雅鲁藏布江缝合带白朗县白岗尖晶石—石榴子石相 二辉橄榄岩的相界反应及其意义

夏斌^{1,3)},周国庆²⁾,李建峰¹⁾,陈根文¹⁾,刘维亮³⁾,王冉⁴⁾,董冰华¹⁾ 1)中国科学院广州地球化学研究,广州,510640;2)南京大学地球科学与工程学院,南京,210093; 3)中山大学海洋学院,广州,510006;4)深圳中广核工程设计有限公司,广东,深圳,518029

内容提要:西藏白朗县白岗村蛇绿混杂岩中有一罕见的尖晶石石榴子石二辉橄榄岩小岩块,被松软的蛇纹岩化 尖晶石二辉橄榄岩包裹其中。岩块中发育有碎基单斜辉石、斜方辉石中出溶单斜辉石、切过出溶单斜辉石的贯入单 斜辉石和外来碎粒单斜辉石及钙质辉石+铬尖晶石→钙铁石榴子石相界反应。同时,在岩块和包壳岩石的橄榄石 中出现针状硅镁石出溶物。计算这些矿物的温度压力表明,它们的温度压力都处于>800℃,>1.8GPa以上的地幔 石榴子石域超高压环境,而且,经历过一个上升→→俯冲→→上升的"N"字形历程。

关键词:蛇绿混杂岩块;尖晶石—石榴子石相界反应;橄榄石中硅镁石出溶物;深俯冲—折返,西藏白岗

白朗蛇绿岩是雅鲁藏布江缝合带出露较好的蛇 绿岩之一,位于雅鲁藏布江缝合带中段,日喀则市东 南侧。潘裕生(1980)报道了白朗蛇绿混杂岩,对其 蛇绿岩层序以及蛇绿岩两侧岩石单元进行了描述: 刘小汉等(2009)详细描述了白朗蛇绿岩剖面,认为 构造混杂岩带仅在蛇绿岩带南侧呈狭长条带断续出 露, 基质为轻微透入变形的蛇纹质泥岩和硅质页 岩,岩块含基性~超基性岩及外来杂岩。至今少见 关于白朗蛇绿岩的地球化学特征和构造环境报道, 研究较多的是同处雅鲁藏布江缝合带中段的日喀则 蛇绿岩。Pearce and Deng (1988), Wang Ran et al. (2006) 报道了日喀则蛇绿岩的形成(110~128Ma) 和侵位年龄(55~44Ma)。Zhang et al. (2008)对于 日喀则蛇绿岩的研究成果进行了总结,肯定了一些 共识:根据蛇绿岩的地球化学特征将日喀则蛇绿岩 分为两个类型:第一类主要位于日喀则西侧,以 LREE 亏损的基性熔岩和地幔橄榄岩为特征,具有 弧后盆地亲缘性;而另一类主要位于日喀则东侧, LREE 富集且具有明显的 Nb、Ta 亏损,具有岛弧亲 缘性。另外王希斌(1987)曾报道了雅鲁藏布江蛇 绿岩组成岩石单元的矿物成分,并据其判断了蛇绿 岩所经历的温压路径;Hébert et al. (2003) 报道了 缝合带内蛇绿岩中的铬铁矿、橄榄石、辉石等矿物成 分,并据此判断地幔橄榄岩为经历了10%~40%部 分熔融的残余,蛇绿岩形成于超级俯冲带之上。总 的来说,前人关于雅鲁藏布江缝合带中段蛇绿岩的 研究主要集中在地球化学和年代学方面,关于蛇绿 岩各个岩石单元的矿物学特征及其所代表地质意义 的研究尚比较缺乏;最近,杨经绥等(2008)在罗布 莎铬铁矿中发现了超高压矿物群,对于铬铁矿的成 因模式提出了新的挑战,同时也说明了矿物学研究 的重要意义。

自岗是西藏日喀则地区白朗县城东的一个村 庄,白岗蛇绿混杂岩属于白朗蛇绿混杂岩的一部分。 笔者等在白岗村蛇绿混杂岩中发现一罕见的尖晶石 石榴子石二辉橄榄岩小岩块,被松软的蛇纹岩化尖 晶石二辉橄榄岩包裹其中。本文试图着重研究尖晶 石石榴子石二辉橄榄岩岩块中的尖晶石向石榴子石 相转变的天然反应,单斜辉石、硅镁石、尖晶石、橄榄 石中的出溶物成分,以及其相界反应所代表的温压 环境,一起追溯该超镁铁质岩在雅鲁藏布江缝合带 演化过程中是否经历了在地幔中向深部俯冲、超高 压变质和随后的向上运动的演化过程。

1 区域地质背景

雅鲁藏布江缝合带大致沿雅鲁藏布江河谷两侧 呈近东西向分布。西端转向北西西,沿印度河上游 继续延伸,展布于札达-拉孜-邛多江断裂之间,西

收稿日期:2011-08-09;改回日期:2012-01-06;责任编辑:章雨旭。

注:本文为国家自然科学基金重点项目(编号 40534019)的成果。

作者简介:夏斌,男,1959年生。教授,博士生导师。主要从事构造地质学、石油地质学研究。Email: rockeasy81@163.com。

经阿依松日居延出国外,与克什米尔的印度河缝合 带相接;往东延伸到缅甸境内。该带主要分布上三 叠统修康群、白垩系日喀则群复理石混杂岩带和保 存完整的蛇绿岩套,具有比较完整的碰撞缝合构造 特征。根据蛇绿岩出露的地质特征及位置可将其分 为西、中、东三段。中段从达吉岭到大竹卡,东西向 长约600km。白朗蛇绿岩位于雅鲁藏布江蛇绿岩带 中段。在白朗县城附近,蛇绿岩大致沿北东一南西 方向展布,宽约15km,由地幔橄榄岩、堆积岩、辉长 辉绿岩、岩墙群和玄武岩组成(图1)。其中地幔橄 榄岩和岩墙群单元最为发育,厚度可分别达4km和 3km,堆积岩单元不发育。蛇绿岩与其西北侧的 K, 日喀则群复理石沉积为断层接触,蛇绿岩向南东方 向逆冲到 J3 - K1 砂页岩之上,该岩层中可见放射虫 硅质岩和基性熔岩夹块或夹层。蛇绿岩与 J₃ - K₁ 岩层之间可见有一层蛇绿混杂岩,宽约1km 左右, 因其出露于白朗县城东 12km 左右处的白岗村附 近,因此笔者等称其为白岗蛇绿混杂岩。白岗蛇绿 混杂岩主要由地幔橄榄岩、异剥辉石岩、糜棱岩化角 闪斜长岩、异剥钙榴岩和辉绿玢岩、玄武岩和放射虫 硅质岩岩块组成。

2 白岗蛇绿混杂岩中二辉橄榄岩岩块 岩相学

本文研究样品采自白岗蛇绿混杂岩中的地幔橄 榄岩。所采的三块样品分别位于一个大岩块(大约 1.5m×1.5m×1m)的核部、过渡带和包壳。根据组 成矿物含量的不同,三块样品分别命名为 XG9-1、2 尖晶石二辉橄榄岩,和 XG9-3 尖晶石石榴子石二辉 橄榄岩。三块样品由于所处部位不同,其构造、结 构、矿物组成和蚀变等均有差异(见表1)。

3 白朗白岗蛇绿混杂岩二辉橄榄岩岩 块核部的四类辉石及相界反应

3.1 四类辉石

在 XG9-3 铬尖晶石 - 石榴子石二辉橄榄岩的 薄片中可见有四类单斜辉石,分别为:碎基中重结晶 单斜辉石(Cpx1)(图版 I-1)、斜方辉石中出溶的单 斜辉石(Cpx2)(图版 I-4、5)、贯入单斜辉石 (Cpx3)、以及碎粒单斜辉石(Cpx4)。

(1)碎基中重结晶单斜辉石(Cpx1)(图版 I-1):为残留碎基辉石颗粒重结晶作用的产物,蛇纹 石化后的橄榄石假像与残留的单斜辉石颗粒间,形 成具有"三连点"式平衡变晶结构(图版 I-1)。

(2)斜方辉石中出溶的单斜辉石(Cpx2)(图版 I-4、5):此类单斜辉石赋存于原生斜方辉石或者斜 方辉石蚀变形成的绢石假像中,薄片中可见出溶单



图 1 雅鲁藏布江蛇绿混杂岩白朗县白岗段地质图(据王希斌等,1987 改绘) Fig. 1 Geological sketch map of the Yarlung Zangbo ophiolitic mélange near Baigang, Bairang County, Xizang (Tibet) (after Wang Xibin et al., 1987)

斜辉石(Cpx2)呈细密笔直的页理片沿着斜方辉石的解理方向平行分布。

(3)斜方辉石中的贯入单斜辉石条(Cpx3)(图版 I-6):这种单斜辉石条比出溶透辉石(Cpx2)(图版 I-5)页片宽,但数量较少、分布不均匀而且与粒外同类单斜辉石连通。

(4)碎粒单斜辉石(Cpx4)(图版 I-2、4):此类 单斜辉石全部呈棱角状,象钉子一样,分布不均,大 小不一,以固体"冷侵入"在其它矿物内或粒间,它 们之间有明显的界线。而且所有碎粒单斜辉石 (Cpx4)都很新鲜,没有被蛇纹石化。而其它矿物橄 榄石、斜方辉石均已蛇纹石化、绢石化。碎粒单斜辉 石(Cpx4)和其他三种单斜辉石的成分明显不同。

3.2 相界反应

在 XG9-3 的薄片可以分别见到如下三种现象: ①独立存在的单斜辉石或尖晶石颗粒;②尖晶石被 石榴子石成环带状包围;③单独存在的石榴子石颗 粒。经过分析,笔者等认为上述三种现象均与钙质 辉石(包括重结晶碎基单斜辉石(Cpx1)、出溶单斜 辉石(Cpx2)、贯入单斜辉石(Cpx3))+铬尖晶石 →钙铁石榴子石这一相界反应有关:现象①代表 当单斜辉石和尖晶石不相互接触时,该相界反应不 发生,单斜辉石或尖晶石碎粒被独立保留下来;现象 ②应当为由于反应物钙质辉石不足而导致其消耗殆 尽,使得尖晶石被反应生成的石榴子石成环带状包 围,同时视参加反应的两种矿物的多少而形成宽窄 不一的石榴子石反应边(图版 I-3、4、5、6);现象③ 代表当单斜辉石或尖晶石碎粒被反应完全时,产物 全为石榴子石并显原碎粒或出溶页片(图版 I-4、 5)、贯入条的假像(图版 I-5、6)。

455

薄片中没有看到辉石被石榴子石包围的情况, 可能是由于单斜辉石相对比尖晶石稳定,以及相界 反应的发生主要是尖晶石不稳定导致的。同时从图 版1-3~6中可见石榴子石反应边的宽窄,除了与原 尖晶石碎粒的定向和形状及单斜辉石有关,还与斜 方辉石中出溶单斜辉石页片和贯入单斜辉石条的方 向密切相关:尖晶石粒界与出溶页片和出溶条带垂 直或大角度相交时反应较强烈,石榴子石反应边较 宽;如尖晶石粒界与页片和条平行或近平行,则几乎 没有反应或反应很弱;介于这二者之间时,交角大比 交角小的反应要强,石榴子石边也较宽。这也说明 石榴子石是尖晶石与除碎粒单斜辉石外的三种单斜 辉石的反应生成物。

另外薄片中可见碎裂铬尖晶石碎粒分布不均, 大小不一,说明反应发生前岩石已经被剪切一碎裂。 这也表明尖晶石—→石榴子石相界反应之前,尖晶 石二辉橄榄岩曾经在尖晶石稳定域发生过一次重要 的构造作用事件。

之后,越过尖晶石→石榴子石相界趋向石榴 子石稳定域,尖晶石不稳定经反应转变为石榴子石, 随后被"冻结"在尖晶石 - 石榴子石域界上,石榴子 石反应边包围残留尖晶石,反应休止。也就是说,此 时,尖晶石石榴子石二辉橄榄岩发生了"俯冲"向下 的运动。

表1 白朗白岗蛇绿混杂岩中二辉橄榄岩岩块核部、过渡带和包壳样品特征对比表
Table 1 Contrast of three samples from the crustal, mantle and core zone of the
lherzolite block in the Baigang ophiolitic mélange, Bailang County, Xizang (Tibet)

