

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



أنشطة مع الإجابات على الوحدة الثانية

موقع المناهج ← المناهج العمانية ← الصف الثامن ← علوم ← الفصل الأول ← الملف

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 04:23:38 2023-10-09 | اسم المدرس: أم أحمد الجابرية

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



روابط مواد الصف الثامن على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

[أنشطة مع الإجابات على الوحدة الأولى](#)

1

[أساسيات المادة](#)

2

[بنك الأسئلة مع الإجابات](#)

3

[نموذج إجابة الاختبار الرسمي](#)

4

[نموذج أسئلة الاختبار الرسمي لمحافظة \(شمال الباطنة\)](#)

5

علوم الوحدة الثانية

مع الإجابات

الصف الثامن

الفصل الأول

تجميع / ام احمد الجابرية

نموذج إجابة النشاط (١-٢)

رقم السؤال	المفرد	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	-	الذرة	١	-	8Cp2	معرفة
٢	-		١	-	8Cp2	تطبيق
٣	-	جزيء الاكسجين يتكون من ذرتين بينما جزيء الكبريت يتكون من ٨ ذرات	٢	-	8Cp2	تطبيق
٤	-	عناصر	١	-	8Cp2	معرفة

نشاط (١-٢) الذرات

١- جزء من المادة غير قابل للانقسام هو :

ظلل الدائرة جوار الإجابة الصحيحة

المركب الذرة العنصر الجزيء

٢- صل من العمود أ ما يناسبه من العمود ب :

(أ) (ب)

جزيئات

ذرات

مركبات



٣- مواد تتألف من نوع واحد من الذرات تسمى :

ظلل الدائرة جوار الإجابة الصحيحة

المركب الجزيء العنصر الذرة

٤- قارن بين جزيء الاكسجين وجزيء الكبريت من حيث عدد الذرات في كل منهما ؟

عدد الذرات	الجزيء
.....	الاكسجين
.....	الكبريت

٥- يتكون الذهب من ذرات الذهب فقط وتتكون الفضة من ذرات الفضة فقط

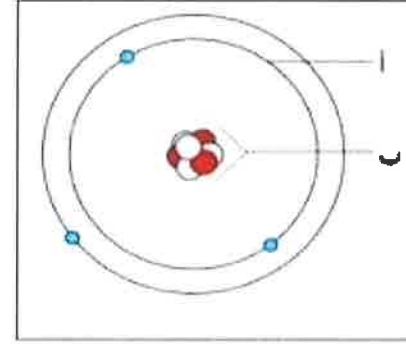
لذلك تعتبر الذهب والفضة أمثلة ل..... اكمل.

نموذج أجايبه نشاط (٢ - ٢) الذرات والعناصر

رقم السؤال	المعرفة	الاجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم
1	أ	١- مسار ب - نواة الذرة	٢	نرحلتين في حالة اجابتين ونرحلة في حالة احدة واحدة	8Cp1	معرفة
	ب	١ - ب ٢ - د ٣ - أ ٤ - ج	٢	درجتان في حال ٤ اجابات درجة في حال ٣ أو ٢ صحيح صفر في حال واحدة	8Cp1	تطبيق
	ج -	الإلكترون	١	-	8Cp1	تطبيق
				-		

نشاط (٢ - ٢) الذرات والعناصر

١- يمثل الشكل التالي تركيب الذرة



١- أكمل البيانات على الرسم باستخدام الكلمات التي في الصندوق (١)

المكترون - مسار - نواة الذرة - بروتون

ب - صل بخط من العمود (أ) بالرقم المناسب لما يدل عليه من العمود (ب) (٢)

العمود (أ)

١- الإلكترون

٢- النيوترون

٣- نواة الذرة

٤- البروتون

العمود (ب)

