

## کاربرد شیمی کانی در ارزیابی شرایط حاکم بر تشکیل توده نفوذی وش، شمال غرب نطنز (اصفهان)

به آفرین شجاعی<sup>۱\*</sup>، علیخان نصر اصفهانی<sup>۲</sup>، محمد هاشم امامی<sup>۳</sup>

### چکیده:

توده گرانیتوئیدی وش در شمال غرب شهرستان نطنز واقع شده است، ترکیب سنگ شناسی آن گرانودیوریت تا تونالیت می باشد. پلاژیوکلاز، آلكالی فلدسپار، کوارتز، بیوتیت و آمفیبول کانی های اصلی این توده نفوذی است. براساس داده های ریز پردازش آمفیبولهای این توده از نوع کلسیک و ترکیب آن هورنبلند منیزیم دار می باشد. ترکیب پلاژیوکلاز از آندزین تا لابرادوریت است. مطالعات زمین دما- فشار سنجی آمفیبول - پلاژیوکلاز نشانگر میانگین فشار حدود ۱/۴ کیلوپار و دمای ۷۴۴ درجه سانتی گراد بر توده آذرین در زمان جایگیری می باشد. این شرایط با عمق حدود ۴ تا ۷ کیلومتری از سطح زمین تطابق دارد. **کلید واژه:** گرانیتوئید وش، زمین دماسنجی، زمین فشار سنجی.

### مقدمه:

توده نفوذی گرانیتوئیدی وش در ۶۳ کیلومتری شمال غرب شهر نطنز قرار دارد (شکل ۱). کارهای مطالعاتی زیادی بر روی ناحیه کاشان - اردستان و نطنز انجام شده است ولی از جمله مهمترین تحقیقات انجام شده در منطقه می توان به مطالعات زمین شناسی بر روی توده های نفوذی نطنز - کاشان توسط هونبر و مؤمن زاده [۲] و مطالعات پترولوژی توسط شیریان [۳] اشاره کرد وی بر اساس ترکیب شیمیایی گرانیتوئیدهای کوه هیمند و همچنین وش را کالکو آلكان می داند. همچنین امین الرعایایی [۴] و کنعانیان [۵] کانی شناسی، ژئوشیمی ایزوتوپ های پایدار و خاستگاه زمین ساختی سنگهای اطراف توده نفوذی مورد مطالعه را بررسی نمودند. در این مقاله سعی شده بر اساس ترکیب شیمیایی کانی های آمفیبول و پلاژیوکلاز شرایط فیزیکی جایگیری توده نفوذی وش شامل فشار و حرارت حاکم بر آن را ارزیابی گردد.

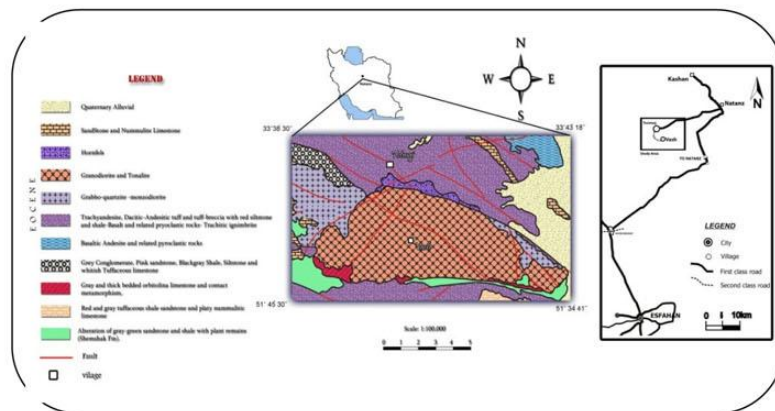
**زمین شناسی منطقه:** وادی وش بخشی از زون ساختاری آتشفشانی - رسوبی ارومیه دختر در استان اصفهان می باشد. در نقشه زمین شناسی 1:100000 چهار گوش نطنز سنگهای منطقه را تحت عنوان گرانودیوریت، تونالیت با سن الیگومیوسن معرفی نموده است که در سنگهای آتشفشانی ائوسن و رسوبی آهکی کرتاسه نفوذ کرده است [۱]. گسل نطنز با امتداد شمال غربی جنوب شرقی بخش های شرقی و شمالی توده را قطع نموده است [۱]. این گرانیتوئید با مشخصات هندسی متوسط عرض ۵ و طول ۱۵ بزرگترین

<sup>1</sup> - گروه زمین شناسی، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد خوراسگان، اصفهان، ایران، behafarin.shojaei@yahoo.com

<sup>2</sup> - گروه زمین شناسی، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد خوراسگان، اصفهان، ایران

<sup>3</sup> - گروه زمین شناسی، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد خوراسگان، اصفهان، ایران

توده نفوذی منطقه نطنز می باشد که با رنگ خاکستری و حضور بلورهای نسبتاً درشت فرومنیزین در صحرا از سایر سنگهای آذرین قابل تشخیص است. از ویژگی های بارز صحرایی آن وجود آنکلاو آذرین با گسترش وسیع است اندازه آنکلاوها متفاوت بوده واز چندسانتی متر تا بیش از نیم متر می رسد. ترکیب کانی شناسی آنکلاو و سنگهای نفوذی منطقه شباهت زیادی با هم دارند اما به دلیل ریز دانه بودن آنکلاو نسبت به سنگهای گرانیتوئیدی تیره تر به نظر می رسد و احتمالاً نشان دهنده تبلور سریع آنهاست [۸].