样品编号、命 名和采集部位	产出状态	矿物组合	显微结构特征	蚀变特征与其他
XG9-1 包壳尖晶石 二辉橄榄岩	松软、构造糜 棱岩化,面理 褶皱发育	Ol + Spl + Opx + Cpx	辉石呈残余碎粒状,可见辉石出溶纹 和扭折带	糜棱岩化→→橄榄石蛇纹石化严重 →斜方辉石蛇纹石化/单斜辉石次 闪石化(呈毛毡状)→→片理化→→ 被褶皱。铬尖晶石被强烈氧化
XG9-2 过渡带 尖晶石二辉橄榄岩	岩石风化和面 理化程度介于 1和3之间	Ol + Spl + Opx + Cpx + Hu	碎斑一碎基结构。碎基变质重结晶。 辉石颗粒均见出溶条纹、扭折带。可 见"构造冷侵入"现象	橄榄石筛孔假像中见三向针状出溶物 (图版Ⅱ-1、3和4),铬尖晶石被强烈 氧化,见细蛇纹石脉和较宽的水镁石 脉。
XG9-3 核部 尖晶石石榴石二辉橄 榄岩	坚硬饼状,面 理化轻微。	Ad + Ol + Spl + Opx + Cpx (1,2,3,4) + Hu	铬尖晶石、石榴石新鲜,可见新鲜的碎 粒单斜辉石。残留单斜辉石碎基呈 "三联点"式平衡变晶结构(图版 I- 1)	蛇纹石化严重。橄榄石中见针状出溶 物和棒状出溶物;四类单斜辉石;铬尖 晶石周围见石榴石反应边

注:Ol一橄榄石;Spl一尖晶石;Opx一斜方辉石;Cpx一单斜辉石;Hu一硅镁石;Ad一钙铁石榴子石。

分散的他形石榴子石碎粒和铬 尖晶石、透辉石碎粒被包在蛇纹石 化的橄榄石和较大的斜方辉石粒内 或粒间,说明尖晶石→石榴子石 反应之后,它们曾经一起在相对更 浅的条件下受过脆性变形和碎裂作 用。

4 样品的矿物学分析测 试方法

为了更好地分析样品的岩石 学、矿相学特征,笔者等对白朗白岗 蛇绿混杂岩中尖晶石一石榴子石二 辉橄榄岩(XG9-3)样品薄片中的代 表性矿物进行了电子探针分析,其 分析结果和矿物分子式计算列于表 2、3、4。其中无 * 数据是在中国科 学院地质与地球物理研究所由徐平 用该所法国产 CAMECA SX51 型探 针仪完成分析测试。测试条件为 V =15.00kV, A =12nA, 分析细微出 溶辉石页片和交代辉石条时,电子 束斑为1μm。有 * 数据是由中国 科学院广州地球化学研究所探针室 用 JOEL 公司 JXA-8100, 15kV, 20 nA工作条件下进行。@ - 由中国 科学院广州地球化学研究所实验室 用 EDAX 能谱测定。*和@分析 结果用 Minpet 2.02 计算矿物分子 式及其阳离子数。

0

- 5 白朗白岗蛇绿混杂岩 中尖晶石—石榴子石 二辉橄榄岩代表性矿 物成分
- 5.1 单斜辉石

单斜辉石(如表2)的分析所得 总量是在误差范围内,证明它们是 新鲜的。根据岩相学分析划分的四 类单斜辉石的分子式分别为:

(1) 重结晶碎基单斜辉石(透辉石)——Cpx1 (表2序号1^{*}、2^{*}、3@):($Mg_{0.889 \sim 0.931}^{2+}, Mn_{0.001 \sim 0.003}^{2+}, Ca_{0909 \sim 0.923}^{2+}, Fe_{0.024 \sim 0.028}^{2+}, Ni_{0.000 \sim 0.001}^{2+}, Na_{0.015 \sim 0.020}^{+})$ (

表 2 白朗白岗蛇绿混杂岩中尖晶石 – 石榴子石二辉橄榄岩 不同单斜辉石探针分析数据

Table 2 EMPA analysis results of clino – pyroxene grains from the spinel – garnet lherzolite block in the Baigang ophiolitic mélange, Bailang County, Xizang (Tibet)

序号	1 *	2 *	3@	4	5	6	7
	重结	晶碎基单斜	辉石	出溶单斜	辉石页片	贯入单斜 辉石条	挤入碎粒 单斜辉石
SiO_2	52.605	52.926	53.600	50.898	52.664	49.489	52.247
TiO ₂	0.090	0.076	0.09	0.101	0.030	0.089	0.122
Al_2O_3	3.414	3.092	3.48	3.340	3.767	3.156	3.309
Cr_2O_3	0.821	0.824	0.83	1.239	1.049	1.113	1.012
Fe_2O_3	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
MgO	16.813	17.303	17.17	16.423	17.611	24.000	17.126
CaO	23.170	23.621	23.59	23.371	23.726	15.785	22.861
MnO	0.048	0.082	0.05	0.069	0.116	0.027	0.015
$\mathrm{FeO}_{\mathrm{t}}$	0.907	0.810	0.92	2.493	2.479	6.310	2.551
NiO	0.027	0.018	0.02	0.027	0.000	0.000	0.065
CoO	0.000	0.000	0.02	0.000	0.000	0.000	0.000
ZnO	0.000	0.000	0.01	0.168	0.052	0.000	0.023
Na ₂ O	0.211	0.287	0.22	0.172	0.291	0.249	0.215
K_2O	0.003	0.000	0.000	0.002	0.025	0.031	0.000
总量	98.109	99.039	99.97	98.302	101.810	99.358	99.544
FM	3.17	2.97	2.93	2.47	0.43	0.08	5.28
Cr/ACr	0.140	0.153	0.139	0.200	0.160	0.190	0.170
/(OH)	6	6	6	6	6	6	6
Si ^{4 +}	1.940	1.930	1.939	1.887	1.874	1.757	1.906
Ti ⁴ +	0.002	0.002	0.002	0.003	0.001	0.002	0.003
Al ^{3 +}	0.148	0.133	0.149	0.145	0.158	0.132	0.142
Cr ³⁺	0.024	0.024	0.024	0.036	0.029	0.031	0.029
Fe ^{3 +}	0.000	0.000	0.000	0.051	0.000	0.000	0.026
Mg ² +	0.889	0.914	0.927	0.908	0.934	1.270	0.931
Ca ² +	0.916	0.923	0.915	0.928	0.905	0.600	0.893
Mn ²⁺	0.001	0.003	0.000	0.002	0.003	0.001	0.000
Fe ^{2 +}	0.028	0.025	0.028	0.021	0.073	0.187	0.052
Ni ^{2 +}	0.001	0.001	0.001	0.001	0.000	0.000	0.002
Co ² +	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000	0.000
Zn ^{2 +}	0.000	0.000	0.000	0.005	0.001	0.000	0.001
Na ^{1 +}	0.015	0.020	0.015	0.012	0.020	0.017	0.015
K ^{1 +}	0.000	0.000	0.000	0.000	0.001	0.001	0.000
Σ	4.000	4.000	4.000	3.999	3.999	3.998	4.000
Wo	48.976	48.81	48.904	48.465	47.210	29.164	46.949
En	49.448	49.749	49.526	47.386	48.757	61.697	48.937
Fs	1.577	1.44	1.571	4.148	4.033	9.139	4.114

注: Wo一硅灰石, Fs一铁辉石, En一顽火辉石); FM = $\frac{n(Fe^{2+}) + n(Mn)}{n(Fe^{2+}) + n(Mn) + n(Mg)}$;

$$Cr/ACr = \frac{n(Cr)}{n(Al) + n(Cr)}$$

 $Cr_{0.024 - 0.027}^{3+}$, $Al_{0.065 - 0.105}^{3+}$)_{1.965 - 2.000}, ($Al_{0.068 - 0.044}^{3+}$, T $i_{0.002 - 0.003}^{4+}$, $Si_{1.930 - 1.953}^{4+}$)_{2.000} O₆; 端元组分变化范围 为: Wo_{48.68 - 49.695} En_{48.862 - 49.749} Fs_{1.439 - 1.577}。

(2) 出溶单斜辉石页片(透辉石)——Cpx2(表

2 序号 4、5)	: (Mg ²⁺ _{0.908~0.934}	, $\mathrm{Mn}_{0.002 \sim 0.003}^{2+}$, $\operatorname{Ca}_{0.928 \sim 0.905}^{2+}$,
$\mathrm{Fe}^{2+}_{0.026 \sim 0.074}$,	$\mathrm{Fe}_{0.051 \sim 0.000}^{3+}$,	$Ni_{0.001 \sim 0.000}^{2+}$,	$Zn_{0.005 \ \sim \ 0.001}^{2 \ +}$,
$\mathrm{Na}^{+}_{0.012\ \sim\ 0.020}$,	$K^{^{+}}_{0.000\sim0.001}$,	Cr ^{3 +} 0.036 ~ 0.0	$Al_{0.032}^{3+}$, $Al_{0.032}^{3+}$,

Ti⁴⁺_{0.003~0.001})_{2.004~1.968} (Al³⁺_{0.113~0.126}, Si⁴⁺_{1.887~1.874})_{2.000} O₆;端元组分变化范围为:Wo_{48.465~47.210} En_{47.386~48.757} Fs_{4.148~4.003}。

(3) 贯入单斜辉石条(普通辉石)----Cpx3(表

表 3 白朗白岗蛇绿混杂岩中尖晶石 – 石榴子石二辉橄榄岩尖晶石、石榴子石探针分析数据 Table 3 EMPA analysis results of spinel and garnet grains from the spinel – garnet lherzolite block in the Baigang ophiolitic mélange, Bailang County, Xizang (Tibet)

序号	1	2	3 *	4	5	6 *	7 *	8 *	9	10@	11@
矿物	铬尖晶石	铬尖晶石	铬尖晶石	铬尖晶石	石榴子石	铬尖晶石	石榴子石 -1	石榴子石 -2	石榴子石	石榴子石	石榴子石
部位	单粒核部	单粒边部	单粒	核	反应边	核	反应边	反应边	单粒	反应边	单粒
SiO ₂	0.01	0.00	0.03	0.02	35.31	0.03	36.15	36.49	35.70	35.67	36.19
${\rm TiO}_2$	0.01	0.19	0.02	0.15	0.00	0.06	0.06	0.05	0.06	0.07	0.06
$\mathrm{Al}_2\mathrm{O}_3$	36.91	36.00	36.70	37.61	0.54	38.17	0.71	0.73	0.72	0.53	0.71
$\operatorname{Cr}_2\operatorname{O}_3$	31.43	30.28	30.72	29.43	0.49	29.99	0.17	1.13	1.41	0.11	0.17
$\mathrm{Fe}_2\mathrm{O}_3$	2.13	2.62	2.61	1.67	29.34	2.50	31.50	29.47	28.98	29.33	331.44
MgO	14.74	14.41	14.45	14.88	0.08	14.83	0.09	0.18	0.10	0.09	0.09
CaO	0.06	0.07	0.14	0.00	33.49	0.18	33.96	33.92	33.55	33.54	34.25
MnO	0.30	0.18	0.18	0.16	0.06	0.20	0.02	0.05	0.02	0.43	0.21
FeO	14.78	14.61	14.78	14.36	0.00	14.18	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
NiO	0.22	0.16	0.17	0.18	0.08	0.07	0.00	0.00	0.00	0.19	0.00
CoO	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.02	0.00	0.00	0.02	0.01
ZnO	0.18	0.18	0.00	0.00	0.03	0.00	0.00	0.00	0.00	0.02	0.00
Na ₂ O	0.03	0.02	0.01	0.01	0.00	0.01	0.01	0.00	0.00	0.00	0.01
K ₂ O	0.00	0.00	0.00	0.00	0.01	0.01	0.01	0.00	0.00	0.01	0.01
总量	100.78	98.74	99.79	98.47	99.43	100.23	99.55	99.07	100.53	100.01	100.01
FM	36.47	36.55	36.73	35.38	29.52	35.24	8.33	12.00	10.71	73.81	57.69
Cr/ACr	36.36	36.08	36.36	34.42	0.38	34.51	13.75	51.03	56.84	11.67	13.92
0/(OH)	32.00	32.00	32.00	32.00	24.00	32.00	24.00	24.00	24.00	24.00	24.00
Si ⁴ +	0.00	0.00	0.00	0.01	5.99	0.01	5.94	6.01	5.98	6.01	5.92
Ti ⁴ ⁺	0.00	0.03	0.00	0.03	0.00	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01
Al ^{3 +}	9.95	9.91	9.98	10.28	0.11	10.26	0.14	0.14	0.14	0.11	0.14
Cr ³⁺	5.68	5.59	5.60	5.39	0.07	5.40	0.02	0.15	0.19	0.01	0.02
Fe ³⁺	0.37	0.46	0.45	0.29	3.75	0.43	3.89	3.65	3.65	3.72	3.87
Mg ² +	5.02	5.02	4.97	5.14	0.02	5.04	0.02	0.04	0.03	0.02	0.02
Ca ² +	0.01	0.02	0.03	0.00	6.09	0.04	5.97	5.99	6.02	6.06	6.00
Mn ²⁺	0.06	0.04	0.04	0.03	0.01	0.04	0.00	0.01	0.00	0.06	0.03
Fe^{2+}	2.83	2.85	2.85	2.79	0.00	2.70	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
Ni ²⁺	0.04	0.03	0.03	0.03	0.01	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
Zn ²⁺	0.03	0.03	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
Na ¹ +	0.01	0.01	0.00	0.01	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
K^{1+}	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00
Σ	24.01	23.99	23.97	23.99	16.05	23.95	16.00	16.00	16.02	16.00	16.02
Uv					1.60		0.56	3.74	4.72	0.38	0.56
Ad					91.84		97.41	92.52	92.21	96.66	97.95
Gr					6.08		1.55	2.89	2.61	1. 60	0.60
Ру					0.34		0.38	0.74	0.41	0.37	0.36
Sp					0.14		0.05	0.11	0.06	1.00	0.48
Al					0.00		0.00	0.00	0.00	0.00	0.00

注:表中符号代表含义分别如下:Uv一钙铬榴石,Ad一钙铁榴石,Gr一钙铝榴石,Py一镁铝榴石,Sp一锰铝榴石,Al一铁铝榴石);FM = $\frac{n(Fe^{2+}) + n(Mn)}{n(Fe^{2+}) + n(Mn) + n(Mg)};Cr/ACr = \frac{n(Cr)}{n(Al) + n(Cr)};*-广州地球化学研究所电子探针分析;@-广州地球化学研究所扫描电镜 SEM 能谱分析。$ 2 序号 6): $(Mg_{1.270}^{2+}, Mn_{0.001}^{2+}, Ca_{0.600}^{2+}, Fe_{0.187}^{2+}, Fe_{0.181}^{3+}, Na_{0.017}^{1+}, K_{0.001}^{1+}, Cr_{0.031}^{3+}, Ti_{0.002}^{4+})_{2.069}$ (Fe_{0.060}^{3+}, Al_{0.132}^{3+}, Si_{1.757}^{4+})_{2.000}O_6; 端元组分变化范围为: Wo_{29.164} En_{61.697} Fs_{9.139 0}

(4) 挤入碎粒单斜辉石(透辉石)——Cpx 4 (表 2 序号 7): $(Mg_{0.931}^{2+}, Ca_{0.893}^{2+}, Fe_{0.052}^{3+}, Fe_{0.026}^{3+}, Ni_{0.002}^{2+}, Na_{0.015}^{3+}, Cr_{0.029}^{3+}, Al_{0.048}^{3+}, Ti_{0.003}^{4+})_{1.999}$ ($Al_{0.094}^{3+}, Si_{1.906}^{4+})_{2.000} O_6$; 端元组分变化范围为: Wo_{46.949} En 48.937Fs_{4.114}。

从上列分子式分析可见:重结晶碎基单斜辉石 的成分总体上与出溶单斜辉石接近,但是 Wo 和 En 一般稍高,而 Fs 则略低。与碎粒单斜辉石相比,重

2*

XG9 - 2

31.67

0.02

3*

XG9 - 2

32.25

0.02

假像硅镁石

1 *

XG9 - 2

35.67

0.04

SiO₂

TiO₂

结晶碎基单斜辉石 Wo 平均高 2.37%, En 平均高 0.37%, Fs 平均低 2.61%。出溶辉石页片比碎粒单 斜辉石 Wo 高 1.52%, Fs 高 0.03%, En 低 1.55%。 贯入单斜辉石条在四种单斜辉石中 Wo 最低, En 和 Fs 最高,最为突出。贯入单斜辉石条与出溶单斜辉 石差 异 明 显, 前 者 En 高达 61.70%, 比后者高 14.31%, 而 Wo 仅 29.16%, 比前者低 19.31%。

5.2 铬尖晶石

铬尖晶石(如表3)也较为新鲜的。铬尖晶石有 参与反应和未参加反应的两种:

单粒铬尖晶石:表3 序号1,2,3*:单粒铬尖晶 石分子式为: $(Mg_{5.023}^{2+}, Mn_{0.057}^{2+}, Ca_{0.014}^{2+}, Fe_{2.826}^{2+}, Ni_{0.040}^{2+},$

7

斜方辉石变

成的蛇纹石

38.51

0.05

表 4 白朗白岗蛇绿混杂岩二辉橄榄岩岩块核部、过渡带样品中针状硅镁石出溶物和蛇纹石电子探针分析数据 Table 4 EMPA analysis results of needle like humite and serpentite grains from the core and mantle zone of the lherzolite block in the Baigang ophiolitic mélange, Bailang County, Xizang (Tibet)

5

橄榄石变成

的蛇纹石

41.43

0.07

6

干算的

橄榄石

47.88

0.09

4 *

32.44

0.00

Al_2O_3	0.63	0.62	0.78	0.91	0.79	0.91	2.54	2.97	0.85
$\operatorname{Cr}_2\operatorname{O}_3$	0.05	0.02	0.00	0.11	0.02	0.02	0.99	1.15	0.32
$\mathrm{FeO}_{\mathrm{t}}$	1.33	1.01	1.67	1.60	7.17	8.29	6.95	8.11	24.40
MgO	28.65	33.25	30.11	30.42	36.66	42.37	35.88	41.89	23.31
CaO	0.21	0.51	0.43	0.20	0.09	0.10	0.45	0.05	0.26
MnO	0.08	0.05	0.08	0.44	0.09	0.10	0.22	0.25	0.34
NiO	0.09	0.06	0.10	0.20	0.17	0.20	0.06	0.07	0.14
CoO	0.02	0.00	0.01	0.07					0.06
ZnO	0.00	0.00	0.00	0.00	0.01	0.01	0.01	0.01	
Na_2O	0.05	0.04	0.06	0.03	0.00	0.00	0.00	0.00	0.09
K2 0	0.03	0.01	0.02	0.02	0.01	0.00	0.00	0.00	0.04
总量	66.85	67.26	65.52	66.43	86.52	99.97	85.65	99.53	83.29
$H_2O?$	33.15	32.74	34.47	33.57	13.48		14.35		
Si	7.33	6.58	6.86	6.82	7.98		7.55		
Ti	0.01	0.00	0.00	0.00	0.01		0.01		
Al	0.15	0.15	0.19	0.23	0.18		0.59		
Cr	0.01	0.00	0.00	0.02	0.00		0.15		
Fe	0.23	0.18	0.30	0.28	1.16		1.14		
Mg	8.77	10.29	9.54	9.54	10.53		10.49		
Ca	0.05	0.11	0.10	0.04	0.02		0.09		
Mn	0.01	0.01	0.01	0.08	0.01		0.04		
Ni	0.02	0.01	0.02	0.03	0.03		0.01		
Zn	0.00	0.00	0.00	0.00	0.00		0.00		
Co	0.00	0.00	0.00	0.01	0.00		0.00		
Na	0.02	0.02	0.03	0.01	0.00		0.00		
Κ	0.01	0.00	0.01	0.01	0.00		0.00		
总量	16.60	17.35	17.06	17.07	19.92		20.07		
注:FeO _t	一全铁作为 F	eO。硅镁石总	量低是后来蛇	纹石化水化强	烈,但其基本质	成分 SiO ₂ 和 M	gO 的相对含量	量基本保持,干	算后符合硅
镁石成	分。								

9*

橄榄石变成

的蛇纹石

33.49

0.01

8

干算的

斜方辉石

44.96

0.06

459

 $\operatorname{Zn}_{0.030}^{2+}$, $\operatorname{Na}_{0.012}^{1+}$)_{8.002} ($\operatorname{Al}_{9.950}^{3+}$, $\operatorname{Cr}_{5.684}^{3+}$, $\operatorname{Fe}_{0.366}^{3+}$, $\operatorname{Ti}_{0.001}^{4+}$, $\mathrm{Si}_{0.002}^{4+})_{16.003}\mathrm{O}_{32\,\circ}$

5- 为 . ($Mg_{4.968}^{2+}$, $Mn_{0.036}^{2+}$, $Ca_{0.032}^{2+}$, $Fe_{2.848}^{2+}$, $\mathrm{Ni}_{0.032}^{2+}$, $\mathrm{Na}_{0.004}^{1+}$)_{7.920} ($\mathrm{Al}_{9.984}^{3+}$, $\mathrm{Cr}_{5.604}^{3+}$, $\mathrm{Fe}_{0.452}^{3+}$, $\mathrm{Ti}_{0.004}^{4+}$, ${\rm Si}_{0.004}^{4\,*})_{16.048}{\rm O}_{32\,\circ}$

前一粒从核部向边缘, Cr³⁺、Al³⁺、Mg²⁺、Mn²⁺ 降低,而 Fe^{3+} 、 Fe^{2+} 、 Ca^{2+} 升高,与铬尖晶石边缘的 氧化变暗相符。

参与反应铬尖晶石(表3 序号4,6*):石榴子 石反应边包围的尖晶石成分可以有一定差别,从其 分子式可以看出:

一粒为: $(Mg_{5,142}^{2+}, Mn_{0.030}^{2+}, Fe_{2.785}^{2+}, Ni_{0.034}^{2+}, Na_{0.006}^{1+},$ $K_{0.000}^{1+}$) $_{7.997}$ ($Al_{10.277}^{3+}$, $Cr_{5.394}^{3+}$, $Fe_{0.292}^{3+}$, $Ti_{0.026}^{4+}$, $Si_{0.005}^{4+}$) $_{15.994}$ 0320

另一粒为: $(Mg_{5.036}^{2+}, Mn_{0.040}^{2+}, Ca_{0.044}^{2+}, Fe_{2.700}^{2+}, Ni_{0.012}^{2+}, Na_{0.001}^{1+}, K_{0.001}^{1+})_{7.834}$ $(Al_{10.256}^{3+}, Cr_{5.404}^{3+}, Fe_{0.428}^{3+},$ $\mathrm{Ti}_{0.012}^{4+},\mathrm{Si}_{0.008}^{4+})_{16.168}\mathrm{O}_{32\,\circ}$

后者 Y 位总量超 0.168, Fe³⁺比前一粒高, X 位 Fe²⁺较少,正好少0.168,可能是受氧化之故。这种

各期单斜辉石温度压力计算结果

Table 5 T	emper	ratur	e and p	pressure c	alculation	results	for	4 ge	nerations	of clino –
pyroxene	from	the	spinel	– garnet	lherzolite	block	in	the	Baigang	ophiolitic
mélange,	Baila	ng C	ounty ,	Xizang (Tibet)					

表 5 白朗白岗蛇绿混杂岩中尖晶石 – 石榴子石二辉橄榄岩

样品	单斜辉石	单斜辉石	单斜辉石	出溶单斜 辉石页片	出溶单斜 辉石页片	贯入单 斜辉石条	挤入碎粒 单斜辉石
Ca	0.916	0.923	0.923	0.928	0.905	0.6	0.893
Na	0.015	0.020	0.017	0.012	0.020	0.017	0.015
Κ	0.000	0.000	0.000	0.000	0.001	0.001	0.000
Al	0.148	0.133	0.142	0.145	0.158	0.132	0.142
Cr	0.024	0.024	0.027	0.036	0.029	0.031	0.029
Fe^{2} +	0.028	0.025	0.024	0.021	0.073	0.187	0.052
Ti	0.002	0.002	0.003	0.003	0.001	0.002	0.003
$\mathrm{Cr}^{\#}$	0.14	0.15	0.16	0. 20	0.16	0.19	0.17
$\alpha-CaCrTs$	0.02	0.02	0.02	0.03	0.03	0.03	0.027
$\alpha - \mathrm{en}$	0.06	0.05	0.05	0.05	0.07	0.35	0.08
А	0.04	0.04	0.04	0.04	0.04	0.04	0.04
В	0.14	0.15	0.16	0.20	0.16	0.19	0.17
С	1.88	1.79	1.81	1.82	1.90	2.62	2.02
D	1111.28	1056.51	1070.39	1071.25	1119.15	1542.85	1190.66
Е	0.92	0.92	0.92	0.93	0.92	0.89	0.91
F	29.17	27.74	28.10	28.12	29.38	40.50	31.26
G	1314.40	1249.63	1266.05	1267.06	1323.71	1824.85	1408.30
Zero	0	0	0	0	0	0	0
$T(\mathbf{K})$	1146.43	1089.96	1104.06	1106.19	1155.28	1638.37	1236.33
$t(\ ^{\circ }\mathbb{C}\)$	873.28	816.81	830.91	833.04	882.13	1365.22	963.18
P(GPa)	1.868	1.870	1.857	1.926	1.906	3.655	2.265

