پتـــرولوژی، سال هشتم، شماره بیست و نهم، بهار ۱۳۹۶، صفحه ۱۵۳–۱۷۰ تاریخ دریافت: ۱۳۹۴/۰۶/۰۲

زمینشیمی و جایگاه زمینساختی دایکهای بازیک منطقه بروجرد (پهنه سنندج- سیرجان)

زهرا طهماسبی ^۱، حدیث قاسمی فرد ^۱ . احمد احمدی خلجی ^۱ » و لیلی ایزدی کیان ^۲ ^۱ گروه زمین شناسی، دانشکده علوم پایه، دانشگاه لرستان، لرستان، ایران ۲ گروه زمین شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه بوعلی سینا، همدان، ایران

چکیدہ

در منطقه بروجرد، دایکهای بازیک، با روند شمال خاوری- جنوبباختری، تودههای گرانودیوریتی ژوراسیک میانی را قطع کردهاند. این دایکها به رنگ سبزتیره، دانهریز تا دانهمتوسط هستند و بافت افیتیک و ساب افیتیک دارند. آمفیبول، پلاژیوکلاز و کانیهای فرعی بیوتیت، آپاتیت، اسفن و پرهنیت از کانیهای اصلی سازنده این سنگها هستند. آمفیبولها از نوع کلسیک و ترکیب آنها از منیزیوهورنبلند تا اکتینولیتهورنبلند بوده و دمای ۲۰۰ تا ۲۰۰ درجه سانتیگراد و فشار ۲۵ تا ۲/۵ کیلوبار برای تبلور آنها بهدست آمده است. ترکیب پلاژیوکلازها از آلبیت تا الیگوکلاز است. این دایکها جوان ترین فعالیت ماگمایی در منطقه بوده و دچار دگرریختی نشدهاند. در پی برخورد دو صفحه عربی و ایرانمرکزی، فشار پدیدآمده در صفحه ایران مرکزی گسترش شکستگیهای کششی در راستای حرکت این صفحهها را در پی داشته است. ازاینرو، در این منطقه گسترش دایکهای بازیک در راستای حرکت صفحهها در راستای شمال خاوری- جنوبباختری و بهسوی همگرایی آنها پدید آمدهاند. برپایه نمودارهای شناسایی جایگاه زمین ساختی ماگماها، ماگمای سازنده دایکهای بازیک، آلکالن و وابسته به پهنه درون صفحهای بوده و از ذوب بخشی خاستگاه گوشتهٔ غنی شده پدید آمده است.

مقدمه

سنندج- سیرجان بهشمار میرود. مهمترین رویداد زمین شناسی در این ناحیه، پیدایش کمپلکس گرانیتوییدی بروجرد در زمان ژوراسیک میانی و توده Ahmadi) گرانیتوییدی گوشه در ائوسن پایانی است (Khalaji, 2006). این گرانیتوییدها درون فیلیتهای

گستره بررسی شدهٔ بروجرد در خاور و شمال خاوری شهرستان بروجرد، میان طول های جغرافیایی '۴۵ °۴۸ تا '۸ ۴۹° خاوری و عرض های جغرافیایی '۴۵ °۳۳ تا ۳۴° شمالی جای گرفته است (شکل ۱) و بخشی از پهنه

^{*} khalagi2002@yahoo.com

Copyright©2017, University of Isfahan. This is an Open Access article distributed under the terms of the Creative Commons Attribution License (http://creativecommons.org/licenses/BY-NC-ND/4.0), which permits others to download this work and share it with others as long as they credit it, but they cannot change it in any way or use it commercially.

شمالباختری و جنوبخاوری است (Moameri, 2015). روندهای گوناگون دایکهای اسیدی در منطقه را میتوان برپایه تغییر زاویه شیب فرورانش نئوتتیس به زیر صفحه ایران و جهتگیری میدان تنش در پهنههای فرورانش گوناگون توجیه کرد (Moameri, 2015). فرورانش گوناگون توجیه کرد (Moameri, 2015). همچنین، در منطقه بروجرد، دایکهای بازیک همچنین، در منطقه بهویژه واحد گرانودیوریتی و سنگهای دیگر منطقه، بهویژه واحد گرانودیوریتی و دایکهای اسیدی، را قطع میکنند به گونهای که این دایکهای اسیدی، را قطع میکنند به گونهای که این میدانند (بها بریان فعالیت ماگمایی در منطقه میدانند (بها بریان فعالیت ماگمایی در منطقه میدانند (بها بریانه این دایکها و جایگاه خاستگاه ماگمای سازنده این دایکها و جایگاه زمینساختی آنها برپایه دادههای ساختاری، شیمی نستگ کل و شیمی کانی بررسی شده است. همدان نفوذ کرده و دگرگونی مجاورتی را در پی داشتهاند (Tahmasbi and Ahmadi Khalaji, 2010). کمپلکس گرانیتوییدی بروجرد شامل واحد گرانودیوریت، واحد کوارتزدیوریت و واحد مونزوگرانیت است. همچنین، رگهها و استوکهای گرانیت روشن اسفندار، دایکهای اسیدی، رگههای کوارتز- تورمالین و مفنوند (Ahmadi Khalaji, 2006). دایکهای اسیدی مجموعه گرانیتوییدی بروجرد و هاله دگرگونی آن را مجموعه گرانیتوییدی بروجرد و هاله دگرگونی آن را تا ۹۰ متر و ستبرای ۲/۰ تا ۸/۰ متر داشته و از دایکهای اسیدی به مار میروند. این دایکها دارای دو موند شمال خاوری - جنوب اختری و شمال باختری-موند شمال خاوری - جنوب اختری و شمال باختری-



شكل ۱- نقشهٔ ساده شدهٔ زمينشناسي منطقهٔ بروجرد در پهنه سنندج- سيرجان (پهنه سنندج – سيرجان) (Ahmadi Khalaji, 2006)

روش انجام پژوهش

در هنگام بررسیهای صحرایی از دایکهای بازیک منطقه بروجرد، از ساختارها و سنگها نمونهبرداری شد. برای بررسی سنگشناسی و سنگنگاری ۳۰ مقطع نازک ساخته و بررسی شد. سپس از میان آنها ۱۱ نمونهٔ سنگی با کمترین دگرسانی برگزیده و برای انجام تجزیه شیمیایی به روش ICP-AES و ICP-MS آمادهسازی و به آزمایشگاه .S.G.S کشور کانادا فرستاده شد. در مقاله Cotten و همكاران (۱۹۹۵)، روش انجام این آنالیزها گفته شده است. انحراف استاندارد نسبی برای عنصرهای اصلی ۲ ± درصد وزنی و برای عنصرهای کمیاب ۵ ± درصد وزنی است. دادههای بهدست آمده در جدول ۱ آورده شدهاند. همچنین، ۶ مقطع ناز ک – صیقلی آماده و برای بررسی دقیق کانیها و شناسایی ترکیب شیمیایی آنها، بهروش تجزیه ریزکاوالکترونی، به آزمایشگاه مرکزی شرکت فرآوری مواد معدنی ایران فرستاده شدند. در این روش، کانیهای آمفیبول و پلاژیوکلاز با دستگاه SX100 Cameca و با ولتاژ شتاب دهنده ۸۵ و شدت جریان ۲۰ nA تجزیه شدند. دادههای بهدست آمده در جدول های ۱ و ۲ آورده شدهاند. دادههای کمی بهدستآمده از نمونهبرداری از ساختارها نیز با نرمافزارهای رایانهای بررسی و تحلیل شدند.

