BIULETYN PAŃSTWOWEGO INSTYTUTU GEOLOGICZNEGO 464: 61–78, 2015 R. DOI: 10.5604/08676143.1200432

BADANIA IZOTOPÓW SIARKI W MINERAŁACH SIARCZKOWYCH ZE ZŁÓŻ RUD POLIMETALICZNYCH W SUDETACH ZA POMOCĄ MIKROSONDY JONOWEJ SHRIMP IIE/MC

SULPHUR ISOTOPE MEASUREMENTS OF SULPHIDE MINERALS FROM THE POLYMETALLIC ORE DEPOSITS IN THE SUDETES, USING THE SHRIMP IIE/MC ION MICROPROBE

STANISŁAW Z. MIKULSKI¹, EWA KRZEMIŃSKA¹, ZBIGNIEW CZUPYT¹, IAN S. WILLIAMS²

Abstrakt. W artykule opisano wyniki analiz izotopowych siarki siarczkowej przeprowadzonych po raz pierwszy w PIG-PIB za pomocą nowoczesnej mikrosondy jonowej SHRIMP IIe/MC. Rezultaty wskazują na dużą precyzję i szybkość analiz metodą SIMS oraz na wysoką powtarzalność wyników. W porównaniu z analizą stosunków izotopowych siarki konwencjonalną metodą spektrometrii gazowej IRMS stwierdzono zdecydowaną przewagę na korzyść techniki SIMS. W metodzie tej możliwa jest obserwacja analizowanej powierzchni w skali mikronów i precyzyjne wybranie miejsca analizy (ok. 20 µm), w tym uniknięcie inkluzji lub stref spękań w badanych kryształach siarczków. W przypadku analiz izotopowych siarki metodą konwencjonalną IRMS efekt homogenizacji próbek znacznie wpływa na końcowy wynik. Technika mikrosondy jonowej SIMS, dzięki wysokiej rozdzielczości przestrzennej, dostarcza bardziej szczegółowych wyników. Skład izotopowy siarki wyznaczony w wyniku badań próbek pirytów z rejonu zarzuconego złoża Au–Cu–As w Radzimowicach w nieznacznym stopniu odbiega od δ^{34} S = 0‰ (średnia ważona δ^{34} S dla próbki 10B = +0,84 ±0,24‰, *n* = 60, dla próbki M20 = +0,37 ±0,13‰, *n* = 35, a dla próbki M21 = -0,03 ±0,32‰, *n* = 26), co wskazuje na źródło siarki związane z magmą odpowiadającą stopom płaszczowym lub dolnoskorupowym. Z kolei w przypadku pirytu z wyrobiska w rejonie Leszczyńca uzyskano ujemne wartości δ^{34} S poniżej –1‰ (zakres od -3,24 ±0,08‰ do -1,19 ±0,09‰), co świadczy o udziale procesu kontaminacji i o niewielkim wpływie osadowego protolitu podczas generacji stopu.

Slowa kluczowe: izotopy siarki, piryt, rudy siarczkowe, SIMS, Sudety.

Abstract. Results of sulphur isotope analyses in sulphides by use of modern ion microprobe equipment – SHRIMP IIe/MC – are described in the paper. Measurements with an application of the SIMS method indicate high precision, fast procedure as well as high repeatability of results. Considering the sulphur isotopic ratio measured by the IRMS (the conventional method of gas spectrometry), advantage of the SIMS method is clearly visible. It allows for observation of the analysed surface at the micron-scale and for very precise selection of the area of analysis (about 20 µm in diameter), including the avoiding of other mineral microinclusions or microfractures in sulphide crystals, which are common features. In the case of the IRMS sulphur isotope analyses sample homogenization strongly influenced obtained results. The SIMS ion microprobe technique provides high spatial resolution which enables more reliable results. In the case of pyrites analysed from the abandoned Au–Cu–As Radzimowice deposit results of isotopic sulphur are close to $\delta^{34}S = 0\%$ (weighted average of $\delta^{34}S$ for sample 10B is +0.84 ±0.24‰, *n* = 60, for sample M20 +0.37 ±0.13‰, *n* = 35, and for sample M21 -0.03 ±0.32‰, *n* = 26), which indicates the source of sulphur from processes related to magmas probably of mantle or lower crust origins. On the other hand pyrites from the old mining prospect in Leszczyniec have negative $\delta^{34}S$ values below –1‰ (ranging from -3.24 ±0.08‰ to -1.19 ±0.09‰), which suggest a contamination process and possible minor input of sedimentary protolith during the magma generation.

Key words: sulphur isotopes, pyrite, sulphide ores, Secondary Ion Mass Spectrometry, the Sudetes.

¹ Państwowy Instytut Geologiczny – Państwowy Instytut Badawczy, ul. Rakowiecka 4, 00-975 Warszawa; e-mail: stanislaw.mikulski@pgi.gov.pl.
² Research School of Earth Sciences Australian National University, Canberra.

WSTĘP

W Państwowym Instytucie Geologicznym – Państwowym Instytucie Badawczym (PIG-PIB) wykonano badania izotopowe siarki siarczkowej z rud polimetalicznych z wykorzystaniem nowoczesnej aparatury mikroanalitycznej (Mikulski i in., 2015). Głównymi celami eksperymentu były:

- wdrożenie regularnych pomiarów mas izotopów siarki ³⁴S i ³³S w stanie stałym za pomocą mikrosondy jonowej SHRIMP IIe/MC przez optymalizację ustawień puszek Faradaya i innych parametrów technicznych – precyzyjny dobór materiału referencyjnego;
- określenie źródeł siarki na podstawie nowych oznaczeń δ³⁴S w pirytach z rud polimetalicznych z rejonu zarzuconego złoża Au–Cu–As w Radzimowicach (Góry Kaczawskie) oraz z zarzuconych wyrobisk górniczych w rejonie Leszczyńca (Rudawy Janowickie; fig. 1);
- rozpoznanie stopnia homogeniczności pojedynczych ziaren siarczków występujących w rudach oraz w skałach je goszczących;
- sprawdzenie stopnia powtarzalności badań z użyciem mikrosondy jonowej w trakcie niezależnych cykli analiz tych samych próbek.

W eksperymencie wykorzystano siarczki, z których część przeanalizowano już wcześniej innymi metodami. Próbki wytypowane do analiz izotopowych przy użyciu mikrosondy jonowej to zestaw czterech koncentratów ziaren pirytu pochodzących z rud polimetalicznych genetycznie związanych z procesami magmowymi. Próbki M20, M21 i 10B poddano wcześniej badaniom mineralogiczno-petrograficznym i izotopowym (Mikulski, 1999, 2001, 2004, 2005, 2007a, b). Znane są zarówno wiek skał zawierających mineralizacje siarczkowe, jak i geochronologia procesów magmowych odpowiedzialnych za rozwój zjawisk hydrotermalnych (Mikulski, Williams, 2014). W dwóch przypadkach wykonano także analizy stosunków izotopowych siarki konwencjonalną metodą spektrometrii gazowej IRMS (Jędrysek, 2001; Wójtowicz, 2004).

Technika IRMS polega na analizie stosunków izotopowych z wykorzystaniem próbek w postaci gazowej. W przypadku pomiarów δ^{34} S gazem roboczym do analizy w spektrometrze mas jest SO₂, stąd konieczność przeprowadzenia próbek innych niż gazowe w formę gazową. Wymaga to kilkuetapowej i rozbudowanej procedury mechanicznego i chemicznego przygotowania próbki, przy czym w toku postępowania nie może zmienić się jej skład izotopowy.

Cykl analiz izotopowych IRMS, służących teraz za układ odniesienia, wykonano w latach 2001-2004 w dwóch niezależnych laboratoriach: w Pracowni Geologii Izotopowej i Geoekologii na Uniwersytecie Wrocławskim (Jędrysek, 2001, według procedury Yanigasawy i Sakai, 1983) oraz w Instytucie Fizyki Uniwersytetu Marii Curie-Skłodowskiej w Lublinie (Wójtowicz, 2004) z wykorzystaniem spektrometru gazowego IRMS MI-1305 (standard BaSO, NBS-127, procedura obliczeń według Kajiwary i Krausego, 1971). Stosowane w przypadku spektrometrów gazowych IRMS procedury analityczne odnoszą się do wzorca NBS-127, pod względem chemicznym siarczanu baru (BaSO₄), z referencyjnym $\delta^{34/32}$ S_{VCDT} = +21,12‰ (+22,00‰; www.ciaaw.org/ sulfur-references). Dokładność pomiarów δ³⁴S wynosiła ±0,08‰. Bład analityczny pomiarów izotopowych w próbkach był niższy niż 0,20‰.



