أسئلة امتحانات نهائية لمراجعة الوحدة الثانية



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف التاسع ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-11-03 16:03:47
المزيد من مادة كيمياء: ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس
إعداد: علي الرواحي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع					
صفحة المناهج العمانية على فيسبوك					

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني	
1	تجميع اختبارات نهائية
2	الوحدة الثامنة (الأملاح والتفاعلات الكيميائية)
3	مراجعة الوحدة العاشرة: الأرض والغلاف الجوي
4	ملخص الوحدة العاشرة الأرض والغلاف الجوي 2023 و 2024م
5	ملخص الوحدة الثامنة تكوين الملح 2023 و 2024م

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية	
تطبيق المناهج على App Store (آبل)	تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

- الرمز المقابل لذرة الفسفور ($^{31}_{15}P$)

7- أكمل الجدول التالي:

عدد الإلكترونات	عدد البروتونات	عدد النيوترونات

( ) [2]

8- عرف النظائر

_____

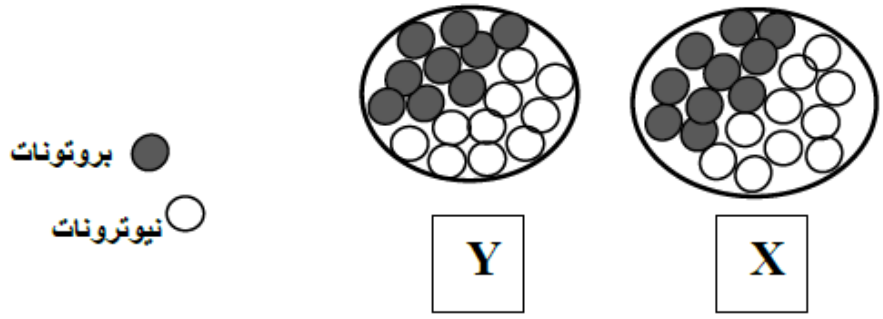
9- اذكر الشحنة النسبية لكل من :

البروتون _____

الالكترون _____

( ) [1]

- الشكل الاتي(1-10) يوضح نواتي ذرتين (X , Y) :



الشكل (1-10)

10-هل يمكن أن تكون Y و X نظائر لعنصر واحد؟_____

فسر اجابتك ؟

_____

( ) [1]

Fileae.com/om
2026 2025

مراجعة الوحدة الثانية (أسئلة امتحانات نهائية لمادة الكيمياء للصف التاسع)

7 - يمثل الرمز $^{23}_{11}Na$ عنصر ذرة الصوديوم عدد بروتونات العنصر تساوي؟
(ظل اجابتك)

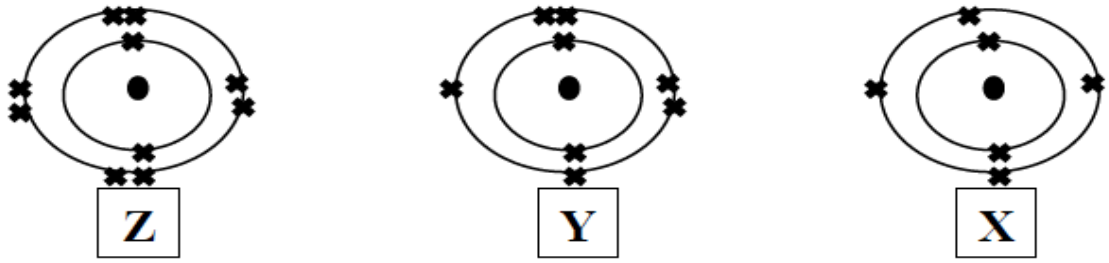
☐ 11 ☐ 12 ☐ 23 ☐ 34

( ) [1]

8- يمثل الرمز المجاور عنصر ذرة البوتاسيوم $^{39}_{19}K$ ارسم التوزيع الإلكتروني له ؟

( ) [2]

- الشكل (9-1) يمثل ثلاث ذرات مختلفة(X , Y , Z) ادرسها جيدا ثم اجب عما يلي:



الشكل (9-1)

9- رمز العنصر الذي يمثل الغاز النبيل هو _____

10- أكمل الجدول الاتي والذي يمثل مقارنة بين الجسيمات (الإلكترونات والبرتونات)

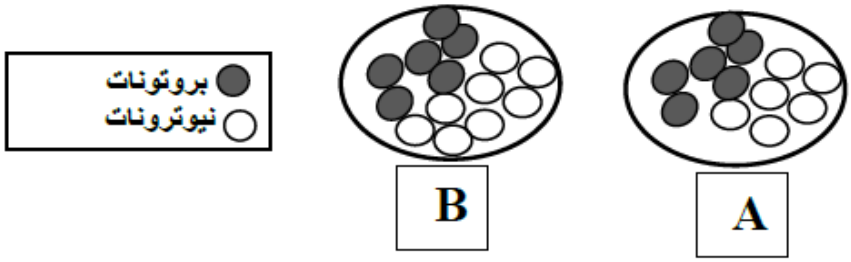
الخاصية	الإلكترونات	البروتونات
الشحنة		
موقعها في الذرة		

( ) [2]

تجميع أ / علي الرواحي

مراجعة الوحدة الثانية (أسئلة امتحانات نهائية لمادة الكيمياء للصف التاسع)

- الشكل (11-1) يوضح نواتي نظائر ذرة الكربون:



الشكل (11-1)

11- (B و A) نظائر لها نفس الخواص الكيميائية اذكر سبب ذلك ؟

7- الرمز التالي يمثل ذرة الماغنيسيوم $^{24}_{12}Mg$

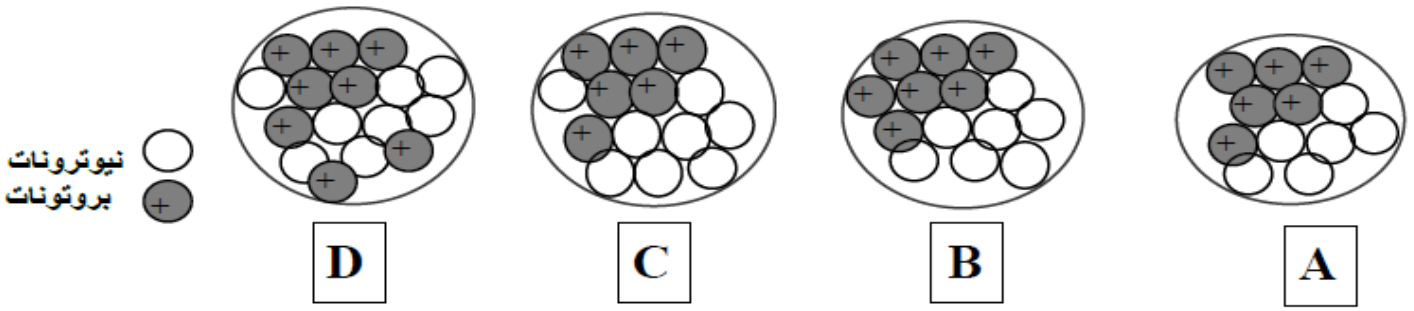
أكمل الجدول التالي بالاستعانة بالرمز

العدد الذري	
العدد الكتلي	
عدد البروتونات	
عدد النيوترونات	

8- اكتب المصطلح أمام العبارة المناسبة ؟

التعريف	المصطلح
لا تتغير خصائص المواد ويمكن اعادتها بسهولة.	
تتغير خصائص المواد وتنتج مادة جديدة	

9- الشكل (9-1) التالي يوضح أنوية بعض العناصر:



الشكل (9-1)

النواتان اللتان تعتبران من النظائر هما _____ و _____

Fileae.com/om

مراجعة الوحدة الثانية (أسئلة امتحانات نهائية لمادة الكيمياء للصف التاسع)

