

مبه بلورشناسی وکانی شناسی ایر ان

سال نوزدهم، شمارهٔ ۳، پاییز ۹۰، از صفحهٔ ۴۳۹ تا ۴۵۰

# مقایسهی کانیشناسی دایکهای گابروئی و آمفیبولیتی رودنژیتی شده موجود در سرپانتینیتهای افیولیت ملانژ شمال نائین

سمیه فلاحتی\*، معصومه سعیدی، رضوان محوری، موسی نقره ئیان، محمود خلیلی، قدرت ترابی

گروه زمینشناسی، دانشکده علوم، دانشگاه اصفهان

(دریافت مقاله: ۸۹/۴/۱۴ ، نسخه نهایی: ۸۹/۸/۹)

چکیده: سنگ مادر دایکهای رودنژیتی شده در منطقهی نائین، بهصورت آذرین (گابروهای پگماتوئیدی، میکروگابروها، دلریتها) و به میزان بسیار کمتر، دگرگون (آمفیبولیت) شکل گرفتهاند. بافت و ضخامت از پارامترهای تأثیر گذار بر رودنژیتی شدن ایـن دایـکها بـه شمار میآیند. بهطوری که دایکهای گابروئی پگماتیتوئیدی و میکرو گابروهای کم ضخامت بیـشر تحـت تـأثیر رودنژیتی شدن قـرار گرفتهاند و مراحل ابتدائی تا پیشرفته رودنژیتی شدن ایستا (بهعلت حضور کـانیهای جانـشینی اپیـدوت، پرهنیـت، هیدروگراسولار، زنوتلیت، کلریت منیزیومدار، ترمولیت و دیوپسید ثانویه) و نیز رودنژیتی شدن دینامیکی (بهعلـت حضور کـانیهای رگـهای زنوتلیت) پرهنیت و پکتولیت) را طی کردهاند. در صورتی که دایکهای دلریتی و آمفیبولیتی شده بهدلیل دارا بودن بافت متـراکم، تنها مراحل

واژههای کلیدی: افیولیت ملانژ نائین؛ رودنژیت؛ دایک گابروئی؛ دایک آمفیبولیتی؛ سرپانتینیت.

### مقدمه و زمینشناسی منطقه

در گسترهی شمال نائین، مجموعه سنگهای افیولیت ملانژ به سن پالئوسن تا ائوسن رخنمون دارند. پریدوتیتهای سرپانتینی شده، گابرو، دایکهای صفحهای، پلاژیوگرانیت، بازالت و آهـک پلاژیک یا رادیولاریتهای همراه، از واحد های تشکیل دهندهی این افیولیت هستند (شکل ۱) [۱].

بنابر آخرین بررسیها، سنگهای رودنژیتی، سنگهای غنی از کلسیمی هستند که از دگرنهادی سنگهای گابروئی، دلریتی، گری وکی، گرانیتی، داسیتی و شیلی وابسته به مجموعههای بزرگ سرپانتینیتی حاصل میشوند. در جریان سرپانتینی شدن، پیروکسن و الیوین موجود در سنگهای

اولترامافیک، کلسیم آزاد میشود که این کلسیم قادر به جایگیری در ساختار سرپانتینیتها نیست، لذا در شارهی حاصل از سرپانتینی شدن تمرکز مییابد و اگر تودههای اولترامافیک قبلاً به وسیلهی دایکهای دیابازی مورد هجوم قرار گرفته باشند، شارههای حاصل از سرپانتینی شدن آنها روی دایکهای دیابازی اثر کرده و حاصل واکنش تشکیل رودنژیت است [۲]. در منطقهی مورد بررسی، دو نوع دایک رودنژیتی شده با دو نوع سنگ خاستگاه متفاوت دیده میشوند. اول دایکهای رودنژیتی شده با سنگ خاستگاه آذرین (گابروهای پگماتیتوئیدی، میکروگابروها، دلریت) و دیگری دایکهای رودنژیتی شده با سنگ خاستگاه دگرگونی (آمفیبولیت).

\* نویسنده مسئول، تلفن: ۰۹۱۳۱۲۶۱۷۷۵، نمابر: ۰۳۱۱۲۲۶۱۶۲۳، پست الکترونیکی: somayehfalahaty@yahoo.com



**شسکل ۱** الـف: موقعیـت افیولیـت هـای ایـران Khoy : خـوی، FM: فنـوج KM: کرمانـشاه، BZ: بانـد زیـارت NY: نیریـز، SB: سـبزوار NA: نائین، BF: بافت ES: اسفندقه، RS: رشت IR: ایرانشهر، SHB: شهر بابک [۴]. ب: نقشه راههای دستیابی به منطقه [۱].

دایکهای گابروئی رودنژیتی شده، اغلب به رنگ سفید تا کرم و بهصورت ساختارهای سوسیسی شکل (بودیناژ) با ضخامت کم در سرپانتینیتهای منطقه قابل رؤیتاند و در دو منطقهی شمال احمد آباد و گلی گنگو رخنمون گستردهای دارند (شکل ۲).

دایکهای آمفیبولیتی و رودنژیتی شده، اغلب به رنگ سبز کم رنگ براق با ساختار بودیناژ و ضخامت کم و بهصورت پراکنده درون سرپانتینیتهای منطقه در راستای جادهی سهیل – سپرو، از دایکهای دیگر رودنژیتی شده منطقه قابل تفکیکاند (شکل ۳) [۳].



**شکل ۳** نمائی از دایکهای گابروئی رودنژیتی شده در افیولیت ملانژ شمال نائین.



**شکل ۲** نمائی از دایک آمفیبولیتی شده رودنژیتی شـده در افیولیت ملانژ شمال نائین.

## روش بررسی

موجـود در مقـاطع بـا اسـتفاده از ریـز پردازنـدهی الکترونـی Cameca SX-100 با ولتاژ شـتاب دهنـدهی 20Kv و جریـان 15nA آنالیز شدند. دادههای حاصل از آنالیز کانیهـا و فرمـول ساختاری محاسبه شده با نرم افـزار 2.02 Minpet در جـدول-هـای ۱-۴ آورده شـدهانـد. در محاسـبهی مقـدار Fe<sup>+3</sup> بـرای دستیابی به فرمول ساختاری کانیها نیز از عنصرسنجی کانیهـا استفاده شد.

