# ماهیت سیالهای درگیر در سنگهای کالکآلکالن کانیسازی مس و طلای منطقه تنورجه (شمال کاشمر)

کیمیا سادات عجایبی<sup>(او\*)</sup>، محمد حسن کریم پور<sup>۲</sup>، سید احمد مظاهری<sup>۳</sup> و سعید سعادت<sup>\*</sup> ۱. دانشجوی دکتری دانشگاه آزاد اسلامی، واحد علوم و تحقیقات ۲. استاد دانشکده علوم، دانشگاه فردوسی، مشهد ۳. دانشیار دانشکده علوم، دانشگاه فردوسی، مشهد ۴. دانشجوی دکترا دانشگاه آزاد اسلامی واحد مشهد

تاریخ دریافت:۸۷/۴/۲۲ تاریخ پذیرش:۸۷/۸۹

> منطقه مورد مطالعه، در استان خراسان رضوی، شمال کاشمر واقع شده است. قرارگیری این محدوده بر روی کمربند خواف – درونه، شرایط تکتونیکی این کمربند و فعالیتهای ماگمایی متنوع در ترشیاری، موجب گردیده تا کانیسازیهای ویژهای در طول این کمربند تشکیل شوند. شواهد سنگشناسی (نفوذ تودههای نیمه عمیق کالکآلکالن و سابآلکالن) و همچنین زونهای آلتراسیون مرتبط با تودههای نفوذی، حضور آنومالی طلا، پیریت و اکسیدهای آهن ثانویه در تمامی منطقه تشابهی را با مناطق حاشیهٔ قاره و ولکانیکهای پورفیریساز ائوسن نشان میدهند. براساس مطالعات سیالات درگیر و با توجه به میزان شوری (۵ تا بیش از ۲۴ درصد وزنی)، دمای به مگنسازی (۲۰۰ تا ۳۶۰ درجه و بالاتر از آن) و نمودارهای مربوطه، نمونههای منطقه در دو محدودهٔ مربوط به سیستمهای پورفیری و اپی ترمال قرار می گیرند. همچنین بر اساس نمودار تغییرات فشار و عمق در برابر دما، سیالات درگیر، عمق تقریباً ۸۴۰ متری و فشاری در حدود ۲۰۰ تا ۳۰۰ بار را معرفی می ماید که این میزان، با

> > واژههای کلیدی: پورفیری، پیریت، تنورجه، طلا، مس، سیالات درگیر

#### مقدمه

چکندہ

محدوده مورد مطالعه در تقسیم بندی پهنه ساختاری – رسوبی، بخشی از ایالت زمینساختی ایران مرکزی را شامل می شود. این محدوده در شیمال گسل درونه قرار گرفته و به لحاظ فعالیتهای ماگماتیسم گسترده، می توان از آن به عنوان کمربند ولکانوپلو تونیک درونه – تربت حیدریه (کاشیمر) – خواف نام برد. فعالیتهای ذکر شده شرایط کانی سازی مختلفی را در کل منطقه به وجود آورده است. از آن جمله سیستم کانی سازی طلا – مس تنورجه را می توان نام برد. هدف اصلی این تحقیق بررسی ماهیت سنگهای منطقه و نیز سیالهای در گیر موجود در رگههای سیلیسی این سیستم کانی سازی، جهت تعیین منشأ، نوع کانی سازی و نیز مقایسهٔ این داده ها با سیستم های مشابه می باشد.

# روش تحقيق

جهت بررسی ماهیت پترولوژی و محیط تشکیل سنگهای منطقه، پس از برداشت و آماده سازی نمونههای سنگی از محدودههای اولویتدار، تعداد ۲۸ نمونه برای مطالعات پترولوژی انتخاب و جهت انجام تجزیه شیمیایی، به کشور کانادا ارسال گردید. نمونهها به روش ICP-MS تجزیه شد که در پایه، عناصر کمیاب و نادر خاکی) مشخص شدند. همچنین با مطالعهٔ سیالهای درگیر که در دانشگاه تربیت معلم و سازمان زمین شناسی انجام شده است، درجه حرارت، عمق و فشار زمان تشکیل سیستم کانیسازی، نوع سیستم و شیمی سیالات محبوس محاسبه و بررسی شده است.

#### موقعیت و زمین شناسی

منطقه مورد مطالعه، در محدوده جغرافیایی <sup>۳</sup>۵٬۵۳٬۵۳٬۵۸ تا ۱۳٬۱۳٬۳۹٬۸۵ طول شرقی و ۲۵٬۷۳٬۳۵٬۳۵ تا ۲۵٬۲۱٬۵۳ عرض شمالی در استان خراسان رضوی، در بخش کوهسرخ از توابع شهرستان کاشمر واقع شده است (شکل ۱).

علاوه بر مطالعات انجام شده در منطقه، که جدیدترین آنها عبارتند از مطالعاتی که توسط کریمپور (۱۳۸۳)، انجام شده است (کریمپور و سعادت،۱۳۸۱؛ کریمپور و سعادت،۱۳۸۳)، عباسیان (۱۳۷۳) سنگهای آتشفشانی منطقه تنورجه را از نظر پترولوژی مورد مطالعه و بررسی قرار داده است (عباسیان، ۱۳۷۳). مستقل (۱۳۷۷)، ارزیابی فنی – اقتصادی توده مگنتیتی شمال تنورجه را در قالب رساله کارشناسی ارشد ارائه نموده است. امیرخانی منفرد (۱۳۸۱)، محدوده مورد نظر را از نظر ژئوشیمی و پترولوژی در قالب رساله کارشناسی ارشد بررسی نموده است. امیرخانی منفرد، ویژه شرکت طلای زرمهر، در منطقه فیض آباد، مطالعاتی صورت گرفته که بعضاً منطقه مورد مطالعه را نیز دربرمی گیرد (شرکت طلای زرمهر، ۱۳۸۰–۱۳۸۳). در گزارش نقشهٔ زمین شناسی منطقهٔ فیض آباد در مقیاس ۱۱۰۰۰۰، عنوان شده است که در

ناحیه فیض آباد، سیستم گسل درونه از مجموعه گسل های کم و بیش موازی تشکیل شده است. بخش شمالی این گسل بالا آمده و عموماً از سنگ های ولکانیکی و آذرآواری ترشیری تشکیل شده که بر روی رسوبات ژوراسیک و کرتاسه قرار گرفته است (بهروزی، ۱۳۶۶).

