



دانشکده علوم پایه- گروه فیزیک

عنوان پایان نامه:

اندازه‌گیری توزیع شار نوترون حرارتی در فانتوم پارافین

ارائه شده جهت اخذ مدرک کارشناسی ارشد

اساتید راهنما:

دکتر سید هاشم میری حکیم آباد

دکتر رفعت متولی

نگارنده:

پریسا اخلاقی

به راه بادیه رفتن به از نشستن باطل

که کر مراد نیا بجم، به قدر وسع بگوشم ...

به

م در و مادر ناز نیشم
پ

مشکر و قدردانی

پاس ایزد منان را که در این راه یاریم نمود تا بگام نهادن در طریق علم دست زنگی کردن رایا موزم. در ابتدا از پرورداد عزیزو

عمر بازم که در تمام مراحل زنگی یار و یاورم بودند و موقیت‌های خود را مریون پشتیبانی های آنها هستم، بسیار سپاهنگارم. بهینین از

استاد محترم جناب آقای دکتر سید هاشم میری و سرکار خانم دکتر لاله رفت متوکل که با صبر و سکیبایی فراوان مراد تهیه این رسالت

همزایی کردند و استاد بزرگوار آقايان دکتر کوروش جاویدان و دکتر سعید محمدی که با حضور خود در جلسه دفاع، زحمت داوری رسالت

اینجانب را تقبل کردند، محل مشکر را دارم. در نهایت از دوستان عزیزم خانم هاعظیه ابراهیمی، نجمه محمدی، نفیسه عراقیان، یاسمون

رضایی مقدم و راضیه تقی آبادی که در طول دوره کارشناسی ارشد بانظررات مفید خود مریاری کردند نیز قدردانم.

چکیده

برای آشکارسازی و اندازه‌گیری شار نوترون روش‌های مستقیم و غیرمستقیم وجود دارد. در روش مستقیم، آشکارسازها به ازای هر نوترونی که آشکار می‌کنند، پالسی ایجاد می‌نمایند و در روش غیرمستقیم، اندازه‌گیری‌های شار نوترون از طریق فعالیت القایی توسط برهمکنش‌های نوترونی انجام می‌شود. انواع مختلفی از برهمکنش‌ها مورد استفاده قرار می‌گیرند که به دو گروه واکنش‌های جذبی و پراکندگی تقسیم می‌شوند. واکنش‌های جذبی عبارتند از (n,α) ، (n,p) و (n,γ) یا $(n,\text{شکافت})$. واکنش پراکندگی عمدتی که استفاده می‌شود برخورد نوترون-پروتون موسوم به روش پس‌زنی پروتون است. در این روش ذره‌ای که ثبت می‌شود پروتون ضربدیده است. روشی که در این رساله استفاده شده، روش غیرمستقیم آشکارسازی با پولک‌های فلزی، می‌باشد و توسط بتا و گاما ساطع شده، شار نوترون به دست می‌آید.

یکی از مهم‌ترین مطالعات در این زمینه، یکنواختی فعالسازی است یعنی تمام نقاط نمونه به طور یکنواخت توسط نوترون فعال شوند و احتمال فعال شدن در تمام نقاط نمونه یکسان باشد. که این موضوع در دانشگاه فردوسی مشهد بررسی می‌شود.

هدف از این رساله اندازه‌گیری شار نوترون‌های حرارتی در فانتوم پارافین با استفاده از بتا و گاما گسیل شده از پولک ایندیوم می‌باشد و یکنواخت بودن شار نوترون با اندازه‌گیری و محاسبه توسط کد MCNP بررسی می‌شود.