شکل (۱) نقشه زمین شناسی توده نفوذی وش با تغییرات از [۸]

### روش مطالعه:

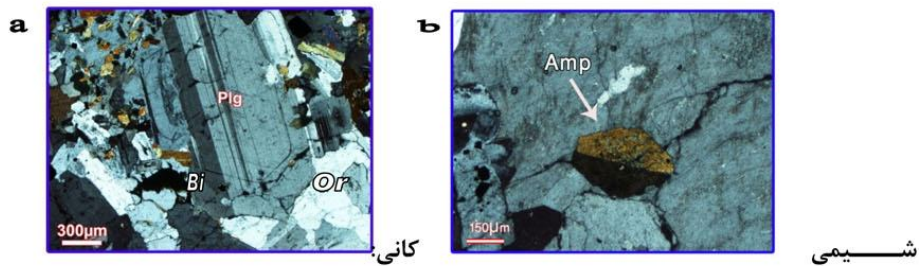
مطالعات صحرایی و نمونه برداری از توده وش در تابستان سال ۱۳۸۷ انجام شد. پس از تهیه مقاطه نازک و مطالعه آنها با میکروسکوپ پلاریزان تعداد ۱۴ نمونه جهت تجزیه شیمیایی به روش ICP-MS و مطالعات ریزپردازشی انتخاب گردید. تعدادی از کانی های آمفیبول، بیوتیت، فلدسپار و اپاک در نمونه های انتخابی با ریزپردازش SX100 شرکت Cameca فرانسه و در شرایط 20keV 10na, 20keV 30na, 20keV 20na مورد برداشت نقطه ای در آزمایشگاه مرکز تحقیقات فرآوری مواد معدنی ایران قرار گرفته است (جدول ۱ و ۲). تفکیک مقادیر آهن فرو و فرین در فرمول کانی های فرومنیزین با کمک روش های پیشنهادی دروپ [۶] و لیک [۷] انجام می گردد.

### پتروگرافی:

براساس مطالعات میکروسکوپی، ترکیب مدال کانیهای گرانیتوئید وش بیشتر گرانودیوریت است. مهمترین کانی های تشکیل دهنده آن پلاژیوکلاز، اورتوکلاز، آمفیبول، بیوتیت، کواتز و کانی های فرعی اپیدوت، کلریت، کلسیت، کانیهای اپاک در این نفوذی بر اساس مطالعات ریزپردازش مگنتیت است. پلاژیوکلاز فراوان ترین کانی توده نفوذی و آنکلاوهای منطقه می باشد. اغلب شکل دار تا نیمه شکل دارند و ماکل پلی سنتتیک، کالسپاد دارند و اغلب در نور پلاریزه از خود زونینگ عادی نشان می دهند (شکل

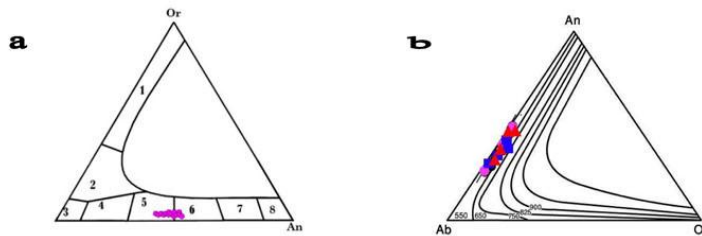
۲. مرکز پلاژیوکلاز کلسیک تر از حاشیه بوده که نشانگر یک روند تبلور عادی است. این کانی در جریان دگرسانی به اپیدوت، کلسیت، کلریت، سوسوریت، سریزیت و کائولینیت تجزیه می شود. کوارتز بین ۲۰ تا ۲۵ درصد مدال سنگ را تشکیل می دهد که در این توده به عنوان کانی اولیه در طی مراحل پایانی و دمای پایین فعالیت ماگمایی متبلور می شود. این کانی معمولاً فضای بین بلورهای دیگر را پر نموده است.

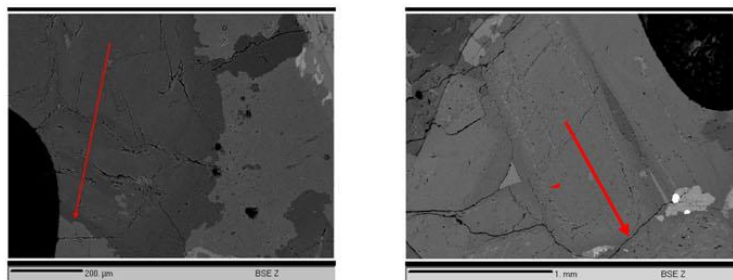
آمفیبول مهمترین کانی مافیک در این سنگ ها شناخته می شود که به عنوان کانی ماگمایی اولیه به صورت بلورهای شکل دار تا نیمه شکل دار و دارای پلئوکروئیسم سبز زیتونی تا قهوه ای رنگ پریده در مقاطع نازک دیده می شوند. برخی از آمفیبول ها از خود نشان ماکل می دهد. (شکل ۲). بیوتیت، بعد از آمفیبول فراوان ترین کانی فرومنیزین در توده گرانیتوئیدی وش می باشد. بیوتیت ها به صورت اولیه و شکل دار بدون پلئوکروئیسم به رنگ قهوه ای دیده می شود. در اثر تجزیه بیوتیت به کانی های همچون اپیدوت، کلریت تبدیل شده اند [۸].



