

فصل دوم

نمونه برداری

(موضوع بند ۲ شرح خدمات)

۱- مقدمه

نمونه برداری، تجزیه نمونه ها و تفسیر نتایج سه بخش اساسی در ژئوشیمی اکتشافی هستند. در صورتیکه خطای در تجزیه نمونه ها رخ دهد باید بار دیگر آنرا تکرار کرد و به تفسیر مجدد داده ها پرداخت. ولی در صورت ایجاد خطا در نمونه برداری نه تنها باید این مرحله را تکرار کرد بلکه باید تجزیه نمونه ها و تفسیر داده ها را نیز دوباره انجام داد که در مجموع مخارج زیادی را در بر می گیرد. بنابراین نمونه برداری صحیح از اهمیت خاصی برخوردار است. در نمونه برداری دست کم باید سه پارامتر را در نظر داشت:

۱- تعیین مناسب ترین محیط نمونه برداری به عنوان تابعی از اهداف پروژه

۲- رعایت نکات فنی نمونه برداری به منظور برداشت نمونه معرف

۳- طراحی شبکه نمونه برداری بهینه

نمونه ها باید در حد قابل قبولی معرف باشند. تعداد نمونه ها باید در حدی باشد که موجب کشف حاله های ثانوی عناصر مختلف در حوضه های آبریز شود. بنابراین انتخاب نمونه مناسب مستلزم داشتن اطلاع کافی از مقیاس پروژه، نوع عناصر مورد اکتشاف و نهایتاً محیط مناسب برای نمونه برداری است.

۲- عوامل مؤثر در طراحی نمونه برداری (موضوع بند ۲ شرح خدمات)

طراحی نمونه برداری طوری صورت گرفته است که تعداد ۳۵ نمونه (۱۲ نمونه آلوویم) این برگه حداکثر سازگاری را با روش مرکز ثقل داشته باشد. درجه مرکز ثقل را عواملی نظیر چینه شناسی،

سنگ‌شناسی و تکتونیک کنترل می‌کنند. معمولاً در طراحی به روش مرکز نقل، چگالی نمونه برداری در اطراف توده‌های نفوذی و خروجی و نواحی مجاور آنها (کنتاکت‌ها)، نواحی اطراف گسلها و تقاطع آنها، زونهای دگرسان شده بعد از ماقمایی و مناطقی که در بخش فوقانی توده‌های نفوذی نیمه عمیق قرار دارند (این توده‌ها از روی نقشه ژئوفیزیک هوایی مشخص می‌شوند) به علت پتانسیل معدنی بالاتر، از مقدار بالاتری برخوردار می‌باشند. معمولاً آبراهه‌هایی که بوسیله گسلهای عمیق مشخص شده به روش ژئوفیزیک هوایی، قطع می‌شوند، ۵۰۰ متر پائین‌تر از محل تلاقی آبراهه با گسل مورد نمونه برداری قرار می‌گیرند. در مواردی که آلتراسیونهای شدید مشاهده شده است، بخصوص در اطراف سنگ‌های نفوذی یا خروجی موجود در نواحی کم ارتفاع (این نواحی بیشترین مقدار آلتراسیون را چه از نظر وسعت و چه از نظر شدت نشان می‌دهند)، درجه مرکز نقل آبراهه‌ها باید به طور محلی افزایش یابد. این امر به دلیل اهمیت چنین مناطقی می‌باشد. به دلیل فعال بودن پدیده رقیق شدگی و اثر سرشکن شدگی در حوضه‌های آبریز وسیع (با بیش از ۳۰ سرشاخه) و کاهش شدت آnomالیهای احتمالی در محل اتصال آبراهه‌ها به یکدیگر لازم است چنین حوضه‌های آبریزی بخصوص در مواردی که آبراهه سنگ بستر را قطع نمی‌کند به حوضه‌های کوچکتر تقسیم گردند. این امر موجب می‌شود تا اختلاط رسوبات از آبراهه‌های مرتبط با کانی‌سازی احتمالی با آبراهه‌های بدون کانی‌سازی موجب تضعیف بیش از حد شدت آnomالیها و ارزیابی منفی آنها نگردد. به علاوه این امر موجب می‌گردد تا احتمال قطع سنگ بستر در آبراهه افزایش یابد و این امر خود موجب افزایش ارزش داده‌ها می‌گردد.