بهمنظور بررسی ترکیب کانیهای موجود در رودنژیتهای افیولیت نائین، ۴۰ نمونه از این سنگها برای تهیه مقطع نازک انتخاب شدند. پس از بررسیهای سنگنگاری، از ۱۰ نمونهی این سنگها مقطع نازک صیقلی تهیه شد و برای آنالیز EDS به دانشگاه تربیت مدرس تهران و آنالیز ریز پردازشی به دانشگاه لیبنیز آلمان انتقال یافتند. در دانشگاه لیبنیز آلمان، کانیهای

Major element	Wt%	Wt%	Wt%	Wt%
SiO <sub>2</sub>	۷۰٬۵۶	<i>۶</i> ۵٫۵۷	۲۵٫۵۵	۵۱٬۵۶
TiO <sub>2</sub>	•,• •	• /• <b>\ •</b>	• / • •	•,••
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	•,٧۴	•,٢٩	•,77	۳۲٫۰
FeO*	۶٫۷۰	۶,٩٢	۵٫۵۵	<b>Y</b> /• <b>Y</b>
MnO	•,•Y	•,•۶	•,• <b>Δ</b> •	۰, · ۵
MgO	10/14	۱۷٫۹۶	۱۳٬۷۱	14,44
CaO	۱۹٫۰۱	<i>۱۶</i> ٬۷۷	۲۱٬۷۷	۱۷٫۶۷
Na <sub>2</sub> O	<i>۰٫</i> ۶۹	۰,۱۷	۱٫۱۹	•,11
K <sub>2</sub> O	۰, • ۵	٠,٠٣	•,•Y	۰, · ۵
Total	٩ <i>٨</i> , <i>۶۶</i>	ঀঀ৻৾৾৸৵	۹۸٬۳۱	٩٩,١٧
Formula	Cations	Cations	Cations	Cations
Si	۲٬۰۸۴	۲,۰۷۶	۲,۰۷۱	۲,۰۱۶
Al	•,• <b>\</b> ۴	۰,۰ <i>۷۶</i>	•,·Y)	•,•۶١
Al	۰٬۰۹۵	۰٬۰۸۹	•,• <b>\</b> •	•,•Y1
Fe(iii)	• / • •	• / • •	• / • •	• / • •
Cr	• / • •	• / • •	• / • •	• / • •
Ti	•,••)	• / • •	• / • •	• / • •
Fe(ii)	٠,٢٠٩	•, <b>٢</b> ١٢	•,176	۰ <i>،</i> ۲۱۹
Mn	•,••٢	•,••٢	•,••٢	•,••٢
Mg	۱۳۸٬۰	•,945	۰٫۷۵۹	۰٫۹۵
Ca	•,749	•,847	۰ <sub>1</sub> ٨۶۶	۴۹/۰
Na	•,• ۴٩	•,• 17	۰,• ۸۶	•,•• <b>λ</b>
K	•,••٢	•,••)	•,••٣	•,••٢
Total	۳/۹۳۸	٣,٩٢٧	٣٫٩٧	٣,٩۴٢

كلينوپيروكسن ثانويه.	ب ازکانی های آ	<sub>6</sub> آنالیز میکروپرو <i>د</i>	<b>جدول ۱</b> نتایج
----------------------	----------------	---------------------------------------	---------------------

**جدول ۲** محاسبه درصد اعضای انتهائی محلول های جامد در کانی های کلینو پیروکسن ثانویه.

Wo	۴۰ <i>٬</i> ۶۷	۳۵,۲۱	40,97	366,94
En	40,14	54,48	4.,74	۵۰٬۸۳
Fs	11,49	۱ <i>۱٫۶۶</i>	٩,٢٩	۱۱/۸۱
Ac	۲,۶۷	۰ <sub>/</sub> ۶۵	۴,۵۴	•,47