کلید واژه: شار نوترون حرارتی، پولک ایندیوم، روش تفاوت کادمیوم، فعالیت القایی، گاما و بتای گسیلی

فهرست مطالب

عنوان	شماره صفحه
فصل اول: روش فعالسازی	
۱-۱ مقدمه	۲
۱-۲ تعریف روش فعالسازی پولک	۲
۱-۳ نمونههایی از اندازهگیری شار با پولک	۶
۱-۳-۱ اندازهگیری شار نوترون‌های حاصل از راکتور HFIR	۷
۱-۳-۲ اندازهگیری شار نوترون در راکتور LVR	۹
۱-۳-۳ اندازهگیری شار نوترون‌های حرارتی راکتور ET-RR	۱۰
۱-۳-۴ اندازهگیری چگالی شار نوترون‌های حرارتی با پولک طلا	۱۱
۱-۳-۵ اندازهگیری شار نوترون‌های حرارتی چشمی ^{252}Cf	۱۴
۱-۳-۶ اندازهگیری شار نوترون در SINQ	۱۶
فصل دوم: اندازهگیری شار	
۱-۲ مقدمه	۱۸
۲-۱ آشکارسازی نوترون با فعالسازی پولک	۱۸
۲-۲ خصوصیات پولکها	۲۱
۲-۳ محصولات فعالسازی	۲۵
۲-۴ اندازهگیری شار	۲۷
۲-۵ محاسبه تصحیحات اعمال شده	۳۴

۳۴	۱-۶-۲ ضریب خودحافظی حرارتی G_{th}
۳۶	۲-۶-۲ ضریب g
۳۷	۳-۶-۲ ضریب تصحیح برای حالت با پوشش کادمیوم
۳۸	۴-۶-۲ ضریب تصحیح مربوط به احتمال شمارش توسط آشکارساز
۳۹	۵-۶-۲ احتمال گسیل I_β و I_γ
۴۰	۷-۲ پولک ایندیوم

فصل سوم: آشکارسازی پرتوهای ثانویه توسط آشکارساز گایگر-مولر

۴۵	۱-۳ مقدمه
۴۵	۲-۳ آشکارساز گایگر - مولر
۴۷	۱-۲-۳ گاز مورد استفاده در آشکارساز
۴۸	۳-۳ مشخصات چشم
۵۳	۴-۳ تئوری آزمایش فعالسازی نوترونی
۵۷	۱-۴-۳ ضرایب تصحیح
۵۸	۲-۴-۳ خطای آماری داده‌ها
۶۰	۵-۳ روش آزمایش فعالسازی نوترونی
۶۱	۱-۵-۳ نتایج آزمایش
۶۵	۶-۳ شبیه‌سازی با کد MCNP
۶۵	۱-۶-۳ برنامه ورودی
۶۹	۷-۳ محاسبه شار