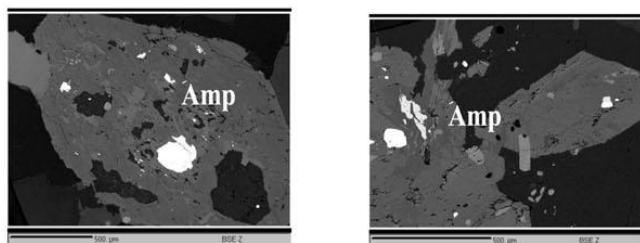
شیمی کانی: شکل (a) تصویر میکروسکوپی از آمفیبول (Amp) یا ماکل کلسیاد و (b) پلاژیوکلاز (Plg) یا ماکل پلئوکروئیک، بیوتیت (Bi) ارتوز (Or) پلاژیوکلاز موجود در توده محدودی، پس در جدول شماره (۲) آورده شده است. ترکیب شیمیایی پلاژیوکلازها در توده گرانیتوئیدی از مرکز به حاشیه دارای دامنه تغییرات محتوای آنورتیت ۶۴ تا ۶۷% می باشد (جدول 3a). همچنین از نظر ترکیب شیمیایی آندزین تا لابرادوریت است (شکل ۳ و ۴)

شکل (۳): طبقه بندی پلاژیوکلازهای توده وش [۸] (a) ۱- ارتوکلاز، ۲- آنورتوکلاز، ۳- آلبیت، ۴- الیگوکلاز، ۵- آندزین، ۶- لابرادوریت، ۷- بیوتیت و ۸- آنورتیت. (b) پلاژیوکلازها در محدوده دمایی ۵۵۰-۶۵۰ قرار دارند.



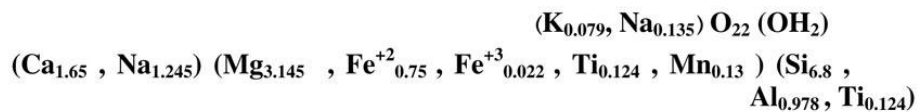


شکل (۴) تصاویر EBS پلاژیوکلاز (Plg) از مرکز به حاشیه در توده گرانیتوئیدی وش.

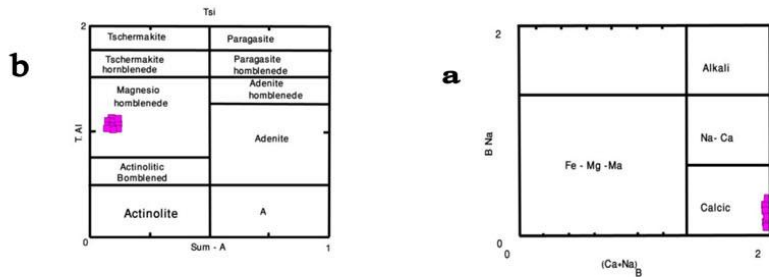


شکل (۵) تصاویر EBS آمفیبولهای آنالیز نقطه ای شده در گرانیتوئیدهای وش.

برای تعیین نوع آمفیبول محاسبات در روش نورمالیز کردن با مجموع ۱۳ کاتیون (13 eCNK) و بر اساس ۲۳ اکسیژن صورت گرفته است. آمفیبول موجود در نفوذی وش با توجه به رده بندی لیک و همکاران [۷] در گروه آمفیبولهای کلسیک قرار می گیرند (شکل ۵ و ۶a). گروه آمفیبولهای کلسیک توده نفوذی ، آمفیبولهای منو کلین می باشند که در آنها  $(Na+Ca)_B > 1$  و  $Na_B = 0, 5-1, 5$  و معمولا  $B > 1, 5$  است Ca که نشانه وابستگی این سنگها به گرانیتوئیدهای نوع I است. نتایج آنالیز تعدادی از آمفیبولهای موجود در این توده نشانگر  $(Na+Ca)_B > 2, 069$  و  $Na_B < 0, 24$  و  $Ca_B > 1, 5$  می باشد. فرمول محاسبه شده آمفیبول موجود در گرانیتوئید وش به قرار زیر است :

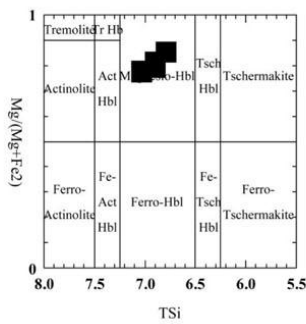


بر اساس تقسیم بندی [۷] با توجه به داشتن شرایط  $(Na+K) A < 0, 5$  گروه هورنبلندهای منیزیم دار قرار دارند (شکل 6b).

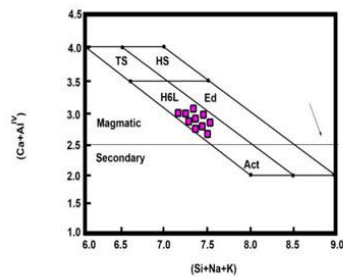


شکل (۶): نمودار لیک و همکاران [۷] جهت تعیین درجه آکالیینه آمفیبول ها. آمفیبول های گرانودیوریت منطقه وش در قلمرو (a) آمفیبول های کلسیک و (b) منیزوهورنبلند قرار می گیرند.

آمفیبول های کلسیک:  $(Ca_B \geq 1.5, (Na+K)_A < 0.5)$



شکل (۷): نمودار نسبت محتوای  $Mg + Fe^{2+}$  به کل  $(TSi) Si$  [۹]. هورنبلندهای تسوده از محتوای  $Mg/(Mg+Fe^{2+})$  در حدود ۰.۷۸ برخوردار است.



