تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://almanahj.com/om

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن اضغط هنا

https://almanahj.com/om/8

* للحصول على جميع أوراق الصف الثامن في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/om/8science

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

https://almanahj.com/om/8science1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثامن اضغط هنا

https://almanahj.com/om/grade8

* لتحميل جميع ملفات المدرس موزة السعدي اضغط هنا

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

1) ما المقصود بالذرة ؟؟

---

2) ما المقصود بالعنصر ؟؟

---

3) صل بين الكلمات في العمود الأول وما يناسبها في العمود الثاني :

1	الجزيء
2	الإلكترون
3	البروتون

أ	شحنة كهربائية سالبة توجد حول نواة الذرة .
ب	جسيم يحمل شحنة موجبة موجود في نواة الذرة .
ج	جسيم يتكون من ذرتين أو أكثر مرتبطتين معا .

4) ضع (√) أمام العبارة الصحيحة في الجدول أدناه :

م	العبارة	صواب	خطأ
1	تتكون الذرات من البروتونات والنيوترونات فقط .		
2	يشير العدد الذري إلى عد البروتونات الموجودة في الذرة .		
3	تعد السبائك مخاليط من المعادن .		

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

5) ارسم ذرات او جزيئات في الأشكال أدناه :

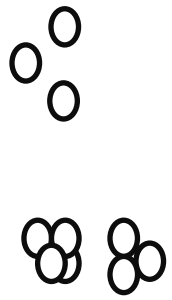
4 ذرات مفردة	جزيئان ، كل جزئ يتكون من ذرتين	3 ذرات مفردة ، وجزئ يتكون من ذرتين	3 جزيئات ، يتكون كل جزئ من 3 ذرات

6) أكتب أسماء العناصر في الجدول أدناه :

(الآرجون ، البوتاسيوم ، النيتروجين ، الكالسيوم ، الكبريت ، الصوديوم ، الهيليوم ، السيليكون)

رمزه	اسم العنصر
N	
K	
Na	
Si	
He	
S	
Ca	
Ar	

7) صل بين المفاهيم وما يناسبها من الأشكال أدناه :



جزيئات

ذرات

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

8) العددُ الذرِّيُّ لعنصرِ الكبريت 16 والعدد الكتلي 32 :

أ) كم عدد البروتوناتِ في ذرة الكبريت ؟ ----------

ب) كم عدد الإلكتروناتِ في ذرة الكبريت ؟ ----------

ج) كم عدد النيوتروناتِ في ذرة الكبريت ؟ وضِّح كيف توصلت إلى إجابتِك ؟

د) ارسُم شكلَ ذرَّةِ الكبريت مع كتابة التوزيع الإلكتروني .

9) صل بين الكلمات في العمود الأول وما يناسبها في العمود الثاني :

1	العدد الذري
2	العدد الكتلي
3	المدارات
4	التركيب الإلكتروني

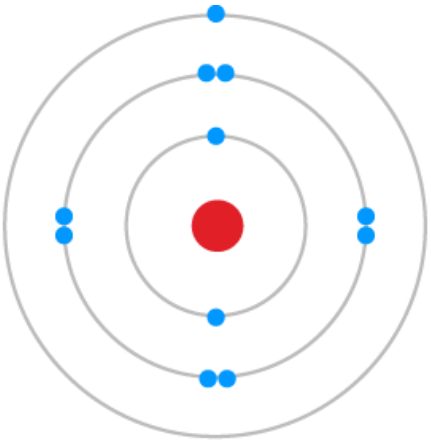
أ	مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في الذرة .
ب	المسارات التي تتبعها الإلكترونات حول نواة الذرة .
ج	ترتيب الإلكترونات في المستويات حول نواة الذرة .
د	عدد البروتونات الموجودة في الذرة .

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

10) فسر " بعضُ العناصرِ لها رموزٌ لا تبدو متوافقةً مع أسمائِها. على سبيل المثال، رمز البوتاسيوم Potassium هو K وكذلك رمز الصوديوم Sodium هو Na " ؟

---

11) الشكل أدناه يوضح ذرة أحد العناصر ، أدرسه جيدا ثم اجب :