Major element	Wt %*	Wt %*	Wt %**	Wt%**
SiO <sub>2</sub>	41/42	۶۷۴۵	48,11	۴۷٫۷۸
TiO <sub>2</sub>	• /• •	•,••	• / • •	•,••
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۱۷,۶۰	۲۲/۹۶	۲۰٫۷	۱۶٫۳۹
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	• /• •	•,••	• / • •	•,••
MnO	•,••	•,••	۲۳۷ -	•,••
MgO	۰٫۸۲	٠٫٨۴	١,٣٧	۸۴ <sub>۱</sub> ۰
CaO	٣٢٫٨٧	٣٠٫١٣	۳۰٫۹	34°,87
Na <sub>2</sub> O	6، ا	•,••	•,••	•,••
K <sub>2</sub> O	• ,84	•,*•	•,••	۱۷٫
H <sub>2</sub> O	•,••	•,••	•,••	•,••
Totals	1	۱۰۰	١٠٠	<b>१</b> ९ <sub>/</sub> ९९
Formula	Cations	Cations	Cations	Cations
Formula Si	Cations <sup>m</sup> /191	Cations	Cations $\mathfrak{r}_{_{/}}$ · ٧۶	Cations $r_{1}$ rr.
Formula Si Ti	Cations           ٣,١٩١	Cations $r_{l} \cdot r_{l}$	Cations $r_1 \cdot \gamma s$	Cations           ٣,٢٢٠
Formula Si Ti Al	Cations           r,191           .,           1,898	Cations $v_{l} \cdot v_{l}$ $\cdot_{l} \cdot \cdot$ $v_{l} v_{l} v_{l}$	Cations           r <sub>1</sub> ·vs              N <sub>1</sub> STA	Cations           ٣/٢٢٠           ./           ١/٣١٥
Formula Si Ti Al Fe <sup>3+</sup>	Cations           ٣/١٩١           ./           ١/٣٩۶           ./	Cations           r <sub>1</sub> ·r1           · <sub>1</sub> ···           1 <sub>1</sub> /Y9Y           · <sub>1</sub> ···	Cations $v_1 \cdot v_2$ $\cdot_1 \cdot \cdot$ $v_1 \cdot v_3$ $v_1 \cdot v_3$	Cations           ٣/٢٢٠           ./.٠.           ١/٣١٥           ./.٠.
Formula Si Ti Al Fe <sup>3+</sup> Mn	Cations           ٣,١٩١              ١,٣٩۶	Cations           r', r i           ./           i/yay           ./           ./	Cations           \$\mathcal{V}_1\$-\$\mathcal{V}_2\$           \$\mathcal{V}_1\$-\$\mathcal{V}_2\$           \$\mathcal{V}_2\$-\$\mathcal{V}_2\$           \$\mathcal{V}_1\$-\$\mathcal{V}_2\$           \$\mathcal{V}_1\$-\$\mathcal{V}_1\$           \$\mathcal{V}_1\$-\$\mathcal{V}_1\$	Cations           r,rr.
Formula Si Ti Al Fe <sup>3+</sup> Mn Mg	Cations           r,191           ./           1,798           ./           ./           ./	Cations           r,·r)           ·/··           \/YYY           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··	Cations           r/.·v۶           ./.·           \/۶۲٨           ./.·۲٨           ./.·۲١           .//۲۶	Cations           ٣/٢٢٠           ٠/٠٠           ٠/٠٠           ·/٠٠           ·/٠٠           ·/٠۴٠
Formula Si Ti Al Fe <sup>3+</sup> Mn Mg Ca	Cations           ٣,١٩١           ./           ١,٣٩۶           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./	Cations           \$\mathcal{Y}_1 \cdots \mathcal{Y}_1\$           \$\mathcal{I}_1 \cdots \mathcal{Y}_1\$           \$\mathcal{I}_1 \cdots \mathcal{Y}_1\$           \$\mathcal{I}_1 \cdots \mathcal{Y}_1\$           \$\mathcal{I}_1 \cdots \mathcal{X}_1\$	Cations           \$\mathcal{Y}_1 \cdot \mathcal{Y}_2\$           \$\mathcal{I}_1 \cdot \mathcal{Y}_2\$           \$\mathcal{I}_2 \cdot \mathcal{Y}_4\$           \$\mathcal{I}_1 \cdot \mathcal{Y}_4\$	Cations           Υ,ΥΥ·           1,ΥΥ·           1,ΥΥΔ           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··
Formula Si Ti Al Fe <sup>3+</sup> Mn Mg Ca Na	Cations           \$\mathcal{V}_1\$\$ \$\mathcal{A}\$\$ \$\mathcal{A}\$\$           \$\mathcal{V}_1\$\$ \$\mathcal{A}\$\$\$           \$\mathcal{V}_1\$\$ \$\mathcal{A}\$\$\$           \$\mathcal{V}_1\$\$ \$\mathcal{A}\$\$\$\$           \$\mathcal{V}_1\$\$ \$\mathcal{A}\$\$\$\$\$           \$\mathcal{V}_1\$\$ \$\mathcal{A}\$	Cations           \$\mathcal{Y}_1 \cdots \mathcal{Y}_1\$           \$\mathcal{Y}_1 \cdots \mathcal{Y}_1\$           \$\mathcal{Y}_1 \cdots \mathcal{Y}_1\$           \$\mathcal{Y}_1 \cdots \mathcal{X}_1\$           \$\mathcal{Y}_1 \cdots \mathcal{X}_1\$           \$\mathcal{Y}_1 \cdots \mathcal{Y}_1\$           \$\mathcal{Y}_1 \cdots \mathcal{Y}_1\$           \$\mathcal{Y}_1 \cdots \mathcal{Y}_1\$	Cations           \$\mathbf{r}_1 \cdot \mathbf{V}_F\$           \$\mathbf{r}_1 \cdot \mathbf{V}_F\$           \$\mathbf{r}_1 \cdot \mathbf{V}_A\$	Cations           ٣/٢٢.           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./
Formula Si Ti Al Fe <sup>3+</sup> Mn Mg Ca Na K	Cations           r,191           ./           1,798           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./           ./	Cations           r',•r'i           ·/•·           ·/•·           ·/•·           ·/•·           ·/•·           ·/•·           ·/•·           ·/•·           ·/•·           ·/•·           ·/•·           ·/•·           ·/•·           ·/•·           ·/•·	Cations           r/.·v۶           ./.·           \/۶۲٨           ./.·۲٨           ./.·۲١           ./.·۲٩           ./.·۲٩           ./.·۲٩           ./.·۲٩           ./.·۲٩           ./.·۲٩           ./.·۲٩           ./.·۲٩           ./.·٠	Cations           Υ/ΥΥ·           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··           ·/··
Formula Si Ti Al Fe <sup>3+</sup> Mn Mg Ca Na K OH	Cations           ٣,١٩١           .,           ١,٣٩۶           .,           .,           .,           .,           .,           .,           .,           .,           .,           .,           .,           .,           .,           .,	Cations           \$\mathbf{r}_1 \cdots \mathbf{r}_1\$           \$\mathbf{r}_1 \cdots \mathbf{r}_1\$	Cations           \$\mathbf{r}_1\$ \cdot \mathbf{V}_2\$           \$\mathcal{r}_1\$ \cdot \mathbf{V}_2\$           \$\mathcal{r}_2\$ \cdot \mathcal{V}_1\$           \$\mathcal{r}_1\$ \cdot \cdot \mathcal{V}_1\$           \$\mathcal{r}_1\$ \cdot	Cations           \$\nu_1 \nu_1\$           \$\nu_1 \nu_1\$

جدول ۳ نتایج آنالیز EDS از کانی های پرهنیت ×جانشینی، ××رگه ای.

جدول ۴ نتایج آنالیز میکروپروب از کانیهای گارنت.