شکل (۸) طبقه بندی آمفیبولها [۷] بر حسب  $(Si+Na+K)$  به  $(Ca+Al)^{IV}$ : Act: اکتینولیت، Ed: ادنیت، Hbl: هورنبلند، HS: هاستینگزیت، TS: چرماکیت

## فشارسنجی :

هورنبلند متداول ترین آمفیبول موجود در سنگهای کالک آلکالن است . فشارسنجی بر اساس محتوی آلومینیوم در هورنبلند [۱۰] ، [۱۱] در دهه ۹۰ میلادی مورد استقبال قرار گرفت . مطالعه و بررسی روی سنگهای نفوذی کالک آلکالن گویای این مطلب است که ترکیب آمفیبولها با ترکیب شیمیایی دما ، فشار و فوگاسیته اکسیژن تغییر می کند [۹] ، [۱۱ و ۱۲]. نسبت آنیون های OH,F,Cl در فشارسنجی به روش محتوی هورنبلند موثر نیست ، زیرا این آنیون ها جانشین یک اکسیژن می شوند، بنابراین تعداد کاتیونها را تغییر نمی دهند [۹]. در استفاده از روش های مختلف فشارسنجی و حرارتسنجی حضور مجموعه ای از کانی های همزیست شامل کوارتز، پلاژیوکلاز، آلکالی فلدسپار، هورنبلند، بیوتیت، اسفن و اکسیدهای آهن تیتان دار (مگنتیت/ایلمنیت) به طور همزمان با مذاب در سنگهای آذرین الزامی می باشد [۹]. همچنین پلاژیوکلاز همزیست با هورنبلند باید دارای محتوای آنورتیت ۲۳ تا ۳۵ درصد باشد (شرط اخیر مربوط به کالیبراسیون اندرسون و اسمیت [۹] است). اندرسون [۱۳] معتقد است که مطالعات تجربی نتوانسته اند به طور کامل و آشکار واکنش های فشارسنجی و ترکیب دیگر فازهای درگیر در این معادلات را روشن نمایند، اما همه آنها به طور مشخص به دما وابسته و از پارامترهای دیگری نیز مانند فوگاسیته اکسیژن متأثر می شوند. وی اشاره نمود که یک فشارسنجی صحیح در هورنبلندهایی با  $Fe^{+2}/Fe^{+3} + Mg$  کمتر از ۰.۶۵ امکان پذیر است. هورنبلند باید فاقد منطقه بندی با حاشیه اکتینولیتی، همچنین تعداد کاتیون های  $Si \leq 7.5$  و  $Ca \leq 1.5$  باشد [۱۴]. معادله هم سنجی (کالیبراسیون) برای تعیین فشار فرمول های پیشنهاد شده و آورده می شود..

- Hammarstrom and Zen [10] (eq.1) (1)  
 $P (\pm 3kbar) = -3.92 + 5.03 Al(\text{total})$
- Hollister et al. [11] (2)  
 $P(\pm 1kbar) = -4.76 + 5.64 Al(\text{total})$  (eq.2)
- Johnson and Rutherford [12] (3)  
 $P(\pm 0.5kbar) = -3.46 + 4.23 Al(\text{total})$  (eq.3)
- Schmidt [9] (4)  
 $P(\pm 0.6kbar) = -3.01 + 4.76 Al(\text{total})$  (eq.4)
- Anderson and Smith [15] (5)  
 $P(kbar) = 4.76 Al(\text{total}) - 3.0 - \{(T-675)/85\} * (0.53 Al + 0.005294 (T-675))$   
 (eq.5)

به کارگیری مقدار T در کالیبراسیون [۱۵] به تأثیر مستقیم دما در فشار سنجی توده های کالک آلکان حاوی هورنبلند به روش مقدار محتوای Al در این کانی اشاره دارد.

#### دماسنجی:

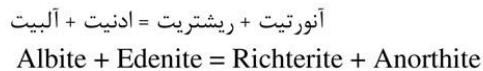
با افزایش دما در آمفیبول های حاوی کلسیم میزان K, Na, Al, Ti, Mg/Mg + Fe افزایش می یابد و میزان سیلیسیم و مجموع Ca, Mn, Mg و Fe کاهش می یابد. آندرسون و اسمیت [۱۵] تأکید کردند که فوگاسیته پایین اکسیژن منجر به کاهش  $Fe^{+3}/Fe^{+2}$  و افزایش  $Al^{VI}$  در آمفیبول های کلسیک می شود بر همین اساس چنانچه میزان  $Fe^{+3}/Fe^{+2} + Mg$  باشد مناسب ترین آمفیبولها برای ترمو بارو متری محسوب می شوند. بعد از به دست آوردن فشار از رابطه (eq. 2) می توان دمای مینیمم و ماکزیمم تشکیل توده نفوذی را به دست آورد [۱۶].

$$\text{Min T} = 24.8 P + 6480 \quad \text{Max T} = 50.04 p + 6640 \quad (\text{eq.6})$$

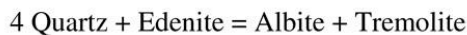
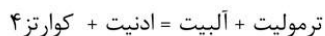
فشار و دمای گرانودیوریت توده نفوذی وش به صورت زیر بدست می آید:

$$\begin{aligned} P \text{ Granitoid} &= 1.2 \text{ kbar} \\ T \text{ Max granitoid} &= 726 \text{ }^\circ\text{C} \\ T \text{ min granitoid} &= 716 \text{ }^\circ\text{C} \end{aligned}$$

لازمه استفاده از روش دماسنجی این است که در بررسی های سنگ شناسی و پتروگرافی، پلاژیوکلاز و هورنبلند در حالت تعادل باشند. این زمین دماسنجی، یک زمین دماسنجی تبدیلی است. بلندی و هولند [۱۶] ساده ترین زمین دماسنج را که بر پایه واکنش های زیر استوار است ارائه داده اند:



این واکنش مخصوص (ویژه) واکنش هایی است که در غیاب کوارتز انجام می شود. از آنجایی که در نمونه های مورد بررسی کوارتز حضور دارد، لذا واکنش فوق کاربردی ندارد، اما واکنش دوم:



به شرطی می تواند کاربرد داشته باشد که در سنگ، کوارتز وجود داشته باشد (سنگ های اسیدی تا حد واسط). به علاوه با پلاژیوکلازهای حاوی  $An \leq 0.92$  و هورنبلندهایی با  $Si \leq 7.8$  (اتم در واحد فرمولی) مورد استفاده قرار می گیرد.