#### سىنگ شىناسىي

در محدوده مورد مطالعه بخش وسیعی از سنگها را سنگ-های آتشفشانی (ائوسن) شامل ریولیت، ریوداسیت، داسیت و تا حدودی آندزیت دربرگرفتهاند که به صورت توف، لاپیلی توف، آگلومرا و گدازه یافت می شوند. میزان سیلیس ماگمای اولیه این سنگها نسبتاً زیاد بوده و در ریولیت و ریوداسیت به صورت جریانهای سیلیسی در سنگ مشاهده می شود. در مراحل بعدی، ماگمایی با ترکیب حدواسط در این مجموعه سنگی نفوذ کرده است. بیش از ۱۵ توده نفوذی با ترکیب مونزونیت، کوارتز مونزونیت، دیوریت و کوارتز دیوریت در منطقه شناسایی شدند (شکل ۲). این تودهها رخنمونهای کوچکی در سطح زمین دارند و به شکل استوک می باشند (عجایهی. (۱۳۸۶).



شکل ۱– موقعیت تقریبی محدوده مورد مطالعه (عجایبی، ۱۳۸۶)



Geological Map of Tanurjeh Area

شکل ۲ – نقشه زمین شناسی محدودهٔ مورد مطالعه (عجایبی، ۱۳۸۶)

پس از مطالعهٔ مقاطع میکروسکوپی و با توجه به نتایج به نمونه ها در شکل ۳ مشخص شده است). از این نتایج در دست آمده از تجزیهٔ شیمیایی نمونه های منتخب (جدول ۱)، نمودارهای مربوط به نامگذاری، تعیین سری ماگمایی و تعیداد ۶ نمونه مربوط به سنگهای آتشفشانی و ۸ نمونه محیط های تکتونیکی استفاده شده که شرح آنها به تفصیل مربوط به نمونه های نیمه عمیق تعیین شدند (محل برداشت مده است:

شماره نمونه	PT-12	PT-31	PT-20	PT-32	PT-39	Re-PT-31
S:O	اسیت	ريودا	يت	ريوليت		تكرار نمونه ۳۱
SIO <sub>2</sub>	99/V	80/29	V1/44	$\nabla 1/1A$	29/11	۶۴/۹
$Al_2O_3$	10/70	10/17	13/14	14/91	18/**	10/47
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	1/99	٧/٩.	0/71	7/79	۶/V۲	V/VV
MgO	•/11	•/\A	• / / \ \	• /٣٣	1/87	•/\A
CaO	•/49	• /AV	•/1•	•/7٣	1/V9	•/٩•
Na <sub>2</sub> O	٣/٨١	۳/AV	•/79	1/90	۵/۶۸	٣/٩٢
K <sub>2</sub> O	8/18	7/99	٣/٨٦	8/34	١/٨٠	Y/AV
TiO <sub>2</sub>	• / 9 1	• /47	• /47	• /۵٣	• / / •	• / 47
$P_2O_5$	•/17	•/•۴	• / • V	•/•9	•/•0	•/•۴
MnO	• / • 1	• / • )	• / • )	• / • )	• /• )	• / <b>\ •</b>
Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	• / • 17	. / 9	• / • \ A	• / • 1	•/•10	• / • • 9
LOI	) / 4 .	**/*	¥/Y	ب ربد مرب ب	c/r	¥ /\/ .
Tot/C	1/ <b>\ \</b>	1/1*	. /. 7	1/1	. (. 7	1/V*
Tot/S	•/•٢	•/• \	•/\$*	•/1	7/90	•/• \

جدول ۱- نتایج تجزیه شیمیایی نمونه های خروجی و نیمه عمیق (بر حسب درصد)

شماره نمونه	PT-6	PT-35	PT-53	PT-43	PT-49	PT-50	<b>PT-8</b>	PT-13
	كوارتز							
نه ۶ نمه نه	مە ن و نىت	(	نەنىت بەرفىر:	44	ز موىزوىيت	بيونيت كوارن	كوارىزموىزوديوريت پورفيرى	
		C	·). ·) ·)	)	برى	پورفي		
	پورفيرى							
SiO <sub>2</sub>	54/42	99/44	۶٩/۶	F1/FQ	99/DD	V7/49	VV/93	91/V9
$Al_2O_3$	10/17	10/00	13/01	10/99	14/1	13/93	9/74	$\Delta/VT$
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	11/1	4/44	4/71	$\mathcal{P}/\bullet V$	1/14	۲/۲ •	4/97	۶/۳۳
MgO	1/81	• /\\9	•/1٨	7/17	•/14	•/40	1/74	٣/٨١
CaO	•/91	• /VQ	•/۴٩	۲/۱۱	•/91	1/14	•/٣٧	7/10
Na <sub>2</sub> O	• / 9 •	4/70	$\gamma/\lambda$	۴/•۸	۴/۰۰	TYVT	۲/۸۶	۴/•۵
K <sub>2</sub> O	4/•7	4/07	4/73	T/TV	0/9V	4/TV	7777	1/01
TiO <sub>2</sub>	•/\\	•/47	•/۵٣	•/97	•/QV	•/71	•/70	•/\\
$P_2O_5$	•/۵•	•/17	•/•9	•/10	•/•۴	•/•0	•/1٣	•/YV
MnO	•/• 1	•/•٣	•/• 1	•/• ٢	•/•1	•/•1	•/•9	•/10
$Cr_2O_3$	•/•1	•/•1٣	•/•\٨	•/•YV	•/•11	•/•71	•/•79	•/••V
LOI	۱ • /۵ •	۲/۷۰	٣/۴	۴/۸	۲/۶۰	1/0.	۱/۴.	٣/٣.
Tot/C	•/11	•/•۵	•/•٢	•/•7	• / • ٣	•/•۵	•/•٢	•/•٢
Tot/S	۲/۱۱	•/\\	۲/۲.	٣/٩۵	•/•1	•/•1	• / • 1	• / • ٣

