

پوپر و عدم قطعیت

* محدثه برهانی نژاد

** حسین واله

چکیده

پوپر معتقد است که هایزنبرگ در تعبیرش از اصل عدم قطعیت دچار اشتباه شده است. به نظر وی، وجود حدی برای دقت که مدعای هایزنبرگ است، نتیجه منطقی فرمولهای تئوری کوانتم نیست، بلکه فرضی اضافی است. به باور پوپر، تعبیر هایزنبرگ از عدم قطعیت حاوی عناصر متافیزیکی و لذا ابطال ناپذیر است. پوپر با ارائه نظریه پراکندگی آماری، تفسیری جدید از عدم قطعیت ارائه می‌دهد تا نشان دهد امکان اندازه‌گیری‌هایی دقیق‌تر از آن‌چه اصل عدم قطعیت مجاز می‌شمرد با فرمول‌های تئوری کوانتم یا تفسیر آماری این تئوری منافات ندارد و در صورت تفسیر آماری فرمول‌های تئوری کوانتم، فرض اضافی هایزنبرگ با آن فرمول‌ها در تناقض خواهد بود.

کلیدواژه‌ها: اصل عدم قطعیت، فیزیک کوانتم، پراکندگی آماری، پوپر، هایزنبرگ.

۱. مقدمه

تا اوخر سده نوزدهم، قوانین اساسی فیزیک، ضروری تلقی می‌شد و تحلیل آماری ناشی از ناگاهی ما یا فقدان ابزارهای اندازه‌گیری دقیق یا نداشتن مهارت کارکردن با دستگاه‌های پیچیده بود. دانشمندان بر این باور بودند که اگر ما از تمام پارامترها و عوامل مؤثر در تکوین یک پدیده باخبر باشیم و توانایی انجام محاسبات طولانی و پیچیده را داشته باشیم دیگر نیازی به تحلیل آماری نیست و می‌توانیم آینده پدیده را با قطعیت تعیین کنیم.

* کارشناس ارشد فلسفه، فارغ‌التحصیل دانشگاه شهید بهشتی

** دکترای فلسفه، استادیار گروه فلسفه دانشکده ادبیات دانشگاه شهید بهشتی

تاریخ دریافت: ۱۳۹۲/۶/۱۹، تاریخ پذیرش: ۱۳۹۲/۹/۱۵

در قرن بیستم با ظهور فیزیک کوانتمی و به ویژه اصل عدم قطعیت، این چهارچوب ذهنی درهم گسیخت و امکان پیش‌بینی قطعی حالت آینده پدیده با دانستن قوانین حاکم بر آن متفقی شد. چهارچوب مفهومی فیزیک کوانتمی نه تنها نامتعارف، بلکه برخلاف شم و شهود بود. فیزیک کوانتمی موجب تغییری اساسی در نگرش علمی ما به میکروذرات شد. نتیجه این رویداد نه تنها تردید و بازاندیشی در فیزیک و مفاهیم آن بود، بسیاری از مفاهیم فلسفی را نیز به چالش کشید؛ لذا علاوه بر فیزیک‌دانان، فیلسوفان نیز به بررسی و تأمل در باب اصل عدم قطعیت پرداختند. عده‌ای از ایشان با اتخاذ رویکرد ذهنی، به هم خوانی اصل عدم قطعیت با پدیده‌های جهان رأی دادند و گروهی دیگر با عینی و واقعی دانستن عدم قطعیت، آن را خصوصیت ذاتی طبیعت قلمداد کردند.

پوپر از کسانی است که به اصل عدم قطعیت واکنش نشان داد و بر آن شد که می‌توان با دادن تفسیری جدید از عدم قطعیت از مشکلاتی که هایزنبرگ به آن دچار شد، رهایی یافت. پوپر با این که فیزیک‌دانی حرفاًی نیست، علاوه بر بررسی فلسفی، به بررسی فیزیکی این اصل می‌پردازد و آزمایشی فیزیکی در جهت گشایش معضل عدم قطعیت ارائه داد که بعدها آزمایش وی عملی شد. بنابراین بررسی آرای وی در این خصوص، اهمیتی بسیار می‌یابد.