Fig. 1. Lokalizacja miejsc pobrania próbek do badań izotopowych siarki siarczkowej: zarzuconego złoża Au–Cu–As w Radzimowicach i starych wyrobisk górniczych z rejonu Leszczyńca

Locality of sampling sites for the sulphur isotope studies: the abandoned Au–Cu–As Radzimowice deposit and old mining prospect near the Leszczyniec village Przeciwieństwem techniki wymagającej chemicznej homogenizacji badanej próbki jest analityka z zachowaniem naturalnych relacji przestrzennych, umożliwiająca pomiar składu izotopowego w dowolnie wybranym miejscu w ziarnie, odpowiadającym konkretnemu etapowi krystalizacji ziaren pirytu w skale. Technikę *in situ* stosują m.in. mikrosondy jonowe i różnego typu spektrometry mas jonów wtórnych (ang. *secondary ion mass spectrometers* – SIMS).

W przeprowadzonym eksperymencie do badań wewnętrznej zmienności izotopowej w siarczkach z Radzimowic zastosowano mikrosondę SHRIMP IIe/MC i oznaczono skład izotopowy siarki w pojedynczych ziarnach z kilku różnych skał macierzystych.

Wykorzystano ziarna pirytu, które wyseparowano, gdy przygotowywane były koncentraty siarczkowe do badań metodą IRMS. W czasie separacji jedyna chemiczna ingerencja była związana z użyciem kwasu fluorowego do usunięcia krzemianów. Po przemyciu ich wodą destylowaną powstałe koncentraty siarczków ręcznie segregowano pod binokularem aż do uzyskania minimum 2 mg ziaren do analiz IRMS. Pozostałe wyseparowane piryty poddano badaniom w ramach nowego cyklu analiz za pomocą mikrosondy jonowej.

METODY BADAŃ

W przypadku analiz techniką SIMS preparatyka ograniczała się do czynności mechanicznych, takich jak wybranie pod binokularem reprezentatywnych ziaren z próbek M13, M20, M21 i 10B i przyklejenie ich na taśmę klejąca w odpowiednich grupach (fig. 2A). Nie wykonywano żadnej dodatkowej preparatyki chemicznej i nie ingerowano w naturalny, niekiedy niehomogeniczny skład chemiczny. Zachowane zostały naturalne niejednorodności przestrzenne w składzie izotopowym siarczków.

Ziarna pirytu do badań na mikrosondzie zatopiono w żywicy epoksydowej (Struers Epofix), tak żeby ustabilizować obiekty, ponieważ analizy są prowadzone w warunkach wysokiej próżni (10^{-8} tora = $1,33 \times 10^{-6}$ Pa). Preparat o średnicy 35,5 mm, tzw. megamount, z obszarem roboczym o średnicy ok. 24 mm obejmuje, oprócz grupy ziaren z próbek, także kilka pojedynczych ziaren wzorca - materiału o referencyjnej wartości 834S. Preparat przygotowano z wykorzystaniem papieru ściernego (typ 1200) i tarczy szlifierskiej z pastą diamentową (średnica ziarna 1 µm). Przed rozpoczęciem analiz przygotowano zestaw zdjęć w świetle odbitym (ang. reflected light – RL) dokumentujących powierzchnie preparatów w mikroskopie optycznym (fig. 2B) oraz obrazy elektronów wstecznie rozproszonych (ang. back scattered electron image - BSEI) w mikroskopie skaningowym. Powierzchnia preparatów do badań na mikrosondach elektronowej i jonowej musi przewodzić prąd, dlatego konieczne jest pokrycie próbki cienką warstwą (6-10 nm) złota.

Fig. 2. Ziarna pirytu w preparacie przygotowanym do badań na mikrosondzie jonowej

A – próbki i materiał referencyjny (Ruttan py) na folii przed zalaniem żywicą Epofix; B – mikrofotografia w świetle odbitym powierzchni gotowego preparatu służąca do nawigacji i selekcji miejsc analiz; C – mikrofotografia w świetle odbitym powierzchni ze śladami miejsc po analizie (średnica punktu: 20 µm)

Pyrite grains in the mount prepared for ion microprobe

A – samples and reference material (Ruttan py) on the tape before pouring by Epofix resin; **B** – reflected light photomicrograph of the mount surface used as a navigation map and for selection spot locations; **C** – reflected light photomicrograph of the mount surface with spots after analysis (diameter of point: 20 μ m)

Z uwagi na często podkreślany niemal niedestrukcyjny sposób analiz techniką SIMS w ramach eksperymentu (średnica wiązki pomiarowej ok. 18–20 µm, głębokość penetracji ok. 2–3 µm), w celu kontroli powtarzalności wyników, te



63

same ziarna wykorzystano w dwóch sesjach analitycznych. Pierwsza z nich odbyła się w kwietniu 2015 r. (3–4 analizy w każdym z ziaren), a druga – w sierpniu 2015 r., po nieznacznym oczyszczeniu i wypolerowaniu powierzchni już zbadanego preparatu. W drugiej sesji przeprowadzono większą liczbę pomiarów w każdym z pirytów.

Jako materiał referencyjny w analizach na mikrosondzie jonowej zawsze wykorzystuje się wzorzec o analogicznym do badanego minerału składzie chemicznym. W tym przypadku użyto pirytu Ruttan (fig. 2A–C), z wulkanogenicznych skał maficznych zawierających masywne siarczki o wieku ok. 1,88 mld lat ze stanu Manitoba w USA. Referencyjna wartość δ^{34} S dla tego pirytu wynosi +1,20 ±0,10‰ (VCDT; Crowe, Vaughan, 1996; Barrie, Taylor, 2001; Cabral i in., 2013).

Powtarzalność analiz izotopowych δ^{34} S ocenia się w trakcie całej sesji dzięki systematycznej analizie pirytu referencyjnego co 6–8 analiz próbki. Niektóre laboratoria stosują mniejszą częstotliwość pomiarów wzorca i analizują piryt Ruttan co 12 punktów w próbce, a co 10 punktów dodatkowy wzorzec pirytu UWPy (WiscSIMS, Ushikubo i in., 2014). Dokładność pomiarów na materiale referencyjnym Ruttan wynosiła w pierwszej sesji: $\delta^{34}S = +1,21 \pm 0,17\%$ (*n* = 18), odchylenie standardowe *sd* = 0,13, a w drugiej sesji: $\delta^{34}S = +1,21 \pm 0,09\%$ (*n* = 17; *sd* = 0,19). Typowa powtarzalność (*sd*) była mniejsza niż 0,20.

Analizy izotopów siarki (${}^{32}S$, ${}^{33}S$ i ${}^{34}S$) wykonywano za pomocą mikrosondy jonowej SHRIMP IIe/MC w PIG-PIB. Instrument pracował w dwóch sesjach po 24 godziny przy podobnym ustawieniu dwóch puszek Faradaya. Za każdym razem pomiar obejmował sześć skanów trzech mas (${}^{32}S$, ${}^{33}S$ i ${}^{34}S$) i był poprzedzony 120-sekundowym czyszczeniem powierzchni, tzw. rastrowaniem. Łączny czas pomiaru jednego punktu przekraczał 6 min. Wszystkie wyniki analiz (patrz apendyks) podano w odniesieniu do składu izotopowego troilitu z meteorytu żelaznego kanionu Diablo (Vienna Canyon Diablo Troilite – VCDT; $\delta^{34}S = 0$ %). Wyniki zredagowano za pomocą programu POXY, który uwzględnia parametry analiz, w tym położenia detektorów i użyty materiał referencyjny.

WYNIKI BADAŃ

W przypadku każdej próbki pirytu wykonano dwie sesje analiz: pierwszą, która jest traktowana jako cykl wstępny (średnio po 2 punkty w ziarnie, łącznie 50 pomiarów), oraz drugą, główną sesję (łącznie 163 pomiary w 53 ziarnach). W opisie uwzględniono numer ziarna i kolejność analiz w danym ziarnie. Przykładowo 10B.B.3.4 należy odczytać jako: próbka 10B, grupa B, ziarno 3, punkt 4. Podano też termin wykonania analizy i czas jej trwania. Układ wyników w apendyksie odpowiada układowi widocznemu w preparacie, tzn. próbki 10B, M13 i M20 są reprezentowane przez dwie grupy, a M21 – przez jedną (tabl. I: 1–6, pkt 1–6).

Błędy pojedynczych pomiarów w pierwszej sesji były większe, najczęściej w granicach $\pm 0,30-0,40$ ‰, a nawet $\pm 0,70$ ‰. Wyniki drugiej sesji były wyraźnie lepsze, z błędami pojedynczych pomiarów wynoszącymi $\pm 0,10$ ‰, i to one stanowią punkt odniesienia i podstawę dyskusji.