7			
Major element	Wt%	Wt%	Wt%
SiO <sub>2</sub>	۲۸٬۱۷۰	۲۸٬۴۲۰	۳۴٬۰۹۰
TiO <sub>2</sub>	•, <b>٢</b> ٨•	• , ١ • •	۲۲٬۸۷۰
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۲۲٬۳۸۰	۲۲٬۷۷۰	۲۲٬۸۷۰
FeO*	• / • <b>Y</b> •	•,1••	•,\
MnO	• / • •	• / • •	• ,• ۲ •
MgO	•,14•	•,17•	• ,• <b>۵</b> •
CaO	۳۸,۰۶۰	۳۷,۶۲۰	۳۷,۰۰
Total	٨٩٫١٠٠	۸۹ <sub>/</sub> ۱۹۰	٩۴,۱۷۰
Formula	Cations	Cations	Cations
Si	4,977	۴,۹۵۶	۵,۵۱۰
Ti	• ,• <b>٣</b> ٧	۰٬۰۱۳	•,•• <b>۵</b>
Al	۴,۶۰۸	4,889	۴٫۳۵۳
Fe <sup>2+</sup>	• / • <b>\ •</b>	۰٬۰۱۵	٠,٠١۴
Mn	• /• •	•,••	•,••٣
Mg	•,• <b>*</b> \$	۰٬۰۳۱	•,•1٢
Ca	٧,١٢۴	۷٬۰۱۳	8,421
Total	18,727	۱۶٫۶۹۷	۱۶٫۳۱۳

بررسیهای سنگنگاری دایک الف: دایکهای گابروئی رودنژیتی شده از نظر بافت، سنگ خاستگاه دایکهای گابروئی رودنژیتی شده در منطقهی نائین به سه نوع گابروی پگماتیتوئیدی، میکروگابروها و دلریتها تقسیم میشوند (شکلهای ۴ الف و ۴ ب و ۴ پ).

بهطور کلی بافت و ضخامت، از پارامترهای تأثیر گذار بر رودنژیتی شدن سنگها بهشمار میآیند. این دو عامل در رودنژیتی شدن دایکهای گابروئی افیولیت نائین نیز مؤثر بوده-اند، بهطوری که دایکهای گابروئی پگماتیتوئیدی و میکرو گابروهای کم ضخامت بیشر تحت تأثیر رودنژیتی شدن قرار گرفتهاند. در صورتی که دلریتها به دلیل دارا بودن بافت متراکم، کمتر دستخوش این فرایند شدهاند [۳]

برای بررسیهای سـنگنگاری ایـن دایـکهـا (گابروهـای پگماتیتوئیدی و میکرو گابروها)، ۳ دسته مقطـع مـورد ارزیـابی قرار گرفته شد.

مقاطع گروه ۱، ۲ و ۳ که به ترتیب به دایکهای نسبتاً

سالم، دایکهائی که کم رودنژیتی شدهاند و دایکهای به شدت رودنژیتی شده، وابستهاند. در تصاویر میکروسکوپی به منظور نشان دادن نام کانیها از [۵] استفاده شد.

# دایکهای گابروئی تقریباً سالم

بافت دانهدار این سنگها کاملاً قابل دیدن است. پلاژیوکلاز ها به رنگ سفید بوده و گاهی ظاهر خاکی دارند که نتیجهی تبدیل این کانیها به است میباشد. کلینوپیروکسنها اغلب به آمفیبول یا کلریت تبدیل شدهاند.

# دایکهای گابروئی کم رودنژیتی شده

پرهنیت حاصل از تجزیه در این سنگها به فراوانی دیده می-شود که در بعضی از بخشها، این کانیها به هیدروگراسولار تبدیل شدهاند. در حالی که کلینو پیروکسنها تقریباً سالماند و حدود ۵۰ درصد سنگ را تشکیل میدهند. حاشیههای کانی-های کلینوپیروکسن در حال تبدیل به ترمولیتاند. بافت این سنگها ضمن محفوظ ماندن بافت اولیه، گرانوبلاستیک است (شکل ۵ الف).



شكل ۴ الف: گابرو پگماتيتوئيدي، XPL، ب: ميكروگابرو، XPL، پ: دلريت، XPL. (كلينوپيروكسن = Cpx ، پلاژيوكلاز = Pl).



شکل ۵ ب نمائی از یک گابروی شدیداً رودنژیتی شده، XPL مشکل ۵ الف نمائی از یک گابرو کم رودنژیتی شده، XPL

# دایکهای گابرویی شدیداً رودنژیتی شده

هیدروگراسولار حاصل از تجزیه پلاژیوکلازها، در این سنگها به مقدار فراوان دیده می شود به طوری که حتی سطح کانی های كلينوپيروكسن را نيز مي پوشانند. پرهنيت حاصل از تبديل پلاژیوکلازها به مقدار کم دیده میشوند که نشان دهندهی تبديل تقريباً كامل اين كانيها به هيدروگراسولار است. كلينوپيروكسنها نيز تقريباً تماماً به ترموليت يا ديوپسيد ثانويه تبدیل شدهاند. هیدروگراسولارهای حاصل از تبدیل پلاژيوكلازها، فضاى خالى بين منشورهاى كلينوپيروكسن، اى اولیه تبدیل شده به ترمولیت را، پر کردهاند.

بافتهای مشاهده شده در این سنگها گرانوبلاستیک و كاتاكلاستيكاند كه وجود اين بافتها بهترتيب نشانهي رودنژیتیزاسیون استاتیک (بهدلیل حضور کانیهای جانشینی) و دینامیک (بهدلیل حضور کانی های رگچهای) است (شکل ۵ ب). خلاصه اینکه کانیهای زیر، بهترتیب با افزایش درجهی رودنژیتی شدن در دایکهای گابروئی رودنژیتی شده منطقه مورد بررسی، به ترتیب زیر قابل مشاهدهاند.

۱- اپيدوت (شكل ۶ الف)، پرهنيت (شكل ۶ ب) و هيدروگراسولار جانشين به خرج يلاژيوکلاز که مرحلهی آغازين رودنژیتی شدن استاتیک را نشان میدهد.

