ژئوشیمی و پتروژنز سنگهای آتشفشانی عروسان کبودان (شمال شرق انارک)

جمشید احمدیان^{*}، نوشین بهادران^۱، قدرت ترابی^۲ و مامورو موراتا^۳ ^۱ گروه زمینشناسی، دانشگاه پیام نور اصفهان، اصفهان، ایران ۲ گروه زمینشناسی، دانشکده علوم، دانشگاه اصفهان، اصفهان، ایران ۲ بخش علوم زمین، دانشگاه ناراتو، ژاپن

چکیدہ

مجموعه آتشفشانی عروسان (شمال شرق انارک) در زون ایران مرکزی (بلوک یزد) قرار دارد. این مجموعه متشکل از سنگهای آذرین اسیدی تا حدواسط - بازیک است و از نظر سنگشناسی ترمهایی همچون داسیت، تراکیآندزیت، شوشونیت و تراکیبازالت پتاسیک را شامل میشود. ویژگیهای کانیشناسی نظیر ترکیب کلینوپیروکسنها (سالیت-اوژیت)، بیوتیتهای با عدد منیزیم بالا، میزان قابل ملاحظه 20 K و نسبتهای بالای Ce/Yb، Ce/Yb و Ta/Yb مبین سرشت شوشونیتی گدازههای ناحیه مورد مطالعه است. فقدان آنومالی Eu نفل از بالا بودن فوگاسیته اکسیژن ماگمای سازنده است که خود از شاخصهای ماگمای شوشونیتی است. الگوی عناصر نادر خاکی و نمودارهای عنکبوتی حاکی از غنی شدگی IREE و ILLE و تهی شدگی عناصر گروه را HFS (نظیر Ms T و T) که از مشخصههای ماگماتیسم زون فرورانش است. برسیهای ژئوشیمیایی حاکی از آن است که علاوه بر تبلور بخشی، فرآیندهای آغشتگی پوستهای و اختلاط ماگمایی نیز در تحول ماگمای سازنده سنگهای آتشفشانی ناحیه مؤثر بوده است. بر اساس مدل سازی انجام شده، سنگ منشا آمفیبولیتی گارنتدار (۰۰–۱۰٪ گارنت) برآورد شده است.

واژههای کلیدی: سنگهای آتشفشانی، شوشونیت، ژئوشیمی، عروسان کبودان

مقدمه

از زون ایران مرکزی – بلوک یزد (Alavi, 1991) و زیر زون انارک-خور (Yakovenko *et al.*, 1984) به به به مار می رود (شکلهای ۱ و ۲). فعالیتهای آتشفشانی صورت گرفته در زمان ائوسن زیرین – میانی در بخش غربی ایران مرکزی، سبب ایجاد سنگهای آتشفشانی و آذرآواریهای وابسته در

عروسان کبودان در ۷۵ کیلومتری شمال شرق انارک (۲۱۵ کیلومتری شمال شرق اصفهان) بین طول های جغرافیایی [°]۵۴ الی [°]۳۰ شمالی واقع عرض های جغرافیایی [°]۳۳ الی [°]۳۲ شمالی واقع شده است. این منطقه از دیدگاه ساختاری، بخشی

^{*}jamshidahmadian@pnu.ac.ir

ناحیه عروسان گردیده است. از نظر سنگشناسی، می گیرد. اهمیت فعالیتهای ماگمایی ائوسن ایران سنگهای آتشفشانی مذکور علاوه بر سنگهای مرکزی از یک سو و فقدان اطلاعات ژئوشیمیایی از اسیدی (داسیت)، انواع حدواسط (تراکیآندزیت، سنگهای منطقه خور از سوی دیگر، انگیزه اصلی شوشونیت و تراکیبازالت پتاسیک) را نیز در بر انجام این پژوهش بوده است.



شکل ۱- موقعیت منطقه مورد مطالعه در نقشه ساختاری ایران.



شكل ۲- نقشه زمينشناسي سادهشده منطقه براساس نقشه ۱/۱۰۰۰۰ كبودان (Technoexport, 1984).

دستگاه ICP-MS و INAA انجام شده است. از این میان آنالیز ۲ نمونه بهطور کامل در بخش علوم زمین دانشگاه کاردیف انگلیس و ۱۷ نمونه در دانشگاه ناراتو ژاپن (جهت عناصر اصلی) صورت گرفته است. ۱۷ نمونه آنالیز شده در ژاپن، جهت اندازه گیری عناصر فرعی و کمیاب در شرکت Act Lab کانادا با ICP-MS مدل کمیاب در نرکت Perkin-Elmer Elan 6000

روش انجام پژوهش

در بررسی های صحرایی تعداد ۱۵۰ نمونه برداشته شد که از بین آنها ۸۵ نمونه جهت تهیهٔ مقطع نازک و نازک- صیقلی انتخاب شدند. جهت آنالیزهای ژئوشیمیایی ۲۴ نمونه با کمترین میزان دگرسانی انتخاب گردید که سنجش عناصر اصلی در آنها با روش XRF و سنجش عناصر فرعی و نادر خاکی توسط مـورد آنـاليز قـرار گرفـت.آناليزهـا در شـرايط ولتـاژ

شــتابدهنـده 15KV، شـدت جريان 15nA و زمـان

شمارش ۴۰ ثانیه انجام شده است.

آنالیزها در جدول ۱ آورده شده است). برای بررسیهای دقیق کانی شناسی ۷ نمونه از سنگهای آتشفشانی انتخاب شدند و با استفاده از دستگاه مایکروپروب، Jeol مدل JXA-8800R در دانشگاه Naruto ژاپن ۱۳۲ نقطه

جدول ۱- آنالیز شیمیایی از سنگهای واحدهای مختلف مجموعه آتشفشانی عروسان کبودان.