علاوه بر عوامل فوق یکی دیگر از عوامل مؤثر در تصمیم گیری تقسیم یک حوضه آبریز بزرگ به حوضه‌های کوچکتر، احتمال وجود آلودگیهای ناشی از فعالیت‌های کشاورزی در حاشیه رودخانه‌هایی است که نواحی با توپوگرافی آرام (قابل کشت) در اطراف آنها وجود داشته است. بدیهی است

مصرف کودهای شیمیایی و سومونباتی احتمال وجود آلدگی به عناصر کمیاب را در رسوبات پائین دست آنها افزایش می‌دهد. در چنین مواردی فقط مرکز ثقل بخش‌های فوقانی آنها، که از آلدگی مصون می‌باشد، می‌تواند محاسبه گردد. محدوده مورد بررسی از نظر توپوگرافی دارای نواحی با ارتفاع متوسط (با ارتفاع حدکثر ۷۷۰ متر، تپه‌های نیمه شمالی برگه) و دشت‌های نیمه جنوبی (با ارتفاع حدود ۶۷۰ تا ۷۰۰ متر) می‌باشد.

۳- عملیات نمونه برداری (موضوع بند ۲-۲ شرح عملیات)

همچنانکه گفته شد به دلیل تعداد کم نمونه در این برگه، عملیات نمونه برداری همزمان با برگه کمانه یوسف (واقع در بالای این برگه) انجام پذیرفت. به این منظور ۱۴ اکیپ کارشناس مستقر در کمپ‌های واقع در شهرستان تربت جام، تایباد و روستای سمیع آباد قرار داشت، شرکت داشتند. در این عملیات هر اکیپ عموماً دارای وسیله نقشه مخصوص به خود، نقشه‌های توپوگرافی با محل نمونه‌های از پیش تعیین شده، نقشه زمین‌شناسی محدوده و دستگاه موقعیت یاب جغرافیایی GPS (Geographical Positioning System) بوده است. هر نمونه ژئوشیمیایی متشکل از حدود ۲۰۰ تا ۳۰۰ گرم جزء ۴۰-مش رسوبات آبراهه‌ای می‌باشد که پس از الک‌کردن رسوب خشک در محل، درون کیسه‌های پلاستیکی نو ریخته شده و شماره گذاری گردیده است.

در پایان عملیات نمونه برداری کلیه نمونه‌ها با شماره مسلسل نهایی تطبیق داده شده و محل نمونه‌های برداشت شده به همراه شماره مسلسل نهایی در کمپ، بر روی یک نقشه واحد پیاده می‌شده است. نقاط نمونه برداری شده در برگه ۱:۱۰۰۰۰ پیش ریاضت در نقشه شماره ۱ آلبوم نشان داده شده است. راهنمای نمونه برداری شده در برگه ۱:۱۰۰۰۰ پیش ریاضت در نقشه شماره ۱ آلبوم نشان داده شده است. راهنمای نقشه، علائم بکار رفته در نقشه را تعریف می‌کند. نمونه‌های برداشت شده (محل و شماره آنها) در کمپ دوباره کنترل شده است. این عمل از طریق مقایسه با لیست‌هایی که قبلًا تهیه گردیده بود، انجام

گرفته است. این کار یک مرتبه پس از حمل نمونه‌ها به کمپ و بطور روزانه انجام می‌شده و بار دیگر در خاتمه عملیات انجام گردیده است. در شماره گذاری نمونه‌ها از یک کد شش رقمی استفاده گردیده است. این کد متشکل از دو حرف و یک عدد چهار رقمی است. اولین حرف از سمت چپ هر کد معرف نوع نمونه (G) که اول نمونه ژئوشیمی می‌باشد. دومین حرف نمایانگر حرف اول برگه کانی سنگین می‌باشد. نمونه‌هایی که به حرف H ختم می‌شوند، معرف نمونه‌های میزالیزه احتمالی می‌باشند که در مرحله کنترل آنمالی‌ها در محل مناطق آنمال برداشت شده‌اند.

