

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الملف اختبار قصير أول نموذج أول مع الإجابة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف التاسع](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

الأهداف التعليمية للمنهج (وفق منهج كامبردج)	1
كتاب الطالب وفق منهج كامبردج	2
كتاب النشاط وفق منهج كامبردج	3
كتاب دليل المعلم وفق منهج كامبردج في الوجدتين الأولى والثانية مع حل الأنشطة	4
كتاب دليل المعلم وفق منهج كامبردج	5



الفصل الدراسي الأول ٢٠٢٠ / ٢٠٢١ م

المادة: كيمياء
الصف: التاسع
الزمن: ٢٠ دقيقة
التاريخ:
اسم الطالب:

سلطنة عُمان
وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الوسطى
مدرسة مسيرة الخير للتعليم الأساسي (١-١٢)

الدرجة

١٠

الاختبار القصير الأول

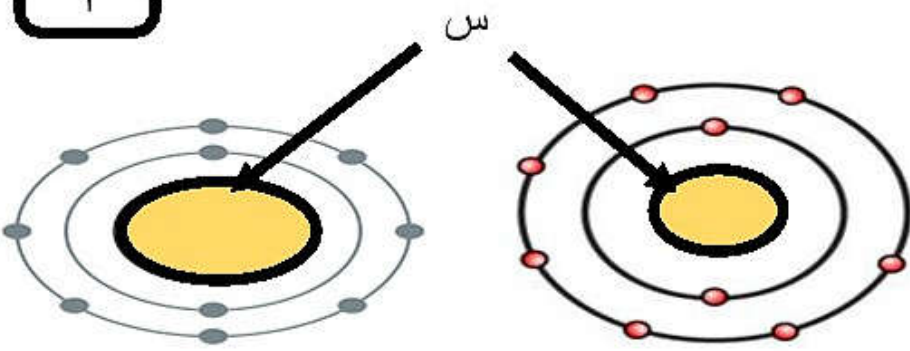
١

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

فإن عدد الجسيمات المكونة للتركيب (س) يساوي:

(ظلل الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة)

- واحد
 اثنين
 ثلاثة
 أربعة



٢

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

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

العمود (A) العمود (B)

مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في النواة

العدد الذري

يشير إلى ترتيب الالكترونات في المستويات حول النواة

يشير إلى مسارات الالكترونات في الدوران حول النواة

العدد الكتلي

يشير إلى عدد النيوترونات في نواة الذرة

عدده يساوي عدد البروتونات الموجودة في النواة

التركيب الالكتروني

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

١

(ج)- أكمل: ذرة عنصر (X) تحتوي على ١٢ شحنة موجبة وعدد نيوترونها يساوي عدد الكترونها،

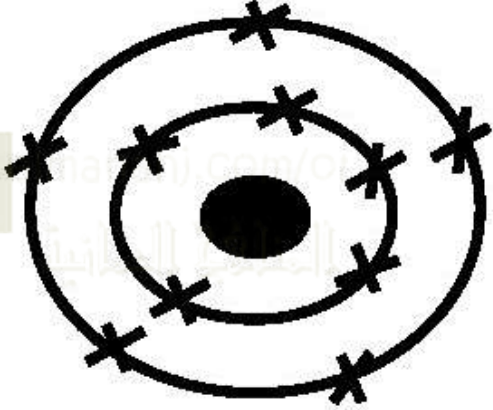
فإن عددها الكتلي يساوي

١

٣- نظائر العنصر الواحد تتشابه فيما يلي، عدا:

(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 عددهم الذري (١٠)

لكن الرسم لم يكن صحيحاً، فأجب عما يلي:

(أ)- ما الخطأ الذي وقع فيه محمد؟

.....
.....



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

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

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

نموذج إجابة الاختبار القصير الأول

مادة: الكيمياء

الصف: التاسع

سلطنة عمان

وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بالوسطى

مدرسة مسيرة الخير للتعليم الأساسي

رقم المفردة	رقم الجزئية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	رمز الهدف	مستوى التعلم
١	—	إثنين	- درجة واحدة	١-٢	تطبيق
٢	أ	- العدد الذري : عدده يساوي عدد البروتونات الموجودة في النواة - العدد الكتلي : مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في النواة - التركيب الإلكتروني : يشير إلى مسارات الإلكترونات في الدوران حول النواة	- درجتان في حالة صحة إجابة الثلاث. - درجة واحدة في حالة صحة الإجابة علي اثنين. - صفر في حالة صحة إجابة واحدة أو خطأ الثلاثة	٤-٢	معرفة
	ب	لأنها تحتوي على بروتونات موجبة الشحنة ونيوترونات متعادلة الشحنة	درجة واحدة	٣-٢	تطبيق
	ج	٢٤	درجة واحدة	٥-٢	استدلال
٣	—	عددها الكتلي	درجة واحدة	٧-٢	معرفة
٤	أ	أخفاً 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 واحدة أو خطأ الثلاثة.	٢-٢	تطبيق
		المجموع	١٠		