Sample	130	131	133	141	150a	150b	190	2	23	24	25	26	35	52	6	60	61	62	66	69	70	70a	73	96
SiO ₂	57.78	52.34	61.14	53.26	64.25	64.23	52.72	57.00	53.26	61.33	64.34	63.69	63.55	60.13	60.62	56.08	51.77	57.43	54.77	60.37	64.27	64.44	64.56	54.82
TiO ₂	0.72	1.08	0.56	1.05	0.39	0.34	0.93	0.61	0.91	0.54	0.42	0.49	0.54	0.50	0.41	0.69	0.81	0.63	0.92	0.60	0.36	0.41	0.39	0.64
Al ₂ O ₃	16.89	15.52	17.20	15.51	15.53	16.18	14.67	12.86	15.24	15.58	15.10	14.62	15.05	18.76	14.79	15.57	15.22	15.61	15.18	15.25	15.36	15.43	15.43	18.90
Fe ₂ O ₃ *	5.68	9.06	4.60	8.67	3.09	2.99	8.32	5.09	7.94	4.87	3.60	3.93	4.89	4.20	3.56	6.33	7.73	5.81	7.41	5.10	3.22	3.54	3.29	6.03
MnO	0.13	0.26	0.11	0.13	0.04	0.03	0.14	0.07	0.13	0.10	0.06	0.09	0.09	0.07	0.07	0.10	0.14	0.10	0.13	0.12	0.06	0.07	0.05	0.10
MgO	1.99	3.61	2.05	3.64	1.56	1.95	5.87	6.74	5.09	2.96	1.90	2.96	2.21	2.11	4.02	4.31	5.52	3.90	4.49	3.77	2.11	2.44	2.33	3.86
CaO	5.37	7.71	3.57	5.94	4.14	5.22	7.95	6.77	7.22	4.19	3.93	4.95	3.18	4.04	4.31	5.61	6.61	5.12	6.78	4.10	2.98	3.63	3.43	5.40
Na ₂ O	3.81	3.44	4.86	5.46	6.02	5.74	3.87	5.50	3.82	4.40	4.33	3.83	4.24	5.18	5.09	4.90	3.84	5.02	4.22	3.50	5.03	4.55	4.65	4.74
K ₂ O	4.52	3.52	3.70	3.13	1.97	2.27	3.79	1.56	4.70	4.56	3.22	2.93	4.16	4.64	4.56	4.60	4.59	4.61	4.49	3.86	3.67	2.88	3.07	4.38
P_2O_5	0.27	0.53	0.31	0.52	0.15	0.14	0.67	0.66	0.61	0.37	0.19	0.21	0.22	0.35	0.26	0.55	0.73	0.48	0.55	0.28	0.18	0.18	0.17	0.58
LOI	2.60	2.70	1.65	2.40	2.70	0.70	0.80	2.90	0.83	0.82	2.60	2.10	1.50	0.02	1.80	1.04	2.80	1.12	0.93	2.70	2.40	2.20	2.40	0.85
Ba	666	616	797.5	500	1010	913.8	649	146	627	610	985	823	924	652.1	625	610	586.8	634	640	1106.9	637.5	927	1070	668
Rb	136	80	130.7	64	29	40.5	55	45	79	117	89	57	118	125.1	158	101	136.5	96	110	138.8	144.5	70	64	102.3
Sr	1230	821	821	711	1140	2007	1640	772	1510	1230	1030	996	1000	1659	742	1630	1494.1	1530	1290	1789.9	611	825	1240	1634
TI	2.47	1.53	*	0.23	0.82	*	0.14	0.61	0.51	0.91	1.62	0.49	2.05	3	1.08	0.48	*	0.59	0.88	*	*	1.06	0.97	6.3
Та	0.68	0.58	0.5	0.6	0.11	0.13	0.3	0.56	0.39	0.66	0.29	0.36	0.62	9.3	0.73	0.49	0.56	0.47	0.7	0.54	0.25	0.28	0.28	10.2
Nb	10.8	9.8	7.56	9.8	2.6	2.21	6.3	9.1	6.7	9.7	5.1	5.7	9.6	10.1	10.9	8.8	9.05	8.4	11.2	8.15	4.17	4.7	4.7	9.9
Hr	4.7	4.4	3.55	4.4	2.4	2.2	3.1	4	4.3	4.7	3	2.9	3.7	3.2	5.4	4.5	3.99	4.2	5	3.1	2.81	2.8	3	6
Zr	179	169	157.6	164	-79	84.9	114	142	149	178	104	101	146	182.3	196	172	186.4	160	186	145.5	118.6	99	104	179.6
Y	22.8	26.3	14.7	24.5	5.4	5.7	20.4	16.1	19.2	16	10.5	11.2	16.4	*	16	17.3	20.2	15.9	19.3	14.4	9.2	8.9	9.4	*
Th U	9.1	8.12	8.18	7.95	1.04	0.88	5.41	8.71	6.8	11.6	3.99	4.82	7.55	ð	15.3	9.21	9.9	8.5	12.5	6.67	3.82	3.95	3.86	*
0	2.56	2.18	2.35	2.2	0.7	0.6	1.47	3.47	2.17	3.66	1.58	2.2	1.81	2.4	5.88	3.2	3.22	2.86	3.53	2.09	1.21	1.52	1.78	2.2
Cr N:	19	11	151	14	29	21.0	98	335	46	82	3 ⁴	25	48	101.2	233	99	11/	102	62	96.8	84.1	56	44	90 51 5
INI N		171	800.5	100	40	21.9	201	122	150	30	52	33	30 55	140 5	88	121	207.7	20	42	45.9	09./	29	25	51.5
v Cn	21	1/1	85.4	123	42	20.2	201	107	159	93	33	20	22	148.5	/1 52	151	199.2	123	108	89.9 50.5	20.9	33	52	127.4
Dh	22	22	40.4	4/	54 41	30.5	22	21	26	10	19	50	23	22.4	12	157	1/5.1	0/	24	30.5	30.8	10	14	152.5
7 n	33	22	95	19	41	16.6	33		30 76	29	42	30	24 51	91.2	15 54	43	05.9	51	01	04.5	69.7	55	42	50.5 76.1
La	22.2	21.7	20.4	20.7	7 29	5 62	25.2	20.4	20.6	20.6	14.1	191	26.4	22.6	27	22.0	21.45	20.7	247	22.04	14.16	14.1	42	21.4
Ce	65.2	65.3	60 32	63.4	15.6	13.02	70.5	20.4 AA A	63.4	29.0	28.6	34.4	20.4 55.7	71 4	73.2	65.9	67.01	60.2	54.7 68.7	45.56	20.82	27.4	27.3	64.3
Pr	7 55	7 79	678	7 54	1 96	1 76	84	5.08	7.88	6 4 4	3 39	3 87	5 49	4.6	8 25	77	8 24	6.88	7 97	5 15	3.5	3 23	3.26	86
Nd	29.8	33 5	24.75	31.9	8 34	7 54	34.1	19.6	33.3	24.3	13.9	15.7	20.7	15.4	31	29.8	32 44	26.6	30.9	19.1	13.5	13.1	13.1	26.5
Sm	5.8	675	4 4 9	6 51	1 71	1.61	7 27	4 25	6.75	4 84	2 67	3.08	4 14	*	5 95	616	6.68	5 54	6 47	3 76	2 64	2 54	2 51	*
Eu	1 64	1 94	1.17	1 79	0 481	0.51	2.11	1.25	1.91	13	0.81	0 907	1 17	*	15	1 75	1 74	1.56	1.81	1.06	0.74	0.733	0.735	*
Gd	4 84	5 78	3 38	5 58	1 36	1.28	5.73	3.51	5.63	3.8	2.31	2.56	3.42	*	4 41	4 66	5 32	4 23	5.18	3.12	2.07	2.01	2.18	*
Tb	0.76	0.89	0.44	0.68	0.2	0.17	0.8	0.57	0.8	0.56	0.35	0.38	0.55	*	0.61	0.65	0.69	0.61	0.75	0.43	0.28	0.32	0.32	*
Dy	3.88	4.69	2.41	4.4	0.99	0.94	3.8	2.93	3.81	2.81	1.82	1.95	2.92	*	2.81	3.17	3.54	2.92	3.69	2.37	1.51	1.53	1.61	*
Но	0.75	0.87	0.43	0.83	0.18	0.16	0.69	0.56	0.69	0.54	0.35	0.37	0.56	*	0.5	0.57	0.61	0.54	0.68	0.43	0.28	0.3	0.31	*
Er	2.29	2.57	1.36	2.48	0.5	0.49	1.91	1.62	1.99	1.55	1.05	1.12	1.64	*	1.51	1.64	1.78	1.49	1.91	1.35	0.85	0.89	0.9	*
Tm	0.351	0.38	0.21	0.366	0.071	0.08	0.266	0.239	0.293	0.24	0.157	0.169	0.24	*	0.224	0.237	0.27	0.207	0.279	0.21	0.13	0.138	0.138	*
Yb	2.21	2.32	1.38	2.39	0.46	0.48	1.71	1.51	1.79	1.59	0.99	1.13	1.53	*	1.47	1.49	1.68	1.39	1.78	1.35	0.86	0.9	0.9	*
Lu	0.329	0.35	0.22	0.333	0.072	0.07	0.243	0.212	0.261	0.233	0.149	0.168	0.228	*	0.218	0.219	0.26	0.209	0.264	0.22	0.14	0.135	0.136	*
Sr/Y	53.95	31.22	55.85	29.02	211.1	352.1	80.39	47.9 <u>5</u>	78.65	76.88	98.1	88.93	60.98	*	46.38	94.22	73.97	96.23	66.84	124.3	66.41	92.7	131.91	*

