1. ما الذي يميز نموذج بور عن نموذج رذرفورد؟

أ. وجود نواة كثيفة في الذرة

ب. مدارات الإلكترونات الثابتة التي لا تفقد طاقة

ج. حركة الإلكترونات مثل الكواكب حول الشمس

د. اكتشاف البروتونات داخل النواة

2. ما الذي يحدد الطاقة التي يشعها أو يمتصها الإلكترون في نموذج بور؟

أ. عدد البروتونات في النواة

ب. سرعة دوران الإلكترونات حول النواة

ج. الفرق في الطاقة بين المدارين

د. كتلة النواة

3. لماذا لم يكن نموذج رذرفورد كافيًا لتفسير استقرار الذرة؟

أ. لأنه لم يتضمن النواة

ب. لأن الإلكترونات في هذا النموذج كانت تفقد الطاقة وتسقط في النواة

ج. لأنه لم يكن هناك مفهوم المدارات

د. لأنه لم يفسر وجود النيوترونات

أسئلة أكمل الفراغ:

1. في نموذج بور، الإلكترونات تنتقل بين مستويات الطاقة المختلفة عن طريق _____ أو _____ للطاقة.

2. أحد الأسباب التي تجعل الإلكترونات لا تسقط في النواة وفق نموذج بور هو وجود _____ ثابتة لكل إلكترون.

3. في نموذج رذرفورد، الذرة تحتوي على نواة _____ محاطة بإلكترونات تدور حولها.

LIVEWORKSHEETS