尖晶石 Cr3+、Fe3+和 Fe2+比单粒铬尖晶石低,指示 了这些元素通过反应进入石榴子石的趋势。

5.3 石榴子石

石榴子石(如表3)分析所得总量更是接近 100%,不含水,非水榴石。石榴子石也有反应边石 榴子石和单粒石榴子石之分:

(1) 反应边石榴子石(钙铁石榴子石)(表3序 号5,7*,8*,10@):成分有变化,单位分子式中阳 离子数也是变化的: (Mg²⁺_{0.021~0.044}, Mn²⁺_{0.002~0.062}, $\operatorname{Ca}_{5.974\ \sim 6.090}^{2+}$, $\operatorname{Ni}_{0.000\ \sim 0.011}^{2+}$, $\operatorname{Zn}_{0.000\ \sim 0.003}^{2+}$, $\operatorname{Na}_{0.000\ \sim 0.004}^{1+}$, $K^{1+}_{0.\ 000\ \sim 0.\ 003}$) $_{6.\ 002\ \sim 6.\ 137}$ ($Al^{3+}_{0.\ 106\ \sim 0.\ 142}$, $\operatorname{Cr}_{0.014 \sim 0.148}^{3+}$, $\mathrm{Ti}_{0.000 \sim 0.008}^{4+}$, $\operatorname{Fe}_{3,654 \sim 3,892}^{3+}$)_{3.920 ~ 4.052} (Si⁴⁺_{5 936~6 012})_{5.944~5.993}O₂₄;相应地端元组分在一个范 围内变化, Ad 91.84~97.41 Gr1.55~6.08 Uv0.56~3.74 Py0.34~0.74 Sp_{0.05~0.14} Al_{0.00} °

(2) 单粒石榴子石(钙铁石榴子石)(表3序号 9.11@):不同的单粒石榴子石成分也有些变化,故 分子式为: $(Mg_{0.025 \sim 0.022}^{2+}, Mn_{0.003 \sim 0.030}^{2+}, Ca_{6.022 \sim 5.998}^{2+},$ $\operatorname{Na}_{0.000 \sim 0.004}^{1+}$)_{6.050 ~ 6.054} ($\operatorname{Al}_{0.142 \sim 0.136}^{3+}$, $Cr_{0.187 \sim 0.022}^{3+}$, $\operatorname{Fe}_{3.654 \sim 3.866}^{3+}$ $\mathrm{Ti}_{0.007 \, \sim \, 0.008}^{4 \, +}$, 3.983~4.024 ($\mathrm{Si}_{5,981}^{4+}$ (5,916) 5.987 ~ 5.924 O_{24} (

端元组分变化范围为: $Ad_{92,21,297,95} Gr_{2,61,20,60} Uv_{4,72,20,56}$ $Py_{0.\,41\,\sim\,0.\,36}Sp_{0.\,06\,\sim\,0.\,48}Al_{0.\,00\,\circ}$

由于参与反应的尖晶石颗 粒和单斜辉石颗粒的成分差 别,以及参与反应的程度不同, 因此两种石榴子石成分稍有差 别,但不大。单粒石榴子石中 钙铁石榴子石、铬石榴子石和 锰铝石榴子石组分比反应边石 榴子石中稍高,而钙铝石榴子 石组分稍低。无论反应边石榴 子石或单粒石榴子石碎粒都没 有铁铝石榴子石。这与尖晶石 和钙质辉石反应生成钙铁石榴 子石的趋势一致。由于铬尖晶 石的核部比边部高 Cr、Mg,反 应彻底的单粒石榴子石的 Uv 和 Py 分子就比反应边石榴子 石高;反应边石榴子石则更高 Ad、Gr 分子。

5.4 橄榄石、斜方辉石

在交代蚀变作用的物理化

学体系中,只有 H₂O 的进出而无其它成分的带进带 出被叫做准等化学系,也就是一种准开放体系,即相 对 H₂O 等挥发分流体开放,相对其它主元素封闭的 体系。

由于 XG9-3 样品中绝大多数橄榄石和斜方辉 石已强烈蛇纹石化无法测得原始成分。辉石的通式 是:XYZ2O6,橄榄石结构通式是:Mg2(Mg2+,Fe2+, Ni²⁺)₂[SiO₄],蛇纹石的结构通式是: Mg₆[Si₄O₁₀] (OH,F)。。地幔橄榄岩的橄榄石和斜方辉石(最常 见是顽火辉石 $Mg_2Si_2O_6$)都是镁质的,它们和水(H_2 0)反应后生成蛇纹石或绢石。笔者等把蛇纹石 -绢石化当作一个仅有 H₂O 带入、没有其它成分改变 的准开放体系,将表4中5列 XG9 Serp 和表4中7 列 XG9 Bas 它们各自的含水量扣除干算,结果分别 列于表4的6列和8列。计算的橄榄石假像分子式 比正常的橄榄石高 SiO₂,低 MgO,而计算的斜方辉 石假像的分子式则比正常的斜方辉石低 SiO₂,高 MgO。因此,推测蛇纹石化过程中H₂O的加入调整 了体系的成分,使蛇纹石化后的橄榄石和斜方辉石 假像成分趋向均一化。

6 尖晶石一石榴子石相界反应的讨论 及其温压计算

根据上述岩相学分析得出白岗尖晶石二辉橄榄 岩的经历是:① 尖晶石域原地幔尖晶石二辉橄榄 岩;② 地幔变质橄榄岩底辟上升;③ 俯冲,原地幔 尖晶石二辉橄榄岩进入石榴子石域:该变质橄榄岩 碎基单斜辉石(Cpx1)重结晶具平衡变质结构→→ 斜方辉石内出溶单斜辉石页片(Cpx2)→贯入单 斜辉石(Cpx3)穿过出溶单斜辉石页片;单斜辉石 (Cpx1, Cpx 2, Cpx 3) 与铬尖晶石反应生成石榴子 石;橄榄石中针状出溶物出溶;④折返,再上升,石榴 子石、尖晶石和橄榄石斜方辉石及剩余单斜辉石被 剪切一碎裂,后蛇纹石(绢石)化;⑤在剪切带中再 受力,外来单斜辉石碎粒挤入蛇纹石化岩石中;⑥最 后,蛇纹石化时析出的铁质物被氧化,氧化铁将岩石 染成棕红色。这时,岩块可能已上升到地表。这样, 该岩块就经历了一个"上─→下─→上"的"N"字形 的历程。

因为目前我们还没有有效手段对这些不同阶段 准确定年,只能按它们的相对时序,对不同阶段和不 同作用的产物分别估算它们形成的温度、压力:① 重结晶碎基辉石阶段;②出溶单斜辉石阶段;③贯 入单斜辉石条阶段期;④钙质单斜辉石+铬尖晶石 →钙铁石榴子石反应阶段;⑤橄榄石具超高压含 水硅镁石阶段;⑥挤入的单斜辉石碎粒阶段。

6.1 1、2、3 阶段单斜辉石的温压计

鉴于白岗尖晶石—石榴子石二辉橄榄岩(XG9-3)中的橄榄石和斜方辉石已经全部蚀变为蛇纹石 了,以及该岩石中有四种不同成因的单斜辉石存在, 因此,笔者等选用单斜辉石地质温压计,以计算它们 形成的温度压力。

最新的单个辉石温压计是 2000 年,由 Nimis 和 Taylor (2000)提出的。它的优点是: ①综合了 CMS 和 CMAS - Cr 系的 850~1500℃,0~6.0GPa 所有已 有实验数据,从中得出的温压计比过去许多温压计 精度高,压力不确定性在 P < 4.0 GPa 时,1 σ 约 200MPa; P > 4.0GPa 时, 稍稍高于 300MPa; ② 他们 收集了天然产出的从原始地幔橄榄岩(pyrolite)到 难熔的高 Cr 二辉橄榄岩样品,因此适用的天然橄榄 岩范围很宽;③ 它们的温压计用于石榴子石橄榄岩 时,只要求同石榴子石共生的单斜辉石成分,而且, 仅仅需要其中 Cr(Cr,O,被限制在 < 5%)、Al、Na 三 个参数即可,不要求石榴子石成分。他们还指出,压 力计算中 CaCrTs 有低的安全线 0.003。大多数分析 数据没有 K_2 O 或可忽略。虽然 Fe^{3+} 将增加 tschermak 组分数,忽略 Fe^{3+} 将导致 T 计算过低,压 力计算会过高,但天然产出的橄榄岩单斜辉石低 Fe³⁺,可以忽略(Canil and O Neill, 1996)因而无需 校正。因此,即使是砂样中的单个单斜辉石,如果, 它的来源是同石榴子石处于平衡的也可以应用此温 压计;④ 他们的温度计和压力计是同时从一个岩石 中的同一个单斜辉石中获得,两个公式可以联立迭 代计算,同时获得温度 T 和压力 P;5 计算的温度 和压力具有同样的误差,彼此没有影响。

Nimis and Taylor (2000) 以单斜辉石 Cpx 中的 Cr[#]得出压力计:

$$P = -\frac{T}{1269} \cdot \ln(\alpha_{C_{aCrT_{s}}}^{C_{px}}) + 1.5483 \cdot \ln\frac{Cr^{\#C_{px}}}{T} + \frac{T}{713.8} + 10.78$$
(1)

式中: *P* 的单位为 GPa, *T* 为绝对温度(K), α_{CaCrTs}^{Cpx} = $n(Cr) - 0.81 \cdot Cr^{\#}[n(Na) + n(K)], Cr^{\#} =$ <u>n(Cr)</u>

 $n(Cr) + n(Al)^{\circ}$

以单斜辉石 Cpx 中的 En 分子得出温度计:

$$T = [23166 + 392. 8 \cdot P] / \{13.25 + 15.35 \cdot n(Ti) + 4.50n(Fe) - 1.55 \cdot [n(Al) + n(Cr) - n(Na) - n(K)] + (\ln\alpha_{En}^{Cpx})^2\}$$
(2)

$$\exists r : T j = [1 - n(Ca) - n(Na) - n(K)] \cdot [1 - \frac{n(Al) + n(Cr) + n(Na) + n(K)}{2}];$$

$$\exists r = [1 - n(Ca) - n(Na) - n(K)] \cdot [1 - \frac{n(Al) + n(Cr) + n(Na) + n(K)}{2}];$$

$$\exists r = \frac{1}{713.8} - \frac{1}{1269} \cdot \ln(\alpha_{CaCrTs}^{Cpx}),$$

$$B = Cr^{\#epx},$$

$$C = 392.8 / \{13.25 + 15.35 \cdot n(Ti) + 4.50n(Fe) - 1.55 \cdot [n(Al) + n(Cr) - n(Na) - n(K)] + (\ln\alpha_{En}^{Cpx})^2\},$$

$$D = 23166 / \{13.25 + 15.35 \cdot n(Ti) + 4.50n(Fe) - 1.55 \cdot [n(Al) + n(Cr) - n(Na) - n(K)] + (\ln\alpha_{En}^{Cpx})^2\},$$

得:

$$P = A \cdot T + 1.5483 \cdot \ln(B / T) + 10.78,$$

$$T = CP + D = C [A \cdot T + 1.5483 \cdot \ln(B / T) + 10.78] + D,$$

简化为:

$$(1 - C \cdot A)T = 1.5483 \cdot C \cdot \ln(B/T) + 10.78 \cdot C + D$$
,

设: $E = (1 - C \cdot A)$,

 $F = 1.5483 \cdot C$,

 $G=10.78 \cdot C + D,$

则: $E \cdot T - G = F \cdot \ln(B/T)$

或: $E \cdot T + F \cdot \ln T - F \cdot \ln B - G = 0_{\circ}$

按上述设定将探针分析数据计算的相关阳离子 数输入 Excel,用"规划求解"函数,迭代计算至 $E \cdot T$ + $F \cdot \ln T - F \cdot \ln B - G = 0$,即可求得T,进而求得 P_{\circ}