۶۹ ۱-۷-۳ محاسبه ϵ

۷۲ ۲-۷-۳ تعیین مقدار F_{Cd}

۷۵ ۳-۷-۳ نتایج نهایی

فصل چهارم: طیف‌سنجی پرتوهای گاماًی ثانویه توسط آشکارساز $NaI(Tl)$

۸۱ ۱-۴ مقدمه

۸۱ ۲-۴ آشکارساز سوسوزن

۸۲ ۱-۲-۴ سوسوزن غیرآلی $NaI(Tl)$

۸۴ ۲-۲-۴ فوتومولتی پلایر

۸۵ ۳-۴ آشکارسازی با $NaI(Tl)$

۸۶ ۴-۴ اندازه‌گیری شار نوترون حرارتی توسط طیف‌سنجی پرتوهای گاماًی ثانویه

۸۹ ۱-۴-۴ مدرج کردن MCA

۹۱ ۴-۴ روش استفاده از MCA

۹۳ ۶-۴ نتایج آزمایش

۹۷ ۷-۴ برآورد شار نوترون حرارتی

فصل پنجم: مقایسه داده‌های تجربی با محاسبه

۱۰۵ ۱-۵ مقدمه

۱۰۵ ۲-۵ مقایسه داده‌های تجربی

۱۰۶ ۳-۵ محاسبه شار نوترون حرارتی

۱۰۶ ۱-۳-۵ شبیه‌سازی

۱۱۲.....	۴-۵ مقایسه و نتیجه‌گیری
۱۱۴.....	پیوست
۱۱۶.....	مراجع

فهرست تصاویر

عنوان	شماره صفحه
شكل ۱-۱ شار نوترون حرارتی اندازه‌گیری شده بر حسب عمق توسط پولک طلا و آشکارساز Si-Li.	۱۲
شكل ۱-۲ شار نوترون حرارتی بر حسب فاصله از سطح	۱۲
شكل ۱-۳ شار نوترون فوق حرارتی بر حسب فاصله از سطح	۱۳
شكل ۲-۱ پاسخ انرژی چند نوع پولک	۲۴
شكل ۲-۲ فعالیت کل بر حسب فعالیت اشباع	۳۳
شكل ۲-۳ ضریب خودحافظی تعدادی از پولک‌ها	۳۶
شكل ۲-۴ نمودار فراوانی بر حسب انرژی در پولک ایندیوم	۴۰
شكل ۲-۵ سطح مقطع جذب نوترون در In^{115}	۴۱
شكل ۲-۶ طرحواره واپاشی In^{116m1}	۴۲
شكل ۲-۷ سطح مقطع جذب نوترون در In^{113}	۴۳
شكل ۲-۸ پولک‌های ایندیوم و کادمیوم	۴۳
شكل ۳-۱ شمارشگر گایگر	۴۷
شكل ۳-۲ چشمہ Am-Be، مخزن پارافین و مکان پولک‌ها	۵۱
شكل ۳-۳ استوانه پلکسی‌گلس که پولک‌ها در آن قرار می‌گیرند	۵۲
شكل ۳-۴ طیف انرژی نوترون‌های چشمہ Am-Be	۵۳
شكل ۳-۵ چیدمان آزمایش اندازه‌گیری شار با استفاده از گایگر	۶۱
شكل ۳-۶ پولک در مقابل شمارشگر گایگر	۶۲

..... شکل ۳-۷ چیدمان آزمایش فعالسازی با شمارشگر گایگر	۶۹
..... شکل ۳-۸ پرتوهای وارد شده به آشکارساز گایگر-مول	۷۵
..... شکل ۳-۹ نمودار $\ln(N)$ بر حسب t برای پولک ۱	۸۱
..... شکل ۳-۱۰ نمودار $\ln(N)$ بر حسب t برای پولک ۱	۸۳
..... شکل ۴-۱ PMT	۸۹
..... شکل ۴-۲ سطح مقطع جذب گاما (n, γ) در In^{115}	۹۱
..... شکل ۴-۳ سطح مقطع جذب (نوترون و گاما) در In^{113}	۹۱
..... شکل ۴-۴ چیدمان آزمایش فعالسازی نوترونی با آشکارساز $NaI(Tl)$	۹۲
..... شکل ۴-۵ منحنی فراوانی بر حسب انرژی پرتوهای گامای ساطع شده از پولک ایندیوم	۹۲
..... شکل ۴-۶ طیف انرژی گاماهای گسیل شده از دو چشم Co^6 و Cs^{137}	۹۳
..... شکل ۴-۷ رابطه انرژی و کانال	۹۵
..... شکل ۴-۸ پولک ایندیوم در مقابل آشکارساز $NaI(Tl)$	۹۸
..... شکل ۴-۹ نمودار فراوانی بر حسب انرژی برای پولک ۱ بدون پوشش کادمیوم	۹۹
..... شکل ۴-۱۰ نمودار فراوانی بر حسب انرژی برای پولک ۱ با پوشش کادمیوم	۹۹
..... شکل ۴-۱۱ نمودار فراوانی بر حسب انرژی برای پولک ۲ با پوشش کادمیوم	۱۰۰
..... شکل ۴-۱۲ نمودار فراوانی بر حسب انرژی برای پولک ۲ بدون پوشش کادمیوم	۱۰۰
..... شکل ۴-۱۳ نمودار تالی F8 بر حسب انرژی	۱۰۷