کانی پرهنیت (نام این کانی از نام یابنده آن، کلنل پرن ٔ گرفته شده است) جزء سیلیکاتهای ورقهای محسوب میشود. در زیر میکروسکوپ خاطر تداخل رنگ سری ۱ و ۲، خاموشی موجی و جهت کلیواژ تشخیص داده می شود. این کانی در نور طبیعی،

بیرنگ دیده می شود و معمولاً در مجموعه هایی شبیه دسته گندم شکل گرفتهاند که به آن ساختار پاپیونی گفته میشود. - کانی هیدروگراسولار در نـور XPL کـاملاً همـسانگرد بـوده و ویژگیهای گارنت را دارد و در نور PPL نیز قهوهای تیره بوده و از برآمدگیهای زیادی تشکیل شده است. ویژگی متمایزی که این کانی نسبت به گارنت دارد این است که، بهصورت بی شکل در متن سنگ پراکنده است و در نور PPL رنگ آن ثابت نبوده و از قهوهای روشن تا تیره در نوسان است [۶].

۲- زنوتلیت جانشینی به خرج پلاژیوکلاز و ترمولیت، کلریت منیزیومدار (شکل ۶ پ) و کلینوپیروکسن ثانویه (شکل۶ ت) به خرج كلينوپيروكسن اوليه كه مرحلهى پيشرفته رودنژيتى شدن ایستا را نشان میدهد.

- كاني زنوتليت جانشيني معمولاً همراه با آلبيت، يكتوليت و هیدروگراسولار و نیز همراه با یرهنیت و گراسولار دیده می شود [۶] و در زیر میکروسکوپ به صورت نیمه شفاف به رنگ سفید گچی تا خاکستری مایل به آبی و صورتی کم رنگ با رنگهای یریدہ دیدہ می شود

- در مقاطع مورد بررسی، کلینوپیروکسنهای ثانویه به صورت تیغههای نازک و در زنوتلیتهای رگهای قابل مشاهدهاند. تفکیک کلینوپیروکسنهای اولیه و ثانویه در بررسیهای سنگ-شناسی این گونه است که، کلینوپیروکسن، ای ثانویه ریزتر و سالم ترند، در حالی که کلینوپیروکسن های اولیه، درشت و مات بوده و به صورت جدا از هم و تیغههای انحلال در جهت (۰۰۱) هستند [۷].



شکل ۶ تصاویر میکروسکوپی رودنژیتهای افیولیت ملانژ نائین. الف: تبدیل پلاژیوکلاز به اپیدوت در یک گابروی رودنژیتی شده ب: تبدیل پیروکسن-پلاژیوکلاز به پرهنیت در یک گابروی رودنژیتی شده پ: تبدیل پیروکسن به کلریت منیزیومدار در یک گابروی رودنژیتی شده ت: تبدیل پیروکسن-های اولیه به پیروکسنهای ثانویه در یک گابروی رودنژیتی شده ث: زنوتلیت رگهای در یک گابروی رودنژیتی شده ج: پرهنیت رگهای در یک گابروی رودنژیتی شده چ: پکتولیت رگهای در یک گابروی رودنژیتی شده خ: تبدیل پلاژیوکلاز به پرهنیت در یک آبروی رودنژیتی شده ت. تبدیل پیروکسن-کابروی رودنژیتی شده چ: پکتولیت رگهای در یک گابروی رودنژیتی شده خ: تبدیل پلاژیوکلاز به پرهنیت در یک آمفیبولیت رودنژیتی شده. (کلینوپیروکسن = Cpx، پلاژیوکلاز = PI، زنوتلیت = X0 ، پرهنیت = Prh ، اپیدوت = Ep)

۳- زنوتلیت (شکل ۶ ث)، پرهنیت (شکل ۶ ج)، و پکتولیت
 (شکل ۶ چ) رگچهای که خاص رودنژیتهای دینامیک می باشند [۳].

- کانی پکتولیت (نام این کانی از واژهای یونانی به معنی فشرده در اشاره به شکل بلوری کانی، گرفته شده است)، در نور طبیعی، بیرنگ و در نور قطبیده، دوشکستی نسبتاً شدید (رنگ های سری سوم) دارد. ویژگی یکتولیت دو جهت رخ کامل است که این رخها قطعههای سوزنی شکل بسیار تیزی را در این کانی به وجود میآورند [۸]. ظاهراً ایـن کـانی بـا یـک کـانی همسانگرد با برجستگی بیشتر که در حقیقت شکل دروغین پکتولیت است در تعادل دیدہ میشود. وقتی پلاژیوکلاز به کانیهای کلسیمدار تبدیل میشود، حضور کانیهای سدیمدار منطقی به نظر میرسد. مشاهدهی پلاژیوکلاز با ماکل آلبیتی، دلیلی بر آزاد شدن آلبیت از ساختار بلورین پلاژیوکلاز طی فرایند رودنژیتی شدن است و میتوان نتیجه گرفت که، سدیم آزاد شده از پلاژیوکلاز می تواند در ساختار پکتولیت وارد شود و رگچههای یکتولیتی را تشکیل دهد [۹]. یکتولیت در نمونههای ماکروسکویی، بهصورت انباشتهای شعاعی ظریف رشتهای یا موازی و فشرده با جلای شیشهای تا ابریشمی دیده می شود. بنا بر بررسی های انجام شده، پاراژنزهای زیر در دایک های گابروئی شدیداً رودنژیتی شدہ افیولیت ملانژ شمال نائین به ترتیب زیر دیده می شود: - پرهنيت- كلينوپيروكسن- اكتينوليت - كلينوپيروكسن- هيدروگرسولار - كلريت

- هيدروگرسولار - ديوپسيد

سنگنگاری دایکهای آمفیبولیتی شده رودنژیتی شده در منطقهی مورد بررسی، علاوه بر دایکهای گابروئی رودنژیتی شده، دایکهای آمفیبولیتی، و شده رودنژیتی شده نیز دیده میشوند. دایکهای آمفیبولیتی شده به علت دارا بودن بافت متراکم کمتر از دایکهای گابروئی تحت تأثیر رودنژیتی شدن قرار گرفتهاند [۳]. در این سنگها، کانیهای آمفیبول که تقریبأ ۱۰۵ درصد سنگ را تشکیل دادهاند، تا حدودی سالم باقی مانده-اند و به مقدار ناچیزی به کلریت تبدیل شدهاند. در عوض در صد زیادتری از کانیهای پلاژیوکلاز به پرهنیت تبدیل شدهاند (شکل ۶ ح). بافت اصلی مشاهده شده در این سنگها، بافت

فرایند رودنژیتی شدن ایستا) و نماتوبلاستیک (بهدلیـل حـضور آمفیبول فراواناند).