در اولین بخش از نوشته حاضر، زمینهٔ تاریخی اصل عدم قطعیت را همراه با توضیحاتی مختصر در باب عدم قطعیت و موضع فیلسوفان و دانشمندان درباره آن بیان می‌کنیم. در بخش دوم، نقد پوپر بر دیدگاه فیزیک‌دانان و به ویژه هایزنبرگ و دیدگاه خود او در این خصوص را توضیح می‌دهیم. در بخش بعدی به نظریهٔ پاشیدگی آماری پوپر می‌پردازیم و مقاله را با گزارشی از آزمایش دو تن از فیزیک‌دانان عصر حاضر که ایدهٔ پوپر را عملی ساختند، به پایان می‌بریم.

۲. اصل عدم قطعیت

ورنر هایزنبرگ (Werner Karl Heisenberg، 1901-1976) در ۱۹۲۷، سعی کرد موضع و سرعت یک الکترون را محاسبه کند. دشواری‌ای که در محاسبه اوصاف یک الکترون وجود دارد این است که الکترون کوچک‌تر از طول موج یک موج نوری متداول است. بنابراین برای مشاهده مستقیم یک الکترون باید از میکروسکوپی بسیار قوی‌تر از میکروسکوپ‌های کنونی استفاده کنیم. هنگام استفاده از میکروسکوپ، از یک چشمۀ نور هم استفاده خواهیم کرد. از پیش می‌دانیم که فوتون‌های نور در وضع الکترون‌ها اختلال ایجاد می‌کند. بنابراین،

برای محاسبه موضع و سرعت یک الکترون با دو مشکل مواجه‌ایم: از نور معمولی نمی‌توانیم استفاده کنیم چون الکترون‌ها طول موجی کوتاه‌تر از طول موج نور معمولی دارند. پس ناگزیر از پرتوهای نور با طول موج خیلی کوتاه کمک می‌گیریم، اما چون آن‌ها هم بسامد بالا دارند و موج‌هایی (بسیار کوتاه) با طول موج‌هایی کوتاه‌تر از نورند، آن‌ها دارای انرژی بالایی هستند و خود باعث اختلال در وضعیت الکترون خواهند شد.

به این ترتیب انجام یک آزمایش که با آن بتوانیم موضع و سرعت یک الکترون را محاسبه کنیم ناممکن است و هر محاسبه‌ای که انجام دهیم به سبب اختلالی که ابزار محاسبه‌گر به وجود می‌آورد تقریبی خواهد بود. استدلال هایزنبرگ این است که نه تنها محاسبه‌کردن در عمل امکان‌پذیر نیست بلکه از لحاظ نظری هم انجام محاسبه به طور دقیق نامیسر است.

هایزنبرگ از این هم پیش‌تر رفت؛ او استدلال کرد که با تعیین وضع دقیق یک الکترون، سرعت آن را مختل می‌کنیم. یعنی برای تعیین سرعت یک الکترون کم و بیش به طور دقیق کاری می‌کنیم که تعیین وضع یک الکترون غیر دقیق‌تر بشود. بنابراین دستیابی به محاسبه کم و بیش دقیق موضع و سرعت یک الکترون به طور همزمان، امکان‌پذیر نیست. برخان قاطع او در این مجاجه این است که درجه نامعین بودن سنجش ما برابر است با نسبتی از ثابت پلانک. فرمول زیر بیان‌گر رابطه عدم تعیین موضع و سرعت است:

$$\Delta p \Delta q = h/4\pi$$

در این فرمول p و q به جای موضع و سرعت یک الکترون یا ذره زیراتومی هستند و البته h ثابت پلانک، Δp و Δq به ترتیب نشانه عدم قطعیت سرعت و موضع هستند.

۳. آغاز کار پوپر بر روی نظریه عدم قطعیت

پس از ارائه اصل عدم قطعیت، واکنش‌های بسیاری در جهت تعدیل یا مخالفت با آن شکل گرفت، کارل پوپر از کسانی است که به این اصل واکنش نشان داد. پوپر با آن که فیزیک‌دان نبود، به عنوان فیلسوف علم با روش‌های فلسفی و منطقی به تفسیر نظریه عدم قطعیت پرداخت. به نظر پوپر در هر شاخه‌ای از علوم تجربی پرسش‌هایی مطرح می‌شود که بیش‌تر جنبه منطقی دارند تا علمی و پاسخ آن‌ها را باید در جایی غیر از حوزه علم یافتد. کما این که «متخصصان فیزیک کوانتم، با اشتیاق در بحث‌های معرفت‌شناسانه مشارکت

می‌جویند. ممکن است این نشانه آن باشد که آنان خود احساس می‌کنند که پاسخ پاره‌ای از مسائل حل‌نشده نظریه کوانتم را باید در زمین بی‌طرفی جست که میان فیزیک و منطق واقع است» (Popper, 2002: 209).

