

نظرية الكم والذرة



صلي بين العمود (أ) و العمود (ب)

العمود (أ)	العمود (ب)
نموذج (معادلة) شرود نجر	من المستحيل معرفة سرعة وموقع أي جسيم في نفس الوقت بدقة.
مبدأ الشك لهايزنبرج	وضع النموذج الميكانيكي الذري ووصف أن للإلكترونات خصائص الموجات.
معادلة دي بروغلي	يصف طيف انبعاث الهيدروجين للإلكترونات التي تسقط من مدارات طاقة أعلى إلى مدارات طاقة أقل.
نموذج بور الذري	تنتبأ بأن الجسيمات المتحركة تتمتع بمواصفات موجية.