سنگشناسی

ردهبندی سنگهای آتشفشانی با استفاده از طبقهبندی شیمیایی Le Maitre et al., IUGS) (1989 انجام گردیده است که بر اساس آن واحدهای سنگی در محدودههای داسیت، تراکی آندزیت، شوشونیت و تراکیبازالت پتاسیک قرار می گیرند (بهادران، ۱۳۸۶). بر این مبنا سنگهای

تقسيم كرد.

سنگهای اسیدی

این سنگها در برگیرنده داسیتها هستند که با بافت پرفیری در زمینهای از شیشه و میکرولیت دیده میشوند. مهمترین فنوکریستهای آنها شامل

پلاژیوکلاز، آمفیبول، بیوتیت و کوارتز است. پلاژیوکلازها بر مبنای مطالعات الکترونمایکروپروب دارای زونینگ عادی و گاه نوسانی هستند (شکل ۳). زونینگ نوسانی به اعتقاد بسیاری محققان محصول فرآیند اختلاط (Haalsor, 1989; Perugini *et al.*, ماگمای) (2005. در حاشیه بعضی از بلورهای این کانی آثار فوردگی دیده میشود که میتوان آنرا به تغییرات فشار و یا عدم تعادل شیمیایی فنوکریستها با ماگمای سازنده در هنگام خروج گدازه نسبت داد (شلی، ۱۹۹۳). آمفیبول و بیوتیت در نمونههای مورد مطالعه اوپاسیتی شدهاند و بلورهای کوارتز دارای خردگی خلیجی هستند.

سنگهای حدواسط – بازیک

این گروه شامل تراکی آندزیت، شوشونیت و تراکی بازالت پتاسیک هستند. بافت رایج در آنها میکرولیتی پرفیری، میکروگرانولار، گلومروپرفیری و ویتروفیری است. مهمترین فنوکریست آنها کلینوپیروکسنهای اسفنجی است. بافت اسفنجی در درشت بلورهای پیروکسن بهواسطه انکلوزیونهای فراوان آلکالی فلدسپار ایجاد شده است (شکل ۴).

مطالعات SEM و مایکروپروب حاکی از وجود زونینگ عادی و گاه ناقص (Patchily Zonation) در آنها است. زونینگ ناقص در بلورهای کلینوپیروکسن در صورت همراه بودن با سایر شواهد بافتهای غیرتعادلی بهعنوان نشانهای از اختلاط ماگمایی در نظر گرفته میشود (Sakuyama, 1978; Pe–Piper, 1983). سایر کانیهای مافیک شامل آمفیبول و بیوتیت با حاشیه سوخته است. فنوکریستهای پلاژیوکلاز با زونینگ عادی (با ابعادی از ۲تا ۱/۱۵ میلیمتر) و سانیدین

شیمی کانیها پیروکسن

پیروکسن بهغیر از داسیتها، در سایر واحدهای سنگی منطقه مشاهده میشود. کلیه پیروکسنها از نوع کلینوپیروکسن بوده وترکیب آنها در قلمرو پیروکسنهای آهن- منیزیم-کلسیم قرار دارد (در 1988, 1988 de al.) ترکیب شیمیایی آنها با توجه به مطالعات الکترون مایکروپروب (بهادران، ۱۳۶۸) در تراکیآندزیتها و پتاسیم تراکیبازالتها در حد سالیت و در شوشونیتها از نوع دیوپسید - اوژیت است.



