

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



حل أسئلة الامتحان النهائي

[موقع المناهج](#) ⇌ [المناهج الإماراتية](#) ⇌ [الصف العاشر المتقدم](#) ⇌ [كيمياء](#) ⇌ [الفصل الأول](#) ⇌ [الملف](#)

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم



روابط مواد الصف العاشر المتقدم على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الأول

ملخص الوحدة الثانية نظرية الكم والذرة	1
ملخص الدرس الأول اكتشاف مكونات الذرة من الوحدة الأولى	2
حل أسئلة الامتحان النهائي	3
تجميع أسئلة اختبار وفق الهيكل الوزاري	4
حل أسئلة الامتحان النهائي	5



|

Digital

الكلية:

اسم المقرر:

المنطقة:

...L AIN PRIVART SCHOOL 9099AD

G10ADV.CHM - Chemistry

Grade10

الإمتحان:

نوع الاختبار:

العلامة المكتسبة:

تم تحويل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

100/100

mins, 47 secs 37

Final

إعادة امتحان الكيمياء- الصف العاشر ا...

alManahj.com/ae

of the following is responsible for the good electrical
tivity of metals?

أي مما يلي هو المسؤول عن كون الفلزات جيدة التوصيل الكهربائي؟



the arrangement of the metal atoms in separate layers

A. ترتيب ذرات الفلز في طبقات منفصلة

the high density of metals atoms

B. الكثافة العالية لذرات الفلز

the ability of delocalized electrons to move freely

C. قدرة الإلكترونات غير المتموضعة على الحركة بحرية

the ability to separate the metal atomic orbitals with small
mount of energy

D. القدرة على فصل أفلاك ذرة الفلز بطاقة قليلة

.a

A

.b

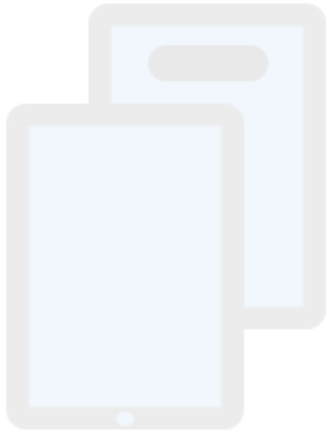
B

.c

C

D

.d



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

What is the correct ascending order of the first ionization energy of the group 2 elements shown in the table below?

ما الترتيب التصاعدي الصحيح حسب طاقة التأين الأولى لكل من عناصر المجموعة الثانية المبينة في الجدول أدناه ؟

Element symbol رمز العنصر	Be	Mg	Ca	Ra
Atomic number العدد الذري	4	12	20	88

(highest) Ra → Ca → Mg → Be

A. (الأقل) Ra ← Ca ← Mg ← Be (الأكبر)

(highest) Be → Mg → Ca → Ra

B. (الأقل) Ra ← Ca ← Mg ← Be (الأكبر)

(highest) Ra → Ca → Be → Mg

C. (الأقل) Mg ← Be ← Ca ← Ra (الأكبر)

(highest) Be → Ca → Mg → Ba

D. (الأقل) Ba ← Mg ← Ca ← Be (الأكبر)

المخرجات التعليمية المرتبطة

2 o

alManahj.com/ae

A

.a

B

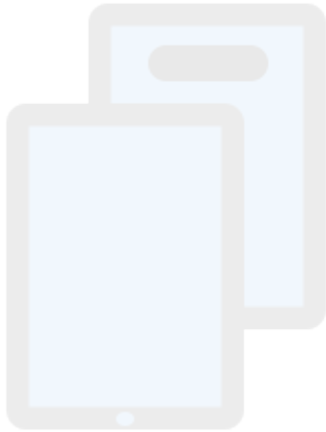
.b

C

.c

D

.d



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

According to Bohr's model, an excited atom would	بناءً على نموذج بور، الذرة المستثارة سوف
A. collapses	A. تنهار
B. Absorbs photons	B. تمتص فوتونات
C. Remains stable	C. تبقى مستقرة
D. Emits photons	D. تطلق فوتونات

a. A

b. B

c. C

d. D

What is the correct name of the molecular compound shown?		ما الاسم غير الصحيح للجزئيات الموضحة في الجدول أدناه في الجدول أدناه؟
الصيغة الكيميائية	Scientific name	الاسم العلمي
SF_6	Sulfur hexafluoride	سادس فلوريد الكبريت
N_2O	Nitrogen dioxide	ثاني أكسيد النيتروجين
HNO_2	Nitrous acid	حمض النيتروز
HI	Hydroiodic acid	حمض الهيدريوديك

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

A

.a

alManahj.com/ae

B

.b

C

.c

D

.d

ما الاسم العلمي للصيغة الكيميائية أدناه؟	What is the scientific name for the chemical formula below?
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	
A. نيتريت النحاس (II)	1. Cupper (II) nitrite
B. نترات النحاس (II)	3. Cupper (II) nitrate
C. نيتريت النحاس (I)	2. Cupper (I) nitrite
D. نترات النحاس (I)	4. Cupper (I) nitrate

.a

A

.b

B

.c

C

.d

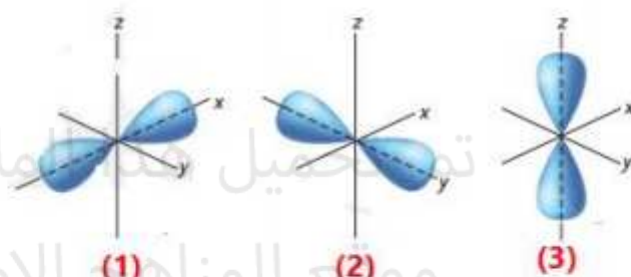
D

What is the difference between the orbitals shown below?