ادامه جدول ۱– (نمونههای نیمه عمیق)

Sample Location in Tanurjeh Area



شکل ۳-موقعیت نمونه های جدول ۱ و جدول ۳ (عجایبی، ۱۳۸۶)



شکل ۴– موقعیت نمونههای آتشفشانی در نمودار میدلموست، ۱۹۸۵ و نمونههای نیمه عمیق درنمودار وینچستر و فلوید، ۱۹۷۷

جهت نامگذاری شیمیایی نمونه های آتشفشانی از نمودار وینچستر و فلوید (Winchester and Floyd, 1977) و جهت نامگذاری نمونه های نیمه عمیق از نمودار میدل موست استفاده شده (Middlemost, ۱۹۸۵) که در آنها نمونه های آتشفشانی در محدودهٔ داسیت، ریوداست و ریولیت و نمونه های نیمه عمیق در محدوده کوارت زمونزونیت و دیوریت قرار گرفته اند (شکل ۴، الف و ب). در تعیین سریهای ماگمایی، نمونه ها در محدوده ساب آلکالن و در نمودار پسریلو و تایلور، بیشترین تمرک زرا در محدوده فوق آلکالن نشان می دهند

(شکل ۵ الف و ب). مقایسه نمونه های آتشفشانی منطقه تنورجه (جدول ۲) و نیز نتایج حاصل از مطالب ارائه شده در نمودارها، نشان دهندهٔ حضور سنگهای آتشفشانی کالک آلکالن میباشد که تشابهی را با نمونه های مناطق فرورانشی حاشیهٔ قارهها نشان می دهد. در تعیین جایگاه تکتونیکی نمونه های نفوذی، بر اساس نمودار هریس و همکاران، نمونه ها در محدوده زون فرورانش قرار می گیرند (Harris et al., 1986)

جهت تعیین نوع تودههای نفوذی، علاوه بر حضور شـواهدی



شکل ۵. موقعیت نمونهها الف) در نمودار ایروین باراگار، ۱۹۷۱، ب) و در نمودار پسریلو وتایلور، ۱۹۷۶، (دایرههای تو خالی نمونههای آتشفشانی و دایرهٔ توپر نمونههای نیمه عمیق)



جدول ۲– مقایسه پارامترهای پترولوژیکی سنگهای آتشفشانی منطقه تنورجه با انواع جزایر قوسی و حاشیه قارهها

پارامترها	جزاير قوسي	حاشيه قاره	منطقه تنورجه
SiO <sub>2</sub> %	099	۵۶–۷۵	۵۹–۸۲
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> /MgO	۲<	۲>	۴-۱۸
K <sub>2</sub> O/Na <sub>2</sub> O	•/٨	•/9-1/1	•/1-٣
Rb (ppm)	۳۰-۴۵	۶۶-۱·۸	۸۱–۱۳۸
Sr (ppm)	۳۸۰-۴۶۰	$\Delta V \cdot - \Lambda \rho \cdot$	$\vee \wedge - $ ? • •
Zr (ppm)	1117	114-778	۵۰-۳۵۱
فنوكريستها	پيروكسن، هورنبلند،	پيروكسن،ها،هورنبلند،	پيروكسن،ها، هورنبلند،
ليتولوژى	<u>+ بیو</u> تیت <u>+</u> کوارتز بازالت، آندزیت، داسیت، <u>+ریو</u> لیت	+بيوتيت، + كوارتز آندزيت، داسيت، ريوليت± بازالت	+بيوتيت، + كوارتز داسيت، ريوداسيت، ريوليت

بر اساس مطالبی که در نمودار مطرح شد می توان ماگمای موجود در منطقه را ماگمای کالک آلکالن حاشیهٔ قارمای در نظر گرفت. طبق نظر لومیتر (Le Maitre, 1981)، غنی شدگی گدازهها از سیلیس می تواند در اثر مشارکت با پوسته قارمای باشد، که در منطقه مورد مطالعه نیز می توان حضور بالای سیلیس را در نتیجهٔ مشارکت با پوسته قارمای درنظر گرفت. در مقاطع نازک از جمله حضور نداشتن مسکویت، حضور انکلوزیون در داخل پلاژیوکلازها و آپاتیت، حضور هورنبلند، آلکالی فلدسپار ماکلدار، همچنین حضور بیوتیتهای قهوهای رنگ (Ishihara, 1981) و نیز نتایج حاصل از تجزیه شیمیایی نمونهها و نمودارهای ترسیمی، نتایج حاصل از آزمایش سنجش مغناطیس نیز این نمونهها را متعلق به تیپ I سری مگنتیتی نشان می دهد (شکل ۷).



شکل ۷- موقعیت نمونه ها در نمودار مربوط به سنجش مغناطیس (Sillitoe,1996)

### مطالعه رگههای کوارتز در منطقه تنورجه

در محدوده مورد مطالعه رگچههای مختلف کوارتز وجود دارد. این رگچهها در مقایسه با کانسارهای مس – طلای پورفیری واقع در کمربند ماریکونگا در شیلی (Oyarzum et al., 2001) به انواع مختلف قابل تقسیم هستند.

۱) رگچههای نوع A، این رگچهها معمولاً در تودههای نفوذی شکل گرفتهاند و حاوی کوارتز، مگنتیت، بیوتیت، کالکوپیریت و میزان کمتری از فلدسپارهای آلکالن، پیریت و کانیهای دیگر هستند. این رگچهها معمولاً در بالای مناطق آلتراسیون پتاسیک قرار می گیرند و ویژگیهای بافت پرکننده فضای خالی (نظیر تقارن) را ندارند (Oyarzum et al., 2001). در منطقه تنورجه نیز رگچههایی قابل مقایسه با این رگچهها دیده می شوند که می توانند نشان از حضور آلتراسیون پتاسیک و در نتیجهٔ آن کانی سازی پورفیری در عمق باشند (شکلهای ۸ - ۱، ۲ و ۶).