شکل ۳- پلاژیوکلاز با زونینگ نوسانی در یک داسیت که متحمل دگرسانی سرسیتی شده است.



شكل ۴- نمايي از يك بلور كلينوپيروكسن داراي بافت اسفنجي.

فلدسپار

۱۱۰

فراوان ترین کانی موجود در سنگهای منطقه است که شامل پلاژیوکلاز و فلدسپار پتاسیمدار می شود. ترکیب پلاژیوکلازها در محدوده نسبتا گستردهای از آلبیت تا آندزین در نوسان است. پلاژیوکلاز موجود در داسیتها، در محدوده الیگوکلاز (An:18-19) و در برخی موارد تا آندزین است.

در تراکیآندزیتها، حاشیه بلور با ترکیب (An~29) مشخص می شود و در مرکز بلور به 32~An می رسد. در شوشونیتها فلدسپارها ترکیب آلکالی داشته واز آلبیت با خلوص بالا (An: 1-3%) و یا سانیدین -65 (Or: (86%) تشکیل شده است.

آمفيبول

ایـن کـانی در کلیـه واحـدهـای سـنگی ناحیـه، بـه اسـتثنای شوشـونیتهـا، حضـور دارد. ترکیـب عمـومی آمفیبولها از نوع کلسیک اسـت (Leake *et al.*, 1997). با توجه به بررسیهای الکترون مایکروپروب ترکیب ایـن کانی در داسیتها و تراکی آندزیتهـا از نـوع هورنبلنـد هاستینگزیتی منیزیمدار است و در تراکیبازالت پتاسیک این ترکیب بـهسـمت هاسـتینگزیت منیـزیمدار تغییـر مییابد.

میکا

ترکیب میکاهای موجود در سنگهای ناحیه با در نظر گرفتن دادههای الکترون مایکروپروب، در دو گروه بیوتیتهای غنی از تیتان و فلوگوپیت قرار می گیرد. بیوتیتهای غنی از تیتان (درصد ۵/۳–۵ :TiO) که عدد منیزیم (۱۰۰Mg/Mg+Fe) آنها ۶۳– ۴۵ است و عمدتاً در داسیتها و تراکیآندزیتها مشاهده شدهاند.

فلوگوپیتها با میزان تیتان پایین تر (۳–۱/۷درصد) و عدد منیزیم بالاتر (۸۶–۷۳) در پتاسیم تراکیبازالتهای دیده شدهاند.

اندیس اشباعشدگی آلومینیم ASI (نسبت مولکولی اندیس اشباعشدگی آلومینیم ASI (نسبت مولکولی راکیآندزیتها و پتاسیم تراکیبازالتها پایین است (۱/۱–۱/۳) که این امر انعکاسی از اکتیویته پایین آلومینیم در ماگما تلقی می گردد ,.(Helmy *et al*) (Helmy *et al*) در حالی که درجه اشباعشدگی آلومینیم در داسیتها بالا است (۲/۱–۱/۹) که می تواند از محتوای پایین K₂O داسیتها ناشی شود.

با توجه به توانایی بیوتیتها در تخمین میزان فوگاسیته اکسیژن ماگما از نمودار Wones و Eugster (۱۹۶۵) استفاده شده است. نمونههای پتاسیم تراکی بازالت و تراکیآندزیت بالاتر از بافر هماتیت - مگنتیت (خط HM) قرار گرفتهاند (شکل ۵). این امر بیانگر فوگاسیته بالای ناشی از اکسایش هنگام فوران است و سببشده بخش اعظم⁺²eP به ⁺¹Fe³ تبدیل شود (در مورد تراکیبازالت پتاسیک فوگاسیته بسیار بالا بوده و تقریبا تمامی ⁺²eP به ⁺¹Fe³ تبدیل شده است).



شکل ۵- تخمین فوگاسیته اکسیژن با استفاده از نمودار Wones و Eugster (۱۹۶۵) کـه حـاکی از بـالا بـودن فوگاسـیته اکسـیژن ماگمای سازنده ناحیه است. علائم مربع، مثلث رو به بـالا و مثلـث رو به پایین، بهترتیب پتاسیم تراکی بازالت، تراکیآندزیت و داسیت می،باشند.

بررسی ژئوشیمی و فرآیندهـای مـؤثر در تحـول ماگما

ترکیب شیمیایی سنگهای آتشفشانی محدوده مورد بررسی در محدودهای از سیلیس بین ۶۶/۹۶–۵۲/۱۳ در نوسان بوده و میانگین سیلیس موجود در این سنگها م۶/۸۲ است. مجموع عناصر آلکالن (Na₂O+K₂O) آنها بین۶/۸۹ است. مجموع عناصر آلکالن (Na₂O+K₂O) آنها بین۶/۸۹۶–۶/۷۶ است و میانگین TiO در سنگهای منطقه ۲۰/۹۴ است، که حاکی از پایین بودن میزان میتانیم آنهاست. میزان ۵2AI در این سنگها ۱۶/۱۶– ۱۸/۹ است.

با توجه به روند خطی که در نمودار هارکر عناصر اصلی دیده میشود (شکل ۶) میتوان نتیجه گیری نمود که فرآیند تبلور بخشی در تکوین سـنگهـای ماگمـایی منطقه نقش مهمی داشته است.