ویژگیهای صحرایی و سنگنگاری

در پیرامون روستاهای کهریز، گیجالی بالا و گیجالی پایین، بیشتر دایکهای بازیک در واحد گرانودیوریت رخنمونهای کم و فرسایش یافتهای دارند (شکل ۲). این دایکها دارای روند کلی -NE SW با شیب بسیار (نزدیک به قائم) هستند (شکل -۳ A) که عمود بر روند زاگرس است؛ اما دایکهای اسیدی (آپلیتی و پگماتیتی) دارای دو روند شمال باختری - جنوب خاوری هستند (شکل ۳-شمال باختری - جنوب خاوری هستند (شکل ۶۹

درازا و ستبرای بسیاری (درازای نزدیک به ۲۰۰ تا ۴۰۰ متر و ستبرایی نزدیک به ۱ متر) دارند. همچنین، تأثیر گسلهای با جابجایی ظاهری راستگرد و راستای عمومی NW-SE (همروند با گسل راستالغز زاگرس) بر آنها دیده میشود (شکل ۴). شکستگیهای هیدرولیکی در دایکهای بازیک دیده نشد و درزهها در این دایکها از نوع درزههای عرضی (عمود بر روند دایک) و طولی (موازی روند دایـک) هســتند. همچنــین، دایـکهـای بازیـک در منطقه هیچگونه نشانههایی از دگرشکلی ندارند (Moameri, 2015). هـا از ديـدگاه ترکيبــي، ايــن سنگ همارز هورنبلندگابرو (دولریت) بوده و به رنگ سبز تیره، دانهریز تا دانهمتوسط و دارای بافت افيتيک تا ساب افيتيک هستند (شکل ۵). آمفیبول (۳۰- ۴۵ درصد حجمی) و پلاژیوکلاز (۲۵ – ۵۵ درصــد حجمـــی) از کــانیهـای اصـلی ســازنده آنهــا و بيوتيــت (۲- ۶ درصــد حجمــی)، آپاتیت و اسفن (لوکوکسن) (۰-۳ درصد حجمی) از کانی های فرعی آنها هستند. در این سنگها، اليوين و پيروكستن در مقاطع نازك يافت نشدند؛ اما برپایه نورمهای بهدست آمده (جدول ۱)، این کانیها به صورت نورماتیو در این سنگها هستند. سريسيت، كلسيت، كلريت، اپيدوت، پرهنيت و کوارتز کانیهای ثانوی این سنگها هستند. برپایه Philpotts (۱۹۹۱)، بافت افیتیک و سابافیتیک و آپاتیتهای سوزنی شکل فراوان نشاندهنده انجماد پرشتاب این سنگهاست. در این سنگها، بلورهای فراوان آمفیبول (۴۵- ۳۰ درصد حجمی) نیمیه شکل دار تا شکل دار و با چندرنگی سبز و سبز نزدیـکبـه آبـی دیـده مـیشـوند. این کانی در کنارهها با بیوتیت جایگزین شده است؛ اما خود کانی بیوتیت تا اندازهای با کلریت جایگزین شده است. همچنین، در راستای رخهای آن کانی یرهنیت ساخته شده است.

جدول ۱- دادههای اکسید عنصرهای اصلی (برپایه درصد وزنی) و کمیاب (برپایه ppm) بهدستآمده از تجزیه سنگکل دایکهای بازیک منطقه بروجرد (یهنه سنندج- سبرجان) به روشهای ICP-MS و ICP-AES، بههمراه فراوانی کانیهای نورماتیو بهدستآمده برای هر نمونه.

	3 = 3		<u> </u>	0 0 77	· ·		1			<u> </u>	
Sample No.	GH-3	GH-4	GH-5	GH-6	GH-7	GH-8	GH-1	GH-2	GH-9	GH-10	GH-11
SiO ₂	45.40	45.80	45.50	45.30	46.40	45.60	45.30	46.00	48.70	46.90	47.50
TiO ₂	2.91	2.85	2.84	2.80	2.78	2.89	2.83	2.92	3.11	2.75	3.00
Al ₂ O ₃	14.10	14.70	14.60	14.60	14.20	14.80	14.60	15.20	16.00	16.00	13.90
Fe ₂ O ₃ ^t	12.80	13.50	13.60	13.40	12.10	13.30	13.40	13.80	14.60	12.15	12.65
MnO	0.20	0.20	0.23	0.22	0.19	0.20	0.22	0.22	0.24	0.19	0.18
MgO	5.29	5.38	5.60	5.39	4.88	5.22	5.37	5.26	5.50	4.23	5.39
CaO	9.00	8.83	8.72	8.54	10.60	8.71	8.82	8.82	9.39	12.20	8.99
Na ₂ O	3.50	3.60	2.90	2.90	3.30	3.70	3.00	3.40	3.60	3.69	3.93
K ₂ O	0.29	0.34	1.08	1.21	0.25	0.36	1.03	0.83	0.87	0.20	0.24
P ₂ O ₅	0.43	0.49	0.45	0.43	0.43	0.44	0.45	0.48	0.53	0.47	0.58
Cr ₂ O ₃	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01
LOI	2.65	2.13	2.00	2.15	1.89	2.01	2.06	1.63	1.66	1.66	1.66
Sum	96.60	97.90	97.50	97.00	96.90	97.20	97.20	98.50	100.10	96.00	96.00
Co	/3.3	54	52.3	52	33.6	53	53.2	51.5	51.2	51	51
V	378	385	387	301	306	380	302	400	304	380	402
V N:	22	365	207	391	10	209	392	400	24	209	402
INI C-	33	20	20	27	10	25	20	24	1.6	57	0.2
	0.7	0.9	2.5	1.1	0.2	11.0	1.3	1.0	1.0	0.3	0.3
Kb	9.1	11.3	29.9	33.3	8.3	11.2	27.8	20.4	20.8	5.3	5.8
Ba	30	40	170	280	30	40	180	170	180	35.8	31.2
Sr	330	420	420	420	440	420	400	420	440	768	389
Nb	27	28	27	27	28	29	28	29	29	24	27
Zr	195	199	184	186	192	194	196	199	205	166.5	191.5
Та	1.6	1.6	1.6	1.6	1.6	1.7	1.6	1.7	1.6	1.6	1.8
Y	28.3	28.7	27.9	27.1	28.1	28.5	28.9	29	29.6	28.8	29.6
Th	2.5	2.5	2.3	2.2	2.5	2.4	2.3	2.4	2.4	2	2
Hf	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	5
U	0.68	0.7	0.62	0.62	0.71	0.74	0.62	0.74	0.67	0.8	0.7
La	23.5	24.1	23	22.5	24	23.6	24.2	26	24.5	22.6	24.5
Ce	49.4	49.8	47.2	46.5	49.3	49	49.7	52.1	50.7	49.2	53.5
Pr	6.09	6.27	5.99	5.7	6.14	6.17	6.29	6.53	6.24	5.9	6.5
Nd	25.4	25.4	24.2	23.7	25.1	25	25.7	26.3	25.5	24.3	26.1
Sm	5.7	5.8	5.8	5.6	5.9	5.4	5.8	6.1	6.3	5.6	6
Eu	2.1	2	2.01	1 2	2.01	2.01	2.08	2.08	2.05	1.7	1.2
Gd	6.31	6.6	5.94	5 64	5.95	6.14	6.23	6.34	6.19	6	6.2
Th	1.02	0.9	0.89	0.95	0.93	0.91	0.89	0.99	0.95	0.9	1
Dv	5.68	5 58	5.8	5 42	5 53	5.67	5.62	5.67	5.94	5.4	5.8
Но	1.08	1.14	1.09	1.03	1.06	1 13	1 11	1.15	1.08	1	1.1
Fr.	2.83	2.04	2.06	2.88	2.03	3.03	2 02	3.04	2.80	2.0	3.2
Li Tm	2.83	2.94	2.90	0.28	0.24	0.20	0.32	0.41	0.42	2.9	0.4
Thi Vh	0.58	0.4	26	0.58	26	0.39	0.56	2.6	2.6	0.4	29
10	2.0	2.5	2.0	2.5	2.0	2.3	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0
LU Th (X/h	0.58	0.43	0.38	0.42	0.30	0.57	0.38	0.38	0.30	0.4	0.4
1 n/ Y D T. (V)	0.96		0.88	0.96	0.96	0.96	0.88	0.92	0.92	0.77	0.71
Ia/Yb	0.62	0.64	0.62	0.7	0.62	0.68	0.62	0.65	0.62	0.62	0.64
ва/La	0.88	1.14	5.08	8.55	0.86	1.16	5.11	4.49	5.05	1.09	0.87
Eu/Eu*	1.08	0.99	1.05	1.09	1.04	1.07	1.06	1.03	1.01	0.90	0.60
Q	0	0	0	0	0.87	0	0	0	0	0	0.32
Or	1.71	2.01	6.38	7.15	1.48	2.13	6.09	4.9	5.14	1.18	1.42
Ab	29.62	30.46	24.54	24.54	27.92	31.31	25.39	28.77	30.46	28.66	33.25
An	21.91	22.95	23.63	23.25	23.19	22.71	23.33	23.76	24.93	26.5	19.58
Di	16.08	14.32	13.64	13.24	21.43	14.28	14.18	13.7	14.8	25.07	17.07
Ну	9.93	8.32	10.84	10.23	6.97	6.43	8.26	6.26	6.77	0	10.34
Ol	0.92	3.85	2.85	2.93	0	4.6	3.17	5.53	5.62	2.71	0
Mt	6.39	6.31	6.29	6.23	6.21	6.37	6.28	6.41	6.68	6.61	6.52
II	5.53	5.41	5.39	5.32	5.28	5.49	5.37	5.55	5.91	5.22	5.7
 An	1	1.14	1	1	1	1.02	1.04	1.11	1.23	1.09	1.34
4 4 14	1	1.17	1	1	1	1.02	1.04	1.11	1.40	1.07	1.54