Wszystkie wartości δ^{34} S uzyskane w toku analiz izotopowych pirytów wynoszą od –3,50 do +2,50‰. Graficzne zestawienie wyników ilustruje różnice między próbkami w badanej kolekcji i zakres zmienności w każdej grupie.

PRÓBKI PIRYTÓW ZE ZŁOŻA Au–Cu–As W RADZIMOWICACH

Zarzucone złoże złotonośnych żył kwarcowo-siarczkowych w Radzimowicach znajduje się w południowej części metamorfiku kaczawskiego, w rejonie Wojcieszowa w Górach Kaczawskich (Stauffacher, 1915; Manecki, 1965; Zimnoch, 1965; Paulo, Salamon, 1974; Mikulski, 2005, 2011, 2015; fig. 1). Góry Kaczawskie stanowią strukturę zrębową między niecką północnosudecką a niecką śródsudecką. Cała ta strefa jest zaliczana do środkowoeuropejskiej prowincji wulkanicznej, która rozciąga się na długości ok. 400 km (Skurzewski, 1984). Wulkanizm jest permo-karboński i ma charakter bimodalny. Skałami goszczącymi polimetaliczne żyły ze złotem są dolnopaleozoiczne łupki radzimowickie z przeławiceniami łupków krzemionkowych zaliczane do jednostki Bolkowa oraz górnokarbońskie intruzywy masywów porfirowych Żeleźniaka i Bukowinki. Są one zbudowane głównie z dacytów i ryolitów pociętych przez dajki i żyły andezytów oraz lamprofirów (Teisseyre, 1967; Skurzewski, 1984; Mikulski, 2007a). W złożu rozpoznano kilkanaście żył kwarcowo-siarczkowych, spośród których sześć głównych było eksploatowanych. Żyły rozciągają się w kierunku W-E i stromo zapadają na północ bądź na południe. Ich długość po biegu wynosi przeciętnie ok. 180-320 m (maksymalnie do ok. 2,1 km - żyła Pocieszenie Górnika). Średnia miąższość żył waha się w granicach 0,06-0,20 m, maksymalnie zaś dochodzi do 1,40 m. Głównymi minerałami rudnymi są arsenopiryt, chalkopiryt i piryt (fig. 3). Wyróżniono pięć generacji pirytu (np. zmetamorfizowane - framboidy, hydrotermalne - automorficzne kryształy czy przerosty z innymi siarczkami; Mikulski, 2007a). Zawartość arsenu w rudach wynosiła do 35%, miedzi do 10%, a srebra do 400 ppm. W bogatych rudach polimetalicznych są obecne również pierwiastki rzadkie takie jak tellur czy bizmut (Mikulski, 2014). Szacuje się, że ze złotonośnych siarczków uzyskano co najmniej 4 t złota.

Ziarna pirytu z próbki M20 są gruboziarniste i pochodzą z masywnej rudy polimetalicznej z pola Wilhelm w rejonie szybu Luis kopalni w Radzimowicach. Ziarna pirytu w próbce M20 stanowią najbardziej homogeniczną grupę (fig. 2A–C, tabl. I: 4). Wyznaczone wartości stosunków izotopowych siarki δ^{34} S mieszczą się w wąskim zakresie od –0,81 ±0,13‰ do +0,91 ±0,11‰. Średnia ważona z 35 pomiarów wyniosła +0,37 ±0,13‰ (tab. 1). Takie same warto-



Fig. 3. A. Typowa mineralizacja siarczkami pirytu w ryolicie porfirowym z zarzuconego złoża Au–Cu–As Radzimowice. B, C. Kryształy pirytu o różnym stopniu automorfizmu wykorzystane w badaniach izotopowych siarki metodami IRMS i SIMS

A. Typical sulfides mineralization of pyrite in rhyolite porphyry at the abandoned Au–Cu–As Radzimowice deposit. **B**, **C.** Pyrite crystals of variable degree of automorphism used in sulphur isotope analyses by IRMS and SIMS method

Tabela 1

Porównanie rezultatów analiz δ³⁴S VCDT w pirytach z dwóch sesji na SHRIMP i dwóch z laboratoriów na Uniwersytecie Wrocławskim i na Uniwersytecie Marii Curie-Skłodowskiej w Lublinie Comparison of the results of analyzes δ³⁴S VCDT in pyrite from two SHRIMP sessions

and two laboratories at the University of Wroclaw and at the University of Maria Curie-Skłodowska in Lublin

Symbol próbki/ Lokalizacja	δ ³⁴ S lab. SHRIMP – sesja I	δ ³⁴ S lab. SHRIMP – sesja II	$\delta^{34}S$ – lab. Lublin	$\delta^{34}S$ – lab. Wrocław
M20/ Radzimowice	$+0.37 \pm 0.38\%$ sd = 0.65; n = 12	+0,37 ±0,13‰ sd = 0,62; n = 35	-	+0,33‰
M21/ Radzimowice	$+0.15 \pm 0.35\%$ sd = 0.92; n = 12	$-0.03 \pm 0.32\%$ sd = 0.62; n = 26	_	+0,15‰
10B/ Radzimowice	$+0,47 \pm 0,43\%,$ sd = 0,69; n = 10	+0,84 ±0,24‰, sd = 0,69; n = 60	+0,62‰	+0,96‰
M13/ Leszczyniec	$-2,37 \pm 0,42\%$ sd = 0,62; n = 12	$-2,10 \pm 0,16\%$ sd = 0,62; n = 39	-2,37‰	-2,65‰

Objaśnienia: sd - odchylenie standardowe, n - liczba pomiarów/ Explanation: sd - standard deviation, n - number of measurements

ści, chociaż z mniejszą dokładnością, odnotowano w pierwszej sesji – średnia ważona z 12 pomiarów wyniosła $+0,37 \pm 0,38\%$; jest to bardzo dobry dowód na powtarzalność analiz przy stosowaniu techniki SIMS.

Próbka M21 pochodzi z rejonu szybu Arnold kopalni w Radzimowicach i składa się z gruboziarnistego pirytu (zaliczonego do trzeciej generacji według Mikulskiego, 2007a; fig. 2A–C, 3A, B, tabl. I: 5, 6) z rudy polimetalicznej w porfirze. Rezultaty analiz próbki M21 są zbliżone do wyników badań próbki M20, przy czym przedział wartości jest nieco szerszy (fig. 4). W wyniku 26 pomiarów δ^{34} S uzyskano pojedyncze wartości w zakresie od –1,75 do +1,70‰, przy czym głównie od –1,00‰ do +1,00‰. Średnia ważona z 26 pomiarów wyniosła –0,03 ±0,32‰ (tab. 1). Pierwsza sesja, z mniejszą liczbą pomiarów dała dość podobne wyni-ki, ze średnią ważoną +0,15 ±0,34‰.

Próbka 10B pochodzi z rejonu szybu Luis kopalni w Radzimowicach. Poszczególne ziarna pirytu z tej próbki (zaliczonego do trzeciej generacji) odznaczają się wyraźną zmiennością (fig. 2A-C, tabl. I: 1, 2). W przypadku próbki 10B odnotowano najszerszy zakres wyników analiz δ^{34} S: od -1,97 ±0,10‰ do +2,33 ±0,12‰. Tę niejednorodność widać szczególnie przy porównaniu wartości δ^{34} S z dwóch podgrup 10B.A i 10B.B - średnie ważone dla 10 ziaren wynosza odpowiednio +1,52 ±0,21‰ i +0,25 ±0,26‰. Średnia ważona z wszystkich 60 pomiarów wyniosła $\pm 0.84 \pm 0.24\%$ (tab. 1). Dla porównania w wyniku badań δ^{34} S na IRMS w dwóch laboratoriach uzyskano wartości +0,96‰ (Jędrysek, 2001) oraz +0,62‰ (Wójtowicz, 2004). Takie zestawienie średnich wartości δ³⁴S najlepiej ilustruje efekty mechanizmu homogenizacji próbek w trakcie analiz metodą konwencjonalną IRMS, która zaciera ewentualne różnice międzyziarnowe, np. 10B.B.1 (δ³⁴S od -1,79 do -0,99‰) vs 10B.B.2 (δ³⁴S od +0,01 do -0,34‰), oraz wewnatrzziarnowe, np. 10B.B.3.4 $(\delta^{34}S = +1,46\%)$ vs 10B.B.3.3 $(\delta^{34}S = -0,10\%)$; tabl. I: 1, 2, apendyks).