روند نزولی MgO، Fe₂O₃ و TiO به ترتیب به تبلور بخشی کلینوپیروکسن و اکسیدهای آهن و تیتان (ایلمنیت، اسفن) نسبت داده می شود. همچنین روند نزولی CaO و P₂O₅ نیز بیانگر تبلور پلاژیوکلاز و آپاتیت است. تغییرات مشاهده شده در میزان Al₂O₅ معمولا به است. تغییرات مشاهده شده در میزان Ro₂O₅ معمولا به جدایش پلاژیوکلاز نسبت داده می شود. رفتار هماهنگ جدایش پلاژیوکلاز نسبت داده می شود. رفتار هماهنگ محمود به می از مشارکت عناصر مذکور (Wilson, 1989) در ساختار کلینوپیروکسن است (Wilson, 1989) ب) نشانه تبلور بخشی کلینوپیروکسن و پلاژیوکلاز در سنگهای آتشفشانی ناحیه است (Atherton *et al.*, سنت (2003)

به منظور تعیین نقش فرایندهای AFC در تحول سنگهای ماگمایی منطقه از نمودار تغییرات Zr/Nb در مقابل سیلیس استفاده نمودهایم (شکل ۸). با توجه به دامنه محدود تغییرات Zr/Nb می توان اهمیت فرایند

تبلور بخشی در سنگهای ماگمایی را نتیجه گرفت (Tankut *et al.*, 1998).

Rb و Zr و Zr و Ce مساسیت عناصر Zr و Rb نسبت به فرایند آغشتگی پوستهای (De Paolo, 1981) از نمودار تغییرات Zr/Rb در مقابل Rb استفاده شده است (شکل ۹).

روند نزولی نمودار مذکور بیانگر مشارکت فرآیند آغشتگی پوستهای در شکل گیری سنگهای آتشفشانی ناحیه عروسان است. در نمودارهای عنکبوتی که بر اساس دادههای (Sun and McDonough, 1989) نسبت اساس دادههای (Sun and McDonough, 1989) نسبت به گوشته اولیه بهنجار شدهاند (شکل ۱۰) تهیشدگی مشخصی از عناصر Nb و Ta و در سنگهای با مشخصی از عناصر St و SiO2 60 و در سنگهای با سنگهای ناحیه غنی شدگی از عناصر LIL نظیر K و Sr نشان میدهند. همچنین در کلیه نمونهها غنی شدگی مشخصی از Pb دیده می شود که آن را به آلایش پوستهای نسبت دادهاند.

تهی شدگی از عناصر HFSE و غنی شدگی از عناصر LILE از مشخصه های ماگماتیسم مربوط به زون های فرورانش است و از ویژگی های ماگماهای شوشونیتی شمرده می شود (Foley and Wheller, 1990; Saunders *et al.*, 1980).

تهییشدگی TNT ((i Nb و TA) به جدایش کانیهای تیتاندار (نظیر اسفن، ایلمنیت) مرتبط است. از سوی دیگر برخی از محققان نظیر Edwards و همکاران (۱۹۹۴) تهیشدگی مذکور را به بالا بودن فوگاسیته اکسیژن ماگماهای زون فرورانش مرتبط دانستهاند، زیرا در شرایطی که فوگاسیته اکسیژن بالا باشد، دمای بیشتری برای ذوب کانیهای تیتانیمدار نیاز است.



شکل۶- نمایش نمودارهای هارکر اکسیدهای عناصر اصلی در برابر سیلیس برای سنگهای ناحیه مورد مطالعه، علائم ■، ▲، ♦و ▼ به ترتیب پتاسیم تراکی بازالت، تراکی آندزیت، شوشونیت و داسیت است.

www.SID.ir



شکل ۷- الف) دیاگرام Cr در مقابل Ni. همبستگی مثبت عناصر مذکور نشانه شرکت آنها در ساختار کلینوپیروکسن است (Wilson, 1989)، ب) روند مثبت تغییرات Y در برابر Zr مبین تبلور همزمان کلینوپیروکسن و پلاژیوکلاز در سنگهای آتشفشانی ناحیه دارد (Atherton et al., 1985). (1985. علائم مشابه شکل ۶ است.



شکل ۸- نمودار تغییرات Zr/Nb در برابر SiO₂ که حاکی از نقش موثر فرHیند تبلور بخشی در تحول سنگهای ماگمایی منطقه است (Tankut *et al.*, 1998)، علایم مشابه شکل ۶ است.

شواهد بافتی نظیر زونینگ نوسانی در پلاژیوکلازها، خردگی شیمیایی در حاشیه بلورهایی نظیر پلاژیوکلاز و کوارتز همچنیین وجود زونینگ ناقص در کلینوپیروکسنها می تواند مربوط به نقش اختلاط ماگمایی در تکوین ماگمای تشکیل دهنده سنگهای منطقه عروسان باشد. برای تعیین سرشت ماگمایی SiO₂ منطقه عروسان باشید. از نمودار K₂O در مقابل SiO₂ استفاده شده است. در



شـکل ۹- نسبت Zr/Rb در مقابـل Rb بـر اسـاس (De Paolo) (1981. روند نزولی حاکی از تاثیر آغشـتگی پوسـتهای در تکـوین سنگهای آتشفشانی ناحیه است.

این نمودار (شکل ۱۱) سـنگهای بازیک در محدوده شوشونیتها و غالب سـنگهای اسیدی در محدوده کالک آلکالن پتاسیم بالا واقع شدهاند. عـلاوه بـر ایـن در نمودارهای Ce/Yb در برابـر Ta/Yb (Pearce, 1982) Ta/Yb) فالب Th/Yb در مقابل Ta/Yb (Muller *et al.*, 1992) Ta/Yb) غالب نمونهها در محدوده شوشونیت قرار گرفتهانـد. برخی از نمونههای داسیتی درنمودار اخیر در قلمرو کالک آلکالن قرار گرفتهاند (شکل ۱۲).



از سوی دیگر ترکیب کانی شناسی سنگهای مورد مطالعه نظیر بالا بودن عدد منیزیم بیوتیت (با میانگین حدود ۴۳) (طبق نظر 2002 Jiang et al,.) و ترکیب کلینوپیروکسنها که در محدوده سالیت اوژیت قرار دارد (بر اساس نظر Morrison, 1980) نیز موید ماهیت شوشونیتی این سنگها است. در عین حال بالا بودن فوگاسیته اکسیژن ماگمای سازنده سنگهای مذکور از مشخصات ماگماتیسم شوشونیتی است (Fowler,

همچنین نمودارهای عنکبوتی که بر اساس دادههای MORB عادیسازی شده، ترسیم گردید و با سه نمونه از شوشونیتهای مهم دنیا (فلات تبت، ریفت ریوگراند و ایالت رومان) مورد مقایسه قرار گرفت. همان گونه که در شکل ۱۳ ملاحظه میشود الگوی کلی نمودار عنکبوتی ناحیه عروسان بسیار مشابه با فلات تبت است و آنومالی منفی Sr، Nb و Ti و آنومالی مثبت CP و ST در نمودارهای مربوط به هر دو منطقه مشاهده میشود.