۴. تعابیر عینی و ذهنی از عدم قطعیت

به نظر پوپر دو تعابیر از عدم قطعیت وجود دارد: تعابیر عینی (objective) و تعابیر ذهنی (subjective).

۱.۴ تعابیر ذهنی

در تعابیر ذهنی، «ذره مکان دقیق و اندازه حرکت دقیق (ولذا مسیر دقیق) دارد ولی اندازه‌گیری هم‌زمان هر دو برای ما میسر نیست. در این صورت طبیعت همچنان پاره‌ای از کمیات فیزیکی را از چشم ما پنهان داشته است، هرچند خود وضعیت یا خود اندازه حرکت یا مسیر بر ما پوشیده نیست، ترکیب آن دو یعنی وضعیت همراه اندازه حرکت یا مسیر هرگز به دست ما نخواهد افتاد» (ibid: 215). طبق این تفسیر، عدم قطعیت به معرفت بشر مربوط است؛ بدین معنا که نقصان معرفت انسان در باب ذرات اتمی چنین مشکلی را پدیدارد می‌آورد. لذا عدم قطعیت ناشی از خصلت ذاتاً نامعین جهان کوانتمی نیست، بلکه ناشی از جهل ما از جزئیات عملکرد جهان است. علت‌های نامشخصی وجود دارند که عملاً وقوع آن‌چه رخ می‌دهد، تعیین می‌کنند. از آنجایی که این تعابیر، حدی برای شناخت ما مقرر می‌دارد، ذهنی است. در اینجا «احتمال» امری معرفت‌شناختی است نه هستی‌شناختی، یعنی به محدودیت‌های معرفت ما مربوط می‌شود نه به چیزی در طبیعت. از میان فیلسوفان، برتراند راسل از زمرة کسانی است که به چنین تعابیری از عدم قطعیت معتقد است، او می‌نویسد: «فقط در همین اواخر روش‌های تجربی توانسته‌اند آگاهی‌هایی از حرکات اتم‌های منفرد به دست آورند و هیچ بعد نیست قوانین ممکن حاکم بر این حرکات هنوز کشف نشده باشند. درواقع اثبات این‌که فلان دسته از پدیده‌ها از هیچ قانونی پیروی نمی‌کنند، علی‌الاصول و به طور نظری غیر ممکن است. آن‌چه در این موارد می‌توان گفت این است که شاید قوانینی حاکم بر آن‌ها باشند که هنوز دانسته نشده‌اند» (راسل، ۱۳۶۰: ۱۰۶). به نظر پوپر اینشتین نیز تعابیری ذهنی داشت زیرا عدم قطعیت را ناشی از فقدان دانش و شناخت انسان می‌دانست (Popper, 1990: 8).

۲.۴ تعبیر عینی

در مقابل تعبیر ذهنی، قائلان به تعبیر عینی معتقدند که بر رفتار اتم قوانین دقیقی حاکم نیست. در اینجا عدم قطعیت به خود واقعیت مربوط است و خصوصیت ذاتی و عینی طبیعت است. اصل عدم قطعیت از ماهیت موجوداتی که ما با آنها سروکار داریم ناشی می‌شود نه از فقدان مهارت ما در تحقیق درباره آنها. بر این اساس «احتمال» امری هستی شناختی و مفهومی اولیه و تحويل ناپذیر تلقی می‌شود. اینان برآئند که چون نظریه کوانتوم با هزاران بار آزمایش آزموده شده است، باید نظری سایر نظریه‌های مقبول پذیرفته شود و تصویری که از جهان ارائه می‌دهد تصویری اطمینان‌بخش دانسته شود. طبق این تعبیر عدم قطعیت ناشی از پدیده مورد مشاهده است و اتم پدیده‌ای متفاوت از سایر پدیده‌هاست. اگر از دانستن سرعت و مکان دقیق ذره به طور همزمان ناتوانیم، این بدان معنا نیست که سرعت و مکان دقیق آن بر ما پوشیده است بلکه ذره ماهیتاً فاقد سرعت و مکان دقیق است.