65



Fig. 4. Wartości δ³⁴S_{VCDT} dla poszczególnych próbek i ziaren (druga sesja) wraz ze słupkami błędów 2σ. Szczegółowe dane znajdują się w apendyksie

 $\delta^{34}S_{vCDS}$ values measured in each sample and pyrite grains (session two) with the 2σ error. Details can be found in Appendix

PRÓBKA PIRYTU Z ZARZUCONEGO WYROBISKA RUD POLIMETALICZNYCH W LESZCZYŃCU

Wyrobiska górnicze w Leszczyńcu znajdują się we wschodniej osłonie metamorficznej waryscyjskiego granitoidu karkonoskiego, w tzw. formacji wulkanicznej z Leszczyńca (Teisseyre, 1973; fig. 1). Formacja ta jest zbudowana wyłącznie z dolnopaleozoicznych przeobrażonych skał wulkanicznych i plutonicznych o charakterze asocjacji spilitowo-keratofirowej (Winchester i in., 1995). Skały maficzne często przeławicają się tu z łupkami kwarcowo-albitowo--chlorytowymi, lokalnie pirytonośnymi, powstałymi z kwaśnych wulkanoklastyków, law lub skał subwulkanicznych szeregu magmowego ryodacyt-dacyt-ryolit (Mazur, 1995; Kozdrój, 2003; Kozdrój i in., 2005). Niewielkie wyrobiska w rejonie Leszczyńca są zlokalizowane na zboczach góry Bobrzak, w odległości zaledwie ok. 2-3 km na południe od polimetalicznego złoża arsenu w Czarnowie (Zimnoch, 1983; Mikulski, 2010). W 1801 r. w rejonie Bobrzaka gwarectwo Frohe Erwartung wydrążyło krótką sztolnię i płytki szyb (Dziekoński, 1972). W trakcie prac natrafiono na ślady dawnych wyrobisk, jednak większych nagromadzeń polimetalicznych rud siarczkowych nie znaleziono i roboty wkrótce zostały wstrzymane. Siarczki do badań izotopowych pobrano ze skruszonej masywnej rudy polimetalicznej, w której zdecydowanie przeważał piryt (próbka M13; fig. 5).

Ziarna pirytu z próbki M13 są gruboziarniste. Piryty są poprzerastane i tworzą wydłużone agregaty o długości do



Fig. 5. Masywna ruda pirytowa z Leszczyńca stanowiąca przedmiot badań izotopowych siarki siarczkowej metodami IRMS i SIMS

Massive pyrite ore being subject of sulphur isotope analyses by IRMS and SIMS method

kilkudziesięciu centymetrów. Próbka M13 odznacza się najniższymi wartościami δ^{34} S – mieszczą się one w zakresie od -3,24 ±0,08‰ do -1,19 ±0,09‰. Średnia ważona z 39 pomiarów to -2,10 ±0,16‰ (tab. 1). W wyniku 12 pomiarów δ^{34} S w pierwszej sesji uzyskano średnią -2,37 ±0,42‰. Dla porównania w wyniku badań na IRMS wyznaczono wartości δ^{34} S równe -2,65‰ oraz -2,37‰. W tym wypadku można mówić o bardzo dobrej zgodności obu technik i obu sesji na SHRIMP.

PODSUMOWANIE I DYSKUSJA

Wszystkie zbadane próbki pirytów z zarzuconego złoża Au-Cu-As w Radzimowicach i wyrobisk górniczych w rejonie Leszczyńca z Sudetów mają sygnatury izotopowe δ^{34} S typowe dla skał magmowych (fig. 4). Zbliżone zakresy zawartości izotopu ³⁴S w siarce siarczkowej stwierdzono też na obszarze bloku karkonosko-izerskiego (Mayer i in., 2012). W przypadku pirytów związanych genetycznie z najbardziej prymitywnymi skałami płaszczowymi i dolnoskorupowymi wartość δ34S jest bliska 0‰ (np. Ohmoto, Rye, 1979; Ohmoto, 1986; Ohmoto, Goldhaber, 1997). Wszelkie wahania mogą odzwierciedlać różne procesy generacji stopów, jak częściowe topienie skał osadowych z udziałem pirytu (niskie wartości δ^{34} S) czy asymilacja, np. ewaporatów (wyższe wartości δ³⁴S; Sasaki, Ishihara, 1979; Ishihara, Sasaki, 1989; Santosh, Masuda, 1991). Ishihara i Sasaki (1989) stwierdzili, że w granitoidach serii ilmenitowej, powstałych w wyniku częściowego stopienia głównie osadowego protolitu, δ³⁴S siarki w siarczkach wynosiła poniżej 0‰. Z kolei w granitoidach serii magnetytowej, które można uznać za powstałe z głównie magmowego protolitu, δ³⁴S siarki siarczkowej była większa niż 0‰. Stosunki izotopowe siarczków najlepiej sprawdzają się jako narzędzie do identyfikacji procesu kontaminacji, jeśli dochodzi do interakcji magmy ze skałami otoczenia zawierającymi siarkę o składzie izotopowym w istotny sposób różniącym się od siarki występującej w magmie.

Skład izotopowy siarki z analizowanych próbek pirytu z czterech różnych okruszcowanych skał w nieznacznym stopniu odbiega od $\delta^{34}S = 0$ ‰, czyli wartości najbardziej charakterystycznej dla stopów płaszczowych czy dolnoskorupowych, co przemawiałoby za takim właśnie pochodzeniem skał macierzystych. Wyjątek stanowi próbka pirytu z rejonu Leszczyńca (M13). Tylko w jej przypadku uzyskano ujemne wartości δ^{34} S poniżej -1,00‰ (zakres od -3,24 $\pm 0,08\%$ do $-1,19 \pm 0,09\%$), co może świadczyć o udziale procesu kontaminacji i o niewielkim wpływie osadowego protolitu podczas generacji stopu. Rozpoznaną mineralizację można zaliczyć do typu masywnych siarczków genetycznie związanych z procesami podwodnego wulkanizmu oceanicznego. W formacji wulkanicznej z Leszczyńca procesy te zachodziły w okresie od górnego kambru do dolnego ordowiku (Winchester i in., 1995; Kozdrój i in., 2005).

Piryty z próbek M20 i M21 nieanalizowane wcześniej metodą IRMS mają bardzo podobne cechy, co wskazuje na duże analogie między stopami macierzystymi i krystalizującą magmą porfirową. Jednocześnie można stwierdzić pewne podobieństwo między pirytami z próbek 10B, M20 i M21, przy czym próbki M20 i M21 reprezentują bardziej prymitywne stopy, z wartościami δ^{34} S oscylującymi wokół 0‰ (od –1 do +1‰), czyli wartości charakterystycznej dla stopów płaszczowych, a próbka 10B wykazuje bardziej złożoną ewolucję w trakcie krystalizacji poszczególnych ziaren czy stref ziaren, co świadczy o wieloetapowości procesów pomagmowych.

Porównanie średnich ważonych wartości δ^{34} S, z uwzględnieniem błędu pojedynczego pomiaru, z obu sesji analitycznych techniką SIMS z wynikami analiz metodą spektrometrii gazowej IRMS (tab. 1) wskazuje, że wybrano właściwe ustawienia puszek Faradaya w pierwszym eksperymencie. Co prawda nieznaczna modyfikacja sprawiła, że w drugiej sesji analizy izotopów siarki w pojedynczych ziarnach były dokładniejsze. Wyniki obu sesji są w dużym stopniu zgodne. Wysoką powtarzalność uzyskano w przypadku próbek M20 i M13. Jest to udany test sprawdzający możliwość powtarzania analiz na tych samych obiektach. Wykorzystane w eksperymencie piryty, po oczyszczeniu preparatu i powtórnym napyleniu, analizowano w tych samych i w innych punktach w poszczególnych ziarnach. O ogólnej zgodności wyników możemy mówić także w przypadku próbek M21 i 10B, co jest istotne, gdy obserwujemy dużą wewnętrzną zmienność składu izotopowego siarki z poszczególnych ziaren. Różne wartości δ³⁴S odnotowane w wyniku badań ziaren z próbki 10B (Radzimowice) mogą odzwierciedlać inne generacje pirytu, nieznacznie różniące się pod względem czasu krystalizacji i składu izotopowego, albo porcje stopu różniące się stopniem kontaminacji materiałem osadowym. Właśnie przy tego rodzaju "niehomogenicznościach" przestrzennych ziaren mikrosonda jonowa sprawdza się najlepiej. W prosty sposób można za jej pomocą prześledzić kolejne etapy ewolucji i wzrostu faz mineralnych, nie tylko powszechnie badanych cyrkonów, lecz także siarczków.

Osobne zagadnienie, które pojawiło się w trakcie analiz izotopowych na mikrosondzie jonowej, dotyczy wrostków innych niż badana faz mineralnych (tabl. I: 1, 2, 4, 6), które są odsłaniane w trakcie polerowania. Technika SIMS umożliwia obserwację analizowanej powierzchni w skali mikronów oraz precyzyjne wybranie miejsca analizy (ok. 20 μm), w tym ominięcie inkluzji lub stref spękań (tabl. I: 1). W badanych próbkach zaobserwowano spękania wewnątrz ziarna pirytu zabliźnionego galeną (10B.A.6) lub inkluzje, głównie galeny i arsenopirytu w pirytach. Wyniki analizy innej fazy mineralnej (tabl. I: 6, apendyks) wyraźnie odbiegają od wyników analizy pirytu w danej próbce (np. wartość -1,75‰ dla M21.1.3 w stosunku do -0,19‰ dla M21.1.1). W przypadku techniki IRMS homogenizacja próbek prowadzi do nieuwzględnienia problemu mikroinkluzji, istotnie wpływającego na końcowy wynik.