الگوی عناصر نادر خاکی که بر اساس دادههای Nakamura (۱۱۹۷۴) نسبت به کندریتها عادیسازی شدهاند، غنیشدگی مشخصی از LREE نسبت به HREE را به نمایش می گذارند (شکل ۱۴) که این نکته مبین نرخ پایین ذوببخشی و در عین حال، حضور گارنت در پسمانده ذوب است.



شــکل ۱۱- نمـودار K2O-SiO₂. ســنگهـای بازیـک در محـدوده شوشونیتها و غالب داسیتها در محدوده کالکآلکالن پتاسیم بالا قرار گرفتهاند (Peccerillo and Taylor, 1976).

www.SID.ir

الف

Ce Pr Nd Pm Sm Eu Gd Tb Dy Ho Er

Rock/Chondrites

1000

100

150 100

Ce/Yb

0

شکل ۱۴ – الگوهای عناصر نادر خاکی بهنجار شده بر اساس دادههای (Nakamura, 1974). (علائم مشابه شکل ۶ است).



کانی منجر به افزایش نسبت La/Yb در مذاب می گردد. همچنین، الگوهای عناصر نادرخاکی فاقد آنومالی Eu است.

فقدان آنومالي Eu مي تواند با بالا بودن فو گاسيته اکسیژن در سنگهای ناحیه مرتبط باشد. از سوی دیگر تبلور همزمان آمفيبول و پلاژيوکلاز در سنگهای اسیدی و تبلور همزمان کلینوپیروکسن و پلاژیوکلاز در سنگهای بازیک نیز می تواند سبب حـذف آنومـالی Eu شود، زیرا آمفیبول و کلینوپیروکسن دارای آنومالی منفى Eu و پلاژيوكلاز واجد آنومالى مثبت Eu است، حضور کانیهای مذکور در کنار یکدیگر منجر به تعدیل آنومالي Eu خواهد شد (Martin, 1999).

Calc-alkalir

Tholeeiitic

, Shoshonitic

100

10

1

dYM

0.1.01 .01 0.1 1 10 .01 0.1 1 10 Ta/Yb Ta/Yb شکل ۱۲- نمودارهای تعیین سرشت ماگمایی با استفاده از نسبت عناصر غیر متحرک. الف) نسبت Če/Yb در در ابر نسبت Ta/Yb



در محیطهای کششی پشت قوس (Bonadiman et al., (1994; Lange et al., 1993 و نواحی پس از تصادم ا (Wenzel et al., 1997) و نیز زونهای ریفتی به وجود میآیند. تصور کلی بر این است که بخش عمده سنگ های پتاسیمدار از ذوب بخشی گوشته لیتوسفر

بهطور کلی شوشونیتها در حاشیه ورقههای همگرا، در قوسهای بالغ (Morrison, 1980) و نیز در قوسهای ماگمایی که در مراحل آغازین فعالیت (Stern et al., (1988 هستند، تشكيل مي شوند. همچنين شوشونيت ها

تعيين جايگاه تکتونيکی

REEs-Nakamura, 1974

قارهای حاوی یک مجموعـه کانیشناسـی آبدار ایجـاد شدهاند. گوشته مذکور توسـط سـیالات یـا مـذابهـای مشتق از قطعه فرورانده در طی فرورانش تحول یافتـه و





شکل ۱۳- نمودارهای عنکبوتی عادیسازی شده نسبت به MORB (Pearce, 1982) مربوط به ناحیه مورد مطالعه و مقایسه آن با شوشونیت های

ايالت رومان، ريفت ريوگراند و فلات تبت (Alici, 1998).

سیلیس بیش از ۶۰٪ (تراکی آندزیت ها و داسیت ها) اقدام شده است. بر این اساس نمونه ها در محدوده VAG که در واقع سنگ های مرتبط با قوس های ماگمایی مرتبط با فرورانش است، واقع شده اند (شکل ۱۶). به منظور آگاهی از ترکیب کانی شناسی سنگ منشا مدل سازی رقومی بر اساس داده های مربوط به -E منشا مدل سازی رقومی بر اساس داده های مربوط به -E قرزی ع ما و ما از اساس داده های مربوط به -g توزی ع ما و لا از اساس داده های مربوط به -توزی ع ما و لا از اساس داده ای و ضرایب ممکاران (۲۰۰۲) انجام شده است. در این مدل سازی چهار مدل زیر در نظر گرفته شده است: ا- اکلوژیت با ۲۰٪ آمفیبول، ۳۰٪ گارنیت،

جهت تعیین موقعیت تکتونوماگمایی گدازههای ناحیه از نمودارهای Zr-Y (Le Maitre *et al.*, 1989) Zr-Y) و -2TiO₂ (Muller and Groves, 1997) Al₂O₃ (شکل ۱۵) که نشانگر یک محیط تکتونیکی وابسته به قوسهای ماگمایی برای سنگهای منطقه است. همچنین برای تعیین جایگاه تکتونیکی سنگهای همچنین برای تعیین جایگاه تکتونیکی سنگهای پتاسیک ناحیه از نمودارهای Pearce (۱۹۸۴) استفاده شده است. این نمودار معمولاً برای تفکیک محیط تکتونیکی گرانیتوئیدها به کار می رود اما می توان از آن برای تمایز محیط تکتونیکی سنگهای آتشفشانی اسیدی تا حدواسط نیز استفاده کرد (رولینسون، ۱۹۹۲). لذا در این قسمت با به کارگیری نمودارهای با

مــدلســازی ژئوشــیمیایی ذوب دســتهای بــرای

سنگهای ناحیه حاکی از نرخ پایین ذوببخشی یک

آمفیبولیت گارنتدار (صفر تا ده درصد گارنت) و تفاله

ذوب فاقد پلاژیوکلاز وحاوی گارنت است (شکل ۱۷). از

۲- آمفیبولیت گارنتدار واجد ۱۰٪ گارنت،

۳- آمفیبولیت گارنتدار با ۵٪ گارنت،

۴- آمفيبوليت فاقد گارنت.