بلندی و هولندی [۱۶] کالیبراسیون (هم سنجی) زیر را برای تخمین دما ارائه نمودند:

$$T(\pm 311k0) = 0.677P - 48.98 / \{-0.0429 - 0.0083144 \ln[(Si-4)/(8-si)X_{ab}^{Pl}]\}$$

T: دما بر حسب درجه کلون P: فشار بر حسب کیلو بار Si: تعداد Si موجود در واحد فرمولی هورنبلند  $X_{ab}^{Pl}$ : مقدار آلبيت در پلاژیوکلاز همزیست

اما مهمترین هم سنجی زمین دماسنج هورنبلند- پلاژیوکلاز را هولند و بلندی [۱۷] ارائه داده اند. چگونگی محاسبه دما در این روش از فرمول زیر استفاده شده است که در آن  $T_A$  بر حسب درجه سانتی گراد منظور شده است:

$$T_A(\pm 40c^0) = \left\{ -76.95 + 0.79P + Y_{ab} + 39.4X_{Na}^A + 22.4X_k^A (41.5 - 2.89P)X_{Al}^{M2} \right\} / \left\{ -0.0650 - R \ln \left[ (27X_{vac}^A * X_{si}^T * X_{ab}^{pl}) / (256 * X_{Na}^A * X_{Al}^T) \right] \right\} - 273$$

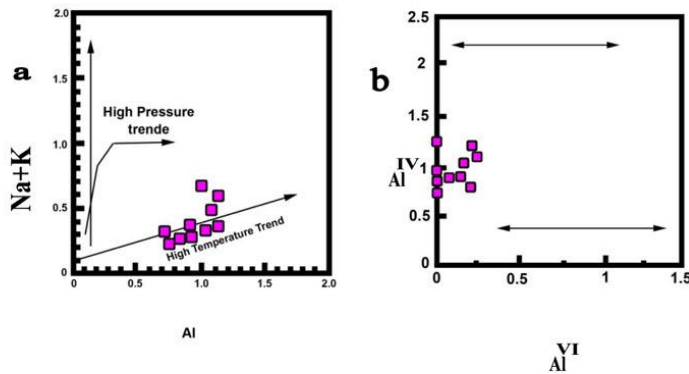
در این رابطه ،  $T$  دمای تعادلی بر حسب درجه کلوین و  $P$  فشار بر حسب کیلو بار است . پارامترهای دیگر از روابط زیر به دست می آیند :

$$X_{Si}^{Ti} = (Si-4)/4 \quad , \quad X_{Al}^{Ti} = (8-Si)/4 \quad , \quad X_{Al}^{M2} = (Al+Si-8)/2 \quad , \quad X_K^A = K \quad , \\ Cm = Si + Al + Ti + Fe + 3 + Fe + 2 + Mg + Mn - 13 \quad , \quad X_{vac}^A = 3 - Ca - Na - K - Cm \quad , \\ X_{Na}^A = Ca + Na + Cm - 2 \quad , \quad X_{Ca}^{M4} = Ca/2 \quad , \quad R = 0.0083144 \text{ (kj/kmol)}$$

در روابط بالا نمادهای  $Mg, Fe, Al, Si, Mn$  معرف تعداد کاتیونها در فرمول ساختاری آمفیبول هستند و مقدار

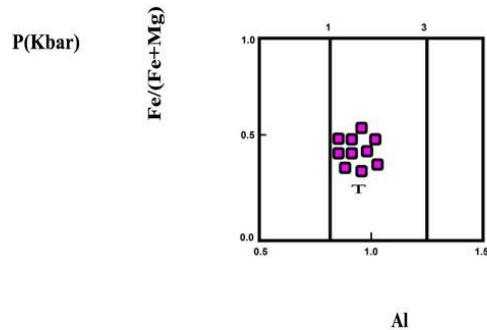
از روابط زیر بدست می آید :

$$X_{Ab} > 0.5 \rightarrow Y_{Ab-An} = 3 \text{ kj} \quad X_{Ab} < 0.5 \rightarrow Y_{Ab-An} = 12.0(2X_{Ab} - 1) + 3 \text{ kj}$$



شکل (9) قرارگیری نمونه های آمفیبول نمودار پیشنهادی لیک وهمکاران [۷] a: آمفیبولها در روند حرارت بالا قرار می گیرند که نشانگر تبلور ماگمایی است. b: آمفیبولها در محدوده آمفیبولهای کلسیم دار با فشار پایین قرار دارند.





شکل (۱۰): نمودار تغییرات AIT بر حسب  $Fe/Fe+Mg$  بر این اساس می توان گستره فشاری در حدود ۰،۹۷ تا ۲ کیلوبار را برای این توده نفوذی برآورد کرد.