Na podstawie opisanych przykładów wykazano, że technika SIMS, dzięki wysokiej rozdzielczości przestrzennej:

- dostarcza bardziej rzeczywistych danych niż metoda spektrometrii gazowej IRMS;
- otwiera nowe możliwości w zakresie szczegółowych badań minerałów siarczkowych genetycznie związanych z różnymi etapami krystalizacji i ewolucji magmy oraz mineralizacji kruszcowej;
- pozwala na prowadzenie analiz izotopowych *in situ* i na precyzyjne wybranie miejsca analizy w konkretnym ziarnie;
- jest techniką gwarantującą powtarzanie analiz.

Badania wykonano w ramach dotacji statutowej MNiSW (tematy 61.3207.1502.00.0 i 61.2901.1502.05.0.).

LITERATURA

- BARRIE C.T., TAYLOR C.F., 2001 Geology, alteration mineralogy, geochemistry and volcanogenic massive-sulphide potential of the Ruttan mine area and the southern Rusty Lake volcanic belt (NTS 64B). Manitoba Geological Survey Open File Report 2001-9.
- CABRAL R.A., JACKSON M.G., ROSE-KOGA E.F., KOGA K.T., WHITEHOUSE M.J., ANTONELLI M.A., FARQUHAR J., DAY J.M.D., HAURI E.H., 2013 — Anomalous sulphur isotopes in plume lavas reveal deep mantle storage of Archaean crust. *Nature*, **496**: 490–493.
- CROWE D.E., VAUGHAN R.G., 1996 Characterization and use of isotopically homogeneous standards for in situ laser microprobe analysis of ³⁴S/³²S ratios. *Am. Mineral.*, **81**: 187–193.
- DZIEKOŃSKI T., 1972 Wydobywanie i metalurgia kruszców na Dolnym Śląsku od XIII do połowy XX wieku. Zakł. Narod. im. Ossolińskich, Wrocław.
- ISHIHARA S., SASAKI A., 1989 Sulfur isotopic ratios of the magnetite-series and ilmenite-series granitoids of the Sierra Nevada batholith – a reconnaissance study. *Geology*, 17: 788– 791.
- JĘDRYSEK M.O., 2001 Sprawozdanie z badań izotopowych siarki siarczkowej δ³⁴S CDT z wybranych obszarów złożowych w Sudetach. *W*: Określenie temperatur krystalizacji złotonośnej formacji arsenowej w Sudetach w świetle badań w mikroobszarze, termobarometrycznych i izotopowych. Raport grantu KBN nr 9 T12B 002 17 (red. S.Z. Mikulski). Narod. Arch. Geol. PIG-PIB, Warszawa.
- KAJIWARA Y., KRAUSE H.R., 1971 Sulfur isotope partitioning in metallic sulfide systems. *Can. J. Earth Sci.*, **8**: 1397–1408.
- KOZDRÓJ W., 2003 Ewolucja geotektoniczna krystaliniku wschodnich Karkonoszy. W: Sudety Zachodnie: od wendu do czwartorzędu (red. W. Ciężkowski i in.). Pol. Tow. Geol., WIND, Wrocław.
- KOZDRÓJ W., TURNIAK K., TICHOMIROVA M., BOM-BACH K., ZIÓŁKOWSKA-KOZDRÓJ M., KACHLIK V., 2005 — New ²⁰⁷Pb/²⁰⁶Pb zircon ages from the East Karkonosze Metamorphic Complex, West Sudetes – evidence of the Late Cambrian–Early Ordovician magmatism. *Geolines*, 19: 69–70.
- MANECKI A., 1965 Studium mineralogiczno-petrograficzne polimetalicznych żył okolicy Wojcieszowa (Dolny Śląsk). Pr. Min. Kom. Nauk Min., PAN Oddz. w Krakowie, 47, 2: 7–58.
- MAYER W., JĘDRYSEK M.O., GÓRKA M., DRZEWICKI W., MOCHNACKA K., PIECZKA A., 2012 — Preliminary results of sulphur isotope studies on sulfides from selected ore deposits and occurrences in the Karkonosze–Izera Massif (the Sudety Mts., Poland). *Mineralogia*, 43, 3/4: 213–222.
- MAZUR S., 1995 Strukturalna i metamorficzna ewolucja wschodniej okrywy granitu Karkonoszy w południowej części Rudaw Janowickich i Grzbiecie Lasockim. *Geol. Sudetica*, 29, 1: 31–103.
- MIKULSKI S.Z., 1999 Złoto z Radzimowic w Górach Kaczawskich (Sudety) – nowe dane geochemiczne i mineralogiczne. *Prz. Geol.*, 47, 11: 999–1005.
- MIKULSKI S.Z., 2001 (red.) Określenie temperatur krystalizacji złotonośnej formacji arsenowej w Sudetach w świetle badań w mikroobszarze, termobarometrycznych i izotopowych. Raport grantu KBN nr 9 T12B 002 17. Narod. Arch. Geol. PIG-PIB, Warszawa.
- MIKULSKI S.Z., 2004 Geneza i wiek (Re-Os) hercyńskich złóż złota w Sudetach w świetle badań organogeochemicz-

nych, geochemicznych i izotopowych (C, S, O). Raport grantu KBN nr 5 T12B 001 22. Narod. Arch. Geol. PIG-PIB, Warszawa.

- MIKULSKI S.Z., 2005 Geological, mineralogical and geochemical characteristics of the Radzimowice Au–As–Cu deposit from the Kaczawa Mountains (Western Sudetes, Poland) – an example of the transition of porphyry and epithermal style. *Mineral. Dep.*, **39**, 8: 904–920.
- MIKULSKI S.Z., 2007a The late-Variscan gold mineralization in the Kaczawa Mountains, Western Sudetes. *Pol. Geol. Inst. Spec. Pap.*, **22**: 1–162.
- MIKULSKI S.Z., 2007b Formy wystąpień złota w złożach kwarcowo-siarczkowych w Górach Kaczawskich. Prz. Geol., 55, 4: 298–299.
- MIKULSKI S.Z., 2010 Charakterystyka i geneza złotonośnej mineralizacji arsenowo-polimetalicznej w złożu Czarnów (Sudety Zachodnie). *Biul. Państw. Inst. Geol.*, **439**: 303–320.
- MIKULSKI S.Z., 2011 Gold deposits in Kaczawa Mountains, West Sudetes, SW Poland. W: Gold in Poland (red. A. Kozłowski, S.Z. Mikulski). Arch. Min. Monogr., 2: 63–83.
- MIKULSKI S.Z., 2014 Występowanie telluru i bizmutu w złotonośnych siarczkowych rudach polimetalicznych w Sudetach (SW Polska). Gosp. Sur. Min., 30, 2: 15–34.
- MIKULSKI S.Z., 2015 Mapy obszarów perspektywicznych wystąpień rud metali w Polsce w skali 1:200 000: pierwotne rudy złota towarzyszące mineralizacji siarczkowej na Dolnym i Górnym Śląsku oraz w Małopolsce. *Prz. Geol.*, 63, 9: 546– 555.
- MIKULSKI S.Z., WILLIAMS I.S., 2014 Zircon U-Pb dating of igneous rocks from the Radzimowice and Wielisław Złotoryjski auriferous polymetallic deposits, Sudetes, SW Poland. *Ann. Soc. Geol. Pol.*, 84, 3: 213–233.
- MIKULSKI S.Z., KRZEMIŃSKA E., CZUPYT Z., WILLIAMS I., 2015 — Sulfur isotope analysis of sulfide minerals – a remake done by SHRIMP IIe/MC. *Mineralogia*, Spec. Pap., 44: 73.
- OHMOTO H., 1986 Stable isotope geochemistry of ore deposits: stable isotopes in high temperature geological processes. *Rev. Mineral.*, 16: 491–559.
- OHMOTO H., GOLDHABER B., 1997 Sulphur and carbon Isotopes. W: Geochemistry of hydrothermal ore deposits (red. H.L. Barnes): 517–600. Wiley, New York.
- OHMOTO H., RYE R.O., 1979 Isotopes of sulfur and carbon.
 W: Geochemistry of Hydrothermal Ore Deposits, 2nd ed. (red.
 H.L. Barnes): 509–567. Wiley, New York.
- PAULO A., SALAMON W., 1974 Przyczynek do znajomości złoża polimetalicznego w Starej Górze. *Kwart. Geol.*, 18, 2: 266–276.
- SANTOSH M., MASUDA H., 1991 Reconnaissance oxygen and sulfur isotopic mapping of Pan-African alkali granites and syenites in the southern Indian Shield. *Geochem. J.*, 25: 173– 185.
- SASAKI A., ISHIHARA S., 1979 Sulfur isotopic composition of the magnetite-series and ilmenite-series granitoids in Japan. *Contrib. Miner. Petrol.*, 68: 107–115.
- SKURZEWSKI A., 1984 Wulkanity hercyńskie w rejonie Wojcieszowa. *Kwart. Geol.*, 28, 1: 39–58.
- STAUFFACHER J., 1915 Der Goldgangdistrikt von Altenberg in Schlesien. Z. Geol., 12: 53–83.
- TEISSEYRE J.H., 1973 Skały metamorficzne Rudaw Janowickich i Grzbietu Lasockiego. *Geol. Sudetica*, **8**: 7–120.

