dúctil-frágil en una zona de cizallamiento regional NE-SW (Ríos- Guerrero, 2016). La principal zona de alteración es denominada como zona de alteración proximal y es representada por la presencia de arsenopirita, pirrotita y en algunas ocasiones pirita en las diferentes litologías, y acompañada por oro en el BIF (Ríos-Guerrero, 2016). Los valores de oro registrados por la química mineral en la arsenopirita son interpretados como procesos de absorción química asociados a la interacción con fluidos hidrotermales en aquellas áreas enriquecidos en As e incorporado a las soluciones sólidas metaestables, lo que es común en este tipo de depósitos.

La relación de elementos como Zn, Ni, Co y Sb en depósitos minerales puede mostrar indicadores genéticos, y que se han visto reflejados en las variaciones composicionales de minerales como arsenopirita, pirita y

esfalerita en el depósito Pilar. Estos han evidenciado condiciones químicas de los fluidos durante el evento hidrotermal y la relación con la paragénesis de mineralización principal. De esta forma, los sulfuros descritos anteriormente se han formado en condiciones químicas y temperaturas similares, que son asociadas a la formación de la mineralización de oro en el depósito Pilar.

Los procesos hidrotermales asociados con la formación de la mineralización según la paragénesis de los sulfuros (pirita \pm pirrotita \pm arsenopirita + Au) revelan un equilibrio químico en el intervalo de temperatura entre 363°C hasta 471°C.

De acuerdo con las evidencias citadas anteriormente, puede indicarse que el depósito de oro Pilar, presenta características metalogénicas comparables con otros depósitos de tipo oro orogénico.

Agradecimientos

Especial agradecimiento al Programa de posgrado en Geociencias de la Universidade Federal do Amazonas (UFAM), por el apoyo técnico, económico y científico, a través del proyecto de maestría titulado “Metalogêneses do depósito aurífero Pilar, Santa Bárbara, MG”.

Referencias

- Alkmim, F.F.; Marshak, S. (1998). Transamazonian orogeny in the Southern São Francisco cratón region, Minas Gerais, Brazil: evidence for Paleoproterozoic collision and collapse in the Quadrilátero Ferrífero. *Precambrian Research*, 90(1-2), 29-58. [https://doi.org/10.1016/S0301-9268\(98\)00032-1](https://doi.org/10.1016/S0301-9268(98)00032-1)
- Almeida, F.F.; Hasui, Y. (1984). *O Pré-Cambriano do Brasil*. Edgar Blücher Ltda.
- Baltazar, O.F.; Zucchetti, M. (2007). Lithofacies associations and structural evolution of the Archean Rio das Velhas greenstone belt, Quadrilátero Ferrífero, Brazil: A review of the setting of gold deposits. *Ore Geology Reviews*, 32(3-4), 471-499. <https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2005.03.021>
- Boyle, R.; Jonasson, I.R. (1973). The geochemistry of arsenic and its use as an indicator element in geochemical prospecting. *Journal of Geochemical Exploration*, 2(3), 251-296. [https://doi.org/10.1016/0375-6742\(73\)90003-4](https://doi.org/10.1016/0375-6742(73)90003-4)
- Clark, L.A. (1960). The Fe-As-S System-Phase relations and applications. *Economic Geology*, 55(7), 1345-1381. <https://doi.org/10.2113/gsecongeo.55.7.1345>
- Eilu, P.; Groves, D.I. (2001). Primary alteration and geochemical dispersion haloes of Archaean orogenic gold deposits in the Yilgarn Craton: the pre-weathering scenario. *Geochemistry: Exploration, Environment, Analysis*, 1(3), 183-200. <https://doi.org/10.1144/geochem.1.3.183>
- Etschmann, B.; Pring, A.; Putnis, A.; Grguric, B.A.; Studer, A. (2004). A kinetic study of the exsolution of pentlandite (Ni, Fe).S. from the monosulfide