							(000) 000	به مست	، مسيري	برپي- ۱	سيبول	سا حساری ا	ر طر متول ا
Spot No.	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23
SiO ₂	47.00	46.93	46.51	46.05	47.84	49.74	49.90	48.92	49.33	50.80	49.81	50.41	42.07
TiO ₂	0.16	0.35	0.15	0.25	0.18	0.16	0.18	0.20	1.03	0.77	1.55	1.15	0.59
Al ₂ O ₃	8.32	9.85	8.83	9.78	7.95	3.71	3.67	3.60	5.21	4.20	3.92	3.46	13.45
FeO	16.07	16.16	16.59	16.04	15.81	16.74	16.90	16.86	15.06	14.10	13.74	13.77	18.24
MnO	0.26	0.27	0.28	0.26	0.29	0.01	0.28	0.39	0.26	0.33	0.30	0.31	0.32
MgO	10.87	10.74	10.67	9.87	11.48	13.19	12.90	12.79	13.58	14.50	14.10	14.46	9.68
CaO	11.78	11.83	12.04	11.73	11.79	11.80	11.80	11.61	12.17	12.10	12.62	12.22	10.83
Na ₂ O	1.16	1.51	1.12	1.37	0.73	0.37	0.28	0.41	0.67	0.51	0.45	0.00	1.61
K ₂ O	0.51	0.39	0.47	0.44	0.33	0.14	0.15	0.14	0.15	0.08	0.09	0.10	0.57
Total	96.13	98.03	96.66	95.79	96.40	95.86	96.00	94.92	97.46	97.40	96.58	95.88	97.36
Si	7.04	6.89	6.95	6.95	7.07	7.36	7.38	7.33	7.18	7.34	7.33	7.39	6.19
Al ^{IV}	0.96	1.11	1.05	1.05	0.93	0.64	0.62	0.64	0.82	0.66	0.67	0.60	1.81
Al ^{VI}	0.51	0.59	0.50	0.69	0.46	0.00	0.02	0.00	0.07	0.05	0.01	0.00	0.53
Ti	0.02	0.04	0.02	0.03	0.02	0.02	0.02	0.02	0.11	0.08	0.17	0.13	0.07
Fe ³⁺	0.20	0.22	0.25	0.02	0.42	0.73	0.73	0.80	0.51	0.53	0.20	0.51	1.17
Fe ²⁺	1.81	1.77	1.82	2.01	1.53	1.34	1.36	1.31	1.33	1.17	1.49	1.17	1.08
Mn	0.03	0.03	0.04	0.03	0.04	0.00	0.04	0.05	0.03	0.04	0.04	0.04	0.04
Mg	2.43	2.35	2.38	2.22	2.53	2.91	2.84	2.86	2.95	3.13	3.09	3.16	2.12
Ca	1.89	1.86	1.93	1.90	1.87	1.87	1.87	1.86	1.90	1.88	1.99	1.92	1.71
Na	0.34	0.43	0.32	0.40	0.21	0.11	0.08	0.12	0.19	0.14	0.13	0.00	0.46
K	0.10	0.07	0.09	0.08	0.06	0.03	0.03	0.03	0.03	0.01	0.02	0.02	0.11
Sum	15.33	15.36	15.35	15.38	15.14	15.01	14.99	15.02	15.12	15.03	15.14	14.94	15.29

جدول ۲- دادههای تجزیه ریزکاوالکترونی (برپایه درصد وزنی) برای کانی آمفیبول در دایکهای بازیک منطقه بروجرد (پهنه سنندج- سیرجان) (فرمول ساختاری آمفیبولها برپایه ۲۳ اکسیژن بهدست آمده است)

لاژیوکلاز در دایکهای بازیک منطقه بروجرد (پهنه سنندج-	ل پل	جدول ۳- دادههای تجزیه ریزکاوالکترونی (برپایه درصد وزنی) برای گانی
(سبحان) (فرموا اساختاري بلاشوكلانها ببرايه ٨ اكسيشز بهدست آمده

													للكير بكر	
Spot No.	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24
SiO ₂	63.92	64.04	63.80	63.68	62.94	65.73	64.38	63.58	64.94	65.91	63.86	64.21	64.33	63.90
TiO ₂	0.00	0.03	0.02	0.01	0.01	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.02	0.00	0.00	0.00
Al ₂ O ₃	20.39	20.57	20.65	20.86	20.72	20.84	21.09	21.58	21.58	19.77	21.67	20.46	20.78	20.98
FeO	0.45	0.15	0.06	0.10	0.37	0.08	0.03	0.08	0.00	0.76	0.64	0.10	0.18	0.09
MnO	0.01	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.11	0.00	0.00	0.00
MgO	0.04	0.00	0.00	0.00	0.13	0.05	0.00	0.01	0.02	0.22	0.00	0.02	0.01	0.01
CaO	1.59	1.34	1.69	1.67	1.70	0.46	1.95	2.98	2.60	0.52	0.87	1.58	1.47	1.64
Na ₂ O	11.60	12.71	11.91	11.97	12.83	10.73	11.05	10.16	10.69	11.43	10.90	11.96	12.50	12.15
K ₂ O	0.16	0.06	0.06	0.08	0.07	0.88	0.05	0.03	0.05	0.31	0.06	0.07	0.13	0.14
Total	98.16	98.90	98.19	98.37	98.78	98.78	98.55	98.42	99.88	98.92	98.13	98.40	99.40	98.91
Si	2.88	2.87	2.87	2.87	2.84	2.92	2.88	2.85	2.87	2.94	2.87	2.89	2.87	2.86
Al	1.08	1.09	1.10	1.11	1.10	1.09	1.11	1.14	1.12	1.04	1.15	1.08	1.09	1.11
Ca	0.08	0.06	0.08	0.08	0.08	0.02	0.09	0.14	0.12	0.03	0.04	0.08	0.07	0.08
Na	1.01	1.11	1.04	1.04	1.12	0.93	0.96	0.88	0.92	0.99	0.95	1.04	1.08	1.06
K	0.01	0.00	0.00	0.01	0.00	0.05	0.00	0.00	0.00	0.02	0.00	0.00	0.01	0.01
Sum	5.06	5.13	5.09	5.11	5.14	5.01	5.04	5.01	5.03	5.02	5.01	5.09	5.12	5.12
X _{ab} =Ab/Ab+An	0.92	0.94	0.92	0.92	0.93	0.93	0.91	0.86	0.88	0.96	0.95	0.93	0.93	0.92
X _{An} =An/Ab+An	0.07	0.05	0.07	0.07	0.07	0.02	0.09	0.14	0.12	0.02	0.04	0.07	0.06	0.07
X _{or} =Or/Or+Ab	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.05	0.00	0.00	0.00	0.02	0.00	0.00	0.01	0.01