أ- تتركز بها كتلة الذرة

ب- جسيم يحمل شحنة سالبة

ج- جسيم يحمل شحنة موجبة

د - جسيم لا يحمل أي شحنات

هـ - ذرة الهيليوم

ج - أي المكونات الذرية الأثيرة له أقل كتلة

أختار الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة

أ- النيوترون ب- البروتون ج- الإلكترون د - النواة

نموذج الاجابة

نموذج اجابة نشاط ٢-٣ الجدول الدوري

رقم السؤال	المفرد	الاجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم
١		C الكربون	١		8Cp4	تطبيقي
٢		صح التفسير / تزداد كتلة الذرات العنصر بكل دورة من اليسار الى اليمين	١	اذا احاب الطلب الاختيار والتفسير بشكل صحيح يمنح الدرجة خلاف ذلك لا يمنح الدرجة	8Cp3	تطبيقي
٣		الكلور Cl المجموعة الثانية الدورة الثالثة	٢	اذا احاب الارب مفردات يمنح درجتين واذا احاب ثلاث مفردات يمنح درجة واحدة اقل من ذلك لا يمنح اي درجة	8Cp4	تطبيقي
٤		الهيدروجين	١		8Cp4	معرفي

نشاط ٢-٣ الجدول الدوري

H							He
هيدروجين							هيليوم
Li	Be	B	C	N	O	F	Ne
ليثيوم	بريليوم	بورون	كربون	نيتروجين	اوكسجين	فلور	نيون
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
صوديوم	ماغنسيوم	الومنيوم	سيلكون	فسفور	كبريت	كلور	ارجون

١- ما اسم العنصر الكيميائي في الجدول الدوري الذي ينتمي الى تقاطع

المجموعة الخامسة و الدورة الثانية: ظلل الاجابة الصحيحة

الفسفور الكربون النيتروجين الاكسجين

٢- بالرجوع الى الجدول الدوري فإن عنصر الكبريت يحمل كتلة أكبر من كتلة
عنصر الفسفور:

صح خطأ (ظلل الدائرة جوار الاجابة الصحيحة)

٣- استخدم الكلمات التالية في ملأ الفراغات

الاكسجين - الهيدروجين - كلور - Cl - Ar - الثالثة - الرابعة

عنصر كيميائي (X) يوجد مباشرة أسفل عنصر الفلور (F) في الجدول
الدوري: اسمه رمزه ينتمي الى المجموعة
..... و الدورة.....

٤- ماهو العنصر الذي له اصغر كتلة في الجدول الدوري؟

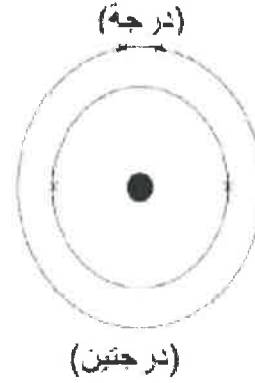
.....

نموذج إجابة النشاط (٤-٢)

رقم السؤال	المعقدة	الإحاطة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	-	٦	١	-	8Cp3	معرفة
٢	-	١١ - ١٢ ٢٠٥ - ٢٠٨	٢	يحصل الطالب على درجتين عدد كمية ٢ احاطات صححة ودرجه واحدة عند حل احاطتين او واحدة	8Cp3	تطبيق
٣	-	يزداد - تصنف زيادة عدد مستويات الطاقة التي تشغلها الإلكترونات	١	يحصل على الدرجة في حالة الاختيار والتفسير بشكل صحیح	8Ec6	معرفة
٤	-	بروتونات و نيوترونات	١	-	8Ec6	استدلال

نشاط (٤-٢) المزيد حول تركيب الذرة

١- الشكل المقابل يوضح التوزيع الإلكتروني لذرة عنصر ما ،
العدد الذري لهذا العنصر هو :