فهرست جداول

عنوان	شماره صفحه
جدول ۱-۱ مشخصات تعدادی از واکنش‌های فعالسازی نوترونی	۵
جدول ۲-۱ داده‌های برهم‌کنش برای آشکارسازی نوترون‌های حرارتی	۸
جدول ۳-۱ داده‌های برهم‌کنش برای آشکارسازی نوترون‌های سریع	۸
جدول ۴-۱ ضریب خودحفظاًتی و ضخامت پولک‌ها	۹
جدول ۱-۲ مواد مناسب به عنوان آشکارسازهای فعالسازی نوترون حرارتی	۲۰
جدول ۲-۲ کسری از فعالیت اشباع تولید شده بر حسب زمان پرتودهی	۳۲
جدول ۳-۱ پرتوهای بتای گسیل شده از ایندیوم و فراوانی آنها	۵۷
جدول ۳-۲ ابعاد پولک‌ها	۶۰
جدول ۳-۳ نتایج آزمایش بر روی پولک ۱ با پوشش کادمیوم	۶۳
جدول ۳-۴ نتایج آزمایش بر روی پولک ۱ بدون پوشش کادمیوم	۶۳
جدول ۳-۵ نتایج نهایی دو مرحله برای پولک ۱	۶۳
جدول ۳-۶ نتایج آزمایش بر روی پولک ۲ با پوشش کادمیوم	۶۴
جدول ۳-۷ نتایج آزمایش بر روی پولک ۲ بدون پوشش کادمیوم	۶۴
جدول ۳-۸ نتایج نهایی دو مرحله برای پولک ۲	۶۴
جدول ۳-۹ خروجی‌های برنامه	۶۹
جدول ۳-۱۰ مقدار F_{Cd} برای چشم‌نهایی نقطه‌ای	۷۴
جدول ۳-۱۱ مقدار F_{Cd} برای چشم‌نهایی سطحی	۷۴

جدول ۳-۱ مقدار F_{Cd} برای چشم به صورت باریکه موازی	75
جدول ۴-۱ انرژی و فراوانی گاماهاي ساطع شده از اينديوم	90
جدول ۴-۲ سطح زير منحنی و خطاي آنها برای پولکهای ۱ و ۲ در هر دو حالت	97
جدول ۵-۱ نتایج آزمایش با گایگر و NaI(Tl)	105
جدول ۵-۲ شار نوترون به ازای یک ذره فروندی	111
جدول ۵-۳ شار نوترون در محل پولک با شبیه‌سازی	112
جدول ۵-۴ مقایسه شار نوترون به دست آمده با ۳ روش	112

فصل اول

روش فعالسازی

۱-۱ مقدمه

۲-۱ تعریف روش فعالسازی

۳-۱ نمونه‌هایی از اندازه‌گیری شار با پولک

۱-۱ مقدمه

یکی از روش‌های شناسایی یک یا چند جزء یا عنصر موجود در نمونه (شناسایی مواد) روش فعالسازی نوترونی (NAA^۱) می‌باشد که با استفاده از گاما یا بتای خارج شده از نمونه تحت تابش قرار گرفته، شار نوترون فرودی را به دست می‌آوریم. روش مناسب برای تعیین سهم نوترون حرارتی، استفاده از خاصیت جذب نوترون‌های حرارتی کادمیوم است زیرا کادمیوم به‌طور موثر تمام نوترون‌های با انرژی کمتر از 1 eV را جذب می‌کند و نوترون‌های با انرژی بالاتر از 5 eV را عبور می‌دهد [۱-۳]. در این فصل به بررسی روش فعالسازی در اندازه‌گیری شار نوترون حرارتی پرداخته می‌شود.

۲-۱ تعریف روش فعالسازی پولک

تحلیل به روش فعالسازی تحلیلی کمی و کیفی است. در این روش نمونه تحت تابش نوترون قرار می‌گیرد. در اثر برخورد نوترون‌ها با هسته‌های عناصر موجود در نمونه، هسته‌ها برانگیخته می‌شوند و پس از مدتی در برگشت به حالت اولیه خود، پرتوهای گاما یا بتا و یا هردو را گسیل می‌کنند. پرتوهای گاما مشخصه خاص هر عنصر می‌باشند که با استفاده از سیستم آشکارسازی و طیف سنجی پرتوهای گاما، تجزیه و تحلیل می‌شوند. روشی که برای گاما استفاده می‌شود،