10- مجموع عدد البروتونات والنيوترونات يسمى : (**ظلل إجابتك**) 4

☐ العدد الذري ☐ النيوترونات ☐ العدد الكتلي ☐ الالكترونات

11- ارسم التركيب الالكتروني لذرة الألومنيوم عددها الذري يساوي (13) ؟

( ) [1]

7- الترتيب الإلكتروني الصحيح لذرة الكبريت ،التي عددها الذري يساوي **16** هو:

(ظلل الشكل ☐ بجوار الإجابة الصحيحة)

☐ **2,8,2** ☐ **2,6,8** ☐ **2,8,6** ☐ **6,8,2**

8- عرف كلا من :

- العدد الذري .

.....

9- الشكل المقابل يمثل العنصرين الافتراضين (**A** و **B**) كتبت عليهما الأعداد الذرية و الكتلية .

ادرسه جيدا ثم استنتج :

23 **B** 11	24 **A** 12

-عدد نيوترونات العنصر **A** يساوي ..... [1]

- عدد إلكترونات العنصر **B** يساوي ..... [1]

7-يعتبر احتراق المغنسيوم في الهواء من التغيرات الكيميائية .

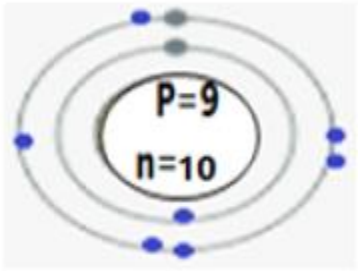
فسر: .....

.....

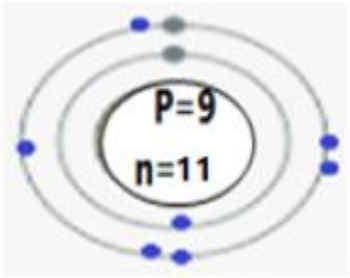
تجميع أ / علي الرواحي

مراجعة الوحدة الثانية (أسئلة امتحانات نهائية لمادة الكيمياء للصف التاسع)

10-يوضح الشكل الآتي التركيب الإلكتروني لذرة الفلور و أحد نظائرها (علما بأن العدد الذري للفلور هو (9) و العدد الكتلي هو (19)) .



A



B

الشكل 10-1

ادرسه جيدا ثم حدد:

- رمز الشكل الذي يمثل ذرة الفلور ..... [1]
- رمز الشكل الذي يمثل نظير ذرة الفلور ..... [1]

8- عرف كلا من :

-العنصر.

.....

[1].....

-المركب.

.....

[1].....

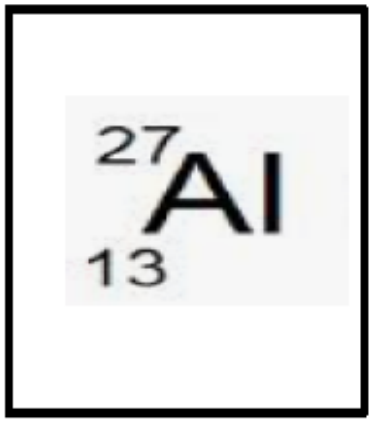
9-ادرس الشكل (1-9)

عدد الكترونات الموجودة في مستوى الطاقة الخارجي للذرة هو :

ظلل ▭ أمام العبارة الصحيحة :

1 ▭ 2 ▭ 3 ▭ 4 ▭

[1]

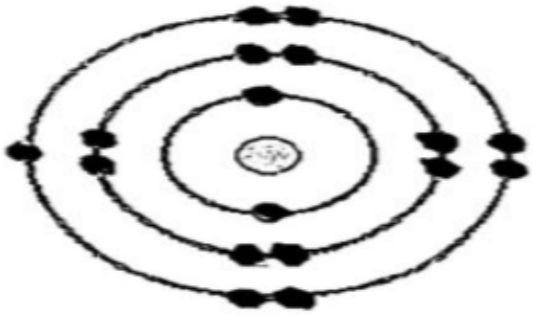


الشكل (1-9)

Fileae.com/om
موقع الملفات

مراجعة الوحدة الثانية (أسئلة امتحانات نهائية لمادة الكيمياء للصف التاسع)

10-حدد من الشكل (10-1) المقابل الذي يوضح تركيب ذرة ما كلا من :
(العدد الكتلي للذرة=35).