أ) العدد الذري = ----------

ب) عدد البروتونات = ----------

ج) عدد الإلكترونات = ----------

د) التوزيع الإلكتروني هو ----------

هـ) إذا كان العدد الكتلي للعنصر هو (23) ، فإن عدد النيوترونات هو ----------

و) العنصر يقع في المجموعة -------- وفي الدورة --------

 # بالرجوع للجدول الدوري يمكن معرفة العنصر وهو ----------

أ. موزة السعدية

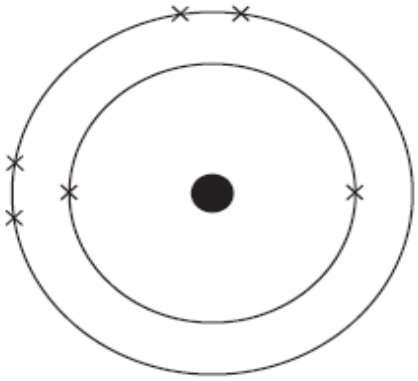
تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

12) أكمل الجدول أدناه :

العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	البروتونات	النيوترونات	الإلكترونات	التوزيع الإلكتروني
البورون	5	11	5	6	5	2,3
الألومنيوم	13	27				
الفوسفور	15	31				
الكبريت	16	32				

13) رسم محمد تركيب ذرة الأكسجين الذي كان العدد الذري لها (8)

، لكن الرسم لم يكن صحيحا :



أ) ما الخطأ الذي وقع فيه محمد ؟

ب) أعد رسم تركيب ذرة الاكسجين بشكل صحيح .

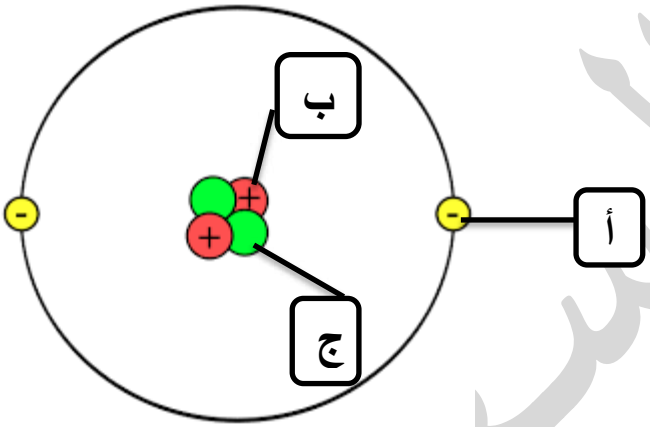
أ. موزة السعدية

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

14) الجدول أدناه يوضح عددا من المركبات الكيميائية ، ادرسه جيدا ثم اكتب اسم المركب وعدد ذرات كل عنصر فيه :

الصيغة الكيميائية	اسم المركب	مما يتكون هذا المركب ؟
$LiCl$		
NO_2		
$MgCO_3$		

15) ادرس الشكل أدناه ، ثم اختار البديل المناسب :

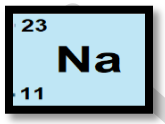


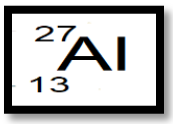
م	أ	ب	ج
1	إلكترونات	نيوترونات	بروتونات
2	إلكترونات	بروتونات	نيوترونات
3	بروتونات	إلكترونات	نيوترونات
4	نيوترونات	بروتونات	إلكترونات

أ . موزة السعدية

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

16) أكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر في الجدول أدناه :





17) الصور ادناه تعرض مجموعة من العناصر ، حدد ما إذا كان العنصر فلزا أم لا فلزا مع التفسير :

1		فلز / لا فلز	التفسير:
2		فلز / لا فلز	التفسير:
3		فلز / لا فلز	التفسير:

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

18) المواد في الجدول هي عناصر أو مركبات ، ضع (√) لإختيار البديل المناسب لكل منها :

م	الإسم والصيغة الكيميائية للمادة	عنصر	مركب
1	ثاني أكسيد الكربون CO_2		
2	الماغيسيوم Mg		
3	الكالسيوم Ca		
4	ثاني أكسيد النيتروجين NO_2		

19) اكتشف الخطأ في الصيغ التالية ، ثم قم بتصويبه :

الصيغة	التصويب
NACL (كلوريد الصوديوم)	
CO2 (ثاني اكسيد الكربون)	
H2S (كبريتيد الهيدروجين)	