^۱ Neutron Activation Analysis

اصطلاحا DGNAA^۲ نامیده می‌شود که با استفاده از گاماهاي تاخیری، شار نوترون به‌دست می‌آيد. با اندازه‌گیری فعالیت، اطلاعاتی درمورد توزیع انرژی و تعداد نوترون‌ها به‌دست می‌آید. همچنین با اندازه‌گیری تعداد بتاهای رسیده به آشکارساز و روابط مربوطه می‌توان شار نوترون حرارتی را به دست آورد [۴]. علاوه‌براین، حتی اگر عنصر تحت تابش قرار گرفته معلوم نباشد، با اندازه‌گیری انرژی گاما نوع ایزوتوپ گسیلنده آن مشخص می‌شود و با تعیین تعداد پرتوهای گامای آشکار شده از یک انرژی خاص، می‌توان حرم ایزوتوپی که این گاما را گسیل کرده است را برآورد کرد.

بسیاری از واکنش‌های نوترونی منجر به گسیل گاما می‌شوند که مهم‌ترین آن‌ها فرآیند گیراندازی نوترون (n,γ) است. این فرآیند متداول‌ترین واکنش نوترونی است و تقریباً با همه ایزوتوپ‌ها (هرچند با احتمال‌های مختلف) انجام می‌شود. به‌طور کلی سطح مقطع واکنش (n,γ) برای نوترون‌های حرارتی بیش از نوترون‌های سریع است؛ زیرا سرعت نوترون حرارتی نسبت به سریع کمتر می‌باشد و هسته آن را در مدت زمان بیشتری می‌بیند.

هسته‌ای که با گیراندازی نوترون ایجاد می‌شود، هسته مرکب نام دارد که اگر طول عمر خیلی کوتاهی داشته باشد (در حدود $sec^{10^{-4}}$)، به گاما‌ای که گسیل می‌شود اصطلاحا گامای آنی گفته می‌شود و اگر دارای نیمه عمری از مرتبه چند دقیقه یا بیشتر باشد این نوع گاما، گامای تاخیری نامیده می‌شود.

بسته به نوع واکنش انتخاب شده، می‌توان پرتودهی پولک را در یک راکتور، یک ستاده‌هنده یا یک چشم رادیوایزوتوپی انجام داد. زمان مناسب برای پرتودهی با توجه به نیمه‌عمر پولک انتخاب می‌شود که در فصل‌های بعد بررسی خواهد شد. پس از این‌که پرتودهی نمونه کامل شد، پولک را با دستگاه مناسبی می‌شمارند. دستگاه شمارش به تابشی که آشکار می‌شود بستگی

^۲ Delayed Gama Neutron Activation Analysis

دارد. دستگاه‌های نوین تحلیل فعالیت پولک براساس آشکارسازی گاما و X ساخته شده‌اند و کمتر از آشکارسازی ذرات دیگر استفاده می‌شود.

البته نمی‌توان خطاهای استفاده از این روش برای محاسبه شار نوترون یا تحلیل به روش فعالسازی را نادیده گرفت. یکی از عوامل ایجاد کننده خطا واکنش‌های تداخلی است که از طریق بمبان ایزوتوپ دیگری در هدف، همان ایزوتوپی را تولید می‌کنند که گامای آن شمارش می‌شود. حتی ممکن است ایزوتوپ‌های دیگری تولید کند که نیمه‌عمری در حد، ایزوتوپ اصلی داشته باشد. اگر چنین باشد و ما واکنش‌های تداخلی را در نظر نگیریم، شمارش بیشتر از آن‌چه که هست خواهد شد. علاوه‌بر این موارد تغییرات HV، نویز، پرتوهای زمینه هم وجود دارد.

خطای سیستماتیک را هم نباید از یاد برد.

