文章编号:1000-0550(2001)03-0415-06

粤北大沟谷热水沉积钠长石岩岩石化学及稀土元素。

梁华英 王秀璋 程景平

(中国科学院广州地球化学研究所 广州 510640)

搞 要 大沟谷含金钠长石岩带上为层状下为脉状产于震旦系乐昌峡群片岩中,主要由钠长石岩及碳酸盐岩组成。 钠长石岩多为块状及条带状构造。钠长石岩和片岩化学成分不同,钠长石岩相对富集 Al₂O₃、TiO₂、MnO、Ne₂O、P₂O₅, 而贫 Fe₂O₃、FeO、MgO、CaO、K₂O。在主要氧化物组成的直角坐标图上,钠长石岩和片岩位于不同的区域及具不同的 变化趋势。钠长石岩稀土元素含量较低,在 12.56×10⁻⁶~55.66×10⁻⁶之间,具较低的 La/Yb(1.82~6.42)、La/Sm (0.96~2.99)、Gd/Yb(0.99~2.71)比值,较大的 dEu 异常范围(0.41~0.8),弱的 dCe 异常。钠长石岩地质产状特征 及稀土元素特征表明其主要是热水沉积形成的。

关键词 钠长石岩 稀土元素 热水沉积 粤北

第一作者简介 聚华英 1962年出生 研究员 地球化学与矿床地球化学

中国分类号 P595 文献标识码 A

热水沉积岩研究近年来引起人们的广泛重 视^(1,2),由于在现代热液体系及古热液体系沉积岩 (物)中,占主要地位的是硅质岩及富硼硅质沉积物,因 而人们的研究重点亦主要放在硅质岩及电气石岩 上^(2~16),对与硅质岩及电气石岩共生或独立发育的层 状钠长石岩形成研究工作不多,是热水沉积岩研究的 薄弱环节。我国沉积地层中钠长石岩较发育,秦岭地 区、中条山地区及粤西大沟谷都发现和金、铜、铅一锌 银矿床共生层状钠长石岩。开展对层状钠长石岩成因 研究对深人分析特殊古热水体系矿床成因及形成环境 等有着重要的意义。

1 大沟谷钠长石岩地质特征简介

大沟谷钠长石岩型金矿床产于广东省清新县震旦 系乐昌峡群钠长石岩带中。震旦系乐昌峡群为一套中 浅变质碎屑沉积岩,以云母片岩及石英片岩为主,岩石 化学特征表明其源岩主要为陆源碎屑⁽¹⁷⁾,形成于线性 狭长坳陷带⁽¹⁸⁾。

大沟谷钠长石岩带可分为两组,一组为层状,走向 近南北,倾角较缓,和地层产状基本一致,在地表出露 两层,出露长度约3.5 km(图1),厚约5~100 m,其作 为标志层将乐昌峡群中组划分为三个岩性段;另一组 为脉状,位于层状钠长石岩的下盘,倾角较陡,切割震 旦系乐昌峡群片岩。倾角较缓层状钠长石岩局部金矿 化,金矿化主要产于陡倾斜碎裂钠长石岩中。

大沟谷钠长石岩带主要由钠长石岩(约占80%)、









第19卷

	Table 1 Main element composition of albitite and schist in Dagougu area												
SiO ₂	Al ₂ O ₃	TiOz	Fe ₂ O ₃	FeO	MnO	MgO	CaO	NazO	K ₂ O	P ₂ O ₅	注释		

表1 大海谷钠长石岩及片岩主元膏组成(单位·%wt)

石口	1FX	3702	A12U3	102	геој	reu		MgO	CaU .	14820	N20	F205	任件
片岩	34	80.40 ~54.56	7.57 ~21.66	0.48 ~0.87	0.18 ~3.68	0.62 ~5.94	0.01 ~1.43	0.88 ~3.88	0.47 ~9.58	0.7 ~3.65	1.09 ~6	0.08 ~0.27	据 (18)①
	平均	66.36	13.25	0.64	1.73	3.80	0.05	1.65	2.04	3.05	1.95	0.14	
钠长 石岩	24	63.56 ~67.14	15.86 ~19.76	0.61 ~1.11	0.13 ~2.41	0.18 ~1.24	0.01 ~0.08	0.04 ~1.74	0.25 ~4.21	6.70 ~10.58	0.04 ~1.09	0.11 ~0.28	部分据 〔18〕①
	平均	65.85	18.02	0.84	0.63	0.42	0.08	0.24	1.31	9.73	0.19	0.20	