هایزنبرگ معتقد به چنین تعبیری از عدم قطعیت بود، به نظر او اتم مانند اشیای فیزیکی معمولی نیست و نمی‌توان خصوصیات جهان اطراف را به حیطه اتمی تعمیم داد (باربور، ۱۳۶۰: ۳۳۹).

۵. نقد پوپر به تعبیر هایزنبرگ از عدم قطعیت

پوپر بر آن است که هایزنبرگ با برنامه‌ای معرفت‌شناسانه قصد داشت تئوری اتمی را از وجود هر آنچه «مشاهده‌ناپذیر» (unobservable) است یعنی از عناصر متافیزیکی بپیراید حال آنکه، تعبیر هایزنبرگ از عدم قطعیت از عناصر متافیزیکی پیراسته نگشته و این دلیلی است بر اینکه هایزنبرگ در برنامه‌اش شکست خورده است. حتی اگر تفسیر او را عینی بگیریم باز در آن، عناصر متافیزیکی وجود دارد. پوپر می‌نویسد: «تفسیر عینی می‌گوید: ... ذرات اصولاً مسیر ندارند؛ آنچه هست فقط وضعیت دقیق همراه با اندازه حرکت نادقيق، یا اندازه حرکت دقیق همراه با وضعیت نادقيق است. حتی با پذیرفتن این تفسیر نیز عناصر متافیزیکی همچنان در ساختار صوری تئوری باقی خواهد ماند. برای آنکه چنان‌که ملاحظه کردیم «مسیر» یا «اندازه حرکت» ذره در مقاطعی از زمان که در اساس به مشاهده در نمی‌آیند، قابل محاسبه است» (Popper, 2002: 215).

پوپر بر آن است که هایزنبرگ تحت تأثیر اندیشه‌های فلسفی پوزیتیویستی، مفهوم مسیر را مردود می‌انگارد و از کمیات مشاهده‌ناپذیر سخن می‌گوید (ibid: 227).^۱

پوپر در نقد خود، ادامه می‌دهد که، طرفداران نظریه عدم قطعیت بین پذیرش تعبیر ذهنی یا عینی از عدم قطعیت تردید داشتند. برای نمونه شلیک تعبیر خود را از عدم قطعیت عینی می‌داند و در عین حال می‌گوید: خود حادث طبیعی غیر ممکن است که به طرز معناداری «ابهام» یا «عدم دقت» را بیان کنند. فقط در اندیشه‌های ماست که چنین چیزهایی به کار می‌روند (ibid: 215-216).

به این ترتیب، هایزنبرگ در تفسیرش از عدم قطعیت به محدودیت اندازه‌گیری می‌رسد و امکان اندازه‌گیری مسیر را متفقی اعلان می‌دارد، در صورتی که پوپر معتقد است که می‌توان مسیر یا اندازه‌حرکت (momentum) را محاسبه کرد. به نظر وی مشکل هایزنبرگ در روابط عدم قطعیت این است که پس از اندازه‌گیری، صرفاً به کمیات توجه می‌کند. به نظر پوپر در دقت تعیین موضع و اندازه‌حرکت الکترون، تا لحظه اندازه‌گیری محدودیتی وجود ندارد. برای آن که به باور وی «می‌توان چندین اندازه‌گیری را به طور متوالی انجام داد و مقادیر مورد نظر را با دقت نامحدودی تعیین کرد. بنابراین با تلفیق نتایج اندازه‌گیری‌ها (الف) بین دو اندازه‌گیری موضع؛ (ب) بین اندازه‌گیری اندازه‌حرکت و اندازه‌گیری موضع پیش از آن، امکان آن هست که مختصات دقیق اندازه‌حرکت و موضع را در هر زمان بین دو اندازه‌گیری محاسبه کرد» (ibid: 214). اندازه‌گیری اندازه‌حرکت به دنبال اندازه‌گیری موضع را می‌توان با این آزمایش عملی ساخت؛ نخست پرتوی را به کمک پرده‌ای که بر روی آن شکافی باریک واقع است، بر حسب موضع انتخاب می‌کنیم (اندازه‌گیری موضع) سپس اندازه‌حرکت ذراتی را که از میان شکاف در امتداد معینی حرکت می‌کنند به دست می‌آوریم. این دو آزمایش با هم، مسیر همه ذره‌های متعلق به گزینش دوم را که بین دو اندازه‌گیری قرار می‌گیرند، معین می‌کند یعنی هم موضع و هم اندازه‌حرکت بین دو اندازه‌گیری را می‌توان با دقت محاسبه کرد (ibid: 226).^۲