> کانی شیمی ترکیب کلینوپیروکسن ثانویه

بهمنظور روشن شدن فرمول ساختاری و ترکیب شیمیائی کلینوپیروکسنهای ثانویه موجود در رودنژیتهای منطقهی مورد بررسی، ۴ نمونه از این کانی، مورد بررسی ریز گمانهای قرار گرفتند. نتایج حاصل از آنالیز در جدولهای (۱ و ۲) آورده شدهاند. با توجه به دادههای آنالیز، فرمول ساختاری کانیهای کلینوپیروکسن بر اساس ۶ اکسیژن و به صورت زیر است.

(Ca<sub>0.647-0.866</sub>Na<sub>0.008-0.086</sub>K<sub>0.001-0.003</sub>)(Mg<sub>0.795-</sub> 0.95Fe<sup>2+</sup>0.174-0.219Al<sub>0.071-0.95</sub>Mn<sub>0.002</sub>Ti<sub>0-0.002</sub>)(Si<sub>2</sub>Al<sub>0.061-</sub> 0.084)O<sub>6</sub> استفاده از نمودار Wo – En – Fs، نشان دهندهی ترکیب دیوپسید و اوژیت برای کلینوپیروکسنهای ثانویه موجود در رودنژیت های افیولیت نائین است (شکل ۷) [۳].

# ترکیب پرهنیت

فرمول ایده آل یک پرهنیت 2(OH) [Ca2Al[AlSi<sub>3</sub>O<sub>10</sub>] است. در این فرمول، جانشینی <sup>4</sup>Fe<sup>3</sup> به جای Al دیده میشود [۱۰]. کانیهای پرهنیت در دمای ۶۰۰ تا ۷۵۰ درجهی سانتی گراد، آب ساختاری خود را از دست میدهند بنابراین جزء گروه زئولیتها ردهبندی نمیشوند ولی به دلیل آن که ظاهری شبیه به زئولیت دارند، به آنها اصطلاح زئولیتهای دروغین<sup>۲</sup> اطلاق میشود. البته به پکتولیت نیز که یک شبه پیروکسن با است همین نام مورد شناسایی قرار می گیرد.

بهمنظور پیبردن به ترکیب شیمیائی پرهنیتهای موجود در منطقه، تعداد ۴ نمونه از این کانی انتخاب و مورد بررسی قرار گرفتند (جدول ۳). با توجه به دادههای آنالیز، فرمول ساختاری کانی این بر اساس ۱۱ اکسیژن و بهصورت زیر به دست آمد.

(Ca<sub>2.143-2.370</sub>K<sub>0.034-0.055</sub>Na<sub>0-0.85</sub>)(Al<sub>0.587-</sub> 0.828)(AlSi<sub>3</sub>O<sub>10</sub>)(OH)<sub>2</sub> Ca<sub>2.208-2.516</sub>Mg<sub>0-0.048</sub>K<sub>0-0.016</sub>)(Al<sub>0.535-0.704</sub>Fe<sub>0-</sub> 0.028)(AlSi<sub>3</sub>O<sub>10</sub>)(OH)<sub>2</sub> با توجه به فرمول های ساختاری به دست آمده، پرهنیتهای

ب موجه به ترمون های ساختاری به تشبت است. پرسینه سای . رگهای و جانشینی از لحاظ ترکیب تفاوت زیادی نـشان نمـی-دهند.

1 - Fuusses Zeolite

441

پردارش قرار گرفتند. نتایج حاصل از آنالیز این کانیها در

با توجه به دادههای ریز پردازش، فرمول ساختاری این کانیها

 $Ca_{6.421-7.12}$  Mg<sub>0.12-0.036</sub>Ti<sub>0.005-0.037</sub> Fe<sub>0.010-0.015</sub> Mn <sub>0-</sub>

لازم به یادآوری است که، بهدلیل عدم محاسبه مقدار آب در

بررسی EDS و ریزگمانه، تشخیص گراسولار و هیدروگراسولار

از یکدیگر در نمونههای مورد بررسی مقدور نبود، بههمین دلیل

ترکیب گارنتهای منطقه با توجه به دارا بودن کلسیم زیاد می-

0.003)(Al<sub>4</sub>)(Si 4.922-5.510Al0.35-0.669)O24

بر اساس ۲۴ اکسیژن و به صورت زیر محاسبه شده است.

جدول های (۴ و ۵) آورده شدهاند.

تواند هر یک از این دو کانی باشد [۳].

ترکیب گارنت

گارنتها بر اساس ترکیب شیمیائی به دو گروه گارنت Al دار (پیرالسپیت) و گارنت Ca دار (اوگراندیت) تقسیم میشوند. هیدروگراسولار نیز جزء گارنتها ردهبندی میشود. فرمول ساختاری هیدروگراسولار بهصورت m\_1(SiO\_SiO\_siO\_siO\_siO\_siO\_siO\_ (OH)4m میباشد. در این فرمول، m بین ۰ تا ۱ تغییر میکند. (Action (GiO) میباشد. در این فرمول، m بین ۰ تا ۱ تغییر میکند. (SiO\_4) میباشد. در این فرمول، g دا(OH)دoc (هیپیشیت) عضوهای پایانی سری محلول جامد هیدروگراسولار هستند (I-1]. بهمنظور پیبردن به ترکیب شیمیائی گارنتهای موجود در سنگهای منطقه، تعداد ۳ نمونه از این کانی مورد ریز

Wo



شکل ۷ دیاگرام Wo-En- Fs [۱۰].