- TEISSEYRE H., 1967 Najważniejsze zagadnienia geologii podstawowej w Górach Kaczawskich. W: Przewodnik XL Zjazdu Polskiego Towarzystwa Geologicznego. Geologia i surowce mineralne Sudetów Zachodnich, Zgorzelec, 24–27 sierpnia (red. H. Teisseyre): 11–28. Wyd. Geol., Warszawa.
- USHIKUBO T., KENNETH H., WILLIFORD K.H., FARQU-HAR J., JOHNSTON D.T., VAN KRANENDONK M.J., VALLEY J.W., 2014 — Development of in situ sulfur fourisotope analysis with multiple Faraday cup detectors by SIMS and application to pyrite grains in a Paleoproterozoic glaciogenic sandstone. *Chem. Geol.*, 383: 86–99.
- WINCHESTER J.A., FLOYD P.A., CHOCYK M., HORBO-WY K., KOZDRÓJ W., 1995 — Geochemistry and tectonic environment of Ordovician meta-igneous rocks in the Rudawy Janowickie Complex, SW Poland. J. Geol. Soc., London, 152: 105–115.
- WÓJTOWICZ A., 2004 Sprawozdanie z badań izotopowych siarki siarczkowej δ³⁴S CDT z wybranych obszarów złożowych w Sudetach. W: Geneza i wiek (Re-Os) hercyńskich złóż złota w Sudetach w świetle badań organo-geochemicznych, geochemicznych i izotopowych (C, S, O) (red. S.Z. Mikulski). Narod. Arch. Geol. PIG-PIB, Warszawa.

www.ciaaw.org/sulfur-references

- YANIGASAWA F., SAKAI H., 1983 Thermal decomposition of barium sulphate-vanadium pentoxide-silica glass mixtures for preparation of sulphur dioxide for sulphur isotope ratio measurements. *Anal. Chem.*, 55: 985–987.
- ZIMNOCH E., 1965 Okruszcowanie złoża Starej Góry w świetle nowych danych. *Biul. Geol. Wydz. Geol. UW.*, **5**: 3–38.
- ZIMNOCH E., 1983 Mineralizacja kruszcowa złoża "Czarnów" (Sudety). Rocz. Pol. Tow. Geol., 53, 1–4: 289–306.

SUMMARY

Sulphide minerals from polymetallic ore deposits provide an excellent opportunity to investigate a genetic aspects of mineralization by deciphering the ³²S, ³³S, ³⁴S sulphur isotope composition. The $\delta^{34}S$ isotopic ratio and its variation is a powerful petrogenetic indicator of sulphur source and contamination of the magma through interactions with the country rocks. The conventional method of sulphur isotope systematics performed on bulk mineral separates by gas isotope-ratio mass-spectrometry (IRMS) technique is a complex and sample consuming procedure. The stable isotope composition can be measured also using secondary ion mass spectrometry (SIMS) technique by applying instruments of various generation of the ion microprobe. In comparison to the IRMS method, the SIMS alternative avoids the chemical preparation procedure that leads to sample homogenization, therefore SIMS enables analyses on the solid state, on sub--nanogram domains with analytical spot sizes in the range of 18–20 µm and 2–3 µm depth. It allows an *in situ* exploration of every isotopic heterogeneities on a very small spatial scale, avoiding visible internal defects or other phase inclusions.

The SIMS method for δ^{34} S analyses has been successfully applied using Sensitive High Resolution Ion Microprobe SHRIMP in a multicollector version at the PGI-NRI to:

- introduce regular measurements of the masses of sulphur isotopes ³⁴S and ³³S in the solid state on SHRIMP IIe/MC, through the optimization of Faraday cups tuning, analytical strategy and precise choice of reference material;
- provide a new data of δ³⁴S for pyrites from the Au– Cu–As polymetallic ore deposits in Radzimowice (Kaczawa Mountains) and in the Leszczyniec area (Rudawy Janowickie Mts.) to determine the sources of sulphur;
- recognize the degree of homogeneity of single grains of sulphides from ore minerals;
- check the degree of reproducibility of data in terms of IRMS versus SIMS and during recurrence of analytical sessions.

In an attempt to characterise the source of sulphur mineralization analytical work was targeted on the Radzimowice Au-As-Cu ore deposit, which is located in the Kaczawa Mountains. It forms a horst structure between the North--Sudetic Basin to the northwest and the Intra-Sudetic Basin to the southeast. These areas belong to the Central-European province of Permo-Carboniferous volcanism of bimodal character, forming a 400-km-long zone. The Leszczyniec prospect is located in the Sudetes, and more precisely in the Rudawy Janowickie Ridge, that constitutes part of the eastern metamorphic cover of the Variscan Karkonosze granitoid massif. The collection of pyrite of grains from the Radzimowice and Leszczyniec Fe prospects is the focus of this paper. Part of the sample target was previously diagnosed by the conventional IRMS method (Mikulski, 2007a, b). Samples M13, M20, M21 and 10B were selected for the ion microprobe test to evaluate the accuracy and precision of sulphur isotope analysis by SHRIMP IIe/MC. Pyrite grains were cast in epoxy resin (Struers Epofix) as 35 mm "megamounts", and polished using 1200-grade SiC paper and 1 µm diamond paste. No chemical procedure for sample preparation was applied. The megamount surface was coated by 10 nm of gold, which provided charge compensation. The pyrite standard Ruttan was used during the analytical session to calibrate isotope ratios and to monitor the precision of SHRIMP IIe/MC. Analyses of reference Ruttan pyrite grains with the reference value of $\delta^{34}S = +1.20 \pm 0.10\%$ (VCDT) gave an average of $\delta^{34}S = +1.19 \pm 0.08\%$ with standard deviation of 0.53. All analytical results are given in Appendix.

Pyrite grain analyses were performed during two sessions: the first, which is treated as a preliminary series an average of two points in the grain with a total of measurements n =50, and the second – the main session because of the number of analyses 163 a total of 53 grains. The description includes the number of grains and a sequence analysis of the grain: *e.g.* 10B.B.3.4 denotes sample 10B, group B, grain 3, spot 4). In the case of pyrite from the abandoned Au–Cu–As Radzimowice deposit, the sulphur isotopic ratio is close to $\delta^{34}S = 0\%$ (weighted average of $\delta^{34}S$ for sample 10B is +0.84 ±0.24‰, n = 60, for sample M20 +0.37 ±0.13‰, n = 35, and for sample M21 –0.03 ±0.32‰, n = 26), which indicates the source of sulphur from processes related to magmas probably of mantle or lower crust origins. On the other hand, pyrites from the old mining prospect in Leszczy-niec have negative δ^{34} S values below –1‰ (ranging from –3.24 ±0.08‰ to –1.19 ±0.09‰), which suggest a contamination process and possible minor input of sedimentary pro-

tolith during the magma generation. The results obtained during the tests on SHRIMP indicate a good agreement with the conventional method and demonstrate some differences between samples in terms of the melt generation (10B) originate from dominantly igneous protolith (δ^{34} S values greater than 0‰) vs (M-13) partial melting some amount of sedimentary protolith (δ^{34} S values less than 0‰).

