

ورقة عمل نظرية الكم والذرة



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

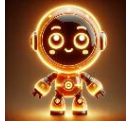
موقع المناهج ⇨ المناهج الإماراتية ⇨ الصف العاشر المتقدم ⇨ كيمياء ⇨ الفصل الأول ⇨ ملفات متنوعة ⇨ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 18:07:16 2026-09-19

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الأول

ورقة عمل الترتيب الإلكتروني	1
حل مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج انسباير	2
مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج انسباير	3
حل مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج	4
مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج	5

- (1) حالة الاستقرار للذرة هي الحالة التي تكون فيها إلكترونات الذرة في:
 - (أ) أعلى طاقة
 - (ب) أدنى (أقل) طاقة
 - (ج) حالة تأين دائم
- (2) عندما يكتسب الإلكترون طاقة وينتقل إلى مستوى أعلى، تصبح الذرة في:
 - (أ) حالة الاستقرار
 - (ب) حالة الإثارة
 - (ج) حالة التأين
- (3) وفقاً لنموذج بور، فإن المستوى الأقرب إلى نواة الذرة يكون:
 - (أ) الأعلى طاقة
 - (ب) الأقل طاقة
 - (ج) متساوياً في الطاقة مع بقية المستويات
- (4) عند عودة الإلكترون من مستوى طاقة أعلى إلى مستوى طاقة أدنى:
 - (أ) يمتص فوتوناً
 - (ب) ينبعث منه فوتون طاقته مساوية للفرق بين المستويين
 - (ج) ينبعث منه فوتون طاقته أكبر من الفرق بين المستويين
- (5) تتغير طاقة الإلكترون كلما ابتعد مستواه عن النواة بحيث:
 - (أ) تقل الطاقة
 - (ب) تزداد الطاقة
 - (ج) تبقى ثابتة ولا تتغير
- (6) ينتج عن سلوك الإلكترون في الذرة ألوان مختلفة للضوء بسبب:
 - (أ) تغير حجم النواة
 - (ب) عودة الإلكترون إلى مستويات مختلفة واختلاف كمية الطاقة المنطلقة
 - (ج) اصطدام الإلكترون بالنواة
- (7) الطاقة التي يحملها الفوتون المنبعث أثناء هبوط الإلكترون تحسب من العلاقة:
 - (أ) $\Delta E = E_{\text{أقل}} + E_{\text{أعلى}}$
 - (ب) $\Delta E = E_{\text{أقل}} - E_{\text{أعلى}} = h\nu$
 - (ج) $\Delta E = E_{\text{أقل}} - E_{\text{أعلى}}$
- (8) أحد الاختلافات الجوهرية التي أدت لعدم صحة نموذج بور بشكل كامل هو أن التجارب الحديثة أثبتت أن:
 - (أ) الإلكترونات لا تتحرك حول النواة في مدارات دائرية
 - (ب) الذرة تحتوي على مستويات طاقة
 - (ج) حالة الاستقرار تكون عند أدنى طاقة
- (9) فشل نموذج بور الذري في تفسير:
 - (أ) طيف ذرة الهيدروجين
 - (ب) طيف أشكال العناصر الأخرى غير الهيدروجين والسلوك الكيميائي للذرات
 - (ج) وجود النواة في مركز الذرة
- (10) وفقاً لفرضيات نموذج بور للذرة، أي المبادئ التالية يُعدّ صحيحاً بشأن موقع الإلكترون؟
 - (أ) يمكن للإلكترون التواجد بين المستويات في أي وقت
 - (ب) لا توجد إلكترونات في المنطقة الفاصلة بين النواة والمستوى الأول أو بين المستويات
 - (ج) يتحرك الإلكترون بحرية تامة دون التقيد بمستويات طاقة