۲) رگچههای نواری کوارتز، این رگچهها از جنس کوارتزهای خاکستری تا سیاه رنگ هستند که معمولاً به صورت متقارن شکل گرفت و اغلب حالت پرکننده فضای خالی را دارند. تیرگی این رگچهها به دلیل فراوانی سیالات درگیر، مگنتیت و کالکوپیریت در اندازه میکرونی است(Oyarzum et al., 2001). پیریت اغلب مرکز این رگچههای کوارتزی را پر کرده و در بعضی موارد با مگنتیت جانشین شده است (Vila and Sillitoe, 1991). در منطقه تنورجه نیز رگچههایی با این مشخصات وجود دارند که به صورت متقارن بوده و در مرکز آنها نیز کانیسازی پیریت و

تبدیل آن به اکسیدهای آهن قابل مشاهدهاند (شکل ۸– ۳ و ۴). ۳) رگچههای نوع D، این رگچهها نیز متقارن بوده و پیریت در مرکز این تقارن قرار دارد. اندازهٔ این رگچهها مختلف و به بیش از ده سانتیمتر میرسد. در بعضی موارد این رگچهها در زمینهٔ سیلیسهای حفرهدار شکل گرفتهاند و دارای تورمالین نیز هستند (Oyarzum et al., 2001). در تنورجه نیز از این نوع رگچه در زمینهٔ رگههای سیلیسی حفرهدار در کنار تورمالین دیده می شود (شکلهای ۸– ۵ و۶).

در قسمتهایی از منطقه، سیلیس بهصورت بافت برشی دیده می شود. در مناطق کانی سازی در کمربند ماریکونگا برش ها (با در نظر گرفتن این مطلب که حضور برش در مناطق کانی سازی پورفیری متداول است)، به دو دسته همزمان و بعد از کانی سازی تقسیم شدهاند. برش های همزمان با کانی سازی، حاوی قطعات استوک ورکی از محدودهٔ پورفیری در سیمانی از کانی های هیدروترمالی هستند. در بعضی موارد اسپیکولاریت در زمینه قطعات و در بعضی موارد پیریت در کنار کوارتز نقش سیمان را بازی میکند. برش بعد از کانی سازی نیز حاوی قطعاتی از سنگهای نفوذی منطقه است و نسبت به برشهای همزمان با کانی سازی حاوی قطعات سنگی بیشتری است (Muntean and Einaudi, 2001). بـا اسـتناد بـه اين مطالب و مطالعات مقاطع نازک در این منطقه به نظر میرسد که برش ها از نوع بعد از کانی سازی باشند چون در آنها قطعات حاوی بافت استوک ورک مشاهده نشده است و نیز حاوی قطعات سنگی و در بعضي موارد سنگهاي ولکانيکي هستند (شکل ۹).



شکل ۸- تصویر نمونههای دستی از انواع رگچههای کوارتز: ۱ و ۲ -رگچههای نوع A، که در سنگهای نفوذی شکل گرفتهاند. ۳ و ۴- رگچههای نواری کوارتز، ۵- رگچههای نوع D، ۶- رگچههای شکل گرفته در زمینهٔ کوارتز حفرهدار



PPL ،PTN۲۰ میلیس با بافت برشی ۱- در صحرا ۲- در نمونهٔ دستی ۳- مقطع نازک از بافت برشی با سیمان پیریت، مقطع شماره PPL ،PTN۳۰ میلیس با بافت برشی ۱- در صحرا ۲- در نمونهٔ دستی ۳۵- مقطع نازک از بافت برشی با سیمان پیریت، مقطع شماره

# ترمومتری سیالات درگیر

محاسبه درجه حرارت، عمق و فشار زمان تشکیل، نوع سیستم و شیمی سیالات محبوس، مواردی هستند که مطالعه سیالات درگیر آنها را مشخص میکنند. پس از مطالعات میکروسکوپی، از نمونههای برداشت شده تعداد ۶ نمونه که دارای رگههای سیلیسی و بلورهای کوارتز بیشتری بودند، جهت تهیه مقطع انتخاب و ۱۲ مقطع دو رو صیقلی از این نمونهها تهیه شدند. انتخاب نمونهها با توجه به نبود بافت استوکورک و نوع رگههای سیلیسی صورت پذیرفته است. در نمونههای مطالعه شده دو مقطع Tf3 و Tf5 که مربوط به رگههای نوع A و D هستند (شکل ۸-۱ و۵)، دارای سیال مناسب جهت ترمومتری بودند که مطالعات انجام شده بر روی این نمونهها شرح داده شده است (موقعیت این دو نمونه در شکل ۳ و مشخصات آنها در جدول ۳ آورده شده است).

# مشخصات سيالات درگير

مطالعه مقاطع و ترموبارومتری صورت گرفته در سیالات درگیر موجود در بلورهای کوارتز، منجر به تفکیک پنج نوع سیال درگیر به شرح زیر شده است:

نوع A سه فازه شامل مایع –گاز – جامد (هالیت ± سیلویت) نوع B دو فازه مایع–گاز، (L+V) (Liquid rich) نوع C دو فازه گاز– مایع، (V+L) (Gas rich)

نوع D دو فازه گاز -مایع +مایع <sub>۲</sub>ON ، (L+L<sub>COT</sub>+V) نوع E تک فازه -گاز، (V) (Gas) سیالات مطالعه شده جهت ترموبارومتری از نوع سیالات درگیر اولیه و ثانویه کاذب می باشــند. از ســیالات درگیـر ثانویه در این مطالعه استفاده نشده است.

