

مبدأ عدم التأكد لـ " هايزنبرج "

افترضت نظرية بور أنه يمكن تحديد مكان الإلكترون وسرعته في الوقت نفسه بدقة، وقد توصل هايزنبرج باستخدام ميكانيكا الكم إلى مبدأ هذا نصه:

"يستحيل عملياً أن نحدد مكان وسرعة الإلكترون معاً في وقت واحد، وإنما نقول من المحتمل بقدر كبير أو صغير وجود الإلكترون في هذا المكان أو ذاك".

ويعني مبدأ عدم التأكد أن التحدث بلغة الاحتمالات هو الأقرب إلى الصواب.