پوپر در استدلالش مبنی بر محدودیت‌نشاندن اندازه‌گیری، میان فرمول‌های هایزنبرگ و تفسیر هایزنبرگ از این فرمول‌ها، یعنی روابط عدم قطعیت، تفکیک می‌نهاد و در خصوص همین روابط است که محدودیت اندازه‌گیری بروز می‌کند.

۶. تفسیری جدید از فرمول‌های عدم قطعیت

به عقیده پوپر فرمول‌های هایزنبرگ احکامی آماری هستند، زیرا ناگزیریم برای استنتاج

ریاضی این فرمول‌ها از معادله موجی یا فرضی معادل آن استفاده کنیم که تفسیری آماری دربر دارد. این تفسیر این نتیجه را در پی دارد که توصیف هر ذره واحد، به صورت یک گزاره احتمالی صورتاً شخصی است. یعنی گزاره‌هایی که احتمالی را به یک پیشامد یا به یک عضو از مجموعه‌ای از پیشامدها نسبت می‌دهند مانند این گزاره هستند که احتمال پنج آمدن تاس در پرتاب بعدی $\frac{1}{6}$ است.

از دیدگاه تئوری بسامدی اصولاً طرح این گونه گزاره‌ها نادرست است. تئوری بسامدی احتمالات که مبنای همه قضایای اصلی حساب احتمالات را فراهم می‌سازد، نظریه مدونی است درباره تعدادی رویداد پی درپی یا پیشامدهای تصادفی، یعنی رویدادهای تکراری مانند چندین پرتاب پی درپی تاس. مطابق تئوری بسامدی احتمال فقط به مجموعه‌ای از پیشامدها یا رویدادها تعلق می‌گیرد نه به پیشامدهای منفرد. بنابراین طرح گزاره‌هایی درباره یک رویداد نادرست است.

۱.۶ تعبیر پراکندگی آماری

به این ترتیب پوپر تفسیری عینی و آماری از روابط عدم قطعیت ارائه می‌دهد (Popper, 1990). وی این تعبیر را چنین بیان می‌کند

هرگاه بتوانیم در لحظه‌ای مشخص، مجموعه و گزیده‌ای [مقصود از گزیده جداسازی فیزیکی است] از ذرات را که با درجه دقت معینی در وضعیت خاص x قرار می‌گیرند، داشته باشیم خواهیم دید که پاشیدگی (scattering) اندازه حرکت آن ذرات (یعنی p_x) تصادفی (random) است و هرچه Δx یعنی حوزه پاشیدگی یا خطای وضعیت را کوچک‌تر سازیم، حوزه پاشیدگی $4p_x$ بزرگ‌تر می‌شود و به عکس (Popper, 2002: 220).

مطابق تعبیر پوپر، یک حالت کوانتومی، نمایش‌گر مجموعه‌ای از سیستم‌های یکسان آمده شده است، ولی لزوماً توصیف کاملی از یک سیستم منفرد به دست نمی‌دهد. تعبیر آماری همواره برای ذره، موضعی درنظر می‌گیرد، ولی این مواضع در مجموعه‌ای از آزمایش‌های مشابه، تحقق پیدا می‌کنند. از دید پوپر روابط هایزنبرگ چیزی درباره دقت قابل حصول در اندازه‌گیری‌ها یا حدود دانش ما نمی‌گویند، بلکه حد پایین پاشیدگی آماری نتایج آزمایش یا حد بالای همگنی حالات کوانتومی را به دست می‌دهند. این پاشیدگی، به تهیهٔ حالات کوانتومی مربوط می‌شود. درواقع در تهیهٔ چنین حالتی ما همواره یک

پاشیدگی در کمیت مزدوج وارد می‌کنیم و این پاشیدگی قابل حذف نیست. اما این روابط به هیچ‌وجه محدود‌کننده دقت اندازه‌گیری روی تک‌ذره‌ها نیست.