- solid solution (Fe, Ni)S. *American Mineralogist*, 89(1), 39-50. <https://doi.org/10.2138/am-2004-0106>
- Farina, F.; Albert, C.; Martínez-Dopico, C.; Aguilar- Gil, C.; Moreira, H.; Hippertt, J.P.; Cutts, K.; Alkmim, F.F.; Lana, C. (2016). The Archean- Paleoproterozoic evolution of the Quadrilátero Ferrífero (Brasil): Current models and open questions. *Journal of South American Earth Sciences*, 68, 4-21. <https://doi.org/10.1016/j.jsames.2015.10.015>
- Groves, D.; Goldfarb, R.; Gebre-Mariam, M.; Hagemann, S.; Robert, F. (1998). Orogenic gold deposits: a proposed classification in the context of their crustal distribution and relationship to other gold deposit types. *Ore Geology Reviews*, 13(1-5), 7-27. [https://doi.org/10.1016/S0169-1368\(97\)00012-7](https://doi.org/10.1016/S0169-1368(97)00012-7)
- Kant, W.; Warmada, I.; Idrus, A.; Setijadji, L.D.; Watanabe, K. (2012). Ore mineralogy and mineral chemistry of pyrite, galena, and sphalerite at Soripesa Prospect area, Sumbawa island, Indonesia. *Journal of Applied Geology*, 4(1), 1-14. <https://doi.org/10.22146/jag.7191>
- Kretschmar, U.; Scott, S.D. (1976). Phase relations involving arsenopyrite in the system Fe-As-S and their application. *The Canadian Mineralogist*, 14(3), 364-386.
- Le Vaillant, M.; Barnes, S.J.; Fiorentini, M.L.; Miller, J.; McCuaig, T.C.; Muccilli, P. (2015). A hydrothermal Ni-As-PGE geochemical halo around the Miitel komatiite-hosted nickel sulfide deposit, Yilgarn Craton, Western Australia. *Economic Geology*, 110(2), 505-530. <https://doi.org/10.2113/econgeo.110.2.505>
- Marshak, S.; Alkmim, F.F.; Jordt-Evangelista, H. (1992). Proterozoic crustal extension and the generation of dome-and-keel structure in an Archean granite-greenstone terrane. *Nature*, 357, 491-493. <https://doi.org/10.1038/357491a0>
- Noce, C.M.; Machado, N. (1998). Eventos de cisalhamento e mineralização aurífera na região nordeste do Quadrilátero Ferrífero: Considerações baseadas em análises U-Pb de rutilo e titanita. *Geonomos*, 6(1), 21-24. <https://doi.org/10.18285/geonomos.v6i1.161>
- Passos, R.V. (1999). Caracterização da geometria de zonas de alteração hidrotermal – Estudo de caso no depósito aurífero de Brumal, Quadrilátero Ferrífero/Minas Gerais. Tese de Mestrado, Universidade Estadual de Campinas, Brasil.
- Ríos-Guerrero, J. (2016). Metalogênese do depósito aurífero Pilar, Santa Bárbara, MG. Tese de Mestrado, Universidade Federal do Amazonas, Brasil.
- Schorscher, H.D. (1978). Komatiitos na estrutura Greenstone Belt Série Rio das Velhas, Quadrilátero Ferrífero, Minas Gerais, Brasil. *Congresso Brasileiro de Geologia*, Recife, Brasil.
- Silva, L.C. (2007). Depósito Pilar: Contexto geológico, alteração hidrotermal e mineralização aurífera. Tese de Mestrado, Universidade Federal de Minas Gerais, Brasil.
- Teixeira, W. (1985). A evolução geotectônica da porção meridional do Cratón do São Francisco, com base em interpretações geocronológicas. Tese de Doutorado, Universidade de São Paulo, São Paulo, Brasil.

- Vaughan, D.; Craig, J. (1997). Sulfide ore mineral stabilities, morphologies, and intergrowth textures. In: H.L. Barnes (ed). *Geochemistry of Hydrothermal Ore Deposits* (pp. 367-434). 3rd edition. Wiley-Interscience.
- Vieira, F.W.R. (1991). Textures and processes of hydrothermal alteration and mineralization in the Nova Lima Group, Minas Gerais, Brazil. In: E.A. Ladeira (ed.). *Brazil gold '91, the economics, geology, geochemistry and genesis of gold deposits* (pp. 319-325). Balkema, Rotterdam.
- Xuexin, S. (1984). Minor elements and ore genesis of the Fankou lead-zinc deposit, China. *Mineralium Deposita*, 19(2), 95-104. <https://doi.org/10.1007/BF00204667>

Información adicional

Forma de citar: Ríos-Guerrero, J.; Ballesteros-Camaro, C.A. (2021). Clasificación química y geotermométrica de sulfuros del depósito aurífero Mina Pilar (Greenstone Belt, Cuadrilátero Ferrífero, Brasil). *Boletín de Geología*, 43(1), 147-161. <https://doi.org/10.18273/revbol.v43n1-2021007>