# نوع A- سیال درگیر سه فازه (با شوری بالا)

در این نوع از سیالات درگیر، بلور هالیت و بعضا کانی های اوپاک و سیلویت به عنوان کانی دختر دیده می شوند. بلور هالیت در بیشتر نمونه ها در اشکال مکعبی و به ندرت به صورت گرد شده مشاهده می شود. اندازه این نوع سیالات در نمونهٔ Tf3، به طور متوسط ۱۵×۱۰ و در نمونهٔ Tf6 به طور متوسط ۲۴×۸ میکرون به صورت کشیده و گرد دیده می شوند (شکل ۱۰). از سیالات این گروه درجه همگن شدن و ذوب بلور نمک اندازه گیری شده هالیت مکعبی شکل شروع به ذوب شدن می کند و بعد از ۲۵۰ می شود. بلور سیلویت به اشکال نیمه مدور و مدور در اندازه های می شود. بلور سیلویت به اشکال نیمه مدور و مدور در اندازه های کوچکتر از بلورهای هالیت در نمونه ها دیده می شود. میزان شوری در این نوع از سیالها به طور متغیر و حداقل ۲۳ تا بیش از شوری در این ایم NaC می باشد (جدول ۴).

شماره نمونه	سنگ دربرگیرنده رگه کوارتز	نوع سیالات درگیر			
Tf3	تودەھاي مونزونيتي	E،C، B.A			
Tf6	رگەھای حاوی کانی سازی پیریت در ولکانیکھا				

جدول ۳– مشخصات نمونههای منتخب جهت مطالعه سیالات درگیر

شکل ۱۰– دو تصویر از سیالات نوع A که حاوی فاز گاز (V)، مایع (L)، بلور نمک (S) [هالیت (Sh) و سیلویت (Ss)] و فاز اپاک (Op) میباشند. Tf3a تصاویر از نمونهٔ Tf3a

# نوع B- سیال درگیر دو فازه مایع-گاز، L+V (با شوری متوسط)

در این نوع سیال درگیر فاز مایع همراه با فاز حباب گاز وجود دارد. بیشترین حجم سیال درگیر را فاز مایع در بر میگیرد و فاز گازی تنها ۱۰ تا ۳۵ ٪ حجم سیالات درگیر مطالعه شده را اشغال کرده است. در این نوع سیال درگیر فاز جامدی وجود ندارد. اندازه این نوع سیالات در نمونهٔ Tf3، به طور متوسط ۱۵×۸ و در نمونهٔ Tf6، به طور متوسط ۵×۷ میکرون و اغلب به صورت گرد دیده می شوند (شکل ۱۱). این سیالات، بیشترین نوع سیال درگیر مطالعه شده در نمونه ها را شامل می شوند که در آنها درجهٔ ذوب شدگی اندازه گیری شده است (جدول ۴). میزان شوری این نوع سیال بین ۵ تا ۲۳ درصد وزنی NaCl متغیر است.

# نــوعC – ســيال درگيـر دو فـازه گاز – مايع، V+L (با چگالی پايين) Gas rich

در این نوع از سیالات، حباب گاز بیشترین حجم سیال را (بیش از ۷۰ درصد) اشغال کرده است اندازه این نوع سیالات در نمونهٔ Tf3، به طور متوسط ۱۱×۷ میکرون و در نمونهٔ Tf6، در دو



اندازه و به صورت گرد و کشیده دیده می شوند (شکل ۱۲). در این سیالات، درجهٔ ذوب شدگی اندازه گیری شده است و میزان شوری بین ۶ تا ۲۰ درصد وزنی NaCl در تغییر است (جـدول۴).

# نوع D- دو فازه گاز -مایع +مایع CO۲، (V+L+LCO۲) (با تشکیل کلاتریت)

در این نوع از سیال که تنها در یک نمونه مشاهده شده است دو فاز مایع و یک فاز گاز همراه با هم دیده شدهاند. در این سیال با ابعاد ۹۰ ×۵۰ میکرون، حضور فاز مایع حاوی cO<sub>2</sub> در طی گرم کردن پس از مرحله انجماد با تشکیل کلاتریت همراه می باشد (شکل ۱۳–الف). کلاتریت هیدرات گازی است که در اثر واکنش بین فازهای موجود در سیال در زمان گرم کردن به وجود می آید و باعث برهم خوردن رفتار سایر اجزای موجود در سیال می شود. این تغییرات در میزان شوری نیز تاثیر گذار است که شوری از روشهای محاسباتی خاصی با در نمونهٔ Tf6a محاسبه می شود. (شفرد رنکین،۱۳۸۶). این سیال در نمونهٔ Tf6a



شکل ۱۱– تصاویری از سیالات نوع B که حاوی فاز حباب (V)، مایع (L) میباشند. تصاویر از نمونهٔ Tf<sub>3</sub>a



شکل ۱۲– تصاویری از سیالات گروه C که از دو فاز گاز و مایع (با حجم بیشتر گاز) تشکیل شدهاند. تصاویر از نمونهٔ Tf<sub>3</sub>a



 $Tf_6a$  شکل ۱۳-الف : سیال گروه D که از دو فاز گاز – مایع و مایع  $CO_2$  تشکیل شده ، نمونهٔ  $Tf_{3}a$  ب. تصویر سیال گروه E تک فازهٔ گاز. نمونهٔ  $Tf_{3}a$ 

### (V) (Gas) نوعE – کاز (Gas) نوع

در این نوع از سیالات درگیر، حباب گاز بیش از ۹۵٪ از حجم سیال را اشغال کرده و امکان مشاهده فاز مایع وجود ندارد. لذا از این نوع سیالات نمی توان جهت اندازه گیری ترموبارومتری استفاده نمود. فراوانی سیالات درگیر در نمونه های مطالعه شده بیانگر شرایط جوشش شدید می باشد (شکل ۱۳–ب). این سیالات بیشتر در نمونهٔ Tf6a فراوانی بیشتری دارند.

در اندازه گیری های ترموبارومتری با توجه به فراوانی بیشتر سیالات درگیر نوع B، از سیالات دو فازهٔ L+V، و همچنین از سیالات درگیر نوع A با فاز جامد L+V+S استفاده شده است.