شـکل ۲- نمـای صـحرایی دایـکهـای بازیـک در واحـد گرانودیـوریتی بروجـرد (پهنـه سـنندج- سـیرجان). A و B) نزدیکـی روسـتای گیجالی (دید بهسوی جنوبباختری)؛ C) نزدیکی روستای کهریز (دید بهسوی شمالخاوری)





شکل ۴- تصویر ماهوارهای دایکهای بازیک بروجرد (پهنه سنندج- سیرجان) و شکل نمادین گسلهای راستالغز راستبری که آنها را جابجا کردهاند.



شـکل ۵- تصـویرهای میکروسـکوپی XPL از دایـکهـای بازیـک بروجـرد (پهنـه سـنندج- سـیرجان) بافـت افیتیـک تـا سـابافیتیـک و کانیهای اصلی سازنده آنها (Amp: آمفیبول؛ Plg: پلاژیوکلاز) را نشان میدهند.

ریز کاوالکترونی تجزیـه شـدند. فرمـول سـاختاری آنها $AB_2C_5^{IV}T_8O_{22}(OH)_2$ بریایــه فرمــول اســتاندارد

(Leake *et al.*, 1997)، ۲۳ اتے اکسیژن و ۱۵

کاتیون در جایگاه چهاروجهی و هشتوجهیی در

جـدول ۲ آورده شـدهانـد. برپایـه جمـع کـاتیونهـای Na+K+Ca در برابـر Sial *et al.*, 1998) Si ایـن

نمونهها از آمفیبولهای پدیدآمده هنگام تبلور

ماگما بوده و از آمفیبولهای پدیدآمده هنگام

فرآیند دگرگونی نیستند (شکل ۶- A). برپایه

ردهبنــدی Leake و همکــاران (۱۹۹۷)، ایـــن

آمفیبولها از گروه آمفیبولهای کلسیک هستند

(شـکل ۶- B) و در زیرگروه اکتینولیتهورنبلند تـا

منیزیوهورنبلند جای دارند (شکل ۶- C).

پلاژیوکلاز بهصورت بلورهای کشیده و تیغهای دیده می شود و دارای میانبارهای فراوانِ آپاتیت، آمفیبول و بیوتیت است. این کانی به سریسیت، اپیدوت و کلسیت تجزیه شده است و کوارتز بهصورت ثانوی در لابهلای آن دیده می شود. اسفن که به مقدار فراوان بر روی آمفیبولها دیده می شود، با لوکوکسن جایگزین شده است (شکل ۵). برپایه Wyllie و همکاران (۱۹۶۲) آپاتیتهای سوزنی شکل و میانبارهای آپاتیت فراوانی در پلاژیوکلازها دیده می شوند. شکل سوزنی این کانی، تبلور پرشتاب آن را نشان می دهد.

شیمی کانی آمفیبـــول: ۱۳ نقطـــه آمفیبــول بـــه روش



شکل ۶- آمفیبولهایِ دایکهای بروجرد (پهنه سنندج- سیرجان) در: A) نمـودار شناسـایی آمفیبـولهـای پدیدآمـده از فرآینـدهای آذریـن و دگرگونی بهروش Sial و همکاران (۱۹۹۸)؛ B و C) نمودار ردهبندی آمفیبولهای برپایه ترکیب شیمیایی آنها (Leake *et al.*, 1997)

زميندمافشارسنجى

آمفیبول از فراوانترین کانیهای تیره در دایکهای بازیک بروجرد است. فراوانی آن گویای آنست که ماگما در هنگام تبلور از آب سرشار بوده است. جدای از ترکیب بازیک، حد واسط یا اسیدی آمفیبول، آمفیبول بهترین کانی برای دما و فشارسنجی سنگ های آذرین آهکی-قلیایی است. این کانی در گسترهای از دمای ۴۰۰ تا ۱۱۵۰ درجه سانتیگراد و فشار ۱ تا ۲۳ کیلوبار پایدار است (Leake et al., 1997; Stein and Dietl, 2001). بررسی های تجربی نشان می دهند که ترکیب آمفیبول افزونبر فشار، به دما، فوگاسیته اکسیژن، ترکیب کل و فازهای همزیست بستگی دارد (Hammarstrom and Zen, 1989)؛ به گونهای که با افزایش دما و فشار آمفیبولهای کلسیک به افزایش نسبت (Mg/(Mg+Fe و مقــــدارهای Na ،Al ،K و Ti و کــــاهش Si و Fe+Mg+Mn+Ca دچار میشوند (Fe+Mg+Mn+Ca 2006). برای اندازه گیری شرایط فشار تبلور، بسیاری از پژوهشگران فشارسنج مقدار Al در آمفیبول را پیشنهاد Schmidt, 1992; Blundy and Holland,) کردهاند (1990)؛ زيـرا مقـدار آلـومينيم در آمفيبـول از فراوانـي آلومینیم در ماگمای مادر پیروی نکرده و پیروی فشار هنگام تبلور است. برپایه Helmy و همکاران (۲۰۰۴)، از آنجایی که بلورهای آمفیبول در این دایکها همراه با يتاسيم فلدسيار، پلاژيوكلاز و بيوتيت است؛ كاربرد زم_ینفشارس_نج مق_دار Al در آمفیب_ول (هورنبلن_د) امکان پذیر بوده و کاربرد آن اطمینان بالایی دارد. برپایه این پارامترها، بهویژه میزان Al کل آمفیبول، پژوهشـگران فرمـولهـای بسـیاری تـا اکنـون بـرای بەدست آوردن فشار جایگیری سنگهای آذرین پیشنهاد کردهاند. از میان آنها، فرمول پیشنهادی Schmidt (۱۹۹۲) پذیرفتنی تر است. روش های فشارسنجی برای آمفیبول، بر اندازه گیری مقدار AI در این کانی استوار است. هرچه مقدار Al در آمفیبول بیشتر باشد مقدار

ژرفای بهدست آمده بیشتر خواهد بود (Schmidt, 1992). از آنجایی که مقدار Al در آمفیبول ها با شرایط محیط و مجموعه ای از عوامل یادشده تغییر می کند، فشار بهدستآمده دارای خطا میشود. هورنبلند در دماهای نزدیک به مرز انجماد، افزونبر کانیهای یادشده، با گدازه و فاز سیال به تعادل میرسد. در پی انجماد و سردشدن ماگما، تعادل هورنبلند با کانیهای یاد شدہ کاهش می یابد تا آنکے در پایان، ماگما کاملاً متبلور می شود. ازاین رو، ترکیب هورنبلند، بازتابی از فشار (ژرفای تبلور) انجماد ماگما است((ژرفای تبلور) (1992; Pal et al., 2001; Stein and Dietl, 2001). ب به کارگیری نمودار مقادیر Al^T در برابر Fe*/Fe*+Mg (شکل A-V)، گسترہی فشاری نزدیک بے ۳/۵ تا ۵/۲ کیلوبار برای تبلور آمفیبولهای ماگمایی این دایکها برآورد می شود. شکل B -۷ نیےز نشان مے دھد کہ همخــوانی خــوبی میـان Al کـل و ^{IV} در ایـن آمفيبول هاي هست.