#### نتیجه گیری:

- ۱- گرانیتوئید وش با سن الیگومیوسن سنگهای اشفشانی ائوسن ورسوبات آهکی کرتاسه را قطع نموده است.
- ۲- مهمترین کانیهای تشکیل دهنده این توده شامل آمفیبول ، بیوتیت ، پلاژیوکلاز ، فلدسپات آلکالن، کوارتز می باشدواز نظر ترکیب مودال سنگ گرانودیوریت است.
- ۳- بلورهای پلاژیوکلاز در آن دارای منطقه بندی عادی می باشد. ترکیب آن در گستره آندزین – لابرادوریت قرار دارد.
- ۴- آمفیبولها از نوع کلسیکی وشاخص ماگمای نوع I است و از نظر ترکیب منیزیوهورنبلند می باشد.
- ۵- بر اساس چهار روش فشارسنجی [۹-۱۲] میانگین فشار حاکم بر توده نفوذی در زمان جایگزینی در حدود ۱،۴ کیلوبار می باشد که بین ۰،۹۸ و ۱،۹۹ تغییر می کند.
- ۶- بر اساس دو روش حرارت سنجی [۱۶ و ۱۷] متوسط حرارت توده نفوذی وش ۷۴۴ درجه سانتی گراد ارزیابی می شود.
- ۷- با توجه به میانگین فشار و حرارت بدست آمده و چگالی متوسط سنگهای پوسته زمین عمق احتمالی جایگزینی توده حدود ۴ تا ۷ کیلومتر است.

جدول شماره ۱) نتایج داده های تجزیه الکترون ریزپردازش (برحسب درصد وزنی) ۱۰ نمونه از

آمفیبول.

Sample	V.Am.6.1	V.Am.6.2	V.Am.6.3	V.Am.6.4	V.Am.6.5
SiO <sub>2</sub>	47.103	46.213	46.631	47.864	46.850
TiO <sub>2</sub>	0.917	1.297	1.322	0.783	0.659
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	5.415	6.142	6.344	5.161	4.819
FeO	15.697	14.027	15.697	15.339	15.697
MnO	0.798	0.471	0.446	0.779	0.953
MgO	14.255	14.485	14.981	14.440	13.813
CaO	10.924	10.982	11.062	10.680	12.331
Na <sub>2</sub> O	1.192	1.347	1.480	1.200	1.054
K <sub>2</sub> O	0.396	0.479	0.484	0.356	0.355
TSi	6.863	6.816	6.666	6.942	6.957
TAl	0.929	1.067	1.068	0.884	0.843
TFe <sup>+3</sup>	0.208	0.118	0.266	0.169	0.200
TTi	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
Sum-T	8.000	8.000	8.000	8.000	8.000
CAI	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
CFe <sup>+3</sup>	0.872	0.951	1.162	1.154	0.602
CTi	0.100	0.144	1.162	1.154	0.074
CMg	3.096	3.186	3.193	3.125	3.058
CFe <sup>+2</sup>	0.833	0.662	0.449	0.540	1.147
CMn	0.098	0.059	0.054	0.096	0.120
CCa	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
Sum-C	5.000	5.000	5.000	5.000	5.000
BMg	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
BFe <sup>+2</sup>	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
BMn	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
BCa	1.705	1.735	1.694	1.661	1.962
BNa	0.306	0.338	0.295	0.265	0.038
Sum-B	2.000	2.000	2.000	2.000	2.000
ACa	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
ANa	0.285	0.121	0.105	0.000	0.265
AK	0.074	0.090	0.088	0.066	0.067
Sum-A	0.359	0.211	0.193	0.066	0.333
Sum-Cat	15.359	15.211	15.193	15.065	15.333
Sum-O	23.000	23.000	23.000	23.000	23.000

ادامه جدول ۱ نتایج داده های تجزیه الکترون ریزپردازش (برحسب درصد وزنی)

Sample	V.Am.4.1	V.Am.4.2	V.Am.4.3	V.Am.4.4	V.Am.4.5
SiO <sub>2</sub>	۴۷.۲۷۳	۴۸.۴۵۳	۴۷.۵۷۰	۴۸.۳۶۰	۴۶.۷۰۱
TiO <sub>2</sub>	۱.۳۵۴	۱.۰۶۵	۱.۳۵۵	۱.۴۰۵	۱.۲۱۵
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۶.۰۳۹	۵.۵۶۰	۶.۲۸۲	۴.۹۷۳	۶.۵۴۹
FeO	۱۴.۱۲۴	۱۴.۴۹۰	۱۲.۷۸۱	۱۴.۲۲۶	۱۳.۷۸۵
MnO	۰.۵۵۵	۰.۶۱۷	۰.۳۶۷	۰.۷۲۴	۰.۴۳۹
MgO	۱۴.۳۳۹	۱۴.۱۶۸	۱۵.۲۱۰	۱۴.۵۲۵	۱۴.۸۷۹
CaO	۱۱.۱۵۵	۱۱.۲۶۴	۱۱.۴۶۵	۱۱.۶۱۹	۱۰.۹۲۳
Na <sub>2</sub> O	۱.۳۷۲	۱.۰۳۶	۱.۳۸۴	۰.۹۲۵	۱.۴۹۶
K <sub>2</sub> O	۰.۴۴۹	۰.۴۶۳	۰.۴۸۷	۰.۳۶۵	۰.۴۵۵
TSi	۶.۹۰۰	۷.۰۳۳	۶.۸۹۷	۷.۰۲۹	۶.۷۹۰
TAI	۱.۰۳۸	۰.۹۵۰	۱.۰۷۳	۰.۸۵۱	۱.۱۲۱
TFe <sup>+3</sup>	۰.۰۶۲	۰.۰۱۷	۰.۰۳۰	۰.۱۱۹	۰.۰۸۸
TTi	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰
Sum-T	۸.۰۰۰	۸.۰۰۰	۸.۰۰۰	۸.۰۰۰	۸.۰۰۰
CAI	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰
CFe <sup>+3</sup>	۰.۸۴۱	۰.۸۵۴	۰.۷۶۶	۰.۷۱۶	۰.۰۳۴
CTi	۰.۱۴۹	۰.۱۱۶	۰.۱۴۸	۰.۱۵۴	۰.۱۳۳
CMg	۳.۱۲۰	۳.۰۶۶	۳.۲۸۸	۳.۱۴۷	۳.۲۲۵
CFe <sup>+2</sup>	۰.۸۲۱	۰.۸۸۸	۰.۷۵۴	۰.۸۹۴	۰.۵۵۳
CMn	۰.۰۶۹	۰.۰۷۶	۰.۰۴۵	۰.۰۸۹	۰.۰۵۴
	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	CCa
	۵.۰۰۰	۵.۰۰۰	۵.۰۰۰	۵.۰۰۰	Sum-C
	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	BMg
	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	BFe <sup>+2</sup>
	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	BMn
۱.۷۰۲	۱.۸۰۹	۱.۷۸۱	۱.۷۵۲	۱.۷۴۵	BCa
۰.۲۹۸	۰.۱۹۱	۰.۲۱۹	۰.۲۴۸	۰.۲۵۵	BNa
۲.۰۰۰	۲.۰۰۰	۲.۰۰۰	۲.۰۰۰	۲.۰۰۰	Sum-B
۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	۰.۰۰۰	ACa
۰.۱۲۳	۰.۰۷۰	۰.۱۷۰	۰.۰۴۳	۰.۱۳۳	ANa