موزة السعدية

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

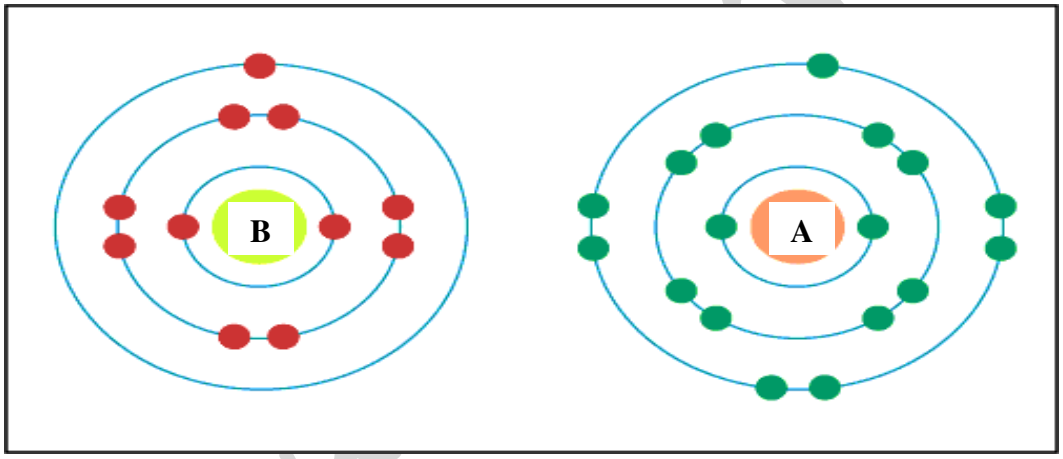
20) اكتب أسماء المركبات التي تتكون عند تفاعل كلا من :

أ) الفلور والصوديوم ----------

ب) البريليوم والكبريت والأكسجين ----------

ج) الماغنيسيوم والكربون والأكسجين ----------

21) ادرسي الشكل ادناه ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :

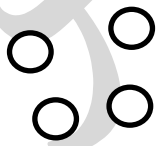
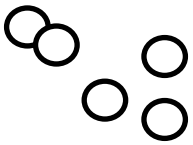
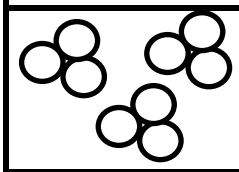


أ) عدد الإلكترونات في الذرة (A) = ---------- ، بينما في الذرة (B) = ----------

ب) يوجد العنصر (A) في المجموعة ------- والدورة ---------- ، بينما يوجد العنصر (B) في المجموعة ------- والدورة ---------- .

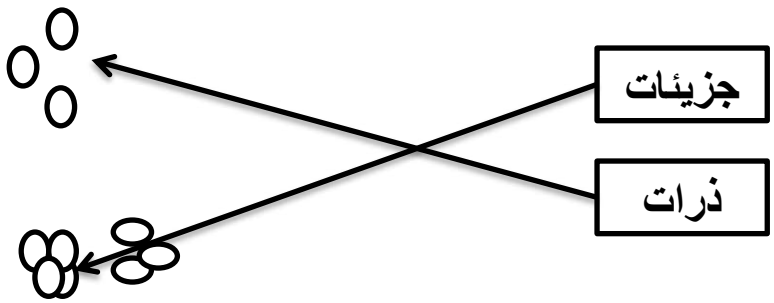
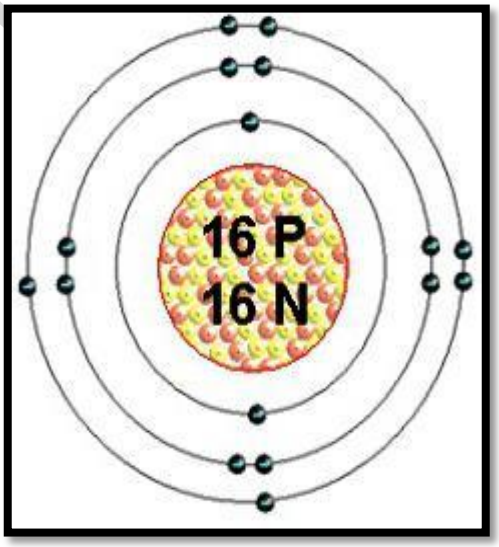
ج) التوزيع الإلكتروني للعنصر (A) هو ---------- ، بينما التوزيع الإلكتروني للعنصر (B) هو ----------.