سطح مقطع فعالسازی پولک‌ها در ناحیه حرارتی تقریباً به صورت $\frac{1}{v}$ است که v سرعت نوترون می‌باشد. یعنی سطح مقطع جذب با افزایش انرژی نوترون کاهش می‌یابد (تعدادی از پولک‌ها از این قاعده پیروی نمی‌کنند که این موضوع در ادامه توضیح داده می‌شود). در سطح مقطع بعضی از پولک‌ها تشیدهایی در بازه انرژی $eV = 1-1000$ دیده می‌شود. بنابراین فعالیت مخلوطی از سهم نوترون‌های حرارتی و نوترون‌های فوق حرارتی است. روشی که معمولاً برای اندازه‌گیری شار نوترون حرارتی به کار می‌رود روش تفاوت کادمیوم است. کادمیوم نوترون‌های حرارتی را جذب می‌کند و نوترون‌های فوق حرارتی را عبور می‌دهد، پس تفاوت شار در پولک با پوشش و بدون پوشش کادمیوم شار نوترون حرارتی را می‌دهد [۵]. انرژی قطع کادمیوم، $eV = 0.5$ می‌باشد و تقریباً تمام نوترون‌های با انرژی کمتر از $eV = 0.5$ را جذب می‌کند و فقط $\frac{1}{eV}$ نوترون‌های حرارتی از سد کادمیوم عبور می‌کنند. معمولاً کادمیومی که استفاده می‌شود، ضخامتی حدود ۷ mm دارد.

فصل اول : روش فعالسازی پولک

در جدول ۱-۱ اطلاعاتی در مورد چند نوع واکنش فعالسازی نوترونی، انرژی آستانه برای انجام

واکنش، نیمه عمر هسته دختر و تابش گسیلی از آن داده شده است.

جدول ۱-۱ مشخصات تعدادی از واکنش‌های فعالسازی نوترونی

نوع تابش گسیلی و انرژی آن	نیمه عمر محصول	انرژی آستانه (MeV)	برهم کنش	ماده
آلومینیوم	$\beta^- (2/85), \gamma (1/87)$	۲/۳ min	$^{77}\text{Al}(\text{n},\gamma)^{78}\text{Al}$	(-)
	$\beta^- (1/75), \gamma (1/04, 1/012)$	۹/۴۶ min	$^{77}\text{Al}(\text{n},\text{p})^{76}\text{Mg}$	۱/۹
	$\beta^- (1/38), \gamma (1/36, 2/75)$	۱۵ h	$^{77}\text{Al}(\text{n},\alpha)^{74}\text{Na}$	۳/۲۷
	$\beta^- (2/97), \gamma (0/559)$	۲۶/۴ h	$^{75}\text{As}(\text{n},\gamma)^{76}\text{As}$	(-)
آرسنیک	$\beta^- (3/15), \gamma (0/835)$	۱۴/۱ h	$^{75}\text{As}(\text{n},\alpha)^{74}\text{Ga}$	(-)
	$\beta^- (3/15), \gamma (0/835)$	۱۷/۹ d	$^{75}\text{As}(\text{n},\gamma)^{76}\text{As}$	۸/۲۷
	$e^-, \gamma (0/247)$	۴۸/۶ min	$^{110}\text{Cd}(\text{n},\gamma)^{111}\text{Cd}$	(-)
کادمیوم	$\gamma (0/685)$	۲۳۵ d	$^{110}\text{Cd}(\text{n},\text{p})^{111}\text{Ag}$	۲/۱۲
	$\gamma (3/07), \beta (1/95)$	۸/۸ min	$^{48}\text{Ca}(\text{n},\gamma)^{49}\text{Ca}$	(-)
کلسیم	$\beta^- (4/91), \gamma (1/6, 2/17)$	۳۷/۲ min	$^{37}\text{Cl}(\text{n},\gamma)^{38}\text{Cl}$	(-)
	$\beta^-, \gamma (3/09)$	۵ min	$^{37}\text{Cl}(\text{n},\text{p})^{36}\text{S}$	۳/۶
مس	$\gamma (0/511)$	۹/۷۶ min	$^{63}\text{Cu}(\text{n},\gamma)^{65}\text{Cu}$	۱۱/۰۱
فلوئور	$\gamma (6/13)$	۷/۱۵ sec	$^{19}\text{F}(\text{n},\alpha)^{19}\text{N}$	۱/۵۷
طلاء	$\beta^- (0/962), \gamma (0/412)$	۲/۷ d	$^{197}\text{Au}(\text{n},\gamma)^{198}\text{Au}$	(-)
	$\beta^-, \gamma (0/356)$	۶/۱۸	$^{197}\text{Au}(\text{n},\gamma)^{196}\text{Au}$	۷/۳۶
ید	$\beta^- (2/12), \gamma (0/441)$	۲۵ min	$^{127}\text{I}(\text{n},\gamma)^{128}\text{I}$	(-)
آهن	$\beta^-, \gamma (1/095, 1/292)$	۴۵/۵ d	$^{58}\text{Fe}(\text{n},\gamma)^{58}\text{Fe}$	(-)
	$\beta^-, \gamma (0/847)$	۲/۵۷ d	$^{56}\text{Fe}(\text{n},\text{p})^{56}\text{Mn}$	۲/۹۸
سرپ	$\gamma (0/570)$	۰/۸۸۵ sec	$^{208}\text{Pb}(\text{n},\gamma)^{207}\text{Pb}$	۷/۴۵