1.钠长石岩;2.片岩 图 2 大沟谷赋金钠长石岩及矿区片岩主要元素变化特征(Wt%) Fig.2 Main element variation diagram of gold-bearing albitite and schist of Dagougu gold ore deposit

碳酸盐岩(15%~20%)及少量围岩残留体组成,钠长 石岩和围岩的界线较平直,局部波状起伏,在靠近围岩 的钠长石岩中见围岩残留体,残留体和围岩界线清楚, 表明残留体不是交代残余物。钠长石岩主要为浅灰黄 色,少量深灰色,细粒半自形粒状结构,粒经0.01~0.1 mm,块状及条带状构造,主要由含石英较多钠长石岩 与钠长石岩互层形成,条带宽1~10 mm,钠长石岩条 带和围岩及钠长石岩内片岩残留体片理方向一致,局 部见条带状钠长石岩在后期构造作用下发生挠曲,形 成皱纹条带状构造。钠长石岩主要由钠长石(80% ±)、石英(1%~15%±)、碳酸盐(1%~5%±)、金红 石(1%±)、磷灰石(1%±)、黄铁矿(1%±)等矿物组 成,见微量电气石及磁铁矿。 碳酸盐岩和钠长石岩相伴产出,产状和钠长石岩 一致,宽数米,最宽处达数十米。碳酸盐岩多为粒状结 构,块状构造,粒径 0.1~1 mm,主要由白云石(> 75%)、方解石(>15%)、钠长石(5% ±)、黄铁矿(1% ~4%)等矿物组成。

2 钠长石岩及震旦系片岩主元素特征

34个钠长石岩带围岩(震旦系乐昌峡群片岩)和 24个钠长石岩化学成分分析表明,片岩和钠长石岩的 化学成分有明显的差异。片岩主要氧化物组成变化较 大,钠长石岩主氧化物变化较小(表 1)。在平均化学 组成上,钠长石岩和片岩相比相对富集 Al₂O₃、TiO₂、 MnO₃Na₂O₃P₂O₃,而贫 Fe₂O₃、FeO₃MgO₃CaO₃K₂O₃

① 广东省地质矿产局七0六地质大队. 广东省英德且大沟谷金矿床钠长石岩含金构造带研究及成矿预测. 1994

在主要氧化物 组成的直角坐标图上,钠长石岩和 震旦系乐昌峡群片岩位于不同的区域及具不同的变化 趋势。震旦系乐昌峡群片岩 TiO,与 AbO,有一定的 正相关关系, 拟合线性方程为 y=0.02x+0.34, 相关 系数 0.73,在 TiO2-Al2O3 直角坐标图上, 钠长石岩分 布于片岩分布区的右上方,部分和片岩的分布区重叠。 TiO2 与 ALO, 相关性较差(图 2-A); 農旦系片岩 ALO, 和 SiO₂ 具负相关关系, 拟合线性方程: y = -0.44x +43.2,相关系数 |-0.99 |,表明震旦系片岩主要受铝 硅酸盐矿物及石英2个端员制约,钠长石岩的 ALO, 和 SiO₂ 相关关系不明显,在 Al₂O₃-SiO₂ 直角坐标图上 分布区域和片岩的不同(图 2-B);震旦系片岩 MgO 和 SiO₂ 具负相关关系, 拟合线性方程为 y = -0.06x +6.3.相关系数 |-0.7 |, 钠长石岩由于 MgO 含量较 低,在图上位于片岩分布区的下部,钠长石岩 MgO 与 SiO, 相关关系不明显(图 2-C); 片岩的 TiO, 和 SiO, 具 负相关关系,相关系数 |-0.6], 钠长石岩 TiO2 含量 较高.TiO, 与 SiO, 相关性差(图 2-D); 在 FeO-Fe,O, 及 MgO-CaO 图上, 钠长石岩和震旦系片岩亦分布于 不同区域(图 2-E, 2-F)。前人工作表明,由蚀变作用 线较平缓(图 3-a),而震旦系乐昌峡群片岩稀土球粒陨