Anderson (۱۹۸۳) نشان داد که با افزایش دما، مقدار تیتانیم در هورنبلند افزایش می یابد. همچنین، Helz (۱۹۹۳) با به کارگیری تغییرات مقدار آلومینیم در برابر تیتانیم در واحد فرمولی آمفیبولها، دمای پیدایش این کانیها را ارزیابی کرد. در این پژوهش با به کارگیری تغییرات Ti در برابر ^{NI}IA، دمایی نزدیک به ۲۰۰ تا ۲۵۰ درجه سانتیگراد برای تبلور هورنبلندها در دایکهای بروجرد بهدست آمده است (شکل ۲– C).

افزون بر روش گفت ه سده، برای اندازه گیری دمای تقریبی این واحدهای سنگی از نمودار مقدار فشار (کیلوبار) در برابر Al^T (شکل ۷- D)بهره گرفت ه شد (;Al (شکل ۷- D)بهره کرفت ه شد (;Schmidt, 1992). گستره دمایی به دست آمده برای منیزیوهورنبلندها نزدیک به ۶۰۰ تا ۷۰۰ درجه سانتیگراد است.



شـکل ۷- ترکیـب آمفیبـولهـای دایـکهـای بازیـک منطقـه بروجـرد (پهنـه سـنندج- سـیرجان) در: A) نمـودار AI کـل در برابـر ۲_{Fe*} (Schmidt, 1992)؛ B) همخـوانی AI کـل در برابـر ۲۹۱^{IV}) نمـودار ۱۹۹۳ (۱۹۹۳) و نمـایش دمـای تقریبـی پیـدایش آمفیبـولهـا بـر روی آن؛ D) نمـودار فشـار (برپایـه کیلوبـار) در برابـر Al^{total} (1992) Al^{total}) و نمـایش دمـای تقریبی پیـدایش آمفیبـولهـا بـر برابر Pe^t/Fe^t+Mg که نشان میدهد منیزیوهورنبلندها در فوگاسیته بالای اکسیژن پدید آمدهاند (مدهاند (Astres))؛ E

است کـه از دیـدگاه شـیمیایی دارای Al^{IV} > ۰/۷۵ و Anderson and) هســــتند (Fe^T/Fe^T+Mg>۰/۳ (Smith, 1995). از میـان آمفیبولهای تجزیـهشـده منطقه بروجـرد، برخـی منیزیوهورنبلنـدها و تنها یک

فوگاسییته اکسیژن: فوگاسیته اکسیژن از فاکتورهای اثرگذار بر مجموعه کانیهای سنگ است. از روشهای ارزیابی فوگاسیته اکسیژن در سنگهای نفوذی، بررسی ترکیب آمفیبولهایی میشود (Stein and Dietl, 2001). پلاژیــوکلازد در جــدول ۳ نتـایج آنـالیز نقطـهای برخــی پلاژیوکلازهـای دایــکهـای بازیـک بروجـرد آورده شــده اسـت. در نمـودار سـهتـایی ردهبنـدی آلبیـت-ارتـوکلاز - آنورتیـت، سـهتـایی ردهبنـدی آلبیـت ارتـوکلاز - آنورتیـت، ترکیــب پلاژیوکلازهـا در ایــن ســنگهـا در گسـتره آلبیـت الیگـوکلاز جـای گرفتـه اسـت (شــکل ۸- ۸). همـانگونــهکـه شــکل ۸- B نشان مـیدهـد و برپایـه نمـودار سـهتـایی آلبیـت -آنورتیــت ارتــوکلاز، دمـای تبلــور فلدســپار دایــکهـای بروجــرد از مــذاب کمتــر از ۵۵۰

نمونه چرماکیتهورنبلند دارای این شرایط هستند. در نم ودار ^{IV} در براب ر باب برای اکسیژن منیزیوهورنبلند در گستره فوگاسیته بالای اکسیژن Anderson جای گرفتهاند (شکل ۷– ۲). برپایه Anderson (۱۹۸۳) و Anderson و Mith (۱۹۹۵)، ایسن نکته نشان میدهد که دایکهای بروجرد در مرز مفحههای همگرا پدید آمدهاند. تغییر ترکیب آمفیبول ها، پیامد تغییر فوگاسیته اکسیژن و فعالیت سیلیس ماگمایی است. در حقیقت، هرچه فوگاسیته اکسیژن کمتر باشد، ⁺²Fe بیشتری در فوگاسیته اکسیژن کمتر باشد، ت



Albite Oligoclase Andesine Labradorite Bytownite Anorthite Deer et al.,) نمودار ردهبندی فلدسپارها ((دهبندی فلدسپارها (دهبندی فلدسپارها (۱۹۵۰) (۱۹۹۱)) (1991)؛ B) نمودار سهتایی آلبیت- ارتوکلاز- آنورتیت (Ab-Or-An) برای ارزیابی دمای تعادلی فلدسپارها برپایه درجه سانتیگراد و در گسترهٔ فشار یک کیلوبار (Anderson, 1996)

به تفسیر نوع ماگما و شرایط پیدایش این دایکها پرداخته می شود. برای ردهبندی و نام گذاری دایکهای بازیک بروجرد، نمودار مجموع آلکالیها در برابر سیلیس یا نمودار TAS (Silica-Total Alkali) به کار برده شد. در این نمودار، نمونهها در گستره زمین شیمی سنگ کل و شناسایی خاستگاه زمین ساختی ماگما برای شناخت دقیق ویژگیهای زمین شیمیایی دایکهای بروجرد، پس از بررسیهای میکروسکوپی و با به کارگیری عنصرهای اصلی، کمیاب و خاکی نادر

گابرو و در سری آلکالن جای گرفتهاند (شکل A-۹).

نم_ودار Zr/P_2O_5 در براب_ر TiO ب_رای شناس_ایی

سری ای ماگمای آلکالن از توله ایتی برپایه

عنصرهای کمابیش نامتحرک به کار برده می شد. در این نمودار، سنگ های بررسی شده در میدان سری آلکالن جای گرفتهاند (شکل ۹– B).



در نمودار عنصرهای ناسازگار بهنجارشده در برابر ترکیب گوشته اولیه (Sun and McDonough, 1989) به سوی برای سنگهای بررسی شده، عنصرهای LILE به سوی Ti و Nb ،Ta منعی دارند و در عنصرهای Nb ،Ta و TS بی هنجاری مثبت و در عنصرهای K ،Rb ،Ba و Sm و Sm بی هنجاری منفی دیده می شود (شکل ۱۰– A). این الگو در عنصرهای ناسازگار (شیب منفی از سوی عنصرهای خاکی نادر سبک به سنگین و بدون آنومالی منفی ای برای ماگمای ساخته شده در پهنه درون صفحهای

نمودار عنکبوتی بهنجارشده به ترکیب گوشته اولیه (Sun and McDonough, 1989) نشان میدهد که نمونههای بررسیشده از عنصرهای خاکی نادر سبک (LREE) در برابر عنصرهای خاکی نادر سنگین (HREE) غنیشدهتر هستند. همچنین، مگر نمونه -GH (11، نمونههای دیگر آنومالی Eu نشان نمیدهند

(*B - ۱۰ – ۱/۰۹ – ۹۰/۹؛ جدول ۱؛ شکل ۱۰ – B). این الگو ماگمای درون صفحهای را برای دایک های بررسی شده پیشنهاد می کند (Rollinson, 1993). شیب منفی عنصرهای خاکی نادر سبک بهسوی سنگین میتواند نشاندهنده غنیشدگی از عنصرهای خاکی نادر در خاستگاه گوشتهای یا درجه ذوب بخشی کم و آلایش ماگما با سنگهای پوستهای باشد (Alici et al., 1998). همچنین، برای مقایسه، در شکل های ۱۰ – A و ۱۰ – B، تركيب ميانگين مدابهاي EMORB ،OIB و NMORB آورده شده است. این شکلها، نشان میدهند که مذاب دایک های بازیک بروجرد سرشتی همانند مذابهای OIB دارد. در نمودارهای گوناگون شناسایی جایگاه زمین ساختی، مانند نمودارهای Wang و همکـــاران (۲۰۰۱) (شـــکل ۸۱– A) و Agrawal و همکاران (۲۰۰۸)، همه نمونهها در گستره ریفتهای درون صفحه قارهای جای گرفتهاند (شکل ۱۱- B).



شکل ۱۰- ترکیب شیمیایی دایکهای منطقهی بروجرد (پهنه سنندج- سیرجان) در: A) نمودار الگوی توزیع عنصرهای کمیاب در برابر ترکیب گوشته اولیه (Sun and McDonough, 1989)؛ B) الگوی توزیع عنصرهای خاکی نادر در برابر ترکیب گوشـته اولیـه (Sun and McDonough, 1989). ترکیب میانگین مذابهای OIB، BMORB و MORI برای مقایسه آورده شده است.



شکل ۱۱- جایگاه نمونههای دایکهای منطقهی بروجرد (پهنه سنندج- سیرجان) در: A) نمودار Th/Hf در برابر Th/Hf کانی حاشیه قاره + (I: بازالتهای ریفتهای اقیانوسی؛ II: کناره صفحههای همگرا؛ II: بازالتهای جزایر کمانی اقیانوسی؛ II: جزایر کمانی حاشیه قاره + بازالتهای آتشفشانی حاشیه قاره؛ III: بازالتهای درون صفحههای اقیانوسی (جزایر اقیانوسی + سیمونتها + TORB + E-MORB) بازالتهای درون صفحههای قارهای؛ IV: ریفتهای درون قارهای + تولهایتهای ریفتهای حاشیه قاره؛ IV: آلکالیبازالتهای ریفتهای درون قاره؛ IV: پهنههای کششی درون قاره و بازالتهای ریفتهای ریفتهای حاشیه قاره؛ IV) نمودار Df1 در برابر Df1 در برابر Of1 در برابر 2010) (Agrawal *et al.*, 2008)

 $\label{eq:def:Df1=-0.5558Log(La/Th)-1.4260Log(Sm/Th)+2.2935Log(Yb/Th)-0.6890 Log(Nb/Th)+4.1422 Df2=-0.9207Log(La/Th)+3.6520Log(Sm/Th)-1.9866Log(Yb/Th)+1.0574Log(Nb/Th)-4.4283 Df2=-0.9207Log(La/Th)+3.6520Log(Sm/Th)-1.9866Log(Yb/Th)+1.0574Log(Nb/Th)-4.4283 Df2=-0.9207Log(La/Th)+3.6520Log(Sm/Th)-1.9866Log(Yb/Th)+1.0574Log(Nb/Th)-4.4283 Df2=-0.9207Log(Nb/Th)+3.6520Log(Sm/Th)-1.9866Log(Yb/Th)+1.0574Log(Nb/Th)-4.4283 Df2=-0.9207Log(Nb/Th)+3.6520Log(Sm/Th)-1.9866Log(Yb/Th)+1.0574Log(Nb/Th)-4.4283 Df2=-0.9207Log(Nb/Th)-4.4283 Df2=-0.9207Log(Nb/Th)-4.4283 Df2=-0.9207Log(Nb/Th)+3.6520Log(Sm/Th)-1.9866Log(Yb/Th)+1.0574Log(Nb/Th)-4.4283 Df2=-0.9207Log(Nb/Th)-4.4283 Df2=-0.9207Log(Nb/Th)-4.4207Log(Nb/Th)-4.428 Df2=-0.9207Log(Nb/Th)-4.428 Df2=-0.9207Log(Nb/Th)-4.4$

سازوکار پیدایش دایکهای بازیک چگالی و ویسکوزیته ماگما، فشار در ماگما و بزرگی و جهتیابی استرس در سنگ کره از پارامترهای کنترل نفوذ دایکها هستند (McHone et al., 2005). درباره میدان تنش و روند دایکها، σ_3 عمود بر روند دایکها و σ_1 در راستای روند دایکها بوده و صفحه دربر گیرنده σ_1 و σ_2 همان صفحه دایک است (شکل ۱۲). پس دایکها میتوانند نشان دهنده های خوبی برای بررسی تنشهای ديرين باشند. براى نمونه، جهتيابي كمابيش قائم برخي دایکها نشاندهنده محور افقی و موازی سطح زمین است. این گونه جایگاهها در بخش هایی از پوسته که دجار كشش زمينساختي هستند معمول است. جهتیابی دایکها معمولاً میدان تنش ناحیهای در پوسته را نشان می دهد. بهویژه، میدان تنش در راستای مسیر نفوذ دایک بایـد هـمسـو بـا گسـترش شکسـتگی ماگمایی باشد. از آنجاییکه بیشتردایکها در پی نفوذ ماگما درون شکستگیهای کششی یدید میآیند، میدان





شـکل ۱۲- تصـویر نمـادین از شکسـتگیهـای بازشـونده در تـوده سـنگ. در تـنش ثابـت و یکنواخـت، σ₁ م₂ و σ₂ نمـاد محورهـا هسـتند. اگر فشار سیال P₁ بیشتر از تنش نرمـال زمـینسـاختی σ_n باشـد، یـک شکسـتگی بازشـونده پدیـد مـیآیـد. تـنش.هـای برشـی (τ) و نرمـال (σn) به جهتـیابی شکستگی نمایشدادهشده با بردار نرمال واحد v بستگی دارند (Sato *et al.*, 2013)

Ce/Sm در برابر Sm/Yb می توان برای بررسی بود یا نبود گارنت در خاستگاه گوشتهای بهره برد. جایگاه نمونهها در این نمودار (شکل ۱۳– A) در مرز میان بود و نبود گارنت در خاستگاه است؛ اما مقدار بالای Sm در برابر Vb (Vb (Sm) نشان میدهد که سنگ در خاستگاه دارای گارنت بوده است و ازاینرو، Vb در برابر Sm تهی تر شده است.

خاستگاه دایکهای بازیک

از نمودارهای تغییرات عنصرهای اصلی و فرعی و الگوهای پراکندگی عنصرهای خاکی نادر و چندعنصری چنین برداشت می شود که ماگمای مادر دایکهای بازیک سرشت گوشتهای داشته باشد.