۲.۶ گزینش فیزیکی

پوپر در تعییر پاشیدگی آماری از اصطلاح گزینش فیزیکی استفاده می‌کند؛ گزینش فیزیکی در مقابل گزینش ذهنی است مانند گزینش جمیع ذرات گذرنده از حوزه Δp که عضو مجموعه‌ای بزرگ‌تر است ولی اعضاش به طور فیزیکی غربال نشده‌اند. به نظر پوپر، گزینش فیزیکی متفاوت از اندازه‌گیری است. او معنای گزینش فیزیکی را با مثالی روشن‌تر می‌کند: اگر در جریانی از ذرات همه آن‌ها را به استثنای ذراتی که دارای وضعیتی در حوزه Δ_x هستند غربال کنیم، ذرات متعلق به پرتوی که بدین‌گونه از بقیه جدا شده باشند، تشکیل یک گزیده فیزیکی یا فنی بر حسب ویژگی Δx می‌دهند و همین فرایند جداسازی یا نتیجه آن، یعنی پرتوی از ذرات که به طور فیزیکی از بقیه جدا شده باشد، گزینش فیزیکی است (ibid: 221).

هر گزینش فیزیکی را می‌توان یک اندازه‌گیری دانست و در عمل از آن به صورت یک اندازه‌گیری استفاده کرد و به این ترتیب وضعیت الکترون را مشخص کرد، اما هر اندازه‌گیری گزینشی فیزیکی نیست. برای مثال اگر دریچه را به روی همه ذراتی که از دامنه وضعیتی خاص عبور نمی‌کنند، بیندیم یا همه آن‌ها را غربال کنیم و بدین نحو پرتوی از ذرات را برگزینیم (گزینش مکانی) و سپس اندازه‌حرکت یکی از آن ذرات را اندازه بگیریم، می‌توانیم گزینش مکانی را به مثابه اندازه‌گیری موضع فرض کنیم، زیرا این گزینش بر ما معلوم می‌سازد که کدام ذره از موضع مورد نظر گذشته است.

از دید پوپر زمانی که تفسیری آماری از تئوری کوانتم داشته باشیم نمی‌توانیم هیچ پیش‌بینی منفردی را به دلیل برقراری‌ودن روابط پراکندگی، نتیجه بگیریم و قادر نیستیم که با دخالت تجربی در سیستم، شرایط اولیه را ایجاد کنیم؛ لذا تئوری کوانتم فقط پیش‌بینی‌های بسامدی به دست می‌دهد، نه پیش‌بینی‌های منفرد.

۷. آزمایش ذهنی پوپر بر مبنای پراکندگی آماری

پوپر آزمایشی را پیشنهاد داد که هم با تئوری کوانتم موافقت تمام داشته باشد و هم اندازه‌گیری‌های دقیق‌تر از آن‌چه در فرمول عدم قطعیت آمده است به دست دهد؛ او در این

آزمایش ذهنی دو باریکه از ذرات را در اختیار می‌گیرد که یکی دارای اندازه حرکت مشخص است و دیگری به وسیله عبور از شکافی باریک مورد گزینش فیزیکی، بر حسب وضعیت، قرار گرفته است و این دو باریکه را در مکان مشخصی با هم تلاقی می‌دهد. با قراردادن دستگاهی همچون یک شمارش‌گر گایگر^۳ در یک جهت خاص با ثبت برخوردهای ذره و محاسبه زمان برخورد دو ذره و به کمک مکان و سرعت معلوم دو باریکه، می‌توان مکان و اندازه حرکت دقیق ذره دیگری را که در این برخورد شرکت داشته است را با دقیقی فراتر از آن‌چه روابط عدم قطعیت پیش‌بینی می‌کند، مشخص کرد.

پوپر معتقد است که این آزمایش ذهنی نشان می‌دهد که نه تنها می‌توان پیش‌بینی‌های منفرد دقیق انجام داد، بلکه شروط انجام این گونه پیش‌بینی‌ها یا بهتر بگوییم شروط سازگاری آن‌ها با تئوری کوانتم، را نیز به دست می‌دهد. این گونه پیش‌بینی‌ها را به شرطی می‌توان انجام داد که حالت ذره شناخته شده باشد، بدون آن که ایجاد دلخواه حالت میسر باشد. لذا شناخت واقعی پس از وقوع رویداد حاصل می‌شود، زیرا هنگامی این شناخت حاصل می‌شود که ذره آن حالت حرکتی معلوم را به خود گرفته باشد. ولی از همین شناخت می‌توان برای استنتاج پیش‌بینی‌های آزمون‌پذیر استفاده کرد.

