تذكر □ا سبق أن طيف الانبعاث الذري للهيدروج□ منفصل؛ □اذا يكون طيف الانبعاث الذري للعنا□ منفصلاً وليس متصلاً ؟

□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□ استفاد العا□ نيلز بور من أفكار العا□□ بلانك وأينشتاين، لذرة ا□يدروج□ مستويات طاقة معينة يسمح للإلك□ونات أن توجد فيها. تكون إلك□ونات الذرة فيها أدنى طاقةٍ حالة الاستقرار أما عندما تكتسب إلك□ونات الذرة الطاقة فتصبح في حالة إثارة. ك□ ربط بور أيضًا ب□ مستويات الطاقة لذرة ا□يدروج□ والإلك□ون داخلها. صغر مدار الإلك□ون قلت طاقته أو قلّ مستو□ الطاقة. وع□ العكس من ذلك، الإلك□ون زادت طاقة الذرة أو زاد مستو□ الطاقة. وبناءً ع□ ذلك، فإن لذرة ا□يدروج□ حالات

Summarized by © lakhasly.com