سوی دیگر نسبت Sr/Y بیش از ۴۰ و La/Yb)_{CN}) بین ۹-۹ (جدول ۱) تائید دیگری بر ذوببخشی سنگ منشأ آمفیبولیتی است که گارنت در آن جزو پسمانده ذوب بوده و بخش اعظم پلاژیوکلاز سنگ وارد فاز مذاب شده است Drummond and Defant, 1990; Whalen et al., 2006).



شکل ۱۵- الف) نمودار Le Maitre *et al.*, 1989) Zr-Y)، ب) Muller and Groves, 1997) TiO₂-Al₂O₃ (بسته به قوس هستند. قوس هستند.



شکل ۱۶- نمودار تمایز محیطهای تکتونیکی (Pearce, 1984). الف) نمودار Rb در برابر Yb+Ta، ب) نمودار Ta – Yb (ORG، VAG، Ta، PY، P Syn-COLG) بهترتیب معرف گرانیتوئیدهای همزمان با تصادم، مرتبط با درون ورقه، پشتههای اقیانوسی و مرتبط با قوس ماگماییاند). علائم ●و ▲ بهترتیب داسیت و تراکیآندزیت هستند.

www.SID.ir



شکل ۱۷– مدل سازی رقومی بر اساس دادههای مربوط به Klein یا La و Yb از I989 و همکاران (۱۹۹۷)، Van Westrenen و همکاران ۵ (۲۰۰۱) و Barth و همکاران (۲۰۰۲)، بر این اساس سنگ منشأ یک آمفیبولیت با صفر تا ده درصد گارنت است.

نتايج

ترکیب سنگهای آتشفشانی منطقه عروسان کبودان طیفی از سنگهای بازیک- حدواسط تا اسیدی را در بـر میگیـرد و شـامل سـنگهـای پتاسـیمتراکـیبازالـت و شونیت، تراکیآندزیت، و داسیت است.

این سنگها غنی از عناصر آلکالن بوده و میانگین K₂O+Na₂O در آنها ۷/۵۹ است. روندهای خطی مشاهدهشده در نمودارهای هارکر عناصر اصلی، بیانگر نقش مهم تبلور بخشی در شکل گیری گدازههای منطقه است.

روند نزولی در نمودار Zr/Rb در برابر Rb و همچنین غنی شدگی مشخص سرب در نمودار عنکبوتی مبین آن است که علاوه بر تبلور بخشی فرآیند آغشتگی پوستهای نیز در تکوین سنگهای منطقه مؤثر بوده است. ضمناً برخی شواهد بافتی مؤید فرایند اختلاط ماگمایی در ناحیه است. ماهیت شوشونیتی سنگهای ماگمایی در ناحیه است. ماهیت موجود در سنگهای موجود در سنگهای منطقه، سالیت – اوژیت است؛

ج) بالا بودن عدد منيزيم در بيوتيت؛

د) پایین بودن میزان 2⁻TiO در سنگهای ناحیه. شواهد ژئوشیمیایی حاکی از آن است که سنگهای ماگمایی منطقه در یک قوس ماگمایی مرتبط با فرورانش که در حاشیه خرده قاره شرق ایران مرکزی تشکیل شده است، بهوجود آمدهاند (نمودارهای Y-Z و TiO2-Al2O3). در ضمن بالا بودن فوگاسیته اکسیژن در ماگمای سازنده سنگهای ناحیه و نیز غنی.بودن HFSE و تهای سازنده سنگهای ناحیه و نیز غنی.بودن ویژگیهای مهام ماگماهای شوشونیتی و شاخص ماگماتیسم مرتبط با زون فرورانش است. الگوی متصور برای سنگ منشأ میتواند یک آمفیبولیت گارنتدار (صفر تا ده درصد گارنت) باشد.

منابع

احمدیان، ج. (۱۳۸۹) پترولوژی و ژئوشیمی توده نفوذی کال کافی (شرق انارک) با نگرشی بر دگرسانی و کانیسازی مس (مولیبدن – طلا) مرتبط با آن. پایاننامه دکتری پترولوژی (در دست تدوین)، دانشگاه تربیت مدرس، ایران. بهادران، ن. (۱۳۸۶) پترولوژی و ژئوشیمی سنگهای ولکانیک منطقه غرب عروسان کبودان (جنوب چوپانان- plagioclase phenocrysts and their bearing on the origin of mixed andesitic lavas at Toliman Volcano. Guatemala Bulletin of Volcanology 51: 271-280.

- 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 Science 38: 255-268.
- Ionov, D. A. and Hoffmann A. W. (1995) Nb– Ta-rich mantle amphiboles and micas; implication for subduction- related metasomatic trace element fractionations. Earth and Planetary Science Letters 131: 341–356
- Jiang, Y. H., Jiang, S. Y., Ling, H. F., Zhou, X. R., Rui X. J. and Yang W. Z. (2002) Petrology and geochemistry of shoshonitic plutons from the western Kunlun orogenic belt, Xinjiang northwestern China: implications for granitoid geneses. Lithos 63: 165-187.
- Klein, M., Stosch H. G. and Seck H. A. (1997) Partitioning of high field-strenght and rareearth element bet amphibole and quartzdioritic melts:an experimental study. Chemical Geology 138:257-271.
- Leake, B. E., Wolley, 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., Mandarino, J., Maresch, W. V., Nickel, E. H., Rock, N. M. S., Schumacher, J. C., Smith, D. C., Stephenson, N. C. N., Ungaretti, L., whittaker, E. J. W. and Youzhi, G. (1997) Nomenclature of amphiboles, report of the on amphiboles subcommittee of the international mineralogical association commission on new minerals and mineral names. European Journal of Mineralogy 9: 623-651.
- LeBas M. J., LeMaitre, R. W., Streckeisen A. and Zanettin B. (1986) A chemical classification of volcanic rocks based on the total alkali silica diagram. Journal of Petrology 27:745-750.
- Le Maitre R. W. (1989) A Classification of Igneous Rocks and Glossary of Terms (IUGS): Recommendations of the IUGS