Apendyks

ZESTAWIENIE WYNIKÓW ANALIZ I STOSUNEK δ³⁴S_{vcdt} (W ‰) Z PIERWSZEJ I DRUGIEJ SESJI NA SHRIMP IIE/MC WRAZ ZE ŚREDNIMI WAŻONYMI DLA KAŻDEJ PRÓBKI

Próbka 10B

Symbol	$^{34}S/^{32}S$	$\delta^{34}S$	błąd standardowy	Symbol	$^{34}S/^{32}S$	$\delta^{34}S$	błąd standardowy
analizy	[‰]			analizy		[‰]	
pierwsza sesja			10B.B.1.3	0,043955459	-1,281	±0,105	
10Bpy-10	0,044064800	+0,345	±0,291	10B.B.1.4	0,043968482	-0,999	±0,084
10Bpy-11	0,044050039	+0,010	±0,279	10B.B.2.1	0,044028623	+0,339	±0,119
10Bpy-12	0,044071552	+0,498	±0,237	10B.B.2.2	0,044014514	+0,007	±0,110
10Bpy-13	0,044109131	+1,350	±0,377	10B.B.3.1	0,044027950	+0,300	±0,066
10Bpy-2	0,044118112	+1,553	±0,354	10B.B.3.2	0,044014270	-0,023	±0,076
10Bpy-3	0,044114125	+1,463	±0,388	10B.B.3.3	0,044011260	-0,102	±0,105
10Bpy-5	0,044045196	-0,100	±0,297	10B.B.3.4	0,044080530	+1,459	±0,121
10Bpy-6	0,044048970	-0,014	±0,346	10B.B.4.1	0,044010280	-0,146	±0,088
10Bpy-7	0,044037069	-0,284	±0,401	10B.B.4.2	0,044016830	-0,008	±0,069
10Bpy-9	0,044072527	+0,520	±0,262	10B.B.4.3	0,044028080	+0,237	±0,109
średnia ważor	$ha = +0,47 \pm 0,43\%$	[91%] 95% ufnośc	i	10B.B.4.4	0,044031770	+0,301	±0,088
z 10 zarejestr	owanych analiz			10B.B.5.1	0,043932040	-1,972	±0,106
	dru	ga sesja		10B.B.5.2	0,044000100	-0,436	±0,098
10B.A.1.1	0,043979929	+1,412	±0,112	10B.B.6.1	0,044026910	+0,164	±0,110
10B.A.1.2	0,043984427	+1,469	±0,053	10B.B.6.2	0,044036160	+0,365	±0,082
10B.A.2.1	0,043989194	+1,532	±0,094	10B.B.6.3	0,044042110	+0,492	±0,114
10B.A.3.1	0,043942365	+0,423	±0,112	10B.B.6.4	0,044035200	+0,327	±0,095
10B.A.3.2	0,043949562	+0,541	±0,073	10B.B.6.5	0,044035190	+0,320	±0,092
10B.A.3.3	0,043954203	+0,603	±0,074	10B.B.7.1	0,044064330	+0,974	±0,073
10B.A.4.1	0,043979386	+1,086	±0,068	10B.B.7.2	0,044067760	+1,038	±0,117
10B.A.5.1	0,04399230	+1,337	±0,072	10B.B.7.3	0,044076500	+1,230	±0,098
10B.A.5.2	0,043979347	+1,000	±0,102	10B.B.8.1	0,044023960	+0,032	±0,091
10B.A.6.1	0,043981745	+1,013	±0,064	10B.B.8.2	0,044023840	+0,023	±0,071
10B.A.6.2	0,043995774	+1,291	±0,103	10B.B.8.3	0,044025470	+0,055	±0,083
10B.A.6.3	0,044010616	+1,588	±0,108	10B.B.8.4	0,044023450	+0,004	±0,051
10B.A.6.4	0,044030089	+1,991	±0,036	10B.B.8.5	0,044023940	+0,010	±0,095
10B.A.6.5	0,044017709	+1,671	±0,065	10B.B.9.1	0,044071490	+1,084	±0,090
10B.A.6.6	0,044028059	+1,866	±0,085	10B.B.9.2	0,044039180	+0,347	±0,072
10B.A.7.1	0,044029294	+1,816	±0,081	10B.B.9.3	0,044076490	+1,185	±0,090
10B.A.7.2	0,044022242	+1,618	±0,068	10B.B.9.4	0,044067730	+0,983	±0,099
10B.A.8.1	0,044028553	+1,724	±0,089	10B.B.10.1	0,044083900	+1,346	±0,101
10B.A.8.2	0,044039499	+1,937	±0,076	10B.B.10.2	0,044059240	+0,783	±0,130
10B.A.9.1	0,044033931	+1,774	±0,095	10B.B.10.3	0,044080560	+1,264	±0,133
10B.A.10.1	0,044048153	+2,062	±0,087	10B.B.10.4	0,044090170	+1,479	±0,057
10B.A.10.2	0,044040947	+1,863	±0,117	średnia ważo	średnia ważona = +0,25 ±0,26 ‰ [110%] 95% ufności		
10B.A.10.3	0,044063067	+2,331	±0,124	z 37 zarejestrowanych analiz			
średnia ważona = $+1,52 \pm 0,21\%$ [14%] 95% ufnościdruga sesja łącznie							
z 23 zarejestr	owanych analiz			10B(A+B)	średnia ważona =	+0,84 ±0,24‰ [28	%] 95% ufności
10B.B.1.1	0,043950459	-1,367	±0,120		z 60 zarejestrowa	nych analiz	
10B.B.1.2	0,043932288	-1,793	±0,098				

Symbol	³⁴ S/ ³² S	$\delta^{34}S$	błąd standardowy			
analızy						
pierwsza sesja						
M13py-10	0,043944268	-2,388	±0,735			
M13py-11	0,043912306	-3,113	±0,418			
M13py-12	0,043904434	-3,292	±0,312			
M13py-13	0,043925859	-2,806	±0,409			
M13py-2	0,043941591	-2,449	±0,264			
M13py-3	0,043956622	-2,108	±0,505			
M13py-4	0,043952584	-2,200	±0,400			
M13py-5	0,043975119	-1,689	±0,261			
M13py-6	0,043961785	-1,991	±0,418			
M13py-7	0,043999082	-1,146	±0,330			
M13py-8	0,043920766	-2,921	±0,310			
M13py-9	M13py-9 0,043931371 -2,681 ±0,339					
średnia ważo	średnia ważona = -2,37 ±0,42‰ [-18%] 95% ufności					
z 12 zarejest	z 12 zarejestrowanych analiz					
druga sesja						
M13A.1.1	0,043899013	-2,860	±0,139			
M13A.1.2	0,043940101	-1,930	±0,091			
M13A.1.3	0,043923648	-2,305	±0,095			
M13A.1.4	0,043928179	-2,206	±0,059			
M13A.2.1	0,043931496	-2,132	±0,113			
M13A.2.2	0,043968808	-1,286	±0,068			
M13A.2.3	0,043973075	-1,190	±0,087			
M13A.3.1	0,043897004	-2,917	±0,079			
M13A.4.1	0,043920538	-2,383	±0,135			
M13A.4.2	0,043916982	-2,464	±0,084			
M13A.4.3	0,043949332	-1,730	±0,063			
M13A.4.4	0,043967032	-1,328	±0,102			
M13A.5.1	0,043927835	-2,217	±0,046			
M13A.6.1	0,043951584	-1,677	±0,076			
M13A.6.2	0,043939070	-1,960	±0,044			

Symbol	³⁴ S/ ³² S	$\delta^{34}S$	błąd standardowy			
analizy		[‰]				
M13A.6.3	0,043943283	-1,863	±0,098			
M13A.6.4	0,043925268	-2,271	±0,114			
średnia ważo	$na = -2,10 \pm 0,16\%$	[-7,7%] 95% ufno	ści			
z 39 zarejest	rowanych analiz					
M13B.1.1	0,043882530	-3,239	±0,081			
M13B.1.2	0,043900820	-2,822	±0,087			
M13B.1.3	0,043888130	-3,108	±0,105			
M13B.1.4	0,043904870	-2,726	±0,090			
M13B.2.1	0,043916730	-2,452	±0,109			
M13B.3.1	0,043933180	-2,076	±0,106			
M13B.4.1	0,043916190	-2,459	±0,067			
M13B.4.2	0,043928690	-2,173	±0,070			
M13B.5.1	0,043912530	-2,536	±0,127			
M13B.5.2	0,043930140	-2,133	±0,113			
M13B.5.3	0,043917710	-2,412	±0,131			
M13B.5.4	0,043923830	-2,270	±0,068			
M13B.6.1	0,043940140	-1,896	±0,115			
M13B.6.2	0,043961980	-1,392	±0,114			
M13B.6.3	0,043952770	-1,597	±0,141			
M13B.6.4	0,043946210	-1,742	±0,100			
M13B.6.5	0,043942850	-1,814	±0,098			
M13B.7.1	0,043903690	-2,697	±0,111			
M13B.7.2	0,043946610	-1,719	±0,087			
M13B.7.3	0,043922910	-2,252	±0,071			
M13B.8.1	0,043908910	-2,565	±0,097			
M13B.8.2	0,043965320	-1,280	±0,058			
średnia ważo	$ana = -2,22 \pm 0,24\%$	[-11%] 95% ufnoś	ci			
z 22 zarejest	rowanych analiz					
druga sesja ł	ącznie					
M13	średnia ważona = -	-2,10 ±0,16‰ [-7,79	%] 95% ufności			
(A+B)	z 39 zarejestrowanych analiz					
		5				

Próbka M13

72

Badania izotopów siarki w minerałach siarczkowych ze złóż rud polimetalicznych w Sudetach za pomocą mikrosondy jonowej...

