

ورقة عمل اتحاد الذرات من ص 82 إلى 89 غير محلولة



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الأول المتوسط ← علوم ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-02-27 19:03:37

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

المزيد من مادة علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول المتوسط



صفحة المناهج السعودية على فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني

مذكرة التفوق مراجعة شاملة 1447هـ

1

إجابة ملف المراجعة الشامل للفصل السابع الغلاف الجوي المتحرك

2

ملف المراجعة الشامل للفصل السابع الغلاف الجوي المتحرك غير محلول

3

حلول ملف المراجعة الشامل للفصل الثامن استكشاف الفضاء

4

ملف المراجعة الشامل للفصل الثامن استكشاف الفضاء غير محلول

5

السؤال الأول

توقيع ولي الأمر:

الدرجة:

من صفحة ٨٢ إلى ٨٩

اختر الإجابة الصحيحة في العبارات التالية:

- ١ - معظم كتلة الذرة في:
 أ - الإلكترونات ب - النواة ج - السحابة الإلكترونية د - مستويات الطاقة
- ٢ - يتسع كل مستوى طاقة لعدد محدد من:
 أ - البروتونات ب - الإلكترونات ج - النيوترونات د - الكتلة الذرية
- ٣ - مستوى الطاقة الأول للذرة يتسع ل.....:
 أ - ١ إلكترونين ب - ٤ إلكترونات ج - ٨ إلكترونات د - ١٨ إلكترون
- ٤ - الذرة التي يكون مستواها الأخير مكتمل تكون لعنصر:
 أ - فلز قلوي ب - مستقر ج - انتقالي د - لا فلز قلوي
- ٥ - تنتهي الدورة الأولى بعنصر:
 أ - النيون ب - الهيليوم ج - الهيدروجين د - الأرجون
- ٦ - تستخدم..... في حماية سلك المصباح الكهربائي من الاحتراق:
 أ - الهالوجينات ب - الغازات النبيلة ج - الفلزات القلوية د - القلويات
- ٧ - تحتاج..... إلى إلكترون واحد ليصل مستوى طاقتها الخارجي إلى حالة الاستقرار:
 أ - الهالوجينات ب - الغازات النبيلة ج - الفلزات القلوية د - القلويات
- ٨ - أي العناصر التالية لا يعتبر من الفلزات القلوية:
 أ - الصوديوم ب - الليثيوم ج - الفلور د - البوتاسيوم
- ٩ - الهيليوم له..... في مستوى طاقة الخارجي:
 أ - إلكترونات ب - أربعة إلكترونات ج - ستة إلكترونات د - ثمانية إلكترونات
- ١٠ - ذرة النيوترون لها..... إلكترونات في المستوى الطاقة الخارجي:
 أ - خمسة ب - سبعة ج - ثمانية د - ثمانية عشر

السؤال الثاني

ضع علامة (✓) أو (x) أمام العبارات التالية:

- ١ - يمكن تحديد موقع الإلكترونات بدقة في المساحة حول النواة. ()
- ٢ - كلما ابتعد المستوى عن النواة اتسع لعدد أقل من الإلكترونات. ()
- ٣ - الغازات النبيلة لا تتحد بسهولة مع غيرها من العناصر. ()
- ٤ - كلما كان فصل الإلكترون سهل كلما كان العنصر أقل نشاطا. ()
- ٥ - تكتب نقاط التمثيل النقطي على صورة أزواج على الجهات الأربع لرمز العنصر. ()