XG9-3 中四种单斜辉石基本上符合上述条件,可以应用这一对温压计,计算结果见表5。

(1)重结晶碎基辉石阶段: 873. 28℃/1.868
GPa, 816.81℃/1.870 GPa, 830.91℃/1.857 GPa。
这一组压力相对比较稳定,在1.86~1.87 GPa之间,相差仅0.01 GPa;而温度最大相差56℃,平均为840.33℃。

(2) 出溶单斜辉石阶段(斜方辉石中残余),

833.04℃/1.926 GPa,882.13℃/1.906 GPa,总体和 碎基辉石温度压力较为接近。这同一成因的出溶辉 石温度相差 49.09℃, 压力仅相差 0.02 GPa。Nimis and Taylor(2000)指出,单斜辉石的 Cr 压力计中,当 Na = 0, CaCrTs = M1 位 Cr 摩尔分数。任何偏差仅仅 对非常高 Cr 非常低 Al 有重要影响,而天然样品中 这种情况是不常见的,因此,对通常地幔单斜辉石压 力计 α_{Cact}^{Cpx} 不可能产生强烈的误差。但 CaAlTs,即 CaAl,SiO,或 CaCrTs 固溶体组分的存在将产生一 个高的计算温度,在温度越高的条件下,计算温度越 高。白岗这里的碎基辉石和出溶辉石内温度相差较 大,压力相差不大,主要原因可能是与出溶辉石 Ca、 Cr、Al、Na、Fe²⁺、Si、Mg成分不均匀有关。温度取决 于 α -en 高低, α -en 高, 计算温度就高。另一方面, CaCrTs 或 CaAlTs 高, 计算的压力高。Köhler and Brey (1990)把 Ca 在橄榄石和单斜辉石之间的分配 用作压力计时也指出,Ca的交换反应有强烈的对温 度T的依从性。虽然白岗二辉橄榄岩的橄榄石已 蛇纹石化,单斜辉石的 Ca 对温度 T 的依从性会使 高 Ca 的出溶辉石计算温度稍高。

(3) 贯入单斜辉石条阶段期:1365.22℃/
3.655GPa。它的α-en=0.35,是最高的,温度最高,相应地压力也最高,而且以贯入或注入方式挤入顽火辉石,穿过出溶单斜辉石页片,说明它可能是构造超高压条件下的表现。

(4) 挤入的单斜辉石碎粒阶段:963.18℃/
2.265GPa,高于碎基重结晶辉石和出溶辉石,仅次 于贯入单斜辉石。α-en = 0.08,温度压力居于1、2 组和3组之间。推测它不是尖晶石—石榴子石二辉 橄榄岩原有的,而是来自一个温度压力高于1、2 阶 段含单斜辉石的岩石的。

6.2 第4阶段钙质单斜辉石+铬尖晶石→ 钙铁石榴子石反应温压估算

白岗的石榴子石探针分析总量接近 100%,不 含水,非水榴石;尖晶石反应生成石榴子石也不可能 在生成异剥钙榴岩的低温条件下发生。因此,白岗 尖晶石—石榴子石反应,代表了一个域界上的单变 反应,并有趋向石榴子石域一侧的趋势,可以用来限 定其反应的温压条件。但,白岗尖晶石—石榴子石 相界反应发生在钙质单斜辉石与铬尖晶石之间,产 物主要是钙铁石榴子石,与现有以 Mg 质橄榄石、Mg 质辉石和尖晶石反应产生的以镁铝榴石为特征的尖 晶石橄榄岩和石榴子石橄榄岩的相界反应实验和相 关温压限定不同。另一方面,白岗尖晶石—钙铁石 榴子石反应处于准稳定状态,石榴子石和单斜辉石 之间也只能算是准稳定平衡。目前,还没有任何尖 晶石—石榴子石温压计,而石榴子石—单斜辉石 Mg—Fe²⁺交换温压计不适用于无 Mg - Fe²⁺交换的 "Ca 质辉石 +尖晶石—→钙铁石榴子石"反应温度 压力的限定。笔者等拟以 Mg 质矿物与尖晶石反应 产生的相界,并作适当的 Ca、Cr 校正,来估算白岗尖 晶石—石榴子石相界反应的温压条件。

Green and Ringwood(1967)用设定的未分异原 始地幔 pyrolite 做高压石榴子石稳定域的实验研究 中,石榴子石出现的反应有两个:

(1)尖晶石 + 斜方辉石 → 橄榄石 + 石榴子石 (MgAl₂O₄ + 4MgSiO₃ → Mg₂SiO₄ + Mg₃Al₂Si₃O₁₂);

(2) 含铝辉石=石榴子石 + 辉石(低铝)。

他们指出,低压组合中尖晶石的作用对温度和 总成分很敏感;1300℃以上, pyrolite 中尖晶石是不 存在的。石榴子石在 2.4GPa, 1300℃/3.1 GPa, 1500℃,可通过反应(2)首次出现。而在 2.1 GPa, 1100℃/2.4 GPa,1300℃,即 < 1300℃,石榴子石通 过反应(1)消耗尖晶石而出现。通过反应(1),形成 的石榴子石量取决于辉石中的 Al₂O₃,在 1100~ 1500℃范围内,反应生成的石榴子石量会显著增加, 相应的会消耗更多的辉石中的 Al₂O₃。Medaris et al. (1990)介绍了另一个消耗尖晶石形成石榴子石 的例子。波希米亚地块 Mohelno 尖晶石—石榴子石 橄榄岩岩体也是靠消耗尖晶石形成石榴子石,其形 成的条件是 1265℃, 2.79 GPa 到 1070℃, 2.34 GPa。白岗的情况就是通过靠消耗尖晶石以形成石 榴子石的反应(1),若如此,其形成条件在1100~ 1300℃, 2.3~2.7 GPa之间。

Ringwood (1967) 在 0 ~ 25 GPa,900℃左右,研 究了石榴子石构造中辉石固溶体溶解度并指出, "10GPa 左右,镁铝石榴子石中顽火辉石的溶解度突 然增加,导致成分为 Mg₃(AlMg_{0.5}Si_{0.5})Si₃O₁₂石榴子 石形成。这种结果意味着一种辉石一石榴子石转变 的出现,这种新生石榴子石热动力学上是稳定的。 地幔中这种转变可能是重要的,在地幔中这种转变 发生在约 350 km 深处,标志着过渡带开始"。O' Hara et al. (1971)指出,尖晶石二辉橄榄岩和石榴 子石二辉橄榄岩之间的相界在 1300℃和 1450℃之 间强烈弯曲;在 1200℃之下,相界几乎平行于 P - T图的 T轴。相界所处深度对于地温梯度的变化并 不敏感。在正常陆壳中,石榴子石橄榄岩相对于尖 晶石橄榄岩是准稳定的。Kalt and Altherr(1996)报 道德国 Variscan 和 Schwarzwald 两个石榴子石—尖 晶石橄榄岩处在 680 ~ 770℃, 1.4 ~ 1.8 GPa 的石 榴子石—尖晶石稳定域内,其中—个经历过 790℃, <1.8 GPa 的尖晶石橄榄岩稳定域发育史。另一个 保留了石榴子石和尖晶石的橄榄岩可能是在更高压 力下在石榴子石橄榄岩稳定域中达到平衡的。 Milholland and Presnall (1998)报告一个关于确切在 干固相线上 1575 ℃,3GPa 石榴子石二辉橄榄岩向 尖晶石二辉橄榄岩的转变实验。白岗尖晶石—石榴 子石的反应关系证明它的反应在石榴子石稳定域发 生,而尖晶石被保留了下来。

Ca 在尖晶石一石榴子石反应中的作用对白岗 样品非常重要。Ringwood (1967) 根据上述实验还 指出,"类似的关系在富 Ca 辉石和石榴子石中也存 在"。这就是说,这种辉石一石榴子石转变也是适 用于白岗的。Obata and Morten(1987)指出,尖晶石 二辉橄榄岩中,尖晶石转变为石榴子石时,石榴子石 成核速率缓慢,Ca的扩散速率快到足以将温度降低 到~800~850℃而在辉石之间维持着平衡。Shah et al. (2005) 描述的波希米亚地块(Bohemian Massif) Uhrov 蛇纹石化石榴子石橄榄岩中富 Cr 尖晶石在 石榴子石和单斜辉石中成包体,石榴子石累进地按 尖晶石反应形成富 Mg (Py69, Grs11, Alm18) 石榴 子石, 而尖晶石为富 Al 铬铁矿 Mg0.54 Fe0.47 Al0.73~1.0 Cr_{0.8~1.19}O₈。形成条件约4 GPa,1000℃。他们指 出,在榴辉岩中富 Ca 石榴子石的存在表明,降压紧 跟着快速冷却。看来,Ca在辉石—石榴子石反应中 扩散速率快,可能导致反应趋向降温降压。但是, Ca²⁺离子半径比 Mg²⁺和 Fe²⁺大,在高压下参与钙 质辉石反应生成钙质石榴子石时,势必要求比镁/铁 质石榴子石更高的压力。陈鸣和谢先德(2000)在 谈到陨石中天然冲击超高压相新矿物时表示,"钙 铁辉石是石陨石中的常见矿物,它在高压下发生固 态相变成为钙铁榴石是预料之中的,笔者相信将来 有可能在陨石中找到其天然产状"。

值得注意的是 Cr 的影响。MacGregor(1970)和 ONeill (1981)指出, Cr 优先使含尖晶石组合稳定, 而 Fe²⁺相反,使 Spl – Grt 转变转向更低压力。Obata and Morten (1987)谈到意大利 Nonsberg 含 Grt + Spl 的尖晶石二辉橄榄岩时指出,尖晶石二辉橄榄岩 中尖晶石的 Cr[#] = 0.13~0.16 不及石榴子石 + 尖晶 石二辉橄榄岩的 0.38~0.50 高。Spl – Grt 转变反 应随着 Cr/(Cr + Al)比值增高而移向更高的压力, 尖晶石必定作为一个准稳定相保留下来,因为,石榴 子石成核速率缓慢。Stephan (2004)的高温高压简 化成分实验中,从尖晶石橄榄岩向石榴子石橄榄岩 转变, $MgCr_2O_4 + 2Mg_2Si_2O_6 = Mg_3Cr_2Si_3O_{12} + Mg_2$ SiO₄单变反应,在1200℃和1600℃之间的 P – T 域 中有一个负斜率。Cr 会把石榴子石出现(garnet-in) 的反应转向比以前预期的更高的压力。而且,在含 Cr 系中, P – T 域存在在石榴子石和尖晶石共生域。

Akaogi and Akimoto(1977)对4.1~20 GPa,850 ~1450℃的 Mg₄Si₄O₁₂ - Mg₃Al₂Si₃O₁₂系和3~10.5 GPa,1000~1300℃的 Fe₄Si₄O₁₂ - Fe₃Al₂Si₃O₁₂系作 了辉石—石榴子石固溶体平衡实验研究。他们说, 假定是 pyrolite 地幔,在150 km 左右,辉石开始同已 经存在的富镁铝石榴子石的石榴子石反应。在> 400 km 时,辉石—石榴子石转变广泛发生,但是,转 变为复杂的石榴子石固溶体的最有效转变发生在 450~540 km,540~590 km 间预期是稳定的。在更 大的深度,它将分解为变化了的尖晶石或尖晶石、斯 石英和石榴子石固溶体,固溶体带有少量辉石。

不同铬尖晶石颗粒或铬尖晶石颗粒不同部位的 成分、单斜辉石的成分和数量及反应程度不一样,铬 尖晶石+单斜辉石→石榴子石这个反应难以准确 定量,白岗"尖晶石—石榴子石反应生成钙铁石榴 子石的反应可能是:

$$\begin{split} & 6 \, CaMgSi_2O_6 + 4\,(\,Fe^{2\,*}\,,Mg\,,Mn\,)\,(\,Cr\,,Fe^{3\,*}\,,Al\,)_2 \\ & O_4 \longrightarrow & Ca_6Fe_4Si_6O_{24}\,(\,+Ca_3Al_2Si_3O_{12}\,+\,Ca_3Cr_2Si_3O_{12} \\ & + \,Mg_3\,Al_2\,Si_3\,O_{12}\,+\,Mn_3\,Al_2\,Si_3\,O_{12}\,)\,+\,MgSiO_3\,+\,\\ & 3MgFe^{3\,+2}O_4\,+\,Fe^{3\,+2}O_3\,+\,3SiO_{2\,\circ} \end{split}$$