۰.۰۸۴	۰.۰۶۸	۰.۰۹۰	۰.۰۸۶	۰.۰۸۴	AK
۰.۲۰۸	۰.۱۳۸	۰.۲۶۰	۰.۱۲۹	۰.۲۱۶	Sum-A
۱۵.۲۰۸	۱۵.۱۳۸	۱۵.۲۶۰	۱۵.۱۲۹	۱۵.۲۱۶	Sum-Cat
23.000	23.000	23.000	23.000	23.000	Sum-O

جدول 2: نتایج ریزپردازش پلاژیوکلازهای موجود در گرانودیوریت

V.plg.6	V.plg.5	V.plg.4	V.plg.3	V.plg.2	V.plg.1	Sample
core → rim						
62.914	62.562	57.279	61.053	58.450	59.632	SiO <sub>2</sub>
0.053	0.016	0.000	0.000	0.031	0.000	TiO <sub>2</sub>
22.276	23.860	26.121	23.427	25.144	24.247	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
0.058	0.133	0.193	0.143	0.219	0.259	FeO
0.000	0.008	0.076	0.000	0.040	0.000	MgO
3.955	4.974	8.730	5.731	8.067	6.768	CaO
9.450	8.622	6.460	8.249	6.879	7.636	Na <sub>2</sub> O
0.193	0.352	0.266	0.337	0.334	0.486	K <sub>2</sub> O
2.814	2.759	2.592	2.744	2.639	2.690	Si
1.173	1.239	1.392	1.240	1.337	1.288	Al
0.002	0.001	0.000	0.000	0.001	0.000	Ti
0.002	0.005	0.007	0.005	0.008	0.010	Fe <sup>+2</sup>
0.000	0.001	0.005	0.000	0.003	0.000	Mg
0.190	0.235	0.423	0.276	0.390	0.327	Ca
0.820	0.737	0.567	0.719	0.602	0.668	Na
0.011	0.020	0.015	0.019	0.019	0.028	K
5.012	4.997	5.001	5.003	4.999	5.011	Cations
0.80	0.74	0.56	0.71	0.60	0.65	Ab
0.19	0.24	0.42	0.27	0.039	0.32	An
0.01	0.02	0.02	0.02	0.02	0.03	Or

ادامه جدول شماره 2: نتایج ریزپردازش پلاژیوکلازهای موجود در گرانودیوریت

V.plg. 8	V.plg. 7	V.plg. 6	V.plg. 5	V.plg. 4	V.plg. 3	V.plg. 2	V.plg. 1	Sampl e
Core → Rim								
63.126	57.785	58.181	59.736	60.793	61.268	60.326	60.397	SiO <sub>2</sub>
0.017	0	0.039	0	0	0	0	0	TiO <sub>2</sub>
23.313	26.14	26.196	25.679	24.663	24.806	25	25.084	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
0.198	0.188	0.198	0.219	0.226	0.18	0.237	0.162	FeO
0	0	0.032	0.013	0	0	0	0	MgO
4.68	8.715	8.88	7.641	6.574	6.862	6.759	7.236	CaO
9.158	6.823	7.03	7.688	8.22	7.779	7.937	7.253	Na <sub>2</sub> O

اولین بهایش ملی معدن و محیط زیست

ارویدشت ماه ۸۸

0.44	0.275	0.36	0.513	0.611	0.466	0.518	0.485	K <sub>2</sub> O
2.777	2.596	2.593	2.64	2.69	2.697	2.676	2.679	Si
1.208	1.383	1.375	1.336	1.285	1.286	1.306	1.31	Al
V.plg. 8	V.plg. 7	V.plg. 6	V.plg. 5	V.plg. 4	V.plg. 3	V.plg. 2	V.plg. 1	Sample
0.001	0	0.001	0	0	0	0	0	Ti
0.007	0.007	0.007	0.008	0.008	0.007	0.009	0.006	Fe <sup>+2</sup>
0	0	0.002	0.001	0	0	0	0	Mg
0.221	0.419	0.424	0.362	0.312	0.324	0.321	0.344	Ca
0.781	0.594	0.6	0.659	0.705	0.664	0.683	0.624	Na
0.025	0.016	0.02	0.029	0.034	0.026	0.029	0.027	K
5.02	5.015	5.029	5.035	5.034	5.004	5.024	4.99	Cations
0.76	0.58	0.58	0.63	0.67	0.65	0.66	0.63	Ab
0.21	0.41	0.4	0.34	0.3	0.32	0.31	0.35	An
0.02	0.02	0.02	0.03	0.03	0.03	0.03	0.03	Or