**جدول ۵** محاسبه درصد اعضای انتهائی محلول های جامد در کانی های گارنت.

Ру	۰ ، ۵ · ۹	•,441	۰,۱۸۷
Alm	•,14٣	۰,۲۰۶	• / ۲ / •
Gro	99, <b>7</b> 49	۹٩,۳۵۳	<i>९९<sub>/</sub>۵۶۲</i>
Sp	• / • •	•,••	•/• 47

0.002)(Si<sub>6.079-6.102</sub>Al<sub>0-0.003</sub>)O<sub>17</sub>(OH)<sub>2</sub>

ساختاری زنوتلیت بر اساس ۱۸ اکسیژن محاسبه شد.

کانی پکتولیت با فرمول Ca2NaH(SiO3)3 در گروه شبه

پیروکسنها قرار می گیرد. پکتولیت یک کانی با پیدایشی شبیه

به زئولیتهاست. وجه تمایز یکتولیت از زئولیتها، که ظاهری

بهمنظور پی بردن به ترکیب شیمیائی پکتولیت موجود در

منطقه، تعداد ۲ نمونه از این کانی، مورد بررسی ریز گمانهای

قرار گرفتند (جدول ۷). با توجه به نتایج بررسی ریز گمانهای،

 $Ca_{1.043-1.16}Na_{0.401-0.53}H_2((Si_{2.114-2.12}Al_{0.001-0.0002})O_3)_3$ 

فرمول ساختاری یکتولیت بر اساس ۶ اکسیژن محاسبه شد.

کاملاً شبیه به یکتولیت دارند، در نداشتن آلومینیم است.

تركيب يكتوليت

 $(Ca_{5.81-6.102}Na_{0-0.21}Mg_{0-0.005}K_{0-0.003}Mn_{0-0.002}Fe^{2+}0.$ 

تركيب زنوتليت

کانی زنوتلیت با فرمول 2(OH) Ca<sub>6</sub>Si<sub>6</sub>O<sub>17</sub> جزء کانیهای هیدروسیلیکات کلسیم به شمار میآید. از کانیهای این خانواده میتوان به زنوتلیت، توبرموریت، ژنیت و ژیرولیت اشاره کرد. مقایسهی شرایط تشکیل زنوتلیت و توبرموریت نشان میدهد که، زنوتلیت در دمای بالاتر و میزان آلومینیوم پائینتری نسبت به توبرموریت شکل می گیرد [11] از نظر ساختاری، زنوتلیت شباهت زیادی با توبرموریت نشان میدهد. ساختار زنوتلیت شامل لایههای سیلیکات متشکل از زنجیرههای دو گانه سیلیکات چاروجهی به طور موازی با محور d است [1۲].

بهمنظور پیبردن به ترکیب شیمیائی زنوتلیتهای موجود در منطقه، تعداد ۳ نمونه از این کانی، مورد بررسی ریز قرار گرفت (جدول ۶) . با توجه به نتایج بررسی ریز گمانهای، فرمول

<b>جدول ۶</b> نتایج آنالیز میکروپروب از کانی زنوتلیت.				
Major element	W%	W%	W%	
$SiO_2$	٨٠٫٨٨	۵۱٫۵۱	٩٠٫۵٠	
$Al_2O_3$	۰,۰۲	• / • •	• / • •	
Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	•,••	۰.۱۰	• / • •	
FeO	• / • •	۰٬۰۲	• ، • ،	
MnO	• / • •	۰,۰۲	• / • •	
MgO	• / • •	•,•٣	•,•٢	
CaO	۴۵٬۵۸	44,VY	۴۵٫۳۲	
Na <sub>2</sub> O	•,••	٠,٩٣	• / • <b>)</b>	
K <sub>2</sub> O	• , • <b>\</b>	•,•٢	• / • •	
Total	9 <i>۶,</i> ۴۹	۹۷٫۳۵	98,78	
Formula	Cations	Cations	Cations	
Si	۶,۰۸۰	۶,۱۰۲	۶,٠٩١	
Al	•,••٣	• / • •	• / • •	
Cr	• / • •	• ,• • 1	• / • •	
Fe <sup>2+</sup>	• / • •	•,••٢	•,••)	
Mn	• / • •	•,••٢	• / • •	
Mg	• / • •	۰,· • ۵	•,••۴	
Ca	۵٫۸۳۶	۵٫۶۷۷	۵/۸۱۱	
Na	• / • •	•,714	•,••٢	
K	•,••٣	•,••٣	• / • •	
Total	11/971	۶۰۰۶ ا۲۲	۱۱/۹۱۰	

ار قانی پینونیا	ير ميكروپروب	
SiO <sub>2</sub>	۵۶٫۱۳	۵۵٫۷۹
TiO <sub>2</sub>	۰,۰۴	• /• <b>)</b>
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۰,۰۶	•,11
Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	• / • •	٠,٠٣
FeO*	۲٫۱۳	٣,١۴
MnO	۴.,۰۴	۰,۰۶
MgO	٣,٧٧	۴,۷۲
CaO	۲۸٬۶۷	۲۵,۷۱
Na <sub>2</sub> O	۲/۲۴	۵٫۴۷
K <sub>2</sub> O	۰,۰۵	۰,۰۵
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	•,48	•,*۲
Total	٩٨٫۶	۹۷٬۵۲
Formula	Cations	Cations
Si	۰,۱۲	۲/۱۱۴
Ti	• ,• • 1	•,•••٢
Al	•,••٣	•,•••۴
Cr	• / • •	۰,۰۰۰۹
Fe	<b>۰</b> ٬۰۶۷	۰,٠٩٩
Mn	• /• • <b>)</b>	۰,۰۰۹
Mg	•,714	۰٫۳۸
Ca	۱,۱۶	•,• ۴۳
Na	۰٬۵۳	•,4•1
K	•,••٢	•,••٢
Р	•,•14	•،• ١٣
Total	4,117	۴٬۰۸

جدول ۷ نتایج آنالیز میکروپروب از کانی پکتولیت.