形成电气石岩,其主要氧化物组成受变质碎屑岩的控 制,在主要氧化物组成图上蚀变岩和变质碎屑岩分布 于同一区域及具相同的变化趋势^[19],大沟谷钠长石岩 和震旦系乐昌峡群片岩主元素岩石化学特征的明显不 同表明,钠长石岩主要不是由震旦系片岩经交代蚀变 作用形成的。

3 钠长石岩稀土元素特征

在中国科学院地球化学研究所用 ICP-MS 法分析 稀土元素,分析流程见文献⁽²⁰⁾,大沟谷钠长石岩和震 旦系乐昌峡群片岩稀土元素特征有明显的差异。钠长 石岩稀土元素含量较低,在12.56×10⁻⁶~55.66× 10⁻⁶之间,乐昌峡群片岩稀土元素含量较高,在206× 10⁻⁶~208×10⁻⁶之间。钠长石岩具较低的 La/Yb: 1.82~6.42,La/Sm;0.96~2.99,Gd/Yb;0.99~2.71 比值,较大的 & Eu 异常范围:0.41~0.8, 弱的 & Ce 异 常:片岩具较高的 La/Yb:7.97~34.30、La/Sm:3.17 ~4.86、Gd/Yb:1.76~3.85比值,弱的 & Eu(0.51~ 0.76)及微弱 & Ce(0.90~1.0)异常(表 2)。

大沟谷钠长石岩稀土元素球粒陨石标准化模式曲

表 2 钠长石岩稀土元素组成(单位×10⁻⁶) Table 2 REE content of the albitite and schist

样号	岩性		La	Ce	Pr	Nd	Sm	Eu	Gd	Ть	Dy
DG3	磁酸盐钠长石岩		1.54	3.48	0.43	1.70	0.41	0.10	0.39	0.05	0.30
DG11	帕长石岩		2.95	6.18	0.68	3.03	0.86	0.13	1.36	0.25	1.70
DG16	钠长石岩		10.59	22.17	2.41	9.83	2.03	0.27	1.97	0.42	2.43
DG25	钠长石岩		8.19	17.72	2.04	8.32	1.89	0.48	2.35	0.43	2.23
DG26	钠长石岩		1.34	3.41	0.42	2.08	0.79	0.19	1.03	0.23	1.7
DG30	钠长石岩		1.54	3.79	0.49	2.48	0.68	0.14	0.94	0.22	0.90
X236	钠长石岩		3.01	6.60	0.76	3.43	0.90	0.17	1.11	0.24	1.42
DG24	片岩		45.52	89.27	9.52	37.90	7.13	1.54	5.86	0.87	4.06
Xz27	片岩		53.85	110.29	11.17	45.01	6.32	0.88	4.624	0.588	2.44
		79.8	9.62	39.4	7.7	1.43	6.51	0.92	5.97	1.21	
片岩(4个样)[18]			~93.4	~10.7	~42.8	~8.3	~1.82	~8.29	~1.25	~6.37	~1.32
样号	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	∑REE	La/Yb	La/Sm	Gd/Yb	ðCe	δEu
DG3	0.07	0.18	0.03	0.15	0.02	8.88	6.7	2.15	2.16	0.8	0.95
DG11	0.29	1.09	0.15	1.05	0.19	19.92	1.82	1.96	1.09	0.36	0.97
DG16	0.45	1.34	0.20	1.36	0.20	55.66	5.04	2.98	1.22	0.41	0.97
DG25	0.43	1.14	0.16	1.15	0.20	46.76	4.59	2.48	1.73	0.71	0.96
DG26	0.30	0.63	0.10	0.65	0.11	1 2.40	1.32	0.96	1.33	0.66	1.0
DG30	0.16	0.54	0.08	0.52	0.07	12.56	1.92	1.30	1.52	0.54	0.97
Xz36	0.28	0.79	0.15	0.95	0.18	20.01	2.05	1.62	1.93	0.51	0.97
DG24	0.65	1.75	0.24	1.50	0.25	206.10	19.6	3.66	3.31	0.73	0.95
X±27	0.41	1.56	0.15	1.02	0.15	238.00	34.3	4.89	3.85	0.51	1
片 岩	1.21	3.22	0.45	3.13	0.34	206	7.97	3.17	1.76	0.8	0.6
	~1.32	~3.59	~0.53	~3.54	~0.58	-233	~14.18	~3.48	~2.02	~0.9	~0.8

