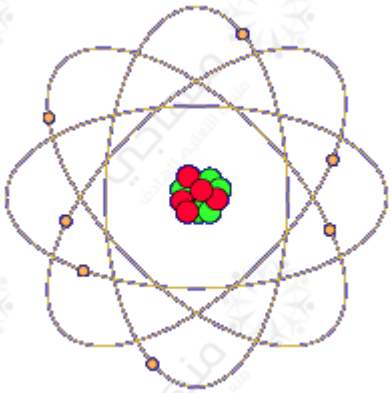
تطوّر النموذج الذرّي

نموذج بور

قدم العالم نموذجاً ذرياً افترض فيه أن:

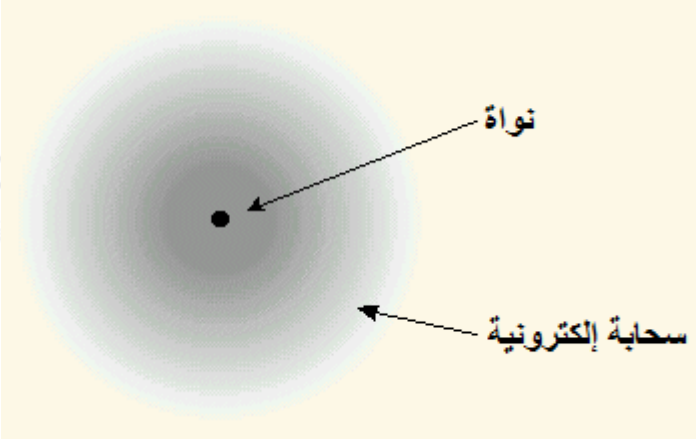
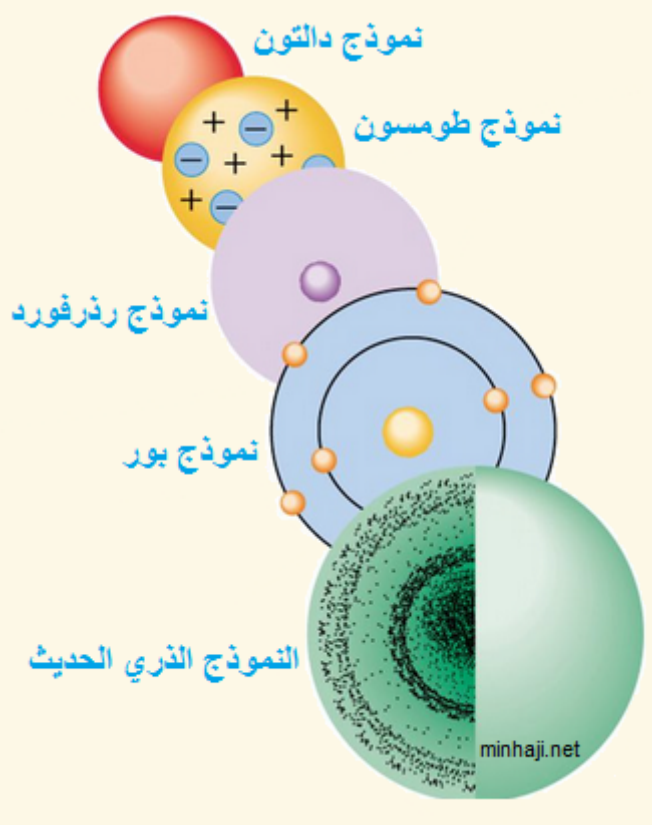
- الإلكترونات تدور حول النواة في مستويات طاقة مختلفة (مدارات).
- المستوى الأول القريب من النواة يتسع لإلكترونين.
- مستويات الطاقة الأكثر بعداً عن النواة تتسع لعددٍ أكبر من الإلكترونات.
- المسافة بين المدارات مسافات محددة.

يشبه دوران الإلكترونات حول النواة وفقاً لنموذج بور دوران الكواكب حول الشمس.



النموذج الذري الحديث

وفقاً للنموذج الذري الحديث، للإلكترونات خصائص موجية وخصائص مادية، وأن الإلكترونات تدور حول النواة في مستويات غير محددة على شكل سحابة إلكترونية.



الشكل التالي يمثل النماذج الذرية: