شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

الملف امتحان قصير أول مع نموذج الإجابة

روابط مواقع 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
مدرسة محمد بن روح الكندي للتعليم الأساسي

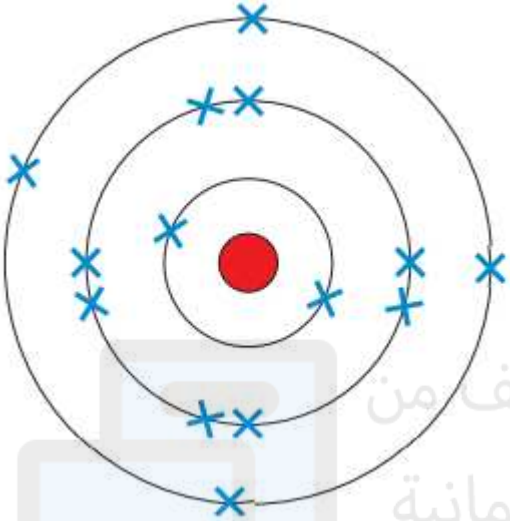
الاسم : .....
الصف: التاسع ( )
رقم الكشف ( )

مادة الكيمياء

امتحان قصير (1)

الزمن 20 دقيقة

1- التوزيع الإلكتروني الصحيح للذرة العنصر في الشكل المقابل يمثل:



A - (2,8,4)
B - (4,8,2)
C - (8,4,2)
D - (2,8,8)

10

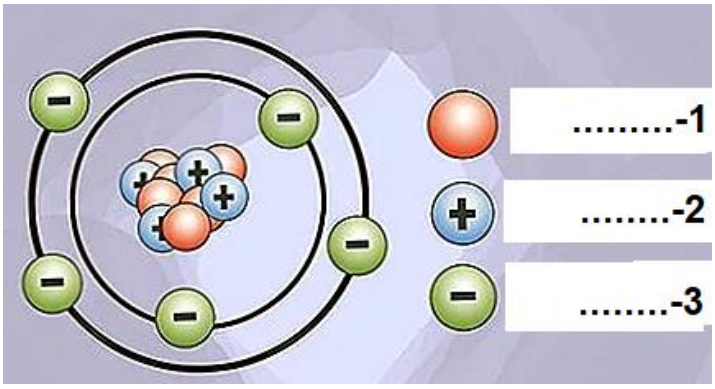
تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

2- ضع علامة (✓) أمام كل عبارة من العبارات في الجدول التالي :

العبارة	صواب	خطأ
كتلة النيوترون تساوي كتلة الالكترون.		
تكون دائما الذرة المفردة متعادلة كهربائيا (أي انها لا تملك أي شحنة كهربائية)		

10
2

10
2



3- أكمل الفراغات بما يناسبها

الأنواع الثلاثة للجسيمات التي تتكون منها الذرة من خلال الشكل المقابل:

1- .....

2- .....

3- .....

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية

10
3 2

4- يمثل الشكل المقابل نظيرين عنصر اليورانيوم. أجب عن الأسئلة الأتية :

أ. أكمل الجدول الأتي بكتابة العدد المطلوب من العنصر بالمكان المناسب في الجدول

dManahj.com/om

$^{235}_{92}U$ $^{238}_{92}U$

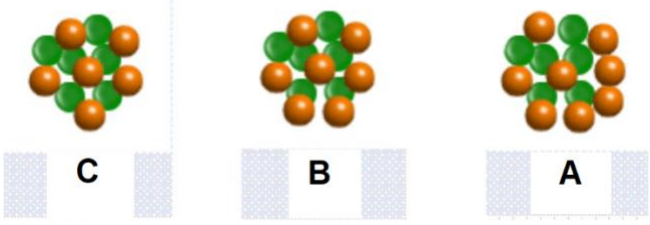
A		A	
Z		Z	

ب.فسر : ما الفرق بين النظيرين؟.....

.....

10

5- من الشكل التالي اختر المناسب : الكربون الذي يمثل نظير 14 ؟

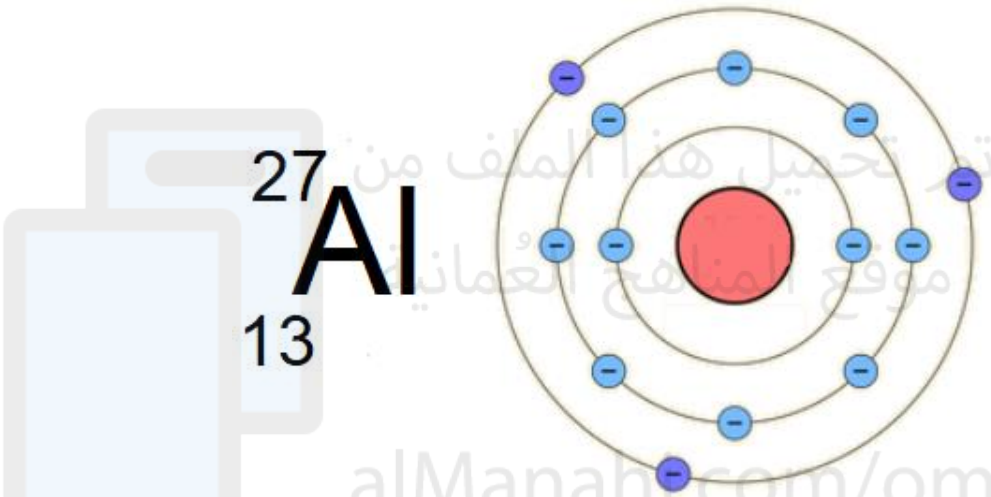


A ○ B ○

لا يوجد ○ C ○

10

6- ادرس الشكل المقابل ثم أجب عم ما يلي:



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

أ- عدد النيوترونات في العنصر؟ (وضح اجابتك) .....

ب- تنبأ ماذا يحدث إضافة 3 نيوترونات في العنصر؟ .....

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية

alManahj.com/om

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم
1	A - (2,8,4)	1	درجة إذا أجاب الطالب إجابة صحيحة صفر أجابة خاطئة .	2-2	تطبيق
2	<table><tr><th>العبارة</th><th>صواب</th><th>خطأ</th></tr><tr><td>كتلة النيوترون تساوي كتلة الالكترون.</td><td></td><td>✓</td></tr><tr><td>تكون دائما الذرة المفردة متعادلة كهربائيا (أي انها لا تملك أي شحنة كهربائية)</td><td>✓</td><td></td></tr></table>	1	يمنح الطالب درجتين عند اجابته عن جميع المفردات صحيحة درجة عند اجابته ثلاث مفرات أو اثنين صحيحة صفر عن عدم الإجابة أو إجابة مفردة صحيحة	3-2	معرفة
3	1- النيوترونات 2- البروتونات 3- الإلكترونات	2	درجتين إذا أجاب الطالب جميع إجابات صحيحة درجة : إجابتين صحيحة صفر : إجابة واحدة صحيحة صفر : جميع الإجابات خاطئة	1-2	معرفة
4	$^{235}_{92}U$ $^{238}_{92}U$ <table><tr><td>A</td><td>235</td></tr><tr><td>Z</td><td>92</td></tr><tr><td>Number of protons</td><td>92</td></tr><tr><td>Number of neutrons</td><td>143</td></tr></table> <table><tr><td>A</td><td>238</td></tr><tr><td>Z</td><td>92</td></tr><tr><td>Number of protons</td><td>92</td></tr><tr><td>Number of neutrons</td><td>146</td></tr></table> أ-- ب – لديها اعداد مختلفة من النيوترونات في نواتيهما (146 و143)	3	يمنح الطالب 3 درجات عند اجابته عن جميع المفردات صحيحة درجة عند اجابتين ثلاث مفرات أو اثنين صحيحة صفر عن عدم الإجابة أو إجابة مفردة صحيحة	4-2	تطبيق
5	 الإجابة A:	1	درجة إذا أجاب الطالب إجابة صحيحة صفر أجابة خاطئة	5-2	معرفة
6	أ-عدد النيوترونات = عدد الكتلي-عدد الذري 14 =13-27= ب-تزداد الكتلة لعنصر الالمنيوم وتصبح 30 بسبب أنه عدد النيوترونات +3 17= 3+14	2	درجة إذا أجاب الطالب إجابة صحيحة صفر إحدى الاجابتين خاطئة التفسير أو الاختيار	8-2	استلال

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

رقم المفردة	الجزئية	متن السؤال	المعرفة	التطبيق	الاستدلال	رقم المخرج او الهدف
1		(2,8,4) -A		1		2-2
2	أ	العبارة / صواب / خطأ كتلة النيوترون تساوي كتلة الالكترون. / / ✓ تكون دائما الذرة المفردة متعادلة كهربائيا (أي انها لا تملك أي شحنة كهربائية) / ✓ /	1			3-2
	ب	1- النيوترونات 2- البروتونات 3- الإلكترونات	2			1-2
	--					
3		A	1			5-2
4	أ	$^{235}_{92}U$ $^{238}_{92}U$ A 235 / Z 92 / Number of protons 92 / Number of neutrons 143 A 238 / Z 92 / Number of protons 92 / Number of neutrons 146		2		4-2
	ب	ب – لديها اعداد مختلفة من النيوترونات في نواتيهما (146 و143)		1		8-2
	--	أ-عدد النيوترونات = عدد الكتلي-عدد الذري 14 =13-27= ب-تزداد الكتلة لعنصر الالمنيوم وتصبح 30 بسبب أنه عدد النيوترونات +3 17= 3+14			2	5-2
المجموع			4	4	2	10

alManahj.com/om