الشكل (10-1)

عدد البروتونات ..... [1]
عدد النيترونات ..... [1]

11-يعتبركل عنصر أدناه نظيرا للآخر.

$^{37}_{17}X$ $^{35}_{17}Cl$

فسر .

.....
[1].....

7 - يمثل الرمز $^{23}_{11}Na$ عنصر ذرة الصوديوم عدد بروتونات العنصر تساوي؟
(ظل اجابتك)

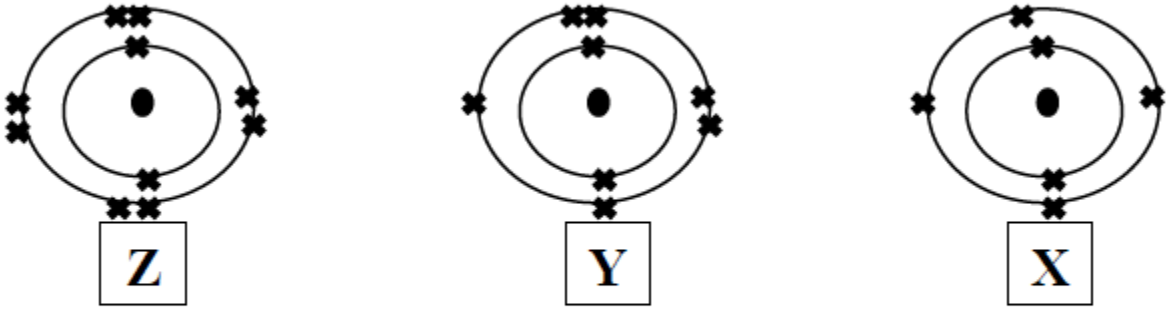
11 ☐ 12 ☐ 23 ☐ 34 ☐

8- يمثل الرمز المجاور عنصر ذرة البوتاسيوم $^{39}_{19}K$ ارسم التوزيع الإلكتروني له ؟

Fileae.com/om
2026 2025
موقع فيلي التعليمي

مراجعة الوحدة الثانية (أسئلة امتحانات نهائية لمادة الكيمياء للصف التاسع)

- الشكل (9-1) يمثل ثلاث ذرات مختلفة(X , Y , Z) ادرسها جيدا ثم اجب عما يلي:



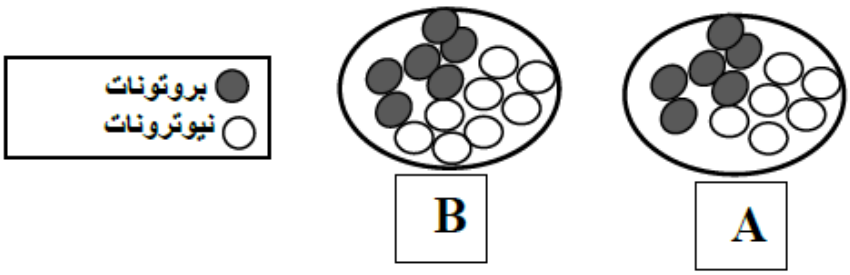
الشكل (9-1)

9- رمز العنصر الذي يمثل الغاز النبيل هو_____

10- أكمل الجدول الاتي والذي يمثل مقارنة بين الجسيمات (الإلكترونات والبرتونات)

الخاصية	الإلكترونات	البروتونات
الشحنة		
موقعها في الذرة		

- الشكل (11-1) يوضح نواتي نظائر ذرة الكربون:



الشكل (11-1)

11- (B و A) نظائر لها نفس الخواص الكيميائية اذكر سبب ذلك ؟

_____

تجميع أ / علي الرواحي

مراجعة الوحدة الثانية (أسئلة امتحانات نهائية لمادة الكيمياء للصف التاسع)

5- فيما يلي رموز ثلاثة نظائر لعنصر النيتروجين.