نقطه او تکتیک برای سیستم NaCl+ H<sub>2</sub>O بیشتر از ۲۰/۸ -درجه سانتی گراد است. حال آنکه نقطه او تکتیک در تعدادی از نمونههای مورد مطالعه پایین تر از ۲۰/۸ – درجه است (حدود ۳۷ – تا ۳۹– درجه سانتی گراد) که بیانگر حضور نمکهای دیگر علاوه بر NaCl در سیال کانهساز است. با توجه به دمای ایو تکتیک ارائه شده توسط بورینسکو H<sub>2</sub>O با توجه به دمای ایو تکتیک ارائه شده توسط بورینسکو (NaCl بات در میان کانه ماز است. (NaCl-FeCl<sub>2</sub>)، ترکیب این نمکها می تواند -40 می داند (شفرد رنکین، (Nacl-FeCl<sub>2</sub>)، در میالات را به دلیل حضور (معمولاً هماتیت و کالکوپیریت) در سیالات را به دلیل حضور آهن به عنوان عنصر اصلی در سیال در کنار پتاسیم و سدیم می دانند (Wilkinson, 2001). با توجه به نبود ترکیبات کربناته می دانند (منظه و میزان بالای آهان و نیز با درنظر گرفتن مطلب منوان شده، می توان احتمال ترکیب اول را برای این نمکها درنظرگرفت.

با محاسبه و استفاده از دمای ذوب (Tm) می توان به میزان شوری سیال پی برد. برای به دست آوردن مقدار شوری سیال بر اساس درجه حرارت آخرین بلور یخ،

می توان از نمودارهای مختلف همانند نمودار رودر و شیرد که دیاگرام دوتایی سیستم H<sub>2</sub>O-NaCl است استفاده نمود(شیرد و همکاران، ۲۳۸۶ (Roedder, 1984; ۱۳۸۶). همچنین جداول مخصوص تنظیم شده در این زمینه که ارتباط بین کاهش نقطه انجماد و درصد نمک طعام را نشان می دهند، نیز قابل استفاده است. علاوه بر این از طریق فرمولهای تجربی نیز میزان شوری قابل محاسبه میباشد. در این نمونهها درصد شوری، بر اساس دمای ذوب جامد (بلورهالیت – Ts-halite) تعیین گردیده است. توسط میزان شوری بر حسب درصد وزنی نمک طعام و دانسیته، توسط نرم افزار PVTX محاسبه شده است و اطلاعات در جدول ۴ ارائه شده است.

با توجه به دادههای به دست آمده (جدول ۴) و هیستو گرام شوری (شکل ۱۴)، مشاهده می شود که در نمونهها دو محدوده شوری مختلف حضور دارد. یکی با شوری بالا که درصد نمک از ۳۲ تا بیش از ۴۴ درصد وزنی می باشد و دیگری شوری متوسط از ۵ تا ۲۰ درصد را شامل می شود. بنابراین در نمونههای مطالعه شده درجهٔ شوری سیالات درگیر از ۵ تا بیش از ۴۴ درصد وزنی متغیر است. این تنوع تغییرات در میزان شوری کانسارهای پورفیری جهان طیفی از ۰ تا ۷۰ درصد نمک طعام را دارد که این تنوع به میزان حرارت و محل به تله افتادن این سیالات از ماگما و تحولات هیدروترمالی بستگی دارد.

همچنین در مطالعهٔ کلی پیرامون سیالات درگیر در کانسارهای مس – طلای پورفیری، برای سیالات با شوری بالا منشأ نزدیک به سیستم پورفیری را در نظر می گیرند که این میزان شوری با حرکت سیالات به سمت بالا و دور شدن از سیستم پورفیری و نزدیکی با سیستم اپی ترمال تا ۱/۵ درصد نمک طعام کاهش می یابد (Wilkinson, 2001).

علاوه بر این، در مطالعات موجود پیرامون کانسارهای کمربند ماریکونگا نیز در سیالات موجود در رگچههای نوع A، سیالات غنبی از فاز مایع با حضور کانیهای دختر هالیت، سیلویت و



شکل ۱۴– هیستوگرام درصد شوری در مقابل فراوانی در نمونههای مطالعه شده. نوع سیالات نیز با حروف انگلیسی مشخص شده است.



شکل ۱۵– هیستوگرام دمای همگنسازی در برابر فراوانی در نمونههای مطالعه شده، نوع سیالات نیز با حروف انگلیسی مشخص شده است.

نیز بلورهای نمک از بین نرفتند) بیشترین فراوانی همگن سازی دمایی مربوط به طیف دمایی بیشتر از ۳۶۰ درجه و ۲۵۰ تا ۳۵۰ درجه می باشد. طیف حرارتی به دست آمده (۲۰۰ تا ۳۶۰ درجه و بالاتر از آن) با سیستمهای پورفیری قابل مقایسه است (جدول۴). در سیستمهای پورفیری، طیف حرارتی از ۲۰۰ تا ۲۰۰ درجه سانتی گراد مشاهده شده است که البته این میزان در کانساهای مس – مولیبدن کمتر و محدودتر از این طیف می باشد. همچنین در کانسارهای پورفیری مس – طلا با حضور طلای اپی ترمال نیز این طیف متغیر درجه حرارت را با حرکت سیالات از نزدیکی سیستم پورفیری (حرارت های بالای ۵۰۰ درجه) به سطح و نزدیکی سیستمهای اپی ترمال (تا حرارت ۱۹۰ درجه) می دانند کانی های اپاک، با درجه شوری ۳۵ تا ۸۴ درصد نمک طعام، گزارش شدهاند (Muntean and Einaudi, 2001). از اینرو می توان حضور درصد شوری متفاوت را در منطقه مورد مطالعه مشابه با سیستم موجود در کانسارهای پورفیری و خصوصاً مس - طلای پورفیری درنظر گرفت. در نمونههای مطالعه شده، درجه حرارت همگن سازی سیالات درگیر دو فازی با تبدیل بخار به مایع صورت گرفته است. هیستوگرام دمای همگن سازی، طیف دمایی متغیری را نشان می دهد (شکل ۱۵). قابل ذکر است که بیشتر نمونههایی که دمایی بالاتر از ۳۶۰ درجه نشان می دادند بدون شک دمایی بیش از ۲۵۰ درجه داشتند (در بعضی موارد تا درجه حرارت ۲۰۰ درجه