پوپر این آزمایش را آزمایشی سرنوشت‌ساز برای داوری بین تلقی هایزنبرگ و تفسیر آماری نظریه کوانتم می‌دانست.

۸. اجرای آزمایش پوپر

در اوایل ۲۰۰۰، «یونون—هو کیم» (Yoon-Ho Kim) و «یانوه‌ها شیه» (Yanhua Shih) فیزیکدانان دانشگاه مریلند شکل جدیدی از آزمایش تعیین‌کننده پوپر را اجرا کردند و نتایجی را در خصوص تحقق آزمایش پوپر، گزارش دادند (Shields, 2004: 11). آن‌ها در ساختار و شیوه آزمایش پوپر تغییراتی اعمال کردند تا از اثرات عدم قطعیت در موقعیت اولیه ذره دوری کنند البته بدون آن که به اصل آزمایش پوپر خدشهای وارد کنند. آنان بدین منظور به جای باریکه‌های پیشنهادی پوپر از فوتون‌های تولیدشده به وسیله لیزر استفاده کردند. کیم و شیه اذعان می‌کنند که منبع ذره‌ای نقطه‌ای برای آزمایش پوپر ضروری نیست، آن‌چه نیاز است موقعیت دو ذره درهم‌تنیده (entangled) است؛ یعنی اگر موقعیت ذره شماره ۱ دقیقاً دانسته شود، موقعیت ذره شماره ۲ نیز، ۱۰۰ درصد تعیین شده است .(Yanhua, Yoon-Ho, 1999: 1)

کیم و شیه استدلال کردند که کاربرد روابط عدم قطعیت به طور مجزا برای حالات درهم‌تینیده (entangled-state) مجاز نیست و نتیجه گرفتند که فیزیک سیستم دو ذره‌ای درهم‌تینیده به طور ذاتی از دو ذره مجزا متفاوت است.

انتشار نتیجه این آزمایش، مناقشات و واکنش‌های زیادی به دنبال داشت. برخی چون اشر پرس (Asher Peres) از آن پوچی نتایج پوپر را نتیجه گرفتند و در مقابل کسانی مثل جفری هانتر (Geoffrey Hunter) شیمی‌دان کوانتوسی آن را پیروزی کسانی چون اینشتین و پوپر می‌دانند، که از تفسیر واقع‌گرایانه نظریه کوانتم دفاع می‌کردند. بحث پیرامون نتایج این آزمایش و اصل عدم قطعیت همچنان ادامه دارد.

۹. نتیجه‌گیری

تفسیر پوپر، یکی از مهم‌ترین تفاسیر عدم قطعیت است. او با آن‌که فیزیک‌دانی حرفه‌ای نبود، نقش مؤثری در تعبیر آماری عدم قطعیت ایفا کرد. در انتقاد پوپر از هایزنبرگ، باید توجه داشت که وی میان فرمول‌های هایزنبرگ و تفسیر وی از این فرمول‌ها تمایز قائل می‌شود و انتقاد پوپر به هایزنبرگ متوجه تفسیر او از این فرمول‌هاست.

از نظریات مهم پوپر در فلسفه علم، نظریه ابطال‌پذیری است. پوپر این نظریه را به مثابه ضابطه‌ای برای تشخیص دستگاه‌های تئوریک تجربی معرفی می‌کند. پوپر این داور را در خصوص آرای هایزنبرگ به کار برده و مدعی می‌شود که نظریه وی ابطال‌ناپذیر است. به نظر وی اگر در نظریه کوانتم امکان اندازه‌گیری دقیق میسر نباشد، این نظریه آزمون‌ناپذیر، ابطال‌ناپذیر، و لذا متأفیزیکی است. حال آن‌که هایزنبرگ قصد داشت نظریه‌اش را از عناصر متأفیزیکی بپیراید. پوپر با تفسیر جدیدش امکان اندازه‌گیری را فراهم کرد. او دلیل ناکامی نظریه عینی هایزنبرگ را در این وجه نشان داد که تفسیر عینی منفرد از راه نسبت دادن مستقیم عدم قطعیت به رویدادهای منفرد ناکام می‌ماند و لذا باید تفسیر عینی آماری جانشین آن شود.