石标准化模式较陡。钠长石岩和震旦系乐昌峡群片岩 稀土元素特征参数及稀土元素球粒陨石标准化模式曲 线的明显不同表明两者没有源区联系。

大沟谷钠长石岩稀土元素特征不支持钠长石岩是 由碱性碳酸岩浆热液交代蚀变形成的观点⁽²¹⁾,因为碳 酸岩是所有岩石中稀土元素含量最高的,具较大的 La/Yb 比值及较陡的稀土元素球粒陨石标准化模式 曲线⁽²²⁾。在理论上季克俭⁽²³⁾论证不存在富水残余岩 浆,也不存在后期岩浆热液,岩浆在上升结晶过程中释 放出的水也微乎其微。区域上粤西北地区未发现碱性 岩或碳酸岩岩浆活动,因此,笔者认为大沟谷含金钠长 石岩不是碱性碳酸岩浆热液交代作用形成的。

大沟谷钠长石岩稀土元素配分曲线和澳大利亚 Broken Hill 热水沉积 Pb-Zn-Ag 矿田 Montana Homestead 层纹状钠长石岩及钠长石电气石岩稀土元素配 分模式曲线相同,都是稀土元素总量低,分布曲线较缓



REE patterns of albitite and schist from Dagougu gold deposit

(图 3)。这 表明大沟谷钠长石岩和 Montana Homestead 层纹状钠长石岩具相同的形成机制,都是热水沉 积作用形成的。

人们对现代海底热液研究表明,热水沉积岩稀土 元素含量较低,重稀土有相对富集的趋势,而非热水沉 积岩稀土总量一般较高,LREE>HREE^[12,24,25],热水 沉积岩的稀土元素北美页岩标准化配分曲线均表现出 不同程度的向左倾斜^[12],大沟谷钠长石岩稀土元素总 量较低,轻重稀土比值小及向左倾斜页岩标准化配分 曲线(图 3-b)均支持钠长石岩主要是热水沉积形成 的。

4 钠长石岩热水沉积形成分析

大沟谷钠长石岩地质产状特征、岩石化学及稀土 元素特征表明钠长石岩主要是热水沉积形成的。前人 认为区域性分布电气石岩(多伴生有层状钠长石岩)是 从喷发流体中以化学沉积方式形成的^[13~15]。热水沉 积钠长石岩及电气石岩成因理论遇到的主要问题是岩 石中铝的来源,因为现代海底热液喷口处流体中铝的 含量较低。Plimmer^[16]认为海底喷发卤水可迁移呈胶 体状态存在的铝质粘土,热水沉积电气石岩中的铝可 能来自胶体状态存在的铝质粘土。

铝在化学性质上属两性元素,在酸性条件下,铝呈碱性,在这种环境下铝的溶解度极低,在地球化学性质上表现为惰性。在碱性条件溶液中铝呈酸性,铝可形成铝酸离子、偏钠铝石(NaAlO₂或 Na₂AlO₃)在碱性溶液中溶解及迁移。东非裂谷肯尼亚 Magadi 碱性湖中⁽²⁶⁾(pH=9~9.5,T=81℃左右)钠铝硅酸盐凝胶的形成亦表明铝可在碱性溶液中溶解及迁移,多个矿床流体包裹体中发现碳钠铝石子矿物{NaAlCO₃ (OH)₂¦,而且在美国加州 Oriental 金矿石英脉中还同时发现铁白云石、方解石子矿物,包体富含 CO₂^[27],进一步表明富 Na₂CO₃及 NaHCO₃ 的碱性流体可溶解及迁移铝。热液流体和富钠基性岩相互作用便可形成碱性流体^[26],溶解及迁移岩石中的 Al 及 Si 等元素,为 热水沉积钠长石岩形成提供物质基础。

大沟谷钠长石岩区域下伏震旦系鹰扬关组及元吉 界四堡群中细碧(角斑)岩发育,细碧岩为基性岩钠长 石化的产物,钠化岩石可为热水沉积钠长石岩形成提 供丰富钠源。海水或湖水沿同生深大断裂向下渗透被 加热并和富钠细碧岩发生面型淋滤水一岩反应时,岩 石中的钠被大量溶解形成碱性热水体系,碱性热水体 系进一步溶解铝,形成主要成分为 Na、Al、Si、Ca、Mg、 Fe、B、COg⁻、HCOg⁻、Au、S 热水体系,经热液通道喷 发,在水体底部水岩接触界面附近形成碳酸盐岩及钠 **铝硅酸盐凝胶^[26],经成岩作用便形成了层状钠长石** 岩。