(Hedenquist and Lowenstern, 1994; Wilkinson, 2001) در بعضی موارد این مسئله را ناشی از اختلاط این سیالات با سیالات جوی میدانند (شفرد رنکین، ۱۳۸۶). – دمای همگنسازی در شکل ۱۶ آورده شده است، با توجه به نمودار ویلکینسون (Wilkinson, 2001) که در آن محل قرارگیری سیالات مربوط به سیستمهای پورفیری و اپی ترمال مشخص شدهاند. نمونههای منطقه در دو محدودهٔ مربوط به سیستمهای پورفیری (محل خط چین در شکل ۲۲) و اپی ترمال (چهارگوش تیره در شکل ۱۶) قرار گرفتهاند. همچنین با درنظر

گرفتن تفسیرهای پیرامون روند سیالات از محدوده A به سایر نقاط نمودار موجود (شکل ۱۶) نیز می توان تفسیری تقریبی بر این دادهها داشت. در این نمودار محدوده C نشان دهندهٔ اختلاط محلول A با سیالات سردتر و درجه شوری کمتر می باشد و محدودهٔ B بیانگر جوشش محلول و افزایش شوری در محلول باقی مانده است(2001,Wilkinson). شاید بتوان این تفسیرها را با دادههای منطقه تنورجه نیز تطبیق داد.

همچنین با توجه به دمای همگنسازی محاسبه شده، می توان فشار و عمق تشکیل سیالات را مشخص نمود (شکل ۱۷). همانطور که در نمودار مشخص است، روند سیالات از عمق

شماره نمونه	ç	نوع سيال	درجه اشباع (F/V)	اندازه (میکرون)	تعداد فاز	Th8C	ThS8C	Tm 8C	شوری ٪NaCl	دانسيته
Tf3a-1	Α	اوليه	<ul> <li>/V۶</li> </ul>	١٨×٧	L+V+S	۳۰۷/۸	TOV		30/1740	1/•077
Tf3a-2	A	//	•/91	11×17	// C	rv4	74.		41/4917	١/•۴٨٧
Tf3a-3	В	//	•/\/٩	۱•×۶	L+V	۳۲۰		- Y•/۵	22/6781	•/9774
Tf3a-4	A	//	•/91	//	L+V+S	۳۳.	530		WT/VV11	1/•199
Tf3a-5	A	//	•/\/۴	10×1.		٣٢٨	270		WV/•41V	۱/۰۵۰۵
Tf3a-6	B	//	• /٨	۱۲×۸	L+V	۳۳۵		-19	71/9989	•//409
Tf3a-7	В	//	• /٨٢	19×V		۳۱۵		-۵	٧/٨١٨۵	•/VV\A
Tf3a-8	В	//	•/A1	۸×۵	//	۳۰۵		-10	1//91/7	•/٩٢
Tf3a-9	В	//	•/٧	۲۴×۳	//	۳۸۰>		-74/4	70/17 <del>7</del> V	•/\\QV
Tf3a-10	С	//	•/91	11× V	//	//		-77/4	73/9137	•/\\44
Tf3a-11	Α	11	•/VY	۸ × ۱۰	L+V+S	//	٣٣٨		41/3171	۱/۰۲
Tf6a-1	A	11	• /VA	۵ × ۱۴	//	huhe	290		۳۷/۷۸۱۶	1/•01٨
Tf6a-2	В	//	•/٨	٧×۵	L+V	۲۹۸		-1A	7./9420	•/٣٩ • ١
Tf6a-3	D	//	•///۴	۹۰×۵۰	//	149		• /A		•/9770
Tf6a-4	A	//	•/9V	14× 9	L+V+S	۲۷.	۲۸۹		٣٧/٣٣۴١	1/1117
Tf6a-5	A	//	• /٧٣	10× 1.	//	TTV	٣٧.		44/377	1/11/4
Tf6a-6	С	//	• /V9	18× 18	L+V	۲۳.		-4/1	8/0710	•/٨٨٠١
Tf6a-7	С	ا+ ث	•/۶١	۵×۵	//	۳۵۰		-10	17/8172	1/•120
Tf6a-8	В	//	•/٨۴	V×۳	//	۲۱.		-٣/٣	۵/۱۶۵۷	•//٩٣۵
Tf6a-9	Α	اوليه	۰/۵۹	14× 0	L+V+S	> ٣٧.	770		۳۷/۰۴۱۷	1/••V4

جدول ۴- دادههای محاسبه شده سیالات درگیر منطقه تنورجه



شکل ۱۶– محل قرار گیری سیالات نمونههای تنورجه (A,B,C) در نمودار درجهٔ همگنسازی در مقابل شوری کانسارهای مختلف (ویلکینسون ۲۰۰۱ با تغییر) [۲۳]، محدودهٔ خط چین مربوط به کانسارهای پورفیری و محدودهٔ مشخص شده با خط ممتد مربوط به کانسارهای اپی ترمال میباشد.

تقریباً ۸۴۰ متری و فشاری در حدود ۲۰۰ تا ۳۰۰ بار، به سطح زمین را نشان میدهد. در مطالعاتی که در کشور رومانی انجام شده است، میزان حرارت سیالات مربوط به سیستم پورفیری حدود ۴۰۰ تا ۴۵۰ درجه و در نتیجه فشاری حدود ۲۰۰ تا ۴۰۰ بار، و برای سیستم

طلای اپی ترمال موجود در منطقه حرارت حدود ۲۵۰ تا ۲۹۰ درجه سانتی گراد و در نتیجهٔ آن فشار حدود ۵۵ تا ۹۰ بار بهدست آمده است (Wilkinson, 2001)، این دادهها با نتایج به دست آمدهٔ فوق الذکر از منطقه تنورجه قابل مقایسه هستند.