- ٢ ٤
٦ ٨

(ظلل الدائرة أمام الإجابة الصحيحة)
٢- اكمل الجدول التالي

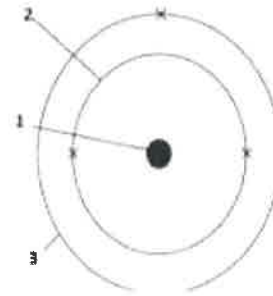
العنصر	العدد الذري	العدد الكلي	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات	التوزيع الإلكتروني
صوديوم	١١	٢٣	١١	٢, ٨, ١
كلور	١٧	١٧	١٨

٣- ماذا يحدث لحجم الذرات عند زيادة العدد الذري:

(درجة)

- يزداد ينقص (اختر الإجابة الصحيحة)

فسر اجابتك



٤- مم يتكون الجزء المشار إليه بالسهم رقم ١

.....
.....
.....

نموذج إجابة نشاط (٢-٥) خصائص المجموعة الأولى

رقم السؤال	المعرفة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم
1		ليثيوم	١		8Cp4	معرفة
٢		تختار رسم ينتهي به إلكترون واحد	١	يضع أي إشارة تدل على الإجابة الصحيحة	8Cp4	تطبيق
٣	أ	ليثيوم	١		8Cp4	تطبيق
٤	ب	الأزرق	١		8Ep2	استدلال
٥	ج	ماء المنزلة لتقادي الرذاذ المتساقط يجب تجنب استنشاق الأبخرة المتساقطة	١	يعطي درجة على التفسير الصحيح فقط	8Ep8	تطبيق

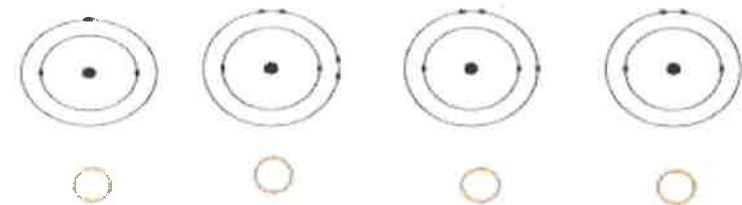
نشاط (٢-٥) خصائص المجموعة الأولى

١- العنصر الذي ينتمي للمجموعة الأولى هو :- (اختر الإجابة الصحيحة)

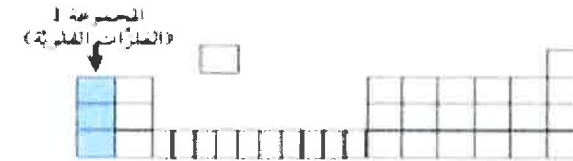
أ- كالسيوم ب- بوتاسيوم ج- الراديوم د- كربون (١)

٢- حدد نمط التركيب الإلكتروني الذي يمثل المجموعة الأولى

(طلل الدائرة اسف الإجابة الصحيحة)



٣- أراد طلاب الصف الثامن اختبار تفاعل عناصر المجموعة الأولى مع الماء



أ- قاي العناصر تختار من المجموعة لتفليل خطورة التفاعل ؟

ب- إذا تم إضافة محلول كلتف للماء بعد أجزاء التفاعل . استنتج اللون الذي يتحول إليه ؟

ج- أي مكان يفضل أجزاء التجربة في :-

١- المحنر ٢- الصف ٣- ماء المنزلة ٤- حجرة المصانر

ضرب أحبتك

نشاط ٢-٦ خواص بعض المجموعات الأخرى

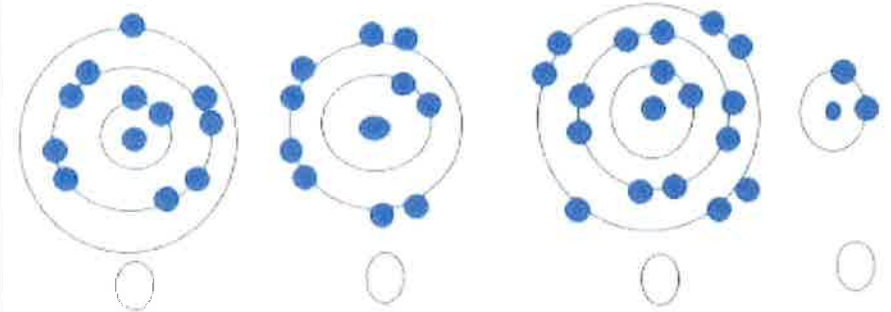
١- تظنر عناصر الفلور و الكلور و الصوديوم من عناصر المجموعة السابعة
ضع علامة أمام الإجابة الصحيحة:

خطأ

صح

فسر اجابتك:

٢- أي المحططات التالية يمثل التوزيع الإلكتروني لأحد عناصر المجموعة السابعة
طلّل الدائرة أسفل الإجابة الصحيحة.



٣- تسمى المجموعة الثامنة بالعازات الخاملة لأنها:
ضع العلامة (✓) في المكال المناسبة:

صح	خطأ
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

٤- صل بخط بين اسم المجموعة و خصائصها

تتبع اللون معنما كلما اتجهنا نحو الأسفل

المجموعة السابعة

يكون اللورد أول نشاطا من البروم

المجموعة الثامنة

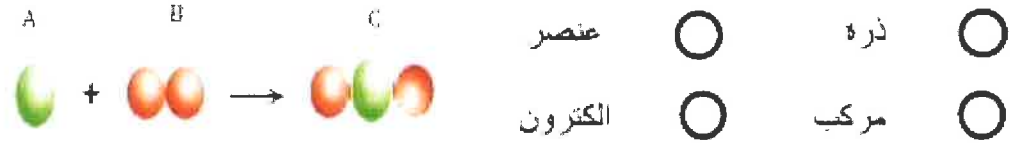
جمع عناصرها عبارة عن غازات

نموذج اجابة نشاط ٢-٦ خواص بعض المجموعات الأخرى

رقم السؤال	الاجابة	الدرجة	معلومات اخرى	مستوى التحد	الهدف										
١	خطأ أول عناصر المجموعة السابعة التي تتكون من عناصر الكبريت واحد	١	يجب ان يكون ترتيبها ٢-٨-١٧-٣٥-٥٤-٧٤-٩٢ أو ٢-٨-١٧-٣٥-٥٤-٧٤-٩٢-١١٨-١٣٦	التدليل	٤cp4										
٢		١		تصنيف	٤cp4										
٣	<table border="1"> <thead> <tr> <th>الجملة</th> <th>العلامة</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>تكون ملحا عند تفاعلها مع الماء</td> <td><input type="checkbox"/></td> </tr> <tr> <td>غير نشطة لا يمكنها تكوين مركبات</td> <td><input type="checkbox"/></td> </tr> <tr> <td>تتفاعل مع عناصر أخرى</td> <td><input type="checkbox"/></td> </tr> <tr> <td>لأن حجم ذرات عناصرها يزداد كلما اتجهنا نحو الأسفل</td> <td><input type="checkbox"/></td> </tr> </tbody> </table>	الجملة	العلامة	تكون ملحا عند تفاعلها مع الماء	<input type="checkbox"/>	غير نشطة لا يمكنها تكوين مركبات	<input type="checkbox"/>	تتفاعل مع عناصر أخرى	<input type="checkbox"/>	لأن حجم ذرات عناصرها يزداد كلما اتجهنا نحو الأسفل	<input type="checkbox"/>	١	<p>١- غير نشطة لا يمكنها تكوين مركبات</p> <p>٢- تتفاعل مع عناصر أخرى</p> <p>٣- لأن حجم ذرات عناصرها يزداد كلما اتجهنا نحو الأسفل</p>	معرفة	٤cp4
الجملة	العلامة														
تكون ملحا عند تفاعلها مع الماء	<input type="checkbox"/>														
غير نشطة لا يمكنها تكوين مركبات	<input type="checkbox"/>														
تتفاعل مع عناصر أخرى	<input type="checkbox"/>														
لأن حجم ذرات عناصرها يزداد كلما اتجهنا نحو الأسفل	<input type="checkbox"/>														
٤	<table border="1"> <thead> <tr> <th>الجملة</th> <th>العلامة</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>تتبع اللون معنما كلما اتجهنا نحو الأسفل</td> <td><input type="checkbox"/></td> </tr> <tr> <td>يكون اللورد أول نشاطا من البروم</td> <td><input type="checkbox"/></td> </tr> <tr> <td>جمع عناصرها عبارة عن غازات</td> <td><input type="checkbox"/></td> </tr> </tbody> </table>	الجملة	العلامة	تتبع اللون معنما كلما اتجهنا نحو الأسفل	<input type="checkbox"/>	يكون اللورد أول نشاطا من البروم	<input type="checkbox"/>	جمع عناصرها عبارة عن غازات	<input type="checkbox"/>	١	<p>١- تتبع اللون معنما كلما اتجهنا نحو الأسفل</p> <p>٢- يكون اللورد أول نشاطا من البروم</p> <p>٣- جمع عناصرها عبارة عن غازات</p>	معرفة	٤cp4		
الجملة	العلامة														
تتبع اللون معنما كلما اتجهنا نحو الأسفل	<input type="checkbox"/>														
يكون اللورد أول نشاطا من البروم	<input type="checkbox"/>														
جمع عناصرها عبارة عن غازات	<input type="checkbox"/>														

