

ورقة عمل الترتيب الإلكتروني



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

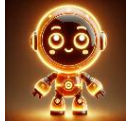
موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف العاشر المتقدم ← كيمياء ← الفصل الأول ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 01:06:32 2026-09-20

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 نظرية الكم والذرة

1

ورقة عمل الترتيب الإلكتروني

2

حل مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج انسباير

3

مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج انسباير

4

حل مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج

5

1. يُعرف ترتيب الإلكترونات في الذرة في وضع يمنحها أقل طاقة ممكنة وأكثر استقراراً بـ:

- (أ) الحالة المستثارة
- (ب) التوزيع الإلكتروني في الحالة الأرضية
- (ج) التمثيل النقطي

2. المبدأ الذي ينص على أن "كل إلكترون يشغل المجال الأقل طاقة المتوافر" هو:

- (أ) قاعدة هوند
- (ب) مبدأ باولي
- (ج) مبدأ أوفباو

3. ينص مبدأ باولي للإلكترونات في المجال الذري الواحد على ألا يزيد عددها عن:

- (أ) إلكترون واحد
- (ب) إلكترونين مع دوران متعاكس
- (ج) ثلاثة إلكترونات

4. تُعرف إلكترونات مستوى الطاقة الرئيسي الأخير بـ:

- (أ) إلكترونات النواة
- (ب) الإلكترونات المزدوجة
- (ج) إلكترونات التكافؤ

5. وفقاً لقاعدة هوند، فإن الإلكترونات المفردة المتشابهة في اتجاه الدوران تشغل المجالات المتساوية الطاقة:

- (أ) بعد عملية الازدواج كاملة
- (ب) فرادى أولاً قبل أن تبدأ بالازدواج
- (ج) بصورة عشوائية

6. أي المستويات الفرعية التالية يُملأ بالإلكترونات أولاً بحسب مبدأ أوفباو؟

- أ $2p$
- ب $2s$
- ج $1s$

7. ما التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر النيتروجين N_7 في حالته الأرضية؟

- أ $1s^2 2s^2 2p^3$
- ب $1s^2 2s^5$
- ج $1s^2 2s^1 2p^4$

8. التوزيع الإلكتروني باستخدام ترميز الغاز النبيل لعنصر الكلور Cl_{17} هو:

- أ $[He] 3s^2 3p^5$
- ب $[Ne] 3s^2 3p^5$
- ج $[Ar] 3s^2 3p^5$

9. بالاستعانة بخواص رسم أوفباو، أي المستويات الفرعية التالية يُملأ بالإلكترونات قبل المستوى $3d$ نظراً لتداخل مستويات الطاقة؟

- أ $3p$
- ب $4s$
- ج $4p$

10. يمثل التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر الكروم Cr_{24} استثناءً للترتيب المتوقع، ويكون توزيعه هو:

- أ $[Ar] 4s^2 3d^4$
- ب $[Ar] 4s^1 3d^5$
- ج $[Ar] 4s^0 3d^6$
- د $[Ne] 4s^1 3d^5$