اقرأ في كتابك عن نموذج بور للذرة.

أكمل الجمل أدناه، باستخدام المصطلحات التالية:

طيف الانبعاث الذري	الإلكترون	ترددات	حالة الاستقرار
ابتعد	فرق طاقة	اقترب	

1. تُسمّى حالة الذرة ذات الطاقة الأقلّ _____.
2. يمكن نموذج بور للذرة من توقّع _____ خطوط طيف انبعاث ذرة الهيدروجين.
3. وفق نموذج بور للذرة، كلما صَغُر مستوى طاقة الإلكترون _____ مستوى طاقة الذرة.
4. وفق نموذج بور للذرة، كلما كبر مستوى طاقة الإلكترون، _____ مستوى طاقة الذرة.
5. اقترح بور أنه عندما تضاف الطاقة إلى ذرة الهيدروجين، ينتقل _____ إلى مستوى طاقة أعلى.
6. وفق نموذج بور للذرة، تُطلِق ذرة الهيدروجين فوتونًا بطاقة تساوي _____ المستويين اللذين تحرك بينهما الإلكترون.
7. وفّر نموذج بور للذرة تفسيرًا _____ للعناصر الأخرى غير الهيدروجين.

LIVEWORKSHEETS