به باور Coban (۲۰۰۷)، گارنت نقش مهمی در روند توزیع عنصرهای خاکی نادر دارد و از نمودار



شــکل ۱۳- جایگـاه نمونــههـای دایـکهـای منطقـهی بروجـرد (پهنــه ســنندج- سـیرجان) در: A) نمـودار Ce/Sm در برابـر Sm/Yb ان مـودار (A) نمـودار (A) نمـودار (Cox, 1980) Zr) نمــودار (Cox, 1980) Zr) نمــودار (Cox, 1980) Cr) نمــودار (Cox, 1980) Cr) نمــودار (Cox, 1980) Cr) تغییرات (Cox, 2007) Ce/Yb در برابـر Ce/Yb) Ce/Yb در برابـر Ce/Yb در برابـر (Cox, 1990) Ce, برابـر (Cox, 1980) Ce/Yb) مــودار (Cox, 1980) Ce/Yb) Ce/Yb

بررسی شده از روند AFC پیروی می کنند (شکل ۱۳ - B). برای ارز شیابی نقش فرآیند جدایش بلوری برای نمونه های بررسی شده، نمودار Nb در برابر Zr (Cox, 1980) به کار برده شد (شکل ۱۳-C). دراین نمودار، روندها نشان می دهند که جرایش آمفیبول و کلینوپیرو کسن عامل برای بررسی فرآیند جدایش بلوری همراه با هضم (AFC یا AFC و جسمان بلوری (AFC یا (Crystallization) و جسمان بلوری (FC یا (Fractionation Crystallization)، از نم (Pearce, 1983) Rb/Zr در برایسان مودار همه نمونههای بهره گرفته شد. برپایه این نمودار همه نمونههای گروه آمفیبولهای کلسیک هستند و در گستره منیزیوهورنبلند تا هورنبلنداکتینولیت جای گرفتهاند. زمینفشارسنجی بهروش مقدار آلومینیم آمفیبول، دمای نزدیک به ۶۰۰ تا ۷۰۰ درجه سانتیگراد و فشار ۳/۵ تا ۵/۲ کیلوبار را نشان میدهد.

برپایه تجزیه شیمیایی پلاژیوکلازها به روش ریزکاو الکترونی، ترکیب آنها آلبیت-الیگوکلاز است و دمای تبلور کمتر از ۵۵۰ درجهسانتی گراد را نشان میدهند.

برپایه شیمی سنگ کل، نمونه های بررسی شده دارای سری ماگمایی آلکالن هستند و در گستره درون صفحه قارهای جای گرفتهاند. بررسی های ساختاری نیز درستی این نکته را نشان می دهند. الگوهای بهنجارشده به ترکیب گوشته اولیه نشان می دهند که دایک های بازیک بروجرد دارای می دهند که دایک های بازیک بروجرد دارای بیهنجاری منفی در عنصرهای B، Rb ، Ba و Ti بیهنجاری منفی در عنصرهای ناساز گار (شیب منفی از عنصرهای خاکی نادر سبک به سنگین و بدون آنومالی منفی (Nb نشان دهنده ماگماهای پدیدآمده در پهنههای درون صفحهای است.

از دیــدگاه ســنگرزایـی، ایـن ســنگهـا از ذوب بخشـی خاسـتگاه گوشـتهای گارنــتدار پدیـد آمـدهانـد و ماگمای سازنده آنها از ذوب بخشیی درجـه کـم خاسـتگاه گوشـتهای غنـیشـده ریشـه گرفتـه اسـت. در هنگـام پیـدایش ماگمای سازندهٔ ایـن سـنگها جـدایش بلوری همراه با هضم (AFC) روی داده است.

برپایه بررسیهای زمینساختی درباره میدان تننش و روند دایکها، در این منطقه، شکستگیهای کششی موازی با راستای جابجایی صفحه عربی بوده و این شکستگیهای کششی در کنترل کننده برخی تغییرات در نمونههای بازیک بروجرد بروده است (شکل ۲۳-C). از نمرودار تغییرات Ce/Yb در برابر Ce/Yb تغییرات Ce/Yb 1991) برای شناسایی ژرفای رخداد ذوببخشی در خاستگاه بهره گرفته شد. بهباور این پژوهشگران، نســـبت.هــای REE (ماننــد: Ce/Yb) مـــیتواننــد شاخص خوبی برای نشاندادن ژرفای رخداد ذوب بخشی باشند؛ زیرا این نسبت ها در هنگام فرآيندهاي جدايش بلوري چندان تغيير نمى كنند؛ اما به درجههای گوناگون ذوب بخشی حساس هســـتند. برپایــه ایــن نمــودار، ژرفــای رخــداد ذوب بخشی و پیدایش ماگمای سازنده دایک های بازیک بروجرد نزدیک به ۱۰۰ تا ۱۱۰ کیلومتر بهدست می آید (شکل 1۳-D). از این رو، برپایه این ژرفای بهدست آمده (۱۰۰-۱۱۰ کیلومتر همارز با ۳۰ کیلوبار)، بالاتربودن مقدارهای Sm در برابر Yb (Sm>Yb) و ماهيت آلكان أنها همگىي نشاندهنده پیدایش مذاب این سنگها در ژرفای بسیار و از یک گوشته گارنتدار است.

نتيجهگيرى

دایکهای بازیک در منطقه بروجرد دارای روند شمال خاوری – جنوب باختری (عکس روند زاگرس) هستند و سنگهای دیگر منطقه، به ویژه گرانودیوریتها و دایکهای اسیدی را قطع میکنند. به نظر میرسد این دایکها جوان ترین فعالیت ماگمایی در منطقه هستند که در راستای شکستگیها نفوذ کرده اند. این دایکها که در راستای شکستگیها نفوذ کرده اند. این دایکها ساب افیتیک دارند. آمفیبول، پلاژیوکلاز، آپاتیت، اسفن و ساب افیتیک دارند. آمفیبول، پلاژیوکلاز، آپاتیت، اسفن و سریسیت، کلسیت، کلریت، اپیدوت، پرهنیت و کوارتز به صورت ثانوی در این سنگها نیز دیده می شوند. در دایکهای بازیک بررسی شده، آمفیبول ها از از خانم مهلقا معمری برای دراختیار گذاشتن دادهها و بررسیهای زمینساختی خود درباره دایکهای بازیک و اسیدی بروجرد سپاس گزاری میشود. همچنین، از داوران ارجمند مجله پترولوژی که پیشنهادهای علمی ارزنده ایشان این مقاله را بهبود بخشید صمیمانه سپاس گزاری می شود.

راستای دایکهای بازیک منطقه بودهاند. ازاینرو، ماگمای سازندہ این دایکھا کے سرشت آلکالن داشـــته اســـت در ژرفــای بســيار و از ذوببخشـــی خاســتگاه گوشــتهای گارنــتدار پدیــد آمــده اســت. ســـپس، ماگمــای پدیدآمــده در شــکافهـای ژرف یوســـتهٔ قــار ای نفــوذ کــرده و دایــکـهــای بازیــک را یدید آورده است.

منابع

Agrawal, S., Guevara, M. and Verna, S. P. (2008) Tectonic discrimination of basic and ultrabasic volcanic rocks through log-transformed ratios of immobile trace elements. International Geology Review 50(12): 1057-1079.