根据这个反应推测,产物中与钙铁石榴子石共 生的可能还有镁铁尖晶石、第二世代顽火辉石 En2 (后来已变为绢石),以及高压含铁矿物和高压石英 类矿物,但是在蛇纹石化和氧化过程中可能它们没 有能保留下来或者我们还没有发现。

综合上述,白岗尖晶石—石榴子石反应体系属 于 CMFACrS 系,反应可能发生在 1100 ~ 1300℃, 2.3~2.7 GPa 之间。考虑到 Ca - Cr 的作用,因此, 考虑到钙质辉石 + 铬尖晶石—→钙铁石榴子石反应 是在贯入单斜辉石 Cpx3 之后,因此钙铁石榴子石生 成压力可能超过贯入单斜辉石,计算的压力可能趋 高,同时温度也增高,甚至象波希米亚 Uhrov 石榴子 石橄榄岩那样接近 4GPa。

6.3 第5阶段橄榄石具超高压含水硅镁石 形成温压估算

橄榄石假像中的针管状出溶物:图版 II-1、3 和 4 XG9-2 中橄榄石假像中的针管状出溶物不仅在白

岗发现,在西藏班公湖 – 怒江带好多蛇绿岩质蛇纹 石化橄榄石中都有发现,其中以洞错最好(另文讨 论)。在洞错橄榄岩的橄榄石中针状出溶物定向排 列,有的完全分布在橄榄石颗粒内部,有的一半在蛇 纹石化残留橄榄石颗粒内部,一半在橄榄石蛇纹石 化的蛇纹石中。白岗的针管状出溶物虽然处在蛇纹 具有超高压变质特征现象同时出现,而在其它没有 超高压变质特征的蛇纹石化橄榄岩中没有发现这种 针状矿物。虽然白岗只发现这一块标本,而且蛇纹 石化强烈,但这些针状出溶物与图版 II-2 中由 Richard Wirth 等人(2001)在8GPa,1300K 合成实验 中观察到的橄榄石水化成的针状钛斜硅镁石形态也 是非常相似的。这些针状物非常微小,对白岗和洞 错针状出溶物探针分析时,不得不把电子束约束到 1μm 以瞄准它们。笔者等看到,电子束打上以后, 会爆炸出一个小泡,暗示水或其它挥发分物质在高 能量(高温)电子束的打击下炸裂并逃逸了。橄榄 石—→流体蚀变视外来流体成分不同,有如下反应:

(1) 流体(H_2O)(蛇纹石化+水镁石化): 2 $M_{g_2}[SiO_4]$ + $3H_2O$ — $H_4M_{g_3}Si_2O_9$ + $M_g(OH)_2$;

(2) 流体($H_2O + O_2$)(蛇纹石化+磁铁矿): 6 Mg_3 [Si_2O_8]+12 $H_2O + O_2$ →3 Mg_6 [Si_4O_{10}](OH)₈+2Fe₃O₄;

(3) 流体(H₂ O + SiO₂)(蛇纹石化):
 3Mg₂[SiO₄]+4H₂O + SiO₂→2H₄Mg₃Si₂O₉;

(4)流体(H₂O + CO₂)(滑石菱镁矿化):
4Mg₂[SiO₄] + H₂O + 5CO₂→Mg₃₆[Si₄O₁₀](OH)₂
(滑石) + 5MgCO₃(菱镁矿);

显然,白岗样品中有水镁石脉,没有磁铁矿、滑石、菱镁矿或 SiO₂变种,因此,一方面说明原超高压 橄榄石成分是高 Mg 变种;另一方面说明只发生了 蛇纹石化,其蚀变过程中的流体应该主要是 H₂O。

这种针管状出溶物在包壳 XG9-2 和包体 XG9-3 中都很发育。虽然因其颗粒微小,分析困难,但测得 较大颗粒的数据(表4中1、2、3、4)有如下特征:① 四个测点成分是比较稳定的;② 主要成分是 SiO₂、 MgO;③ SiO₂、MgO 两种成分有变化,但在有限范围 内变化,分别是 31.67~35.67,28.65~33.25,平均 值分别是 33.006 和 30.608;④ 总量不足,变化范围 是 65.52~67.26,平均值是 66.515。缺失部分被假 定为 H₂O 或其它挥发分物质;⑤ 含这样大量的结 构水矿物显然自然界并不存在,因此,原始矿物可能 是含结构水的层状构造矿物。应当为在橄榄石蛇纹 石化时,原被容纳在橄榄石中的针状管状出溶物沿 结构层裂解被大量导入层间吸附水,使其水量大增, 但又被限定在一定范围内,而没有使矿物基本结构 破坏,从而,其形状仍保持原样;⑥ 由 SiO₂、MgO 和 H₂O 组成的矿物只能是蛇纹石类和硅镁石族矿物。 但是,这种针管状出溶物和橄榄石及斜方辉石变成 的蛇纹石成分明显不同,特别是总量、FeO₁及 SiO₂比 蛇纹石低,而 Na₂O 和 K₂O 比蛇纹石高(见表 4)。 结合上述特征来看,它们不是橄榄石变成的蛇纹石。 ⑦ 岩石中水镁石化和水镁石脉发育,可能是硅镁石 族矿物分解,排出水镁石的结果。因此,笔者等采用 了通常的把总量中不足部分作为水扣除,将 SiO₂、 MgO 计算结果为硅镁石是合理的,推测这些针状出 溶物原来是硅镁石族矿物也是合理的。硅镁石族的 通式是:

 $n \left[M_2 \operatorname{SiO}_4 \right] \cdot \left[M_{1-x} \operatorname{Ti}_x(F, OH)_{2-2x} O_{2x} \right],$ 这儿, M = Mg, Fe, Ni, Ti(0.25 < x < 0.5), n = 1, 2, 3,4。硅镁石族矿物的共同特征是其单位晶胞中都 有一个水镁石层;不同硅镁石亚种的单位晶胞中的 橄榄石层则不同:硅镁石是 Mg2[SiO4]层与 Mg (OH)2互层的层状硅酸盐:块硅镁石:一层 Mg2 $[SiO_4]$ 夹一层 Mg(OH)₂(Mg[SiO₄] · Mg(OH)₂); 粒硅镁石:二层 Mg₂[SiO₄]夹一层 Mg(OH)₂(2Mg [SiO₄] · Mg(OH)₂); 硅镁石: 三层 Mg₂[SiO₄] 夹一 层 $Mg(OH)_2(3Mg[SiO_4] \cdot Mg(OH)_2)$;斜硅镁石: 四层 $Mg_2[SiO_4]$ 夹一层 $Mg(OH)_2(4Mg[SiO_4] \cdot Mg)$ (OH),)。它们中无论哪一种的橄榄石层蛇纹石化 时,都可能排出水镁石成分。超高压橄榄石中的硅 镁石出溶体在橄榄石蛇纹石化时和蛇纹石这种含水 矿物成分上是接近的,橄榄石不存在了,而硅镁石基 本上可以和蛇纹石共存而保留下来。硅镁石类本来 就是层状结构的含层间水的矿物,蛇纹石化时沿结 构层贯入不同量的水体积膨胀一些,形态和方位改 变一些也是不可避免的。但还是可以看出原在橄榄 石中的方位是定向排列的,这正是出溶物的重要特 征(图版 II-1、3、4)。

事实上,Yamamoto and Akimoto (1974, 1977) 在高温高压下合成了无 Ti 粒硅镁石和斜硅镁石。 Müller and Wenk (1978)说,钛粒硅镁石和钛斜硅镁 石 (001)的堆垛无序是普遍的特征。White and Hyde (1982)也观察到硅镁石族矿物平行(001)面 晶格间距的无规律性。硅镁石和粒硅镁石部分呈块 状粘连交生也是普遍出现的。Dymek et al. (1988) 也报道过蛇纹岩橄榄石中钛粒硅镁石和钛斜硅镁石 的交生页片。Jones et al. (1969)指出,非常细的一 个以上的硅镁石族矿物的附生交生会导致非理想的 化学计量系数。Richard et al. (2001)在8GPa, 1300K 和无 F 含 TiO2水流体实验中,橄榄石是不稳 定的,早期在原始橄榄石中生长纳米级大小的钛斜 硅镁石(Ti-Cl)+Opx 混合物。更广泛的反应是橄 榄石由钛斜硅镁石(Ti-Cl)和钛粒硅镁石(Ti-Ch)间层构成。就是说橄榄石水化成钛斜硅镁石 (Ti - Cl)和钛粒硅镁石(Ti - Ch)反应是靠消耗橄 榄石形成的。完全由 Ti - Cl + Ti - Ch 页片构成的 颗粒代表已被完全代替的橄榄石颗粒。一组页片的 化学成分接近 Ti - Cl, 稍稍高 SiO₂(36.4%~37.9 %),低TiO₂(4.3%~6.7%)和FeO也稍高(6.2% ~7.7 %)。第二组更类似于 Ti – Ch 化学成分,稍 低 SiO₂ (34.9% ~ 36.2%), 富 TiO₂ (6.1% ~ 8.1 %),低 FeO(6.1%~6.8%)。

Richard et al. (2001)指出他们实验的重要意 义在于:① Ti 和 H 的晶间和晶内迁移在类似地幔 温度和实验室时间尺度容易观察到;② 在这些条件 下,含水相成核容易出现;③ 广泛生长的 Ti - Cl 和 Ti - Ch 完全代替橄榄石的页片表明它们比橄榄石 稳定,橄榄石向 Ti - Cl 的转化在含水流体存在的俯 冲带水再循环进深部地幔处是普遍的。在俯冲带之 上地幔楔中压力大于7 GPa(深度超过200 km)是合 理的环境。实验是 8GPa,意味着深度可以 > 250 km。

由于橄榄石和斜方辉石已经蚀变,无法从它们 原始成分和岩石结构获得它们形成的温压条件,我 们就可用 Richard et al. (2001)实验和其它关于硅 镁石族矿物计算的温度压力值来限定。橄榄石假像 中还有一种平行排列的未知棒状出溶物(图版 II-3、 4)。这些证据证明它们是深部地幔超高压环境生 成物。

许志琴等(2003)在东海超深钻预先孔(CCSD-PP1)中获得石榴子石橄榄岩。在石榴子石内单斜 辉石包裹体中发现钛斜硅镁石和钛粒硅镁石出溶条 和出溶片晶。根据石榴子石中包裹体的成分计算包 裹体的形成温压条件为,t = 716 ~ 914 ° C, P = 4.8~5.1GPa。根据钛斜硅镁石出溶体的 $X_{OH} = 1$, $X_{F} = 0$, $X_{Fe} = 0.074 ~ 0.094$ (平均 0.082), $X_{TF} =$ 0.41 ~ 0.74(平均 0.56),估算钛斜硅镁石出溶结构 形成在压力 > 3.5GPa, > 850 ° C,这种出溶结构记录 了该岩石在早期折返过程中仍处在超高压变质环境 中。 Yang(2003)在江苏东海芝麻坊超高压石英长 石片麻岩中,发现同榴辉岩块一起的石榴子石辉石 岩里富含钛斜硅镁石。他用几种方法计算的温度压 力是 4.2 GPa 左右,760℃左右。

白岗 XG9-2 尖晶石二辉橄榄岩和 XG9-3 尖晶 石石榴子石二辉橄榄岩的橄榄石假像内部和粒缘都 有这种针状出溶物,不过,前者的硅镁石比后者粗 些,而且它们的 TiO₂都不高,在 0.000% ~ 0.035% 内。虽然不能确定白岗存在哪一种硅镁石,或是否 两种硅镁石都存在,但白岗这些橄榄石一硅镁石族 矿物应该属于超高压产物。根据与上述实验和观察 计算的数据对比,白岗硅镁石族矿物可能形成在 t= >850°C, $P \approx 4.2$ GPa(深度 > ≈ 130 km)的环境。