۴- آماده سازی نمونه‌ها (موضوع بند ۳ شرح خدمات)

کلیه ۳۵ نمونه ژئوشیمی برداشت شده این برگه (به همراه ۲۵۱ نمونه برگه کمانه یوسف) تحویل آزمایشگاه شرکت زرآزما گردید تا آماده‌سازی آنها صورت گیرد. وزن نمونه‌ها بیش از ۱۰۰ گرم بوده است و با توجه به این که قطر ذرات نمونه کمتر از ۴۰ میلی‌متر بوده است، لذا تقسیم نمونه‌ها و برداشت زیر نمونه‌های آزمایشگاهی به وزن ۳۰۰ میلی‌گرم از آن با خطأ همراه می‌باشد. منشأ این خطأ در احتمال وجود ناهمگنی بین ذره‌ای (ترکیبی) و درون ذره‌ای (برای ذراتی که به درجه آزادی نرسیده‌اند) می‌باشد. بنابراین مناسب‌تر آن است که برای کاهش خطاهای احتمالی در جدایش یک زیر نمونه ۳۰۰ میلی‌گرم از نمونه اصلی تعداد ذرات موجود در آن را از طریق نرمایش افزایش دهیم.

۵- آنالیز نمونه‌های ژئوشیمیایی (موضوع بند ۴ شرح خدمات)

کلیه نمونه‌های ژئوشیمیایی برداشت شده پس از نرمایش در آزمایشگاه مربوطه برای ۴۲ عنصر مورد تجزیه قرار گرفته‌اند. لیست عناصر مورد تجزیه همراه با حد قابل ثبت آزمایشگاه در روش تجزیه به کار رفته در جدول (۱-۲) ارائه می‌گردد.

جدول (۱-۲): روش تجزیه عناصر همراه با حد قابل ثبت روش بکاربرده شده در آزمایشگاه

ردیف	عنصر	واحد	روش	حدحساسیت
1	Au	ppb	F.A	1
2	Al	ppm	ICP.E	10
3	Ca	ppm	ICP.E	10
4	Fe	ppm	ICP.E	10
5	K	ppm	ICP.E	10
6	Mg	ppm	ICP.E	10
7	Na	ppm	ICP.E	10
8	As	ppm	ICP.E	0.5
9	Ba	ppm	ICP.E	2
10	Be	ppm	ICP.E	0.2
11	Bi	ppm	ICP.E	0.2
12	Cd	ppm	ICP.E	0.1
13	Ce	ppm	ICP.E	1
14	Co	ppm	ICP.E	1
15	Cr	ppm	ICP.E	1
16	Cs	ppm	ICP.E	0.5
17	Cu	ppm	ICP.E	1
18	La	ppm	ICP.E	1
19	Li	ppm	ICP.E	1
20	Mn	ppm	ICP.E	5
21	Mo	ppm	ICP.E	0.5

ردیف	عنصر	واحد	روش	حدحساسیت
22	Nb	ppm	ICP.E	1
23	Ni	ppm	ICP.E	1
24	P	ppm	ICP.E	10
25	Pb	ppm	ICP.E	1
26	Rb	ppm	ICP.E	1
27	S	ppm	ICP.E	50
28	Sb	ppm	ICP.E	0.5
29	Sc	ppm	ICP.E	0.5
30	Sn	ppm	ICP.E	0.5
31	Sr	ppm	ICP.E	2
32	Te	ppm	ICP.E	0.1
33	Th	ppm	ICP.E	0.5
34	Ti	ppm	ICP.E	10
35	Tl	ppm	ICP.E	0.2
36	U	ppm	ICP.E	0.5
37	V	ppm	ICP.E	2
38	W	ppm	ICP.E	0.5
39	Y	ppm	ICP.E	0.5
40	Yb	ppm	ICP.E	0.2
41	Zn	ppm	ICP.E	1
42	Zr	ppm	ICP.E	5