نيتروجين- 13 $^{13}_{7}N$ ، نيتروجين- 14 $^{14}_{7}N$ ، نيتروجين- 15 $^{15}_{7}N$.

أ- اكتب عدد البروتونات الموجودة في نيتروجين- 15.

.....[1]

ب- ارسم التركيب الالكتروني للنيتروجين-13.

[2]

ج- قارن بين الخصائص الكيميائية والفيزيائية لنظائر النيتروجين الثلاثة.

.....

.....

.....[3]

د- ضع علامة (√) على قيمة الشحنة النسبية للنيترون.

-2 ☐ -1 ☐ 0 ☐ +1 ☐ [1]

8- للذرة X الرمز $^{36}_{16}X$.

أوجد.

عدد الالكترونات =..... [1]

عدد النيترونات =..... [1]

Fileae.com/om
2026 2025
تجميع أ / علي الرواحي

مراجعة الوحدة الثانية (أسئلة امتحانات نهائية لمادة الكيمياء للصف التاسع)

10-الجدول التالي يوضح تركيب الذرات A، B، C، D، E.

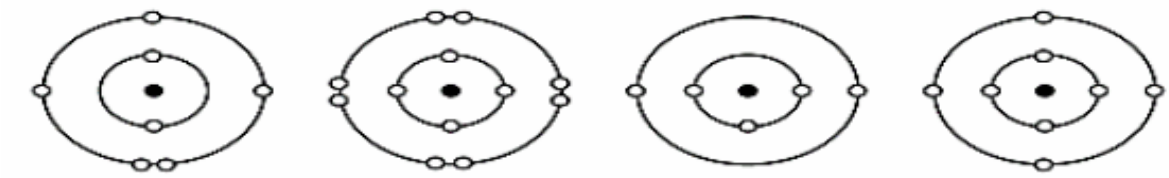
- حدد من الجدول نظيرا للذرة A.

العنصر	عدد الإلكترونات	عدد البروتونات	عدد النيوترونات
A	15	15	16
B	18	15	16
C	18	16	16
D	15	15	17
E	18	17	19

- اشرح لماذا تمتلك النظائر نفس الخصائص الكيميائية؟

.....

11-حدد الشكل الذي يوضح التوزيع الإلكتروني لذرة النيتروجين؟ (ظلل المستطيل أسفل الشكل الصحيح)



[1]

4- في ما يلي رموز ثلاثة نظائر لعنصر الكربون.

كربون-12 $^{12}_{6}C$، كربون-13 $^{13}_{6}C$، كربون-14 $^{14}_{6}C$.

أ- اكتب عدد البروتونات الموجودة في كربون-14.

.....[1]

ب- ارسم التركيب الالكتروني للكربون-13.

ج- قارن بين الخصائص الكيميائية والفيزيائية لنظائر الكربون الثلاثة.

.....

.....

.....[3]

تجميع أ / علي الرواحي

مراجعة الوحدة الثانية (أسئلة امتحانات نهائية لمادة الكيمياء للصف التاسع)

د- ضع علامة (√) على قيمة الشحنة النسبية للبروتون.

-2 ☐ -1 ☐ 0 ☐ +1 ☐ [1]

أ - التركيب الإلكتروني للذرة الافتراضية $^{31}_{15}A$

(ظلل الدائرة الدالة على الإجابة الصحيحة)

2,8,5 ○ 2,8,4 ○ 2,8,3 ○ 2,8,3,2 ○

ب - تختلف المركبات عن المخاليط اختلافات عامة ، صف هذه الاختلافات من حيث : مفهومهما وخصائص المواد المكونة لهما وإمكانية فصلها. 3

.....

.....

.....

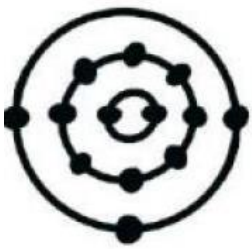
.....

.....

.....