6.4 橄榄石蛇纹石化一斜方辉石绢石化

阶段的温压估算

相当于绿片岩相,温压条件分别在 300℃左右, 和 0. 2~0.5 GPa。

7 白岗尖晶石一石榴子石相二辉 橄榄岩包块地质意义的讨论

众所周知,斜长石二辉橄榄岩代表几乎未亏损 的地幔岩,因而是地幔橄榄岩的重要成分。由于洋 壳比陆壳薄得多,洋壳下的地幔橄榄岩在较小的压 力下,较之陆下地幔橄榄岩更易部分熔融。在不同 部分熔融程度下,斜长石一单斜辉石一斜方辉石等 矿物依次发生熔融,相应地残留下亏损程度越来越 大的二辉橄榄岩—方辉橄榄岩—纯橄岩。由于蛇绿 岩是大洋扩张脊的产物,因此,可以有斜长二辉橄榄 岩产出,显然又比亏损橄榄岩少见。它的出现与否 就能说明地幔成分及其部分熔融程度和岩浆演化。 陆下地幔则与洋下地幔大不一样,由于陆壳比洋壳 厚得多,陆下地幔较难熔融;而且,由于压力增大,同 样的斜长二辉橄榄岩,则可随压力增大,依次出现斜 长石→尖晶石→石榴子石相变,相应地为斜长 石二辉橄榄岩→→尖晶石二辉橄榄岩→→石榴子石 二辉橄榄岩。在地幔橄榄岩中,石榴子石二辉橄榄 岩的形成条件是压力>3 GPa,深度≥75km,因此它 可出现在高压变质带。白岗蛇绿混杂岩中的尖晶 石—石榴二辉橄榄岩中的尖晶石—→石榴子石的相 界反应与高压变质带有关。因此推测在喜马拉雅造 山期由于属于冈瓦纳大陆的印度板块向欧亚板块的 逆冲,欧亚板块相对于印度板块深俯冲作用导致这 一可能是产于相对低压下洋壳的、相对亏损的尖晶 石二辉橄榄岩,在造山作用中被卷入俯冲板片,从而 使原洋壳地幔尖晶石二辉橄榄岩发生了重新由浅部进入深部,由相对低压转入相对高压的由尖晶石相转变为石榴子石相的作用过程,其后被两个板块再次夹挤而后重新上升,发生构造混杂所致。

总结上述温度压力数据并把它们投入图 2 中, 我们可以看到:



图 2 西藏白朗白岗蛇绿混杂岩中二辉橄榄岩岩块核部 (XG9-3)和过渡部位(XG9-2)样品温度、压力在相图中 的投图(据 Stephan,2004)

Fig. 2 Pressure and temperature plots in Phases transition diagram for Baigang samples (XG9-2 and XG9-3) from the mantle and core zone, respectively, of the lherzolite block in the Baigang ophiolitic mélange, Bailang County, Xizang (Tibet). (By Stephan, 2004)

图中给出无 Cr CMAS(CaO – MgO – Al₂O₂ – SiO₂)体系和无 Al MCrS(MgO – Cr₂O₂ – SiO₂)体系中尖晶石一石榴子石相变边 界,40mW/m²克拉通地热梯度线,干固相线(据 Milholland and Presnall,1998)

Solid lines in the diagram are: phase boundaries between spinel and garnet in Cr-free CaO – MgO – Al₂O₂ – SiO₂ system and Al-free MgO – Cr₂O₂ – SiO₂ system, respectively, of Craton (40mW/m²), Dry solidus phase line according Miholland and Presnall, 1998. Lines with arrow show the evolution of temperature and pressure for the samples in Baigang ophiolitic mélange

(1)尖晶石域原尖晶石二辉橄榄岩的温度压力 已无从获得,由于从尖晶石相转变为石榴子石相对 压力敏感,相对对温度不很敏感,推测它的温度可能 与下面的俯冲期第一阶段重结晶碎基辉石阶段温度 接近,压力较低,处于尖晶石域内。

(2) 除尖晶石域原尖晶石二辉橄榄岩外,所有

数据点均投入地幔石榴子石域,但有各自的分布规 律。这说明,XG9-3 尖晶石一石榴二辉橄榄岩岩块、 包裹该岩块的 XG9-2 尖晶石二辉橄榄岩包壳及外 来挤入的单斜辉石所代表的岩石都卷入了俯冲作 用,处在俯冲带内,均为混杂岩块。

(3) XG9-3 尖晶石—石榴二辉橄榄岩岩块的碎 基辉石—出溶辉石—贯入辉石和尖晶石—石榴子石 反应完全在一条正斜率直线上,它们分别达到约 70km-75km-125km-≥130km,指示它们沿俯冲 带在地幔石榴子石域的递进变质,随着深度加深,温 度压力同步增长。但是,贯入辉石是所有单斜辉石 中计算的温度压力最高的,它在 P-T 图中折向至 更高的温度压力反,压力达 3.655 GPa,深度达 125km,趋向具出溶硅镁石的橄榄石。以深度表示 压力时,这条直线的斜率可大致代表俯冲带倾角≥ ∠30°。

(4)辉石—石榴子石温压线夹在无 Cr 尖晶 石—石榴子石转变线与无 Al 尖晶石—石榴子石转 变线之间,更靠近前者并与前者近似平行,向着增温 增压方向演化。这与白岗铬尖晶石—含钙铬石榴子 石分子的钙铁石榴子石 CMFCrS 系相符,其温压单 变线应处于比无 Cr 的 CMAS 系尖晶石—石榴子石 转变线更高压—侧,但温度比无 Al 尖晶石—石榴子 石转变线低得多。

(5)除尖晶石域原尖晶石二辉橄榄岩外,所有数据点均投入在无 Cr 尖晶石—石榴子石转变线与 克拉通地温梯度线之间,更靠近干固相线,说明这些 岩石均没有被熔融,处于变质作用状态。其中最靠 近干固相线的 XG9-3 尖晶石—石榴子石二辉橄榄 岩处于无水"干"状态中。

(6) 在后来的蛇纹石化前,具出溶硅镁石一橄 榄石的 XG9-2 尖晶石二辉橄榄岩处于相对冷的、含 水的"湿"状态中,暗示可能是洋壳型地幔橄榄岩, 带着含水洋壳俯冲在 XG9-3 尖晶石一石榴子石二 辉橄榄岩之下,两者都处于俯冲带之上的楔形区。 由于前者包裹并屏蔽了作为岩块的后者,铬尖晶 石一钙铁石榴子石转变被中止、"冻结"。

(7)当 XG9-2 洋壳型地幔橄榄岩俯冲至≥ 130km 深处时,水进入橄榄石形成硅镁石。同时使 被它包裹的 XG9-3 的橄榄石中也发育硅镁石,但 XG9-3 中的硅镁石比 XG9-2 的小些、少些,说明洋壳 型地幔橄榄岩的水也部分进入了 XG9-3,硅镁石的 形成作用也波及到 XG9-3"干"的尖晶石石榴子石 二辉橄榄岩。 (8)我们看到碎基辉石一出溶辉石一贯入辉 石一钙铁石榴子石连线正好通过了外来碎粒辉石, 这一方面说明它们可能都是相关的一套超镁铁质岩 的岩块,这和它挤入蛇纹石化橄榄岩的关系也是一 致的。因此,尽管它是单个辉石,使用 Nimis 的单个 单斜辉石温压计是准确的。另一方面,这种线性一 致关系还说明,尖晶石一石榴子石二辉橄榄岩的折 返基本上是按"原路返回"的。

(9)从 XG9-2 蛇纹岩化尖晶石二辉橄榄岩包 裹 XC9-3 尖晶石—石榴子石二辉橄榄岩和外来单 斜辉石同时挤入进这两种岩石中,以及在 P - T 图 上,XG9-2 具硅镁石出溶物橄榄石和外来单斜辉石 温度相近,只是压力更高,它们的连线平行 P 轴来 看,这些指示 XG9-2 蛇纹岩化尖晶石二辉橄榄岩从 下向上折返时穿过了并带着 XG9-3 尖晶石—石榴 子石二辉橄榄岩和外来单斜辉石,—同返回至浅处, 蛇纹石化后,再进一步被掘蚀至地面。

(10) 笔者等推测,特提斯洋关闭,洋壳俯冲向 深部,导致超高压变质作用发生;而以印度陆块为代 表的冈瓦纳大陆与欧亚大陆碰撞挤压时,由于两边 夹挤,将俯冲带之上的楔形区挤出,是导致上述这些 岩块折返上升的动力。但是, XG9-2 蛇纹岩化尖晶 石二辉橄榄岩代表一个洋壳地幔橄榄岩似乎没有问 题,那么,XG9-3 尖晶石一石榴子石二辉橄榄岩是否 也是一个老洋壳的地幔橄榄岩? 若是,则应该存在 一个更老的蛇绿岩。若不是,那么,它是陆下地幔 吗?还有那些外来的单斜辉石来自何处?它们的原 岩是什么?原岩的性质和成因意义又是什么?这 些,限于样品有限和复杂的野外产出情况没有完全 查清而没有根本解决。虽然困难,但这些都要求我 们要收集更多的样品,尤其是那些包体,要更细致地 去研究这些岩石和地质体的产出,查清它们的相互 关系。一个关于钙质辉石与铬(铁)尖晶石反应生 成钙铁石榴子石的实验研究也是非常必要的。

8 结论

笔者等研究了西藏白朗白岗蛇绿混杂岩中尖晶 石—石榴子石二辉橄榄岩岩块核部(XG9-3)和过渡 部位(XG9-2)的矿物学成分和其中存在的相界反 应,并利用地质温压计计算了其所代表的温压条件。 结果显示:

(1)核部 XG9-3 尖晶石—石榴二辉橄榄岩岩 块的四种单斜辉石和尖晶石—石榴子石反应所代表 的温压条件在相图中投点在一条正斜率直线上,分 别达到约70km - 75km - 125km - ≥130km,指示它 们沿俯冲带在地幔石榴子石域的递进变质。其中, 贯入辉石是所有单斜辉石中计算的温度压力最高 的,压力达3.655 GPa,深度达125km。以深度表示 压力时,这条直线的斜率可大致代表俯冲带倾角≥ 30°。

(2) 过渡部位(XG9-2)和核部(XG9-3)中均发 育硅镁石,但 XG9-3 中的硅镁石比 XG9-2 的小些、 少些;且 XG9-3 中可见铬尖晶石一钙铁石榴子石转 变被中止、"冻结"。说明在后来的蛇纹石化前,具 出溶硅镁石一橄榄石的 XG9-2 尖晶石二辉橄榄岩 处于相对冷的、含水的"湿"状态中,暗示可能是洋 壳型地幔橄榄岩,带着含水洋壳俯冲在 XG9-3 尖晶 石一石榴子石二辉橄榄岩之下,两者都处于俯冲带 之上的楔形区。由于前者包裹并屏蔽了作为岩块的 后者,虽然部分水进入了 XG9-3,但是并没有影响相 界反应的保存。

(3) 笔者等推测,特提斯洋关闭,洋壳俯冲向深 部,导致超高压变质作用发生;而以印度陆块为代表 的冈瓦纳大陆与欧亚大陆碰撞挤压时,由于两边夹 挤,将俯冲带之上的楔形区挤出,是导致上述这些岩 块折返上升的动力。但是核部(XG9-3)尖晶石一石 榴子石二辉橄榄岩是否也是一个老洋壳的地幔橄榄 岩还需要进一步的研究。

参考文献 / References

- 陈鸣,谢先德. 2000. 天然高压矿物研究的新进展及其在地幔矿物 学中的意义. 高校地质学报,6(2):121~125.
- 刘小汉, 琚宜太, 韦利杰, 李广伟. 2009. 再论雅鲁藏布江缝合带构 造模型. 中国科学(D), 39(4): 448~463.
- 潘裕生. 1980. 在西藏白朗发现蛇绿混杂岩. 地震地质, 1980(1): 48~83.
- 王希斌,肖序常,肖序常. 1987. 雅鲁藏布江蛇绿岩. 北京:测绘出版社, 1987. 1~118.
- 许志琴, 陈晶, 杨经绥, 李旭平, 陈方远. 2003. 苏鲁超高压变质带 石榴石橄榄岩中含钛硅镁石出溶体的发现及其意义. 地质学 报, 77(4): 549~555.
- 杨经绥,白文吉,青松,戎合.2008. 西藏罗布莎蛇绿岩铬铁矿中的 超高压矿物和新矿物(综述). 地球学报,29(3):263~274.
- Akaogi M, Akimoto S. 1977. Pyroxene garnet solid solution equilibria in the systems $Mg_4 Si_4 O_{12} Mg_3 Al_2 Si_3 O_{12}$ and $Fe_4 Si_4 O_{12} Fe_3 Al_2 Si_3 O_{12}$ at high pressures and temperatures. Physics of the Earth and Planetary Interiors, $15:90 \sim 106$.
- Canil D, O Neill H St C. 1996. Distribution of ferric iron in some upper – mantle assemblages. Journal of Petrology , 37(3): 609 ~ 635.
- Dymek R F, Boak J L, Brothers S C. 1988. Titanian chondrodite and titanian clinohumite-bearing metadunite from the 3800 Ma Isua supracrustal belt, West Greenland: Chemistry, petrology, and origin. American Mineralogist, 73(5~6): 547~558.