ادامه جدول ۱-۱

نوع تابش گسیلی و انرژی	نیمه عمر	انرژی آستانه	برهم کنش	ماده
جیوه	۴۳ min	۸/۱۱	$^{۲۰۰}\text{Hg}(\text{n},\gamma)^{۱۹۹}\text{Hg}$	
	۶۵ h	(-)	$^{۱۹۶}\text{Hg}(\text{n},\gamma)^{۱۹۷}\text{Hg}$	
	۴۶/۹ d	(-)	$^{۲۰۲}\text{Hg}(\text{n},\gamma)^{۲۰۳}\text{Hg}$	
نیکل	۳۶ h	۱۲/۰۹	$^{۵۸}\text{Ni}(\text{n},\gamma)^{۵۹}\text{Ni}$	
نیتروژن	۱۰ min	۱۱/۳۱	$^{۱۴}\text{N}(\text{n},\gamma)^{۱۳}\text{N}$	
اکسیژن	۷/۱ sec	۱۰/۲	$^{۱۶}\text{O}(\text{n},\text{p})^{۱۵}\text{O}$	
فسفر	۲/۳ min	۲	$^{۳۱}\text{P}(\text{n},\alpha)^{۲۸}\text{Al}$	
پتاسیم	۷/۷ min	۱۳/۴۱	$^{۳۹}\text{K}(\text{n},\gamma)^{۴۰}\text{K}$	
سیلیسیم	۲/۳ min	۳/۹۹	$^{۲۸}\text{Si}(\text{n},\text{p})^{۲۸}\text{Al}$	
نقره	۲۴ sec	(-)	$^{۱۰۹}\text{Ag}(\text{n},\gamma)^{۱۱۰}\text{Ag}$	

۱-۳ نمونه هایی از اندازه گیری شار با پولک

اصول کلی تحلیل به روش فعالسازی کار تازه ای نیست و برای اولین بار در سال ۱۹۳۶ توسط هوسی و لوی^۳ انجام گرفت. Dy موجود در نمونه را وقتی با نوترون های چشمeh Be-Ra بمباران کردند، پرتوza شد و توانستند مقدار Dy را در یک نمونه Ir اندازه گیری کنند[۶]. دو سال بعد، در سال ۱۹۳۸، سیبورگ و لیوینگود^۴ مقدار Ga موجود در یک نمونه آهن را با بمباران آن توسط هسته های دوترون تعیین کردند.

با فراهم شدن شارهای نوترونی بالا از راکتورهای هسته ای، حساسیت این روش به طور چشمگیری افزایش یافت. اگرچه ذرات باردار، پرتوهای گاما و نوترون های ۱۴ MeV را می توان

^۳ Hevesy,G. and Levi

^۴ Seaborg,G.T. and Livingood

به عنوان ذرات بمباران کننده مورد استفاده قرار داد، اما نوترون‌های حرارتی بیشترین کاربرد را در پرتودهی نمونه دارند زیرا معمولاً سطح مقطع جذب برای نوترون‌های حرارتی بیشتر است و برای انجام برهمنش به انرژی آستانه نیاز ندارند.