سپاسگزاری

- Ahmadi Khalaji, A. (2006) Petrology of the granitoid rocks of the Boroujerd area. PhD Thesis, University of Tehran, Tehran, Islamic Republic of Iran (in Persian).
- Alici, P., Temel, A., Gourgaud, A., Kieffer, G. and Gundogdu, M. N. (1998) Petrology and geochemistry of potassic rocks in the Gölcük area (Isparta, SW Turkey): genesis of enriched alkaline magmas. Journal of Volcanology and Geothermal Research 85: 423–446.
- Anderson, J. L. (1983) Proterozoic anorogenic granite plutonism of North American. Geological Society of America Memoir 161: 133-152.
- Anderson, J. L. (1996) Status of thermo-barometry in granitic batholiths. Earth Science Review 87: 125-138.
- Anderson, J. L. and Smith, D. R. (1995) The effects of temperature and fO₂ on the Al in hornblende barometer. American Mineralogist 80: 549-559.
- Berberian, M. and King, G. C. P. (1981) Towards a paleogeography and tectonic evolution of Iran. Canadian Journal of Earth Sciences 18(2): 210-265.
- Berthier, F., Billiaul, H. P., Halbroronn, B. and Marizot, P. (1974) Etude Stratigraphique, petrologique et structurale de La region de Khorramabad (Zagros, Iran). Géologie appliquée. Université Scientifique et Médicale de Grenoble, France.
- Blundy, J. D. and Holland, T. J. B. (1990) Calcic amphibole equilibria and a new amphibole plagioclase geothermometer. Contributions to Mineralogy and Petrology 104: 208-224.
- Coban, H. (2007) Basalt magma genesis and fractionation in collision-and extension-related provinces: A comparison between eastern, central and western Anatolia. Earth Science Reviews 80: 219-238.
- Cotten, J., Le Dez, A., Bau, M., Caroff, M., Maury, R. C., Dulski, P., Fourcade, S., Bohn, M. and Brousse, R. (1995) Origin of anomalous rare earth element and yttrium enrichment in subaerially exposed basalts: evidence from France Polynesia. Chemical Geology 119: 115–138.
- Cox, K. G. (1980) A model for flood basalt volcanism. Journal of Petrology 21: 629-650.
- Cox, K. G., Bell, J. D. and Pankhurst, R. J. (1979) The interpretation of igneous rocks. George Allen and Unwin, London, UK.

- Deer, W. A., Howie, R. A. and Zussman, J. (1991) An introduction to the Rock forming minerals. 17th, Longman Ltd., London, UK.
- Deevsalar, R., Ghorbani, M. R., Ghaderi, M., Ahmadian, J., Murata, M., Ozawa, H. and Shinjo, R. (2014) Geochemistry and petrogenesis of arc-related to intraplate mafic magmatism from the Malayer-Boroujerd plutonic complex, northern Sanandaj-Sirjan magmatic zone, Iran. Neues Jahrbuch für Geologie und Paläontologie Abhandlungen 274 (1): 81–120.
- Ellam, R. M. and Cox, K. G. (1991) An interpretation of Karoo picrate basalts in terms of interaction between asthenospheric magmas and the mantle lithosphere. Earth and Planetary Science Letters 105: 330-342.
- Féménias, O., Mercier, G. C., Nkono, C., Diot, H., Berza, T., Tatu, M. and Demaiffe, D. (2006) Calcic amphibole growth and compositions in calcalkaline magmas: Evidence from the Motru Dike Swarm (Southern Carpathians, Romania). American Mineralogist 91: 73-81.
- Floyd, P. A. and Winchester, J. A. (1975) Magma type and tectonic setting discrimination using immobile elements. Earth and Planetary Science Letters 27: 211–218.
- Gudmundsson, A. (2006) How local stresses control magma-chamber ruptures, dyke injections and eruptions in composite volcanoes. Journal of Earth Science Reviews 79: 1–31.
- Hammarstrom, J. M. and Zen, E-A. (1989) Aluminum in hornblende: An empirical igneous geobarometer. American Mineralogist 71: 1297-1313.
- Helmy, H. M., Ahmed, A. F., El Mahallawi, M. M. and Ali, S. M. (2004) Pressure, temperature and oxygen fugacity conditions of calc-alkaline granitoids, Eastern Desert of Egypt, and tectonic implications. Journal of African Earth Sciences 38: 255-268.
- Helz, R. (1993) Phase reactions of basalts in their melting range at $PH_2O = 5kb$, Part 11, Melt composition. Journal of Petrology 17: 139-193.
- Johnson, M. C. and Rutherford, M. J. (1989) Experimental Calibration of the aluminum in hornblende geobarometer with application to Long Valley Caldera (California) Volcanic rocks. Geology 17: 837-841.
- Leake, B. E., Woolley, A. R., Arps, C. E. S., Birch, W. D., Gilbert, M. C., Grice, J. D., Hawthorne, F. C., Kato, A., Kisch, H. J., Krivovichev, V. G., Linthout, K., Laird, J. A., Maresch, W. V., Nicket, E. H., Rock, N. M. S., Schumacher, J. C., Smith, D. C., Stephenson, N. C. N. Ungareti, L., Whittaker, E. J. W. and Youzhi, G. (1997) Nomenclature of amphiboles: report of the subcommittee on amphiboles of the International Mineralogical Association, Commission on new minerals and mineral names. European Journal of Mineralogy 9: 623-651.
- McHone, J. G., Anderson, D. L., Beutel, E. K. and Fialko, Y. A. (2005) Giant dykes, flood basalts, and plate tectonics: A contention of mantle models. In: Plates, plumes and paradigms (Eds. Foulger, G. R., Natland, J. H., Presnall, D. C., and Anderson, D. L.) Special Paper 388: 401–420. Geological Society of America.
- Moameri, M. (2015) Structural Analysis of dykes in the east and northeast of Borujerd. MSc thesis, Bu Ali Sina University, Hamedan, Iran (in Persian).
- Pal, N., Pal, D. C., Mishra, B. and Meyer, F. M. (2001) The evolution of the Palim granite in the Bastar tin province, Central India. Mineralogy and Petrology 72: 281-304.
- Pearce, J. A. (1983) Role of the sub-continental lithosphere in magma genesis at active continental margin. In: Continental Basalts and Mantle Xenoliths. (Eds. Hawkesworth C. J., and Norry M. J.) 230– 249. Shiva, Nantwich.

- Philpotts, A. R. (1991) Principles of igneous and metamorphic petrology. Prentice Hall Englewood Cliffs, New Jersey.
- Rollinson, H. (1993) Using geochemical data: evolution, presentation, interpretation. Longman Geochemistry Series, Singapore.
- Sato, K., Yamaji, A. and Tonai, S. (2013) Parametric and non-parametric statistical approaches to the determination of paleostress from dilatant fractures: Application to an Early Miocene dike swarm in central Japan. Journal of Tectonophysics 588: 69–81.
- Schmidt, M. W. (1992) Amphibole composition in tonalite as a function of pressure: an experimental calibration of the Al-in hornblende barometer. Contributions to Mineralogy and Petrology 110: 304-310.
- Sial, A. N., Ferreira, V. P., Fallick, A. E., Jeronimo, M. and Cruz, M. (1998) Amphibole- rich clots in calc-alkalic granitoids in the Borborema province northeastern Brazil. Journal of South American Earth Science 11: 457-471.
- Stein, E. and Dietl, C. (2001) Hornblende thermobarometry of granitoids from the Central Odenwald (Germany) and their implications for the geotectonic development of Odenwald. Mineralogy and Petrology 72: 185-207.
- Sun, S. S. and McDonough, W. F. (1989) Chemical and isotopic systematics of ocean basalts: implication for mantle composition and processes. In: Magmatism in Ocean Basins (Eds. Saunders, A. D., Norry, M. J.) Special Publication 42: 313-345. Geological Society of London.
- Tahmasbi, Z. and Ahmadi Khalaji, A. (2010) Using of mineral chemistry to determine the formation conditions of Boroujerd granitoid complex and its metamorphic aureole. Petrology 2: 77-94 (in Persian).
- Wang, Y. L., Zhang, C. J. and Xiu, S. Z. (2001) Th/Hf Ta/Hf identification of tectonic setting of basalts. Acta Petrologica 17(3): 413-421.
- Wyllie, P. J., Cox, K. G. and Biggar, G. M. (1962) The habit of apatite in synthetic systems and igneous rocks. Journal of Petrology 3: 238-243.