.....

د - الشكل المقابل يوضح التوزيع الإلكتروني للعنصر X إستنتج من الرسم:



- عدد الإلكترونات ..... [1]

- إذا كان العدد الكتلي للعنصر X يساوي 27 .

تنبأ كم سيكون عدد النيوترونات : ..... [1]

هـ - يمثل ذوبان السكر في الماء تغيراً

○ كيميائي ○ فيزيائي (ظلل الإجابة الصحيحة) [1]

أ - عدد النيوترونات الموجودة في نواة ذرة الكالسيوم $^{40}_{20}Ca$

(ظلل الدائرة الدالة على الإجابة الصحيحة)

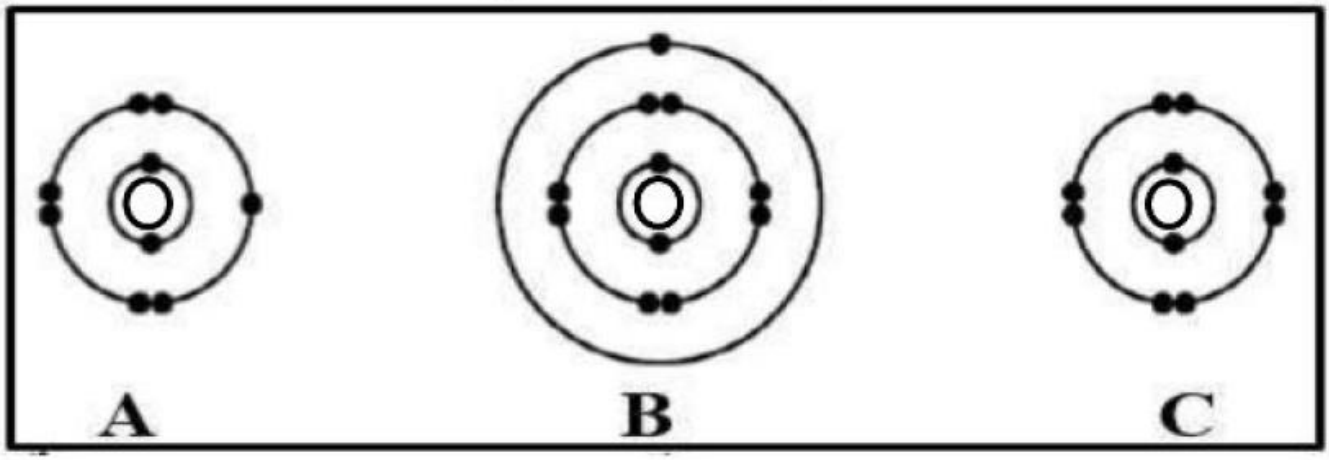
19 ○ 20 ○ 39 ○ 21 ○

تجميع أ / علي الرواحي

مراجعة الوحدة الثانية (أسئلة امتحانات نهائية لمادة الكيمياء للصف التاسع)

ب - ادرس الشكل التالي الذي يمثل التركيب الإلكتروني لثلاث ذرات،

(A . B . C)



(ظلل الدائرة الدالة على الإجابة الصحيحة في الجدول التالي)

العبارة	C	B	A
الذرة التي لها تركيب الكتروني مستقر	○	○	○
الذرة التي نواتها تحتوي على (11) بروتون	○	○	○
الذرة التي يدور في مستويات طاقتها (9) الكترون	○	○	○

أ - (ظلل الدائرة الدالة على الإجابة الصحيحة في الجدول التالي)

المصطلح العلمي	العنصر	المركب
مادة مكونة من عنصرين أو أكثر مترابطة كيميائياً.	○	○
مادة لا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط منها.	○	○

ب - ذرة أحد العناصر لها عدد ذري 11 وعدد كتلي 23

- صف الجسيمات التي تتكون منها هذه الذرة موضحاً عددها وشحنتها.
- وضح الشحنة الكلية لهذه الذرة.

.....

.....

.....

.....

.....

تجميع أ / علي الرواحي