- Green D H, Ringwood A E. 1967. The stability fields of aluminous pyroxene peridotite and garnet peridotite and their relevance in upper mantle structure. Earth Planetary Sci. Lett., (3): 151 ~ 160
- Hébert H, Huot F, Wang Chengshan, Liu Zhifei. 2003. Yarlung Zangbo ophiolites (Southern Tibet) revisited: geodynamic implications from the mineral record. In: Dilek Y and Robinson P T eds. Ophiolites in Earth History. Geological Society, London, Special Publications, 218: 165 ~ 190.
- Jones N W, Ribbe P H, Gibbs G V. 1969. Crystal chemistry of the humite minerals. American Mineralogist, 54: 391 ~411.
- Kalt A, Altherr R. 1996. Metamorphic evolution of garnet spinel peridotites from the Variscan Schwarzwald (Germany). International Journal of Earth Sciences, 85(2): 211 ~ 224.
- Kö hler T P, Brey G P. 1990. Calcium exchange between olivine and clinopyroxene calibrated as a geothermobarometer for natural peridotites from 2 to 60 kb with applications. Geochimica et Cosmochimic Acta, 54:2375 ~ 2388.
- MacGregor I D. 1970. The effect of CaO, Cr_2O_3 , Fe_2O_3 and Al_2O_3 on the stability of spinel and garnet peridotites. Phys. Earth Planet. Inter., $(3): 372 \sim 377$.
- Medaris Jr L G, Wang H F, Mísař Z, Jelínek E. 1990. Thermobarometry, diffusion odeling and cooling rates of crustal garnet peridotites: Two examples from the Moldanubian zone of the Bohemian Massif. 189 ~ 202.
- Milholland C S, Presnall D C. 1998. Liquidus phase relations in the CaO - MgO - Al₂ O₃ - SiO₂ system at 3. 0 GPa; the aluminous pyroxene thermal divide and high-pressure frac tionation of picritic and komatiitic magmas. J. Petrol., 39(1): 3 ~ 27
- M ller W F, Wenk H R. 1978. Mixed-layer characteristics in real humite structures. Acta Crystallographica, A34: 607 ~ 609.
- Nimis P, Taylor W R. 2000. Single clinopyroxene thermobarmometry for garnet peridotites Part1 Calibration and testing of Cr-in-Cpx barometer and an enstatite in-Cpx thermometer. Contributions to Mineralogy and Petrology, 139(5): 541 ~ 554.
- O'Hara M J, Richardson S W, Wilson G. 1971. Garnet peridotite stability and occurrence in crust and mantle. , 32(1): 48 ~ 68.
- O'Neill H St.-C. 1981. The transition between spinel lherzolites and garnet lherzolites, and its use as a geobarometer. Contributions to Mineralogy and Petrology, 77(2): 185 ~ 194.
- Obata M, Morten L. 1987. Transformation of Spinel Lherzolite to Garnet Lherzolite in Ultramafic Lenses of the Austridic Crystalline Complex, Northern Italy. J. Petrology., 28 (3):599 ~623.
- Pearce J A, Deng Wan Ming, 1988. The ophiolites of the Tibet Geotraverse, Lhasa to Golmud (1985) and Lhasa to Kathmandu (1986). In: Chang C. et al. Eds. The Geological Evolution of Tibet. The Royal Society, London, 327(1594): 215 ~ 238.
- Richard W, Larissa F D. 2001. Harry W G II. Electron microscope study of the reaction olivine + $H_2 O$ + $TiO_2 \longrightarrow$ titanian clinohumite + Titanian chondrodite synthesized at 8GPa, 1300K. American Mineralogist, $86(5 \sim 6)$: 601 ~ 610.
- Ringwood A E. 1967. The pyroxene garnet transformation in the earth' s mantle. Earth and Planetary Science Letters, 2(3): 255 ~ 263.
- Shah W F, Matěj M. 2005. Metamorphic PT Conditions Estimated for Eclogite and Garnet Peridotite from Spa? ice and Uhrov Localities, Bohemian Massif. GeoLines, (19): 37.
- Stephan K. 2004. The influence of Cr on the garnet spinel transition in the Earth's mantle: experiments in the system MgO Cr_2O_3 –

 SiO_2 and thermodynamic modeling. Lithos, $77(1 \sim 4)$: 639 ~ 646.

- Wang Ran, Xia Bin, Zhou Guoqing, Zhang Yuquan, Yang Zhiqing, Li Wenqian, Wei Dongliang, Zhong Lifeng, Xu Lifeng. 2006. SHRIMP zircon U Pb dating for gabbro from the Tiding ophiolite in Tibet. Chinese Science Bulletin, 51:1776 ~1779.
- White T J, Hyde B G. 1982. Electron microscope study of the humite minerals: I. Mg-rich specimens. Physics and Chemistry of Minerals, 8(2): 55 ~ 63.

Yamamoto K, Akimoto S I. 1977. The system MgO – SiO_2 – H_2O at high

pressures and temperatu res stability field for hydroxyl – chondrodite, hydroxilclinohumite and 10Å-phase. American Journal of Science, 277: 288 ~ 312.

- Yang J J. 2003. Titanian clinohumite garnet pyroxene rock from the Su-Lu UHP metamorphic terrane, China: chemical evolution and tectonic implications. Lithos, 70: 359 ~ 379.
- Zhang Q, Wang Y, Liu D Y, Jian P, Qian Q, Zhou G Q, Robinson P T. 2008. A brief review of ophiolites in China. Journal of Asian Earth Sciences, 32: 308 ~ 324.

A Study on Mineralogical Phase Confines Reaction from Spinel to Garnet in Baigang lherzolite of the Yarlung Zangbo Suture Zone, and Its Geological Implication

XIA Bin^{1,3)}, ZHOU Guoqing²⁾, LI Jianfeng¹⁾, CHEN Genwen¹⁾, LIU Weiliang³⁾, WANG Ran⁴⁾, DONG Binghua¹⁾

IU weiliang ', wANG Kan ', DONG Bingnua '

1) Guangzhou Institute of Geochemistry, Chinese academy of Sicences, Guangzhou, 510640;

2) School of Earth Sciences and Engineering, Nanjing University, Nanjing;

3) School of Marine Sciences, Sun Yat-Sen University, Guangzhou, 510006;

4) China Nuclear Power Design Company. Ltd (Shenzhen), Shenzhen, Guangdong, 518031

Abstract: In Baigang ophiolitic mélange of the Yarlung Zangbo Suture Zone exposes an unusual spinel – garnet lherzolite block, which is surrounded by soft crust of serpentinized lherzolite. In this block, there are four kinds of clino-pyroxene. They are earliest recrystallized matrix clino-pyroxene, exsolution clino-pyroxene, inserting clino-pyroxene, and exotic clastic clino-pyroxene. It can also be seen the metamorphic reaction that is calcarous pyroxene + spinel \longrightarrow and radite. We also find there are some needle-like humite exsolution in olivine in both core and crustal lherzolites. Geo-thermobarometers are applied to these lherzolites, which give a result of higher than 900°C temperature and more than 1.8GPa pressure, and also implies that the spinel – garnet lherzolite block have experienced a letter N-like tectonic route composed of ascending, subdction and re – ascending three stages.

Key word:ophiolitic mélange block; phase reaction from spinel to garnet; humite exsolution in olivine; deep subduction and exhumation; Baigang village, Xizang(Tibet); Yarlung Zangbo Suture Zone

图版说明 / Explanation of Plates

图版 I / Plate I

- XG9-3 中橄榄石假象与残留单斜辉石呈平衡变晶结构(正交偏光 5×10)。
- XG9-3 中辉石和铬铁矿碎粒固体冷侵人在蛇纹石化橄榄石和绢石 化辉石中(单偏光10×4)。
- 3. XG9-3 中对角线方向上四粒尖晶石(棕色)外有钙铁石榴石(Ad, 以下同)反应边;尖晶石 - 石榴石长轴方向与四颗粒排列的对角 线方向垂直,暗示了曾被剪切碎裂(单偏光10×10)。
- XG9-3 中尖晶石(Spl,表1中3)被钙铁石榴石(Ad,表1中4)六边 形反应边包围,尖晶石上为碎粒单斜辉石(Cpx 4)(单偏光,20× 10)。
- 5. 为图版 I 4 同一视域背散射电子显微照片。其中清晰可见钙铁 榴石和尖晶石的反应关系,外侧为斜方辉石,其中平直的出溶单斜 辉石页片(Cpx2)清晰可见。
- 6. XG9-3:中心深灰色为铬尖晶石(Spl,表1中1、2*),白色为它与 单斜辉石反应生成的石榴石(Ad,表1中13*)。注意:它的左侧 和右下角有若干近平行的白色条状石榴石(表1中1、4*),都代 表原斜方辉石中的贯入单斜辉石条(背散射电子显微照片)。
- 1. Granoblastic texture composed of pseudo-olivine and residual clinopyroxene in XG9-3. Cross-polarized light, magnification 5×10 .

- 2. Pyronxene and chromite broken grains break in the serpentinized olivine and bastitized pyroxene grains in XG9-3. Plane-polarized light, magnification 4×10 .
- 3. In XG-3, four brown spinel grains surrounded by andradite rims arrange along the diagonal. The long axes of the spinel and garnet grains are perpendicular to the diagonal, which imply the grains have experienced shear brokenness. Plane-polarized light, 10 × 10.
- 4. Spinel grain is surrounded by hexagonal and radite rim. A broken clinopyroxene grain aligns on the top the spinel grain. Plane-polarized light, 20×10 .
- 5. BSE micrograph for the same area of Plate I 4. The reaction relationship between the andradite and spinel grains is decided. The andradite reaction rim is surrounded by ortho-pyroxene grains, in which some straight and bright lamellar clino-pyroxene exsolutions can be seen.
- 6. The spinel grain of dark gray color is surrounded by white andradite rim, which is judged to be the reaction product of clino-pyroxene and spinel. On the left and in the low right corner, there are several white lath-like garnet grains, which are considered to be the alteration products of injected clino-pyroxene grains.

469



夏斌等:雅鲁藏布江缝合带白朗县白岗尖晶石一石榴子石相二辉橄榄岩的相界反应及其意义 图版 I



夏斌等:雅鲁藏布江缝合带白朗县白岗尖晶石一石榴子石相二辉橄榄岩的相界反应及其意义 图版Ⅱ

图版说明 / Explanation of Plates

图版 II / Plate II

- 1. XG9-2 中橄榄石假象中的针状出溶物(硅镁石)。
- "补片状"(Patchy)橄榄石中细的钛斜硅镁石(箭头所指白色页片),亮视域透射电镜照片(Bright field TEM micrograph),据 Richard et al., (2001)。
- XG9-2 氧化铁染蛇纹石化橄榄石中的针状出溶物(硅镁石)呈三 向排列(单偏光50×10)。
- XG9-2 尖晶石二辉橄榄岩:氧化铁染蛇纹石化橄榄石中的针管状 硅镁石出溶体呈三向排列(单偏光50×10)。
- 1. Needle-like humite exsolutions in the pseudo-olivine grains in sample

XG9-2.

- Patchy olivine grains contain thin clinohumite lamellas, which are pointed out by white arrows. Bright field TEM micrograph, by Richard et al., (2001).
- Needle-like exsolutional humite grains aligns along three differential directions in the serpentinized pseudo-olivine grains that were colourated to orange, in XG9-3. Plane-polarized light, 20 × 10.
- Similar observation to Plate II-3, Needle-like humite grains distributes along three directions in XG9-3. Serpentinized iherzolite, planepolarized light, 50 × 10.