Próbka M20

Symbol	$^{34}S/^{32}S$	$\delta^{34}S$	błąd standardowy	Symbol	$^{34}S/^{32}S$	$\delta^{34}S$	błąd standardowy
analizy		[‰]		analizy [‰]			
	pierwsza sesja		M20A.5.1	0,043989718	+0,175	±0,150	
M20py-10	0,044041515	-0,183	±0,312	M20A.5.2	0,043980991	-0,049	±0,105
M20py-11	0,044062532	+0,293	±0,258	M20A.5.3	0,043983092	-0,028	±0,108
M20py-12	0,044053667	+0,092	±0,414	średnia ważon	$a = +0,46 \pm 0,17 \%$	[36%] 95% ufnoś	ci
M20py-13	0,044056573	+0,158	±0,28	z 16 zarejestro	owanych analiz		
M20py-2	0,044008364	-0,935	±0,671	M20B.1.1	0,043866100	+0,028	±0,096
M20py-3	0,044043445	-0,140	±0,507	M20B.2.1	0,043885790	+0,363	±0,180
M20py-4	0,044118332	+1,558	±0,234	M20B.2.2	0,043880850	+0,198	±0,138
M20py-5	0,044050054	+0,010	±0,325	M20B.2.3	0,043867880	-0,151	±0,131
M20py-6	0,044052478	+0,065	±0,463	M20B.3.1	0,043888330	+0,263	±0,108
M20py-7	0,044061654	+0,273	±0,356	M20B.4.1	0,043905570	+0,543	±0,352
M20py-8	0,044067801	+0,413	±0,326	M20B.4.2	0,043888400	+0,101	±0,098
M20py-9	0,044063147	+0,307	±0,326	M20B.5.1	0,043855940	-0,809	±0,131
średnia ważona = +0,37 ±0,38 [100%] 95% ufności			M20B.5.2	0,043875180	-0,424	±0,122	
z 12 zarejestro	owanych analiz			M20B.5.3	M20B.5.3 0,043881110 -0,342 ±0,090		±0,090
druga sesja		M20B.6.1	0,043924220	+0,588	±0,101		
M20A.1.1	0,0439885770	+0,605	±0,040	M20B.6.2	0,043929100	+0,647	±0,060
M20A.1.2	0,0439868380	+0,497	±0,113	M20B.6.3	0,043912620	+0,222	±0,113
M20A.1.3	0,0440053170	+0,885	±0,100	M20B.7.1	0,043916100	+0,252	±0,143
M20A.2.1	0,0439766620	+0,202	±0,083	M20B.7.2	0,043911700	+0,101	±0,075
M20A.2.2	0,0439953900	+0,595	±0,117	M20B.7.3	0,043923120	+0,263	±0,087
M20A.3.1	0,0439627820	-0,176	±0,128	M20B.8.1	0,043931320	+0,401	±0,077
M20A.3.2	0,0439866490	+0,336	±0,065	M20B.8.2	0,043955400	+0,901	±0,110
M20A.3.3	0,0439825960	+0,213	±0,109	M20B.8.2	0,043955400	+0,901	±0,110
M20A.4.1	0,0439768450	+0,053	±0,084	średnia ważon	średnia ważona = +0,26 ±0,20 ‰ [77%] 95% ufności		
M20A.4.2	0,0439998350	+0,546	±0,090	z 19 zarejestro	z 19 zarejestrowanych analiz		
M20A.4.3	0,0440169800	+0,877	±0,062	druga sesja łąc	cznie		
M20A.4.4	0,0439914230	+0,268	±0,132	M20 (A D)	średnia ważona =	+0,37 ±0,13 ‰ [34	1%] 95% ufności
M20A.4.5	0,0440214120	+0,922	±0,113	IVI20 (A+B)	z 35 zarejestrowar	nych analiz	

Symbol	$^{34}S/^{32}S$	$\delta^{34}S$	błąd standardowy		
analizy					
	pierv	vsza sesja			
M21py-10	0,044036574	-0,295	±0,419		
M21py-11	0,044034305	-0,347	±0,572		
M21py-12	0,044035361	-0,323	±0,348		
M21py-13	0,044026050	-0,534	±0,531		
M21py-2	0,044091174	+0,943	±0,408		
M21py-3	0,044088591	+0,884	±0,541		
M21py-4	0,044047053	-0,058	±0,487		
M21py-5	0,044078603	+0,657	±0,449		
M21py-6	0,044082517	+0,746	±0,454		
M21py-7	0,044090592	+0,929	±0,586		
M21py-8	0,044039043	-0,240	±0,404		
M21py-9	0,044047778	-0,041	±0,362		
średnia ważona = +0,15 ±0,35‰ [240%] 95% ufności					
z 12 zarejestrowanych analiz					
druga sesja					
M21p.1.1	0,043977167	-0,189	±0,113		
M21p.1.2	0,043992562	+0,135	±0,064		
M21p.1.3	0,043910667	-1,749	±0,061		
M21p.2.1	0,043983994	-0,133	±0,081		
M21p.2.2	0,043994816	+0,089	±0,077		
M21p.2.3	0,043987605	-0,098	±0,119		

Próbka M	121
----------	-----

Symbol	$\frac{^{34}\mathrm{S}/^{32}\mathrm{S}}{\delta^{34}\mathrm{S}}$		błąd standardowy		
analizy	[‰]				
M21p.2.4	0,043960632	-0,733	±0,085		
M21p.3.1	0,044048240	+1,234	±0,091		
M21p.3.2	0,044069803	+1,701	±0,093		
M21p.3.3	0,043957583	-0,868	±0,116		
M21p.4.1	0,043996087	-0,015	±0,137		
M21p.4.2	0,043994301	-0,076	±0,090		
M21p.4.3	0,043974860	-0,558	±0,091		
M21p.4.4	0,043978700	-0,490	±0,086		
M21p.4.5	0,044061570	+1,371	±0,063		
M21p.4.6	0,044012040	+0,228	±0,087		
M21p.5.1	0,044006200	+0,077	±0,106		
M21p.5.2	0,044004350	+0,017	±0,062		
M21p.5.3	0,044023050	+0,424	±0,112		
M21p.5.4	0,043998730	-0,146	±0,117		
M21p.5.5	0,044012490	+0,150	±0,110		
M21p.6.1	0,043997940	-0,213	±0,082		
M21p.6.2	0,044027350	+0,438	±0,074		
M21p.6.3	0,044001900	-0,155	±0,120		
M21p.6.4	0,043991830	-0,399	±0,070		
M21p.6.5	0,043996970	-0,297	±0,076		
średnia ważona= -0,03 ±0,32‰ [-110%] 95% ufności					
z 26 zarejestrowanych analiz					

TABLICE PLATES

TABLICA I

Niejednorodność wewnętrzna ziaren pirytu i ślady po analizach SHRIMP widoczne w obrazie elektronów wstecznie rozproszonych w mikroskopie elektronowym

Internal heterogeneity of pyrite grains and spots after SHRIMP measurements visible on the backscattered electrons images BSE of electron microscope

- Fig. 1. Spękanie w pirycie wypełnione galeną (biała; próbka 10B.A, ziarno 6, punkty 1–6)Crack filled by galena (white; sample 10B.A, grain 6, points 1–6)
- Fig. 2.Cienkie syntektoniczne wrostki arsenopirytu (próbka 10B.B, ziarna 2–4)Thin syntectonic arsenopyrite inclusions (sample 10B.B, grains 2–4)
- Fig. 3. Silne spękania charakterystyczne dla ziarn pirytu z próbki M13, przykład obrazu z serii dokumentacyjnych fotografii SHRIMP Strong damage of pyrite grains characteristic for M13 sample, typical image from photo autodocumentation done by SHRIMP
- Fig. 4. Liczne obce fazy mineralne w pirycie (próbka M20) A variety of mineral phases present in the pyrite from (sample M20)
- Fig. 5, 6. Drobne i większe wrostki arsenopirytu (próbka M21, punkty 1 i 2 w pirycie, punkt 3 w arsenopirycie) Minor and larger arsenopyrite inclusions (sample M21, points 1 and 2 in pyrite, point 3 in arsenopyrite)



Stanisław Z. Mikulski i in. — Badania izotopów siarki w minerałach siarczkowych ze złóż rud polimetalicznych w sudetach za pomocą mikrosondy jonowej SHRIMP IIe/MC