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

<table>
<tr><th>رقم السؤال</th><th>الإجابة</th><th>الدرجة</th></tr>
<tr><td>1</td><td>أصغر جزء يمكن أن يوجد عليه العنصر أو المادة .</td><td></td></tr>
<tr><td>2</td><td>هو المادة التي تتألف من نوع واحد من الذرات .</td><td></td></tr>
<tr><td>3</td><td>(1 / ج) ، (2 / أ) ، (3 / ب) .</td><td></td></tr>
<tr><td>4</td><td>(1 ، خطأ) ، (2 ، صواب) ، (3 ، صواب) .</td><td></td></tr>
<tr><td>5</td><td>
<table>
<tr><th>4 ذرات مفردة</th><th>جزيئان ، كل جزئ يتكون من ذرتين</th><th>3 ذرات مفردة ، وجزئ يتكون من ذرتين</th><th>3 جزيئات ، يتكون كل جزئ من 3 ذرات</th></tr>
<tr><td>  </td><td> </td><td>  </td><td>  </td></tr>
</table>
</td><td></td></tr>
<tr><td>6</td><td>
<table>
<tr><th>رمزه</th><th>اسم العنصر</th></tr>
<tr><td>N</td><td>النيتروجين</td></tr>
<tr><td>K</td><td>البوتاسيوم</td></tr>
<tr><td>Na</td><td>الصوديوم</td></tr>
<tr><td>Si</td><td>السيليكون</td></tr>
<tr><td>He</td><td>الهيليوم</td></tr>
<tr><td>S</td><td>الكبريت</td></tr>
<tr><td>Ca</td><td>الكالسيوم</td></tr>
<tr><td>Ar</td><td>الآرجون</td></tr>
</table>
</td><td></td></tr>
</table>

موزة السعدية

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

7		
8	أ) 16 ب) 16 ج) 32 – 16 = 16 نيوترون د) التوزيع الإلكتروني هو (6 , 8 , 2) 	

أ. موزة السعدية

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

9	(1 / د) ، (2 / أ) ، (3 ، ب) ، (4 / ج) .	
10	رمز البوتاسيوم K لإنه مشتق من الكلمة (Kalium) باللغة اللاتينية وكذلك رمزالصوديوم Na لأنه مشتق من الكلمة (Natrium) باللغة اللاتينية .	
11	أ) 11 ب) 11 ج) 11 د) 2,8,1 هـ)23-11=12 ، عدد النيوترونات = 12 و) العنصر يقع في المجموعة الأولى (1) وفي الدورة الثالثة (3) # بالرجوع للجدول الدوري يمكن معرفة العنصر وهو الصوديوم (Na)	

أ. موزة السعدية

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

12

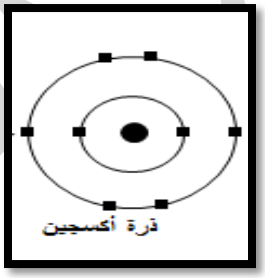
العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	البروتونات	النيوترونات	الإلكترونات	التوزيع الإلكتروني
البورون	5	11	5	6	5	2,3
الألومنيوم	13	27	13	14	13	2,8,3
الفوسفور	15	31	15	16	15	2,8,5
الكبريت	16	32	16	16	16	2,8,6

13

أ) عدد الإلكترونات في المستوى الثاني هو 6 إلكترونات وليس 4

التوزيع الإلكتروني للأكسجين هو 2,6

ب)



14

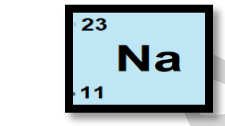
الصيغة الكيميائية	اسم المركب	مما يتكون هذا المركب ؟
LiCl	كلوريد الليثيوم	ذرة كلور وذرة ليثيوم
NO_2	ثاني اكسيد النيتروجين	ذرة نيتروجين وذرتين اكسجين
$MgCO_3$	كربونات الماغنيسيوم	ذرة ماغنيسيوم وذرة كربون وثلاث ذرات أكسجين .

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

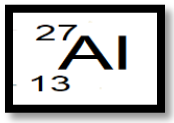
15

2	إلكترونات	بروتونات	نيوترونات

16



2,8,1



2,8,3

17

1) لافلز / التفسير (لونه باهتا وليس له بريق معدني)

2) فلز / التفسير (لامع وله بريق معدني وقابل للطرق والسحب)

3) فلز / التفسير (لامع وله بريق معدني وقابل للطرق والسحب)

18

1) مركب

2) عنصر

3) عنصر

4) مركب

تدريبات علوم للصف الثامن الأساسي (الفصل الدراسي الأول)/ الوحدة الثانية

19

الصيغة	التصويب
NACL (كلوريد الصوديوم)	NaCl
CO2 (ثاني اكسيد الكربون)	CO_2
H2S (كبريتيد الهيدروجين)	H_2S

20

أ) فلوريد الصوديوم

ب) كبريتات البريليوم

ج) كربونات الماغنيسيوم

21

أ) عدد الإلكترونات في الذرة (A) = 17، بينما في الذرة (B) = 11

ب) يوجد العنصر (A) في المجموعة السابعة والدورة الثالثة ، بينما يوجد العنصر (B) في المجموعة الاولى والدورة الثالثة .

ج) التوزيع الإلكتروني للعنصر (A) هو 2,8,7 ، بينما التوزيع الإلكتروني للعنصر (B) هو 2,8,1

أ . موزة السعدية