نشاط (٧-٢) المركبات الكيميائية

١- في الشكل المقابل الرمز C يعبر عن:



(ظلل الدائرة بجوار الاختيار الصحيح)

٢- صوب ما تحته خط في العبارة التالية مع التفسير:

- يطلق على المادة المكونة من الاكسجين والماغنيسيوم اسم ماغنيسيوم الاكسجين.
 أ- التصويب
 ب- التفسير

٣- يستخدم معظم الناس ملح كلوريد الصوديوم في الطعام ولكنهم لا يضيفون الكلور بمفرده او الصوديوم بمفرده في طعامهم. فسّر ذلك:

.....

٤- كم عدد الذرات المكونة للمركب الآتي:



نموذج إجابة النشاط (٧-٢)

رقم السؤال	المعرفة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	-	مركب	١	-	8Cp6	استدلال
٢	أ- ب-	أ- أكسيد الماغنيسيوم. ب- لان اسم العنصر يأتي في نهاية المركب.	١	-	8Cp6	معرفة
٣	-	لان خواص كلوريد الصوديوم كمركب تختلف عن خواص الكلور او الصوديوم كل على حدة.	١	أي اجابة تعبر عن نفس المعنى تعبر صححة	8Cp6	تطبيق
٤	-	٥	١	-	8Cp6	تطبيق

نموذج اجابة نشاط (٢-٨) الصيغ الكيميائية

رقم السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اخرى	رقم الهدف	مستوي التعلم
١	ا ب	KCl كلوريد البوتاسيوم	درجة واحدة درجة واحدة		8Cp7 8Cp7	لتطبيق معرفة
٢		Al ذرات S ثلاث ذرات O اثني عشر ذرة	درجة واحدة		8Cp6	استدلال
٣	ا	C NaCl O ₂ CO ₂	٢	يطلع تربطين في حالة الازيمه سطحه ودرجة في حالة ٢ او ٢ صحنه	8Cp6	استدلال

نشاط (٢-٨) الصيغ الكيميائية

١- مركب يحتوي علي ذرة بوتاسيوم مرتبطة بذرة كلور:

(أ) اكتب الصيغة الكيميائية للمركب

(ب) يسمي المركب السابق بـ (ظلل الدائرة جوار الاجابة الصحيحة)

كلورات البوتاسيوم.

كلوريد البوتاسيوم.





بوتاسيومات الكلور.