5 主要结论

通过上述分析,我们得出下述主要结论:

(1) 大沟谷含金钠长石岩主要由钠长石岩及碳 酸岩组成,钠长石岩带分为两组,上部的钠长石岩主要 为层状,和地层产状基本一致,下部钠长石岩为脉状。 钠长石岩具块状构造及条带状构造。

(2) 钠长石岩主元素和震旦系乐昌峡群片岩的 明显不同,钠长石岩相对富 Al₂O₃、TiO₂、MnO、Na₂O、 P₂O₅,贫 F₀₂O₃、FeO、MgO、CaO、K₂O,在主要氧化物 组成的直角坐标图中,钠长石岩和片岩位于不同的区 域及具不同的变化趋势,表明钠长石岩不是由片岩蚀 变形成的。

(3) 钠长石岩稀土元素含量较低,稀土元素球粒 陨石标准化配分曲线较平缓,和典型热水沉积层纹状 钠长石岩的相似,表明大沟谷钠长石岩主要是热水沉 积作用形成的。热水沉积钠长石岩主要形成于碱性环 境,碱性热水体系可溶解及迁移铝。

参考文献

- Rome P A. Hydrothermel mineralization deposits in ocean crust [J]. Econ Geol, 1978,73(2):135~160
- 2 陈先沛,高计元,陈多福等. 热水沉积作用的概念和几个岩石学标 志[1]. 沉积学报, 1992, 10(3):124~132
- 3 祁思敏,李英,曾章仁等.秦岭热水沉积型铅锌(铜)矿床[M].北 京:地质出版社,1993.88~89,133~147
- 4 祁思教,李英等,素岭泥盆系铅锌成矿带[M].北京:地质出版社, 1993,47:66~82.
- 5 转发,RW哈钦林.大厂锡多金属矿床热液喷气沉积的证据一含矿 建备及热液沉积岩[1].矿床地质,1989,8(2):25~37
- 6 韩发,孙海田.Sedex 型矿床成矿系统[J].地学前缘,1999,6(1):139~162
- 7 Lijima A, Hein J R, et al. Siliceous deposits in Pacific region, Developments in sedimentology 36[C]. Elsevier, Amsterdam, 1983
- 8 Herzig P M. Hydrothermal silica chimner field in Galapayos spreeding center at 86w[J]. Earth and Planet Sci Lett, 1988, 89(1):281~320
- 9 Adachi M, Yamamoto K, Suigisk R. Hydrothermal chert and associated siliceous rocks from the Northern Pacific: their geological significance as indication of ocean ridge activing [J]. Sedimentary Geology, 1986, 47(1/2):125-148
- 10 周永章, 丹池盆地热水沉成因硅质岩地球化学特征[J]. 沉积学