جدول (۳): نتیجه محاسبه در صد اعضای پایانی پلاژیوکلازهای موجود در گرانودیوریت منطقه وش

Sample	Anorthite (%)	Albite (%)	Orthoclase (%)
V.plg.6.1	34.57	62.71	2.71
V.plg.6.2	31.07	66.11	2.8
V.plg.6.3	31.95	65.4	2.5
V.plg.6.4	29.68	67.07	3.2
V.plg.6.5	34.47	62.7	2.7
V.plg.6.6	34.4	49.3	1.62
V.plg.6.7	35.7	50.5	1.36
V.plg.6.8	21.5	76.04	2.43

جدول (۴) نتیجه زمین دماسنجی دو کانی آمفیبول - پلاژیوکلاز در گرانودیوریت مورد بررسی به روشهای مختلف کالیبراسیون

Temperature (c°)				Pressure (Kbar)	Method
Sample V.6.2		Sample V.6.1			
699	728	709	740	1.984	Schmidt [9]
718	749	708	745	1.358	Hammarstrom & Zen [10]
721	752	710	748	1.158	Holister [11]
713	750	723	755	0.978	Johnson & Rutherford [12]
rime	core	rime	core		

زمین دماسنجی دو کانی آمفیبول-پلاژیوکلاز همزیست با مگنتیت در گرانودیوریت به روشهای [۹ تا ۱۲] بررسی شده است (جدول ۴).

## منابع:

- [۱] علائی مهابادی، س.، خلعتبری جعفری، م. نقشه زمین شناسی ۱/۱۰۰۰۰۰ چهار گوش نظنز. ورقه شماره نظنز (۱۳۷۷).
- [۲] هونیر، م. و مومن زاده، م. ع.، کانی سازیهای مرتبط با توده های نفوذی منطقه نظنز-کاشان، سازمان زمین شناسی و اکتشافات کشور (۱۹۷۲).
- [۳] شیریان، ف.، پتروژن گرانیتوئیدها و انکلاوهای کوه هیمند (شمال غرب نظنز)، پایان نامه کارشناسی ارشد رشته پترولوژی، دانشگاه اصفهان (۱۳۸۵).
- [۴] امین الرعایایی، م.، بررسی ژئوشیمی و خاستگاه زمین ساختی سنگهای آتشفشانی تماغ، دانشگاه تهران (۱۳۸۶).
- [۵] کنعانیان، ع.، کانی شناسی و ژئوشیمی ایزوتوپهای پایدار سنگهای آتشفشانی دگرسان شده جنوب خاوری کاشان، دانشگاه تهران (۱۳۸۷).
- [6] Droop G.T.R., "A general equation Fe+3 concentration in ferromagnesian silicates and oxides from microprobe analysis using stoichiometric criteria", *Mineralogical Magazine* 51 (1987) 431-435
- [7] Leake B.E., Woolly 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., Linthoutk., Laird J., Mndarine J., Maresch W.V., Nickle E.h., Rock N.M.S., Schmucher J.C., Smith .D.C., Stephenson N.C.N., Ungaretti L., Whittaker E.J.W., Youzhi G., "Nomenclature of Amphiboles. Report of the Subcommittee on Amphiboles of the International Mineralogical Association Commission on New Minerals Names " *European Journal of Mineralogy*, (1997) 623-651.
- [8] Deer W.A., Howie R.A., Zussman J., "An introduction to the Rock Forming Minerals", 17<sup>th</sup>, Longman, Ltd., (1991) 528p.
- [9] Schmidt M.W., "Amphibole Composition in Tonalite as a function of Pressure an Experimental Calibration of the Al-Hornblende Barometer ". *Contribution to Mineralogy and Petrology* 110(1992)304-310.
- [10] Hammarstrom J.M., Zen E., "Aluminum in Hornblende: an empirical igneous geobarometer " *American Mineralogist* 71(1986)1297-1313.
- [11] Hollister Ls., Grissom G.C., Peters E.K., Stowell H.H., Sisson V.B., "confirmation of the Empirical Correlation of Al in hornblende with Pressure Of Solidification of Calc-Alkaline Plutons ", *American Mineralogist* 72(1987)231-239.
- [12] Johnson M.C., Rutherford M.J., " Experimental Calibration of the Aluminum in Hornblende Geobarometer with applications to long Valley Caldera (California) Volcanic Rocks ", *Geology* 17(1989)837-841.
- [13] Anderson J.L., " Status of Thermo-barometry in Granitic Batholiths *Earth Science Review* 87 (1996)125-138.
- [14] Helmy H.M., Ahmed A.F., El Mahallawi M.M., Ali S.M., " Pressure ,Temperature and Oxygen Fugacity Condition of Calc-Alkaline Granitoids .Eastern Desert of Egypt and Tectonic implication ", *J. of African Earth Science* 38(2004)255-268.
- [15] Anderson. J.L., Smith D.R., "The Effects of Temperature and Oxygen Fugacity on the Al in Hornblende Barometer", *American Mineralogist* 80(1995)549-559.

- 
- [16] Blundy J.D., Holand T.J.B., " calcic Amphibole Equilibrium and a new Amphibole – Plagioclase Geothermometer ", Contribution to Mineralogy and petrology 104(1990)208-224.
- [17] Holland T. Blundy J., "Non-ideal Interaction in Calcic-Amphibols and their bearing on Amphibole and petrology 11(1994)6433-447.