٢- لديك المركب: [Al₂ (SO₄)₃] . كم عدد الذرات لكل عنصر في المركب السابق؟

.....
.....
.....

٣- لديك المواد: (NaCl - O₂ - CO₂ - C)

صنف المواد السابقة باختيار العادة المناسبة في الجدول التالي

.....	
.....	
.....	
.....	

نموذج الإجابة لبرنامج ٩-٢ المركبات والمخاليط

١- أصل بـخط من العمود (١) ما يناسبه من العبارات في العمود (٢)

العمود ١		العمود ٢	
١	عنصر	أ	
٢	مركب	ب	
٣	مخلوط من عناصر	ج	
٤	مخلوط من مركبات	د	

٢- تعتبر المياة المعدنية مخلوط .

(ظلل الدائرة جوار الإجابة الصحيحة)

صح خطأ

فسر اجابتك:

٣- تسمى المواد التي تتألف من اتحاد كيميائي بين عنصرين او اكثر بـ

ظلل الإجابة الصحيحة

عناصر مخاليط مركبات ذرات

٤- يمكن فصل مكونات مخلوط الكبريت والحديد باستخدام

ضع علامة صح امام الإجابة الصحيحة :

العلتره	صحح	خطأ
الترسنت		
المغناتيس		
الندحتر		

رقم السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	الهدف	مستوى التعلم
١	١	١- أ ٢- ح ٣- د ٤- ب	٢	يتمح نرحلن في حالة الترسيل كله صحح ودرجة واحدة في حالة ترسنت نعت اختارات صح وسر في حالة توصيل اختارين او واحد	8cp5	تطبيق
٢	٢	الاختار الأول صح لانها تحتوي على خلط من الصامو الامتاج لا تتحد مكوناتها وكل مكون يحتفظ بحوامه	١	يتمح بوجه واحدة في حالة الاختار والتفسير صححين خالف ذلك لا يتمح الدرجة	8cp5	استدلال
٣	١	مركبات	١		8cp5	معرفة
٤	١	المخاليط	١		8cp5	معرفة

نشاط (١٠-٢) المزيد حول المخاليط

١- من خلال المواد التي امامك ،

أ- ضع علامة ✓ في المربع امام الشكل الذي يعتبر مخلوطا وعلامة x امام الشكل الذي لا يعتبر مخلوطا.



(زيت طعام)

ب- فسر سبب اختيارك في كل مرة.



(مياه معدنية)

٢- اشرح كيف تصنع السبانك ؟

٣- قام المعلم باعطاء سالم وسعيد زجاجتين إحداهما بها ماء مقطر نقي والاخرى بها ماء من البحر وطلب من كل منهما التعرف على نوع الماء:

أ- ما الطريقة التي تنصحهما بها للتعرف على نوع الماء في كل زجاجة؟

ب- هل النتائج التي سيحصل عليها سالم وسعيد متطابقة ؟

نعم لا (ظل الدائرة امام الاختيار الصحيح)

فسر إجابتك .

نموذج اجابة نشاط (١٠-٢)

السؤال	المفردة	الاجابة	الدرجة	ملاحظات	الهدف	المستوى
	١	x ✓	١	-	8Cp5	معرفة
	ب	زيت الطعام ليس مخلوط لانه مادة نقية. المياه المعدنية مخلوط لانها تحتوي على املاح معدنية مذابة فيها.	١	-	8Cp5	تطبيق
	-	من خلال صهر معادن مختلفة تم خلطها.	١	-	8Ec5	تطبيق
	١	وضع الماء في طبق تبخير وتسخينه حتي الغليان ثم تركه ليتبخر	١	-	8Ep8	معرفة
	ب	- لا - لان ماء البحر سيتبخر وتظل الاملاح المعدنية في طبق التبخير اما الماء المقطر لا يحتوي على املاح.	١	يحصل على الدرجة عند الاختيار والتفسير الصحيح.	8Ec6	استدلال