شکل ۱۷– دیاگرام فشار – دما – عمق که در آن روند حرکتی سیال از عمق به سطح را (فلش) می توان مشاهده نمود

-Borinseko, A. S., 1977. Study of the salt composition of solution in gas-liquid inclusions in mineral by the cryometric method, Soviet Geol. and Geographys, 18,11-19.

-Harris N.B.W., Pearce J. A. and Tindle A.G., 1986. Geochemical characteristics of collision zone magmatism. In Coward M.P., and Reis, A.C., (eds), collision tectonics Spec. Publ. Geol. Soc. 19, 67-81.

-Hedenquist, J. W. and Lowenstern J. B., 1994. The role of magmas in the formation of hydrothermal ore deposits, Nature 370, 519-527.

-Irvine, T.N. and Baragar W.R.A., 1971. A guide to chemical classification of the common volcanic rocks: Can. J. Sci. 8, 523-548.

-Ishihara, S., 1981. The granitoide series and mineralization, Econ. Geol., 75, 458-484.

-Le Maitre, R. W., 1981. GENMIX – a generalized petrological mixing model program. Comput. Geol. Sci., 7, 229-247.

-Middlemost, E.A.K., 1985. Magmas and Magmatic Rocks. Longman, London and New York, 266.

-Muntean, J. L. and Einaudi M., 2001. Porphyryepithermal transition Maricunga Belt, northern, Chile: Econ. Geol., 96, 743-772.

-Oyarzum, R., Marquez A., Marquez A., Lilo J., Lopez I. and Rivera S., 2001. Giant versus small porphyry copper deposits of Cenozoic age in northern Chile: adakitic versus normal calc-alkaline magmatism, Springer-Verlag, 794-798.

-Peccerillo R. and Taylor S.R., 1976 .Geochemistry of Eocene calc-alkaline volcanic rocks from the Kastamonu area, northern Turkey. Contrib. Mineral. Petrol., 58, 63-81.

-Roedder, E., 1984. The fluids in salt. America, Mineral. 69, 413-439.

-Sillitoe, R. H., 1996. Granite and metal deposits : Episode 19, 4, 126-133.

-Vila, T. and Sillitoe R.H., 1991. Gold-rich porphyry systems in the Maricunga Belt, northern Chile, Econ. Geol., 86, 1238-1260.

-Wilkinson, J. J., 2001. Fluid inclusions in hydrothermal ore deposits, Elsevier, Lithos 55, 229-272.

-Winchester, J.A. and Floyd P.A. 1977. Are-appraisal of the use of trace elements to classify and discriminate between magma series and their differentiation products using immobile elements: Chem. Geol., 20, 325-343.

نتيجەگىرى

بر اساس مطالعات پترولوژی، نمونههای آتشفشانی منطقه تنورجه از سنگهای آتشفشانی کالک آلکالن می باشد که تشابهی را با نمونههای مناطق فرورانشی حاشیهٔ قارهها نشان می دهد. تعیین سریهای ماگمایی نمونههای نیمه عمیق نیز محدودههای کالک آلکالن و فوق آلکالن را نشان می دهند. نوع سری ماگمایی تودههای نفوذی، از سریهای مگنتیتی (تیپ I) تعیین شده است. در ترمومتری سیالات درگیر با توجه به میزان شوری (۵ تا بیش از ۴۴ درصد وزنی) و دمای همگنسازی (۲۰۰ تا ۲۰۶ میزان شوری و حرارت، در دو محدودهٔ مربوط به سیستمهای پورفیری و اپی ترمال قرار گرفتهاند. همچنین بر اساس نمودار و فشاری در حدود ۲۰۰ تا ۳۰۰ بار، را نشان می دهند. این میزان با محاسباتی که در سایر سیستمهای پورفیری – اپی ترمال طلا انجام شده، قابل مقایسه است.

#### منابع

– امیرخانسی منفرد، ح.، ۱۳۸۱. مطالعه ژئوشسیمی و پترولوژی منطقه کانیسازی تنورجه کاشمر و بررسی توده مگنتیتی واقع در شــمال روستا، رساله کارشناسی ارشــد، دانشگاه فردوسی مشهد. ۱۷۹.

- بهروزی، ا.، ۱۳۶۶. نقشـه و گزارش نقشه زمین شناسی فیض آباد ۱/۱۰۰۰۰، سازمان زمین شناسی و اکتشافات معدنی کشور. - شـرکت طلای زرمهر، ۱۳۸۰–۱۳۸۳. طرحهای اکتشافی مواد معدنی فلزی و غیر فلزی.

- شـفرد رنکین، آ.، ۱۳۸۶. مترجم: سـیمونز وارطان، راهنمای عملی برای سیالات درگیر، انتشارات دانیال، ۲۸۸.

– عباسیان غ.، ۱۳۷۳. مطالعات زمین شناسی و پترولوژیکی سنگهای آتشفشانی سری تنورجه، شمال شرق کاشمر، پایان نامه کارشناسی ارشد، دانشگاه اصفهان.

- کریمپور، م.ح. و سعادت، س.،۱۳۸۱. زمین شناسی اقتصادی کاربردی (ویرایش جدید)، نشر مشهد، ۵۳۵.

-کریمپور، م.ح. و سعادت، س.،۱۳۸۳. پردازش اطلاعات ماهوارهای، بررسی آلتراسیون، ژئوشیمی و کانیسازی مس - طلای پورفیری در شمال و شمال شرق کاشمر، مرکز تحقیقات ذخایر معدنی شرق ایران، دانشکده علوم دانشگاه

تحقیقات دخایر معدنی سـرق ایران، دانسـکده علوم دانسکاه فردوسی مشهد.

- عجایبی، ک. س.،۱۳۸۶. ژئوشیمی، پتروژنز و منشأ سیالات گرمابی در کانی سازی منطقه تنورجه (شـمال کاشـمر)، رسالهٔ دکتری، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد علوم و تحقیقات، ۲۷۹. - مستقل، ب.، ۱۳۷۷. بررسی خاستگاه و ارزیابی فنی – اقتصادی کانسار سنگ اهن تنورجه – کاشمر، پایان نامه کارشناسی ارشد، دانشگاه شهید بهشتی، ۱۹۷.