امروزه تحلیل به روش فعالسازی نوترونی به یک ابزار حیاتی در زمینه‌های مختلف از علوم و مهندسی تا صنعت و پزشکی و محیط زیست و حتی در جرم‌شناسی تبدیل شده است و برای اطلاعات بیشتر در مورد کاربردهای این روش می‌توان به کتاب‌ها و مقالاتی که در این زمینه وجود دارند مراجعه کرد [۷-۱۱].

۱-۳-۱ اندازه‌گیری شار نوترون‌های حاصل از راکتور HFIR

در آزمایشگاه انرژی اتمی آمریکا (OAK RIDGE) در سال ۱۹۶۸ برای اندازه‌گیری شار نوترون‌های سریع، تشدیدی و حرارتی از پولک‌ها استفاده کردند. اطلاعات مربوط به پولک‌های استفاده شده در این آزمایشگاه در جدول ۱-۲ و ۳-۱، ضخامت و ضریب خودجذبی حرارتی این پولک‌ها (در ادامه توضیح داده می‌شود)، در جدول ۴-۱ داده شده است.

آشکارسازها در فاصله ۸۸ mm از چشم نوترون، قرار گرفتند و با پوشش‌های کادمیومی با ضخامت ۵/۰ mm پوشیده شدند. تمامی پولک‌ها به جز سولفور در دو شمارشگر کربستالی NaI شمارش می‌شدند. این شمارشگرها از مقایسه با یک شار نوترون شناخته شده کالیبره شده و درنهایت شار نوترون با استفاده از روابط زیر به دست آمد:

$$\Phi = \frac{M\lambda C}{N\bar{\sigma}w\varepsilon(1 - e^{-\lambda t_1})e^{-\lambda t_3}(1 - e^{-\lambda t_2})} \quad 1-1$$

فصل اول : روش فعالسازی پولک

که در این رابطه M وزن اتمی ایزوتوپ هدف، λ ثابت واپاشی ایزوتوپ محصول، C شمارش خالص برای زمان t_2 ، N عدد آووگادرو، \bar{S} سطح مقطع فعالسازی در m/s ، w وزن t_2 زمان واپاشی می‌باشد [۱۲].

جدول ۱-۲- داده‌های برهم‌کنش برای آشکارسازی نوترون‌های حرارتی

برهم‌کنش	نیمه عمر	آستانه موثر (MeV)	سطح مقطع (barns)
$^{23}Na(n,\gamma)^{24}Na$	۱۵ h	حرارتی	0.536 ± 0.01
$^{63}Cu(n,\gamma)^{64}Cu$	۱۲/۸۲ h	حرارتی	$4/3 \pm 0.2$
$^{59}Co(n,\gamma)^{60}Co$	۵/۲۹ y	حرارتی	37 ± 1.5
$^{115}In(n,\gamma)^{116}In$	۵۴/۲ min	حرارتی	155 ± 10
$^{197}Au(n,\gamma)^{198}Au$	۲/۷ d	حرارتی	96 ± 10

جدول ۱-۳- داده‌های برهم‌کنش برای آشکارسازی نوترون‌های سریع

برهم‌کنش	نیمه عمر	آستانه موثر(MeV)	سطح مقطع (barns)
$^{239}Pu(n,f)$	—	$0.003 - 0.005$	۱/۹۴
$^{237}Np(n,f)$	—	۰/۷۵	۱/۶
$^{238}U(n,f)$	—	۱/۴	۰/۵۲۵
$^{33}S(n,p)^{33}P$	۱۴/۳ d	۲/۹	۰/۳۰۰
$^{27}Al(n,p)^{27}Mg$	۹/۸ min	۴/۶	۰/۰۳۹
$^{27}Mg(n,p)^{27}Na$	۱/۵ h	۶/۳	۰/۰۴۸
$^{27}Al(n,\alpha)^{27}Na$	۱۵ h	۸/۱	۰/۱۱۰