#### بحث و برداشت

۱- بر اساس شواهد صحرایی و نیز بررسیهایی که روی مقاطع نازک این قبیل دایکها بهعمل آمد مشخص شد که، رودنژیتی شدن پس از آمفیبولیتی شدن در این گونه سنگها رخ می-دهد. توضیح احتمالی در مورد تشکیل این دایکها این است که، دایکهای گابروئی به داخل سنگهای اولترامافیک نفوذ که، دایکهای گابروئی به داخل سنگهای اولترامافیک نفوذ کردهاند و طی یک رشته فرایند های دگرگونی به آمفیبولیت تبدیل شدهاند، پس از مدتی که شرایط (دما گرماب) برای رودنژیت تبدیل شدهاند [۳].

۲- حضور مقدار کم کانیهای کلسیم دار در دایکهای آمفیبولیتی شده نسبت به دایکهای گابروئی رودنژیتی شده (مخصوصاً گابروهای پگماتیتوئیدی و میکروگابروها) نشان می-دهد که شارههای غنی از کلسیم نتوانستهاند به راحتی به دایکهای آمفیبولیتی نفوذ کنند. بافت متراکم آمفیبولیتها نسبت به گابروها را میتوان دلیل مهمی برای این عدم نفوذ شارهها بیان کرد.

۳- در دایکهای آمفیبولیتی و رودنژیتی شده، کانیهای پلاژیوکلاز نسبت به آمفیبولها تجزیه شدگی بیشتری نشان میدهند و اغلب این پلاژیوکلازها به پرهنیت تبدیل شدهاند، [2] Schandle E.S., D.S., hanley O., Wicks F. J., *"Fluid inclusion in rodingite"*, a geothermometer for serpentinization: Economic Geology 85 (1990) 1273 – 1276.

 [۳] فلاحتی س.، "بررسیهای کانیشناسی و سنگشناسی رودنژیتهای مرتبط با افیولیت نائین "، پایاننامه کارشناسی ارشد، دانشگاه اصفهان، (۱۳۸۶)، ۱۲۹ صفحه.
 [۴] علایی مهابادی س.، فؤدازی م.، داوری م.، بهره مند م.، محمدیان ه.، حدادان م.، "نقششه زمینشناسیی محمدیان ایین،سازمان زمین شناسی و اکتشافات معدنی کشور "، (۱۳۸۳).

[5] Kretz R., Symbols for rock –forming minerals: American Mineralogists 68 (1983) 277 – 279.
[7] مصلحی ز.، "کانیشناسی و پترولوژی رودنژیتهای بخشی از افیه از افیولیت سبزوار (مناطق باغجر و سلیمانیه)"، پایان نامه کارشناسی ارشد، دانشگاه صنعتی شاهرود، (۱۳۸۳)، ۹۳صفحه.
[7] Dubinska E., Clinozoisitic rodingites from Naslawice near Sobarca: Archiwum Mineralogiczne 49 (1995) 41 – 54.
[٨] اتردی س.، "کانیشناسی سیلیکاتها"، انتشارات دانشگاه

پیام نور، (۱۳۷۷)، ۲۹۱صفحه.

[9] Sabzehei M., Rodingitization of Iranian basic rocks, a new interpretation: Journal of Sciences 13 (2002) 155 – 160.

[10] Deer W.A., Howie R.A., Zussman J., "An Introduction to the Rock – Forming Minerals", Longman Scientific & Technical, (1978). 528p.

[11] Esteban J.J., Cuevas J., Tubia J. M., "Xonotlite in rodingite assemblages from the Ronda peridotites, betic cordilleras", Southern Spain: The Canadian Mineralogist 41 (2003)161 – 170.

[12] Mamedov K.S., Belov N.V., "Crystal structure of xonotlite", Dokli. Akad. Nauk SSSR 104 (1955) 615 – 618 (in Russ).

بنابراین وجود مقدار فراوان کانیهای پرهنیت به خرج پلاژیوکلاز در آمفیبولیتها نشان میدهد که این سنگها نسبت به گابروها کمتر تحت تأثیر رودنژیتی شدن قرار گرفتهاند و تنها مرحلهی ابتدائی رودنژیتی شدن را تحمل کردهاند.

۴- با توجه به بررسیهای صحرائی، رنگ سبز براق دایکهای آمفیبولیتی رودنژیتی شده این رنگ سبز به دلیل حضور کانی-های اولیه آمفیبول و کانیهای ثانویه کلریت است، دلیل دیگری بر تاثیر کمتر شارههای رودنژیت ساز بر روی این دایک-ها نسبت به دایکهای گابروئی است.

۵- تفکیک کلینوپیروکسنهای اولیه و ثانویه در بررسیهای سنگشناسی این گونه است که، کلینوپیروکسنهای اولیه، درشت ریزتر وسالمترند، در حالی که کلینوپیروکسنهای اولیه، درشت و مات بوده و بهصورت جدا شده و تیغههای انحلال در جهت (۰۰۱) هستند. همچنین کلینوپیروکسنهای ثانویه به صورت تیغههای نازک و در داخل زنوتلیتهای رگهای قابل مشاهده اند.

۶- به دلیل عدم محاسبهی مقدار آب در آنالیز EDS و ریز گمانه، تشخیص گراسولار و هیدروگراسولار از یکدیگر در نمونه-های مورد بررسی مقدور نیست، به همین دلیل ترکیب گارنت-های منطقه، با توجه به دارا بودن کلسیم زیاد، میتواند هر کدام از این دو کانی باشد.

۲- بررسیهای مینرال شیمی کانیهایی همچون کلینوپیروکسن ثانویه (دیوپسید) و گارنتهای (هیدروگراسولار) موجود در رودنژیتهای منطقهی مورد بررسی، نشان از غنی بودن این کانیها از کلسیم است.

#### مراجع

[1] Davoudzadeh M., "Geology and petrology of the area North of Nain, Central Iran: Geological Survey of Iran", Report 14 (1972) 79 p.