نکته دیگر این است که آزمایش پوپر برای این طراحی شده بود که میان پیش‌بینی (prediction) و پس‌بینی (retrodiction) رفتار یک ذره تمایز قائل شود. پوپر یادآور می‌شود که هایزنبرگ توافق داشت که مقادیر «پس‌بینانه» مکان و اندازه حرکت را می‌توان دانست به شرطی که مکان یک ذره را (مثلاً هنگامی که از یک شکاف کوچک می‌گذرد) بدانیم و به دنبال آن اندازه حرکت ذره پس از عبور آن از میان شکاف را، از محلی که صفحه آشکارساز

در آن قرار دارد، اندازه بگیریم. اما اصل عدم قطعیت پیش‌بینی دقیق هر دوی مکان و اندازه حرکت را رد می‌کند. تعبیر آماری پوپر نیز هیچ پیش‌بینی دقیق منفردی نمی‌کند، بلکه فقط پیش‌بینی‌های منفرد «نامتعین» به دست می‌دهد.

خلاصه آن که پوپر با پیشنهاد تعبیر آماری از عدم قطعیت و آزمایش ذهنی استدلال کرد که انجام اندازه‌گیری‌هایی دقیق‌تر از آن‌چه اصل عدم قطعیت مجاز می‌داند، ممکن است و مدعی شد که تعبیر هایزنبرگ با داشتن حدی اضافه تحقیق علمی را محدود به حدودی می‌کند که باید از آن‌ها پرهیز کرد.

پی‌نوشت

۱. شواهدی له نظر پوپر مبنی بر پوزیتیویستی بودن هایزنبرگ، در بعضی آرای هایزنبرگ مشاهده می‌شود؛ برای نمونه هایزنبرگ علیت را به معنای قابلیت پیش‌بینی تعریف می‌کند که چنین تعبیری از علیت به تعبیر فیلسوفان پوزیتیویست مثل کارناب پسیار نزدیک است (کارناب، ۱۳۶۳: ۲۸۵). اما با آن‌که هایزنبرگ در بعضی از آرا و دیدگاه‌هایش در مقابل مخالفان یا تجدیدنظر طلبان نظریه عدم قطعیت از پوزیتیویست‌ها تأثیر پذیرفته است، باید در پوزیتیویست‌خواندن او احتیاط کرد، زیرا خود او که از طرف‌داران تعبیر کپنهاکی است، معتقد است که تعبیر کپنهاکی نظریه کوانتمی به هیچ وجه پوزیتیویستی نیست (هایزنبرگ، ۱۳۷۰: ۱۵۲). هرچند واقعیت امر این است که به طور واضح هایزنبرگ پوزیتیویست بوده، و بعدها تغییر موضع داده است.
۲. این مبحث پس از تشریح نظریه پوپر روشن‌تر می‌شود.
۳. این شمارش گر نوعی شمارش گر ذرات بنیادی است که توانایی شناسایی ذرات باردار را دارد.

منابع

- اوہنیان، هانس سی. (۱۳۷۲). *فیزیک نوین*، ترجمه جلال‌الدین پاشایی راد و بهرام معلمی، تهران: کتب ماد باریور، ایان (۱۳۶۲). *علم و دین*، ترجمه بهاء‌الدین خرم‌شاهی، تهران: دانشگاه صنعتی شریف.
- راسل، برتراند (۱۳۶۰). *جهان‌بینی علمی*، ترجمه سیدحسن منصور، تهران: آگاه.
- کارناب، رودلف (۱۳۶۳). *مقدمه‌ای بر فلسفه علم*، ترجمه یوسف عفیانی، تهران: نیلوفر.
- هایزنبرگ، ورنر (۱۳۷۰). *فیزیک و فلسفه*، ترجمه محمود خاتمی، تهران: علمی.

- Popper, Karl (1990). *A World of Propensities*, Bristol: Thoemmes.
- Shields, William (2004). ‘Karl Popper’s Quantum Ghost, Denver, Colorado’, *American Physical Society*, April Meeting.
- Shih, Yanhua, Kim, Yoon-Ho (2000). ‘Experimental Realization of Popper’s Experiment-Violation of the Uncertainty Principle’, *Foundations of Physics*, Vol. 48.