- 报, 1990, 8(3): 75~83
- 11 Bostroem K. Genesis of ferromanganese deposits-diagnostic criteria from recent and old deposits [A]. In: Rona P A, et al. eds. Hydrothermal processes at seafloor spreading centers [C]. New York: Plenum Press, 1983.473~483
- 12 Fleet A J. Hydrothermal and hydrogeneous ferromanganes deposits [A]. In: Rona P A, et al. eds. Hydrothermal processes at seafloor spreading centers [C]. New York: Plenum Press, 1983.537~570
- 13 Slack J F, Herriman N, Barnes R, et al. Stratiform tournalinites in metamorphic teranes and their geological significance [J]. Geology, 1984,12:713~716
- 14 Plimer I R. Tourmalinites associated with Australia proterozoic submarine exhalative ores[A]. In: Friedrich C H, Herrig P M, eds. Basse Sulfide Deposits in Sedimentary and Volcanic Environments [C]. Berline: Springer-Verlary, 1988.155~283
- 15 Taylor B E, Slack J F. Tourmaline from Appelachian-Caledonian massive sulfide deposits: textural, chemical and isotopic relationships[J]. Econ Geol, 1984, 79: 1 703~1 726
- 16 Willner A P. Torumalinites from the stratiform peraluminous metamorphic suit of the Central Namaqua Mobile Belt (South Africa)[J]. Mineralium Deposita, 1992, 27: 304~313
- 17 张奋生,彭少梅,伍广宇.粤北新州地区乐昌峡群的层序和特征 [J].广东地质,1991,(3);47~60
- 18 彭少梅,粤北大沟谷碎裂钠长石岩型金矿床的构造一热液成矿机 翅[D],广州:中国科学院广州地球化学研究所图书馆,1993
- 19 Slack J F. Origin and significance of Tournaline-rich rocks in the Broken Hill destrict, Australia[J]. Econ Geol, 1993, 88, (3): 525 ~ 541
- 20 Qi Liang, Hu Jing, Gregoire D C. Determination of trace elements in granites by inductively coupled plasma mass spectrometry[J]. Talanta, 2000, 51: 507~513
- 21 朱大岗. 粤北大沟谷式金矿床地质特征及成因探讨[]].费金属地 质, 1994, 13(3): 231~241
- 22 王中附,于学元,赵振华.希土元家地球化学[M].北京:科学出版社,1989.76~88
- 23 季克俭等.热液矿床的矿源水源及热源以及矿床分布规律[M].北 京:科学出版社,1992
- 24 Klinkhammer G, et al. Rare earth elements in seawater near hydrothermal vents [J]. Nature, 1983, 305: 185~188
- 25 Marchard A, et al. Rare earth elements and uranium in high-temperature solutions from East pacific Rise hydrothermal vent field (13N) [J]. Nature, 1983, 303: 795~797
- 26 Eugster H P, Jones B F. Gels composed of sodium-aluminum silicate, Lake Magadi, Kenya[J]. Science, 1968, 16: 160~163
- 27 Coveney R M, Kelly W C. Dawsonite as a daughter mineral in hydrothermal fluid inclusions[J]. Contr. Min. and Petrol., 1971, 32 (4): 334~342.

Chemical Composition and REE Pattern of Hydrothermally Deposited Albitite in Northern Guangdong Province

LIANG Hua-ying WANG Xiu-zhang CHENG Jing-ping

(Guangzhou Institute of Geochemistry, Chinese Academy of Sciences, Guangzhou 510640)

Abstract

Dagougu gold-bearing albitite belt, composed of albitite and carbonate rock, occurred as stratiform in the upper part and filled veins in the lower part in the Lechangxia Group Schist, Sinian Period. The albitite usually with banded and massive structure is composed primary of albite $(80\% \pm)$, quartz $(1\% \sim 15\% \pm)$, carbonate rock $(1\% \sim 5\% \pm)$, rutile $(1\% \pm)$, apatite $(1\% \pm)$ and pyrite with minor tourmaline and magnetite; the carbonate rock, occurred in the same occurrence as those of albitite, consists predominantly of dolomite (ankerite) (> 75\%), calcite (>15\%), albite $(5\% \pm)$ with the same minor minerals as those of albitite.

Main element compositions of the albitite differ from that of the Lechangxia Group Schist, the former is rich in Al₂O₃, TiO₂, MnO, Na₂O, P₂O₅ and poor in Fe₂O₃, FeO, MgO, CaO, K₂O. The albitite and adjacent Lechangxia Group Schist lie in different domains in the major oxides variation diagram including TiO₂-Al₂O₃, Al₂O₃-SiO₂, MgO-SiO, TiO₂-SiO₂, FeO-Fe₂O₃, MgO-CaO and reveal different variation tendency.

The albitite has lower REE content, varing from 12.56×10^{-6} to 55.66×10^{-6} , with lower La/Yb: $1.82 \sim 6.42$, La/Sm: $0.96 \sim 2.99$, Gd/Yb: $0.99 \sim 2.71$ ratios, negative Eu anomalies and weakly Ce anomalies. Chondrite-normalized patterns of REE in albitite differ from those of the Lechangxia Group Schist.

Combined field and geochemical data indicate that the Dagougu gold-bearing stratiform albitite do not represent the normal clastic sediments altered by sodium rich fluid, but owe its origin to hydrothermal sedimentation at or below the sediment-water interface in alkaline environment.

Key words albitite REE hydrothermal sedimentation Northern Guangdong