- Alavi, M. (1991) Sedimentary and structural characteristics of the paleo – Tethys remnants in northeastern Iran. Geological Society of America Bulletin 103: 983 – 992.
- Alici, P., Temel, A., Gourgaud, A., Kieffer G. and Gundogdu, M. N. (1998) Petrology and geochemistry of potassic rocks in the Golcuk area (Isparta, SW Turkey): genesis of enriched alkaline magmas. JVG 85:423-446.
- Atherton N. P. and Sanderson, L. M. (1985) Magmatism at a Plate Edge: The Peruvian Ands. Blackie, Glascow.
- Barth, M. G., Foley, S. F. and Horn, I. (2002) Partial melting in Archean subduction zones: constraints from experimentally determined trace elements partition coefficients between ecologitic material and tonalitic melts under upper mantle conditions. Precambrian Research 113: 323-340.
- Defant, M. J. and Drummond, M. S. (1990) Derivation of some modern arc magmas by melting of young subducted lithosphere. Nature 347: 662-665.
- De Paolo, D. J. (1981) Trace element and isotopic effects of combined wallrock assimilation and fractional crystallization:. Earth and Planetary Science Letters 53: 189-202.
- Foley, S. F. and Wheller, G. E. (1990) Parallels in the origin of the geochemical signature of island arc volcanic rocks and continental potassic igneous rocks: The role of titanites. Chemical Geology 85: 1-18.
- Fowler, M. B. (1988) Achuaine hybrid appinite pipes: evidence for mantle derived stoichiometric parent magmas in Caledonian granite genesis. Geology 16: 1026-1030.
- V/O "Technoexport" (1984) Geological maps of Khur (1/250,000), Kabudan (1/100,000). Geological Servey of Iran.
- Halsor, S. P. (1989) Large glass inclusions in

calc-alkaline andesite volcano, Japanese Journal of Volcano Geotherms 5:179-208.

- Saunders, A. D., Tarncy, J. and Weaver, S. D. (1980) Transverse geochemical variations across the Antarctic peninsula: implications for the genesis of calc-alkaline magmas. Earth and Planetary Science Letters 6: 344-360.
- Sun, S. S. and McDonough, W. F. (1989) Chemical and isotopic systematics of oceanic basalts: implications for mantle composition and processes. In: Saunders, A D. and Norry, M. J. (Eds.): Magmatism in Ocean Basins. Geological Society Special Publication London.
- Tankut, A., Wilson, M. and Yihunie, T. (1998) Geochemistry and tectonic setting of Tertiary volcanism in the Guvem area, Anatolia, Turkey. Japanese Journal of Volcano Geotherms 85: 285-301.
- Van Westrenen, W., Blundy, J. D. and Wood, B. J. (2001) High field strength element/rare earth element fractionation during partial melting in the presence of garnet: Implications for identification of mantle heterogeneities. G3: 2 DOI: 2000GC000133.
- Whalen, J. B., McNicoll, V. J., Van Staal, C. R., Lissenberg, C. J., Longstaffe, F. J., Jenner, G. and Breeman, O. V. (2006) Spatial, temporal and geochemical characteristics of Silurian collision-zone magmatism, Newfoundland Appalachians: An example of a rapidly evolving magmatic system related to slab break off. Lithos 89: 377-404.
- Wilson, M. (1989) Igneous Petrogenesis. Unwin Hyman.
- Wones, D. R. and Eugster, H. P. (1965) Stability of biotite: experiment, theory, and application. American Mineralogist 50: 1228-1272.
- Yakovenko, V., Chinakov, I., Kokorin, Y. and Krivyakin, B. (1981) Report on detailed geological prospecting in Anarak Area (Kal-e Kafi-Khoni Locality), V/O "Technoexport" Moscow Report No.13.

Subcommission on the Systematics of igneous Rocks. Blackwell, Oxford.

- Morimoto, N., Fabrise, J., Ferguson, A., Ginzburg, I. V., Ross, M., Seifert, F. A., Zussman, J. Akoi, K. and Gottardi, G. (1988) Nomenclature of pyroxenes. Mineralogical Magazine 52: 535–55.
- Martin, H. (1999) Adakitic magmas: modern analogues of Archaean granitoids. Lithos 46: 411-429.
- Morrison, G. W. (1980) Characteristics and tectonic setting of the shoshonite rock association. Lithos 13: 97-108.
- Muller, D., Rock, N. M. S. and Groves, D. I. (1992) Geochemical discrimination between shoshonitic and potassic volcanic rocks from different tectonic settings: a pilot study. Mineralogy and Petrology 46: 259-289.
- Muller, D. and Groves, D. I. (1997) Potassic Igneous rocks and associated gold-copper ineralization. Earth sciences 56: 238.
- Muller. D. and Forrestal, P. (1998) The Shoshonite porphyry Cu-Au association at Bajo de la Alumbrera Catamarca Province. Argentina. Mineralogy and Petrology 64: 47-64
- Nakamura, N. (1974) Determination of REE, Ba, Mg, Na and K in carbonaceous and ordinary chondrites. Geochimical Cosmichimica Acta 38: 757-775.
- Pearce J. A. (1982) Trace element characteristics of lavas from destructive plate margins. In: Andesites: Orogenic andesites and related rocks. Thorpe R. S. (Eds): Wiley 525-548.
- Peccerillo, A., Taylor, S. R. (1976)Geochemistry of Eocene calc-alkaline volcanic rocks from the Kastamonu area, Northern Turkey. Contributions to Mineralogy and Petrology 58: 63-81.
- Pe-Piper, G. (1984) Zoned Pyroxenes from Shoshonite Lavas of Lesbos, Greece: Inferences concerning Shoshonite Petrogenesis. Journal of Petrology 25: 453-472.
- Sakuyama, M. (1978) Evidence of magma mixing: petrological study of Shiroumaoike