شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير أول مع نموذج الحل

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2022-11-16 04:54:51

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

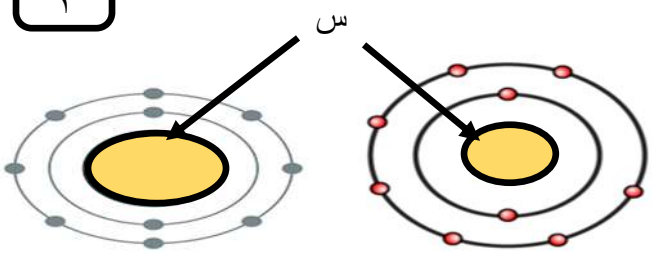
1	حل تمارين كتاب النشاط
2	نماذج أسئلة مع الإجابات
3	ملخص شامل للمادة
4	أساسيات مهمة في المادة من أكاديمية همم
5	حل أسئلة كتاب الطالب والنشاط وأوراق العمل للوحدة الأولى

سلطنة عمان وزارة التربية والتعليم المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الوسطى مدرسة مسيرة الخير للتعليم الأساسي (١-١٢)	الفصل الدراسي الأول ٢٠٢٠/ ٢٠٢١ م المـادة: كيمياء الصف: التاسع الـزمـن: ٢٠ دقيقة التاريخ: ..... اسم الطالب:	مدرسة مسيرة الخير للتعليم الأساسي الدرجة ١٠

الاختبار القصير الأول

١- قام أحمد بدراسه التركيب الذري لعنصرين مختلفين كما في الشكل المقابل:

١



فإن عدد الجسيمات المكونة للتركيب (س) يساوي:

(ظلل الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة)

- واحد
- اثنين
- ثلاثة
- أربعة

٢- تتركب أي ذرة من ذرات العناصر الموجودة حولنا من نواة والكترونات، فأجب عما يلي:

٢

(أ)- صل بين المفاهيم في العمود (A) وما يناسبها من عبارات العمود (B):

العمود (A)	العمود (B)
العدد الذرى	مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في النواة
	يشير إلى ترتيب الالكترونات في المستويات حول النواة
العدد الكتلى	يشير إلى مسارات الالكترونات في الدوران حول النواة
	يشير إلى عدد النيوترونات في نواة الذرة
التركيب الالكتروني	عدده يساوي عدد البروتونات الموجودة في النواة

١

(ب)- فسر: نواة ذرة عنصر الصوديوم موجبة الشحنة.

.....

.....

١

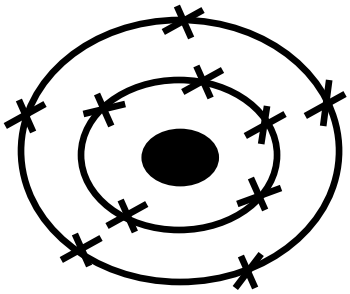
(ج)- أكمل: ذرة عنصر (X) تحتوي على ١٢ شحنة موجبة وعدد نيوتروناتها يساوي عدد الكتروناتها، فإن عددها الكتلي يساوي .....

٣- نظائر العنصر الواحد تتشابه فيما يلي، عدا:

١

(ظلل الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاه)

- عددها الذري
- عددها الكتلي
- عدد الالكترونات
- عدد البروتونات



٤- رسم خالد في الشكل المقابل تركيب ذرة النيون والتي عدد الذري (١٠)
لكن الرسم لم يكن صحيحاً، فأجب عما يلي:

(أ)- ما الخطأ الذي وقع فيه محمد؟

١

.....

.....

(ب)- أعد رسم تركيب ذرة النيون بشكل صحيح.

١

(ج)- ضع علامة (√) أمام العبارة حسب ما يناسبها بالجدول التالي:

٢

العبارة	صح	خطأ
١- تمتلك ذرة النيون بالشكل السابق ثلاث مستويات للطاقة.		
٢- ذرة النيون من ذرات الغازات الخاملة.		
٣- تشبه ذرة النيون وذرة الأرجون (عدها الذري ١٨) في عدد الكترونات مستوى الطاقة الأخير.		

*** نهاية الاختبار القصير الأول***

سلطنة عمان

وزارة التربية والتعليم

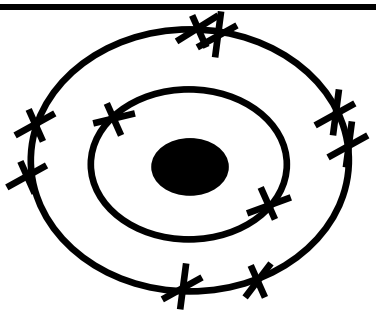
المديرية العامة للتربية والتعليم بالوسطى

مدرسة مسيرة الخير للتعليم الأساسي

نموذج إجابة الاختبار القصير الأول

مادة: الكيمياء

الصف: التاسع

رقم المفردة	رقم الجزئية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	رمز الهدف	مستوى التعلم
١	ــ	إثنين	- درجة واحدة	٢-١	**تطبيق**
٢	أ	**- العدد الذري :** عدده يساوي عدد البروتونات الموجودة في النواة **- العدد الكتلي :** مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في النواة **- التركيب الالكتروني** : يشير إلى مسارات الالكترونات في الدوران حول النواة	- درجتان في حالة صحة إجابة الثلاث. - درجة واحدة في حالة صحة الإجابة علي اثنين. - صفر في حالة صحة إجابة واحده أو خطأ الثلاثة	٢-٤	**معرفة**
	ب	لأنها تحتوي على بروتونات موجبة الشحنة ونيوترونات متعادلة الشحنة	درجة واحدة	٢-٣	**تطبيق**
	ج	٢٤	درجة واحدة	٢-٥	**استدلال**
٣	ــ	عددها الكتلي	درجة واحدة	٢-٧	**معرفة**
٤	أ	أخطأ في توزيع الـ (١٠) الكترونات على مستويات الطاقة، فالمستوى الأول لا يتحمل أكثر من ٢ وليس ٥ الكترونات والثاني ٨ وليس ٥ الكترونات.	درجة واحدة	٢-٢	**معرفة**
	ب		درجة واحدة	٢-٢	**استدلال**
	ج	١- خطأ ٢- صح ٣- صح	- درجتان في حالة صحة إجابة الثلاث. - درجة واحدة في حالة صحة الإجابة علي اثنين. - صفر في حالة صحة إجابة واحده أو خطأ الثلاثة.	٢-٢	**تطبيق**
المجموع			١٠		