ما وجه الاختلاف بين الأفلاك المبينة أدناه؟

I.	Difference in shape
II.	Difference in orientation
III.	Difference in the maximum number of electrons that can contains

I.	الاختلاف في الشكل
II.	الاختلاف في الإتجاه
III.	الاختلاف في أقصى عدد إلكترونات ممكن أن يحتويها



.a

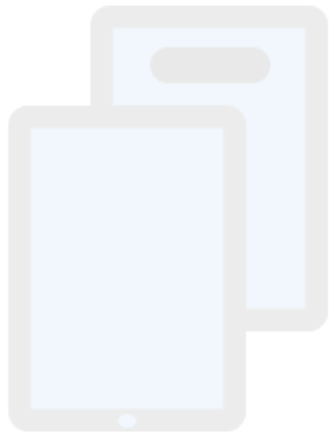
alManahj.com/ae

.b

B

.c

C



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

of the following describes elements in the same period?	أي من التالية يصف العناصر في نفس الدورة ؟
They have the same number of valence electrons.	I. لها نفس عدد الإلكترونات التكافؤ
They have the same outermost energy levels	II. لها نفس مستويات الطاقة الخارجية
They have similar properties	III. لها خصائص متشابهة
I only	A. I فقط
II only	B. II فقط
I and III only	C. I و III فقط
II and III only	D. II و III فقط

المخرجات التعليمية المرتبطة

1

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/ae

A

B

.a

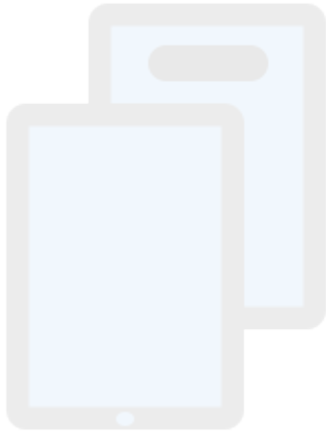
.b

.c

C

D

.d



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

Any of the following statements is correct according to the reaction below?	أي العبارات التالية صحيحة بالنسبة للتفاعل أدناه؟
$:\text{Mg} + :\ddot{\text{O}}: \rightarrow [\text{Mg}]^{2+} + [\ddot{\text{O}}]^{2-}$	
2 electrons are transferred from Mg to O	A. إنتقل إلكترونين من Mg إلى O
After the reaction, Oxygen (O) is considered as cation	B. بعد التفاعل، يُعتبر الأكسجين (O) كاتيون
The formula of the formed compound is Mg₂O	C. صيغة المركب المتكوّن هي Mg₂O
The overall charge of the formed compound is -2	D. الشحنة الكلية للمركب المتكوّن هي -2

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

A

.a

alManahj.com/ae

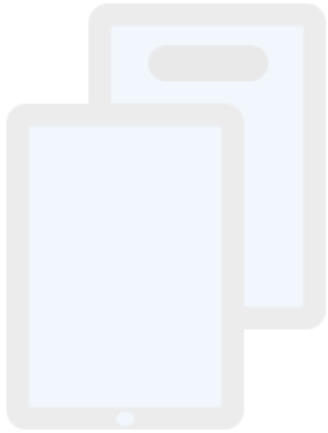
B

.b

C

.c

.d



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

om of the Sodium element (Na) has a total of
electrons.
line which sub-level is partially filled.

تحتوي ذرة عنصر الصوديوم (Na) على عدد إجمالي من الإلكترونات يساوي
11 إلكترون.
حدد أي مستوى طاقة فرعي ممتلئ جزئياً.

<div data-bbox="966 712 1016 747" data-label="Text">2P</div> <div data-bbox="533 740 1190 818" data-label="Text">تم تحميل هذا الملف من</div>	.a
<div data-bbox="966 907 1016 941" data-label="Text">3P</div> <div data-bbox="554 850 1152 941" data-label="Text">موقع المناهج الإماراتية</div>	.b
<div data-bbox="966 1102 1016 1136" data-label="Text">3S</div> <div data-bbox="554 1062 1176 1136" data-label="Text">alManahj.com/ae</div>	.c
<div data-bbox="966 1297 1016 1331" data-label="Text">4S</div>	.d

What is the pseudo-noble gas configuration for Zn atom when it loses $2e^-$?
(Zn: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$)

ما الترتيب الإلكتروني للغاز شبه النبيل لذرة الزنك Zn عندما تفقد $2e^-$?
(Zn: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$)

[Ne] $3s^2 3p^6 3d^8$

.a

[Ar] $4s^2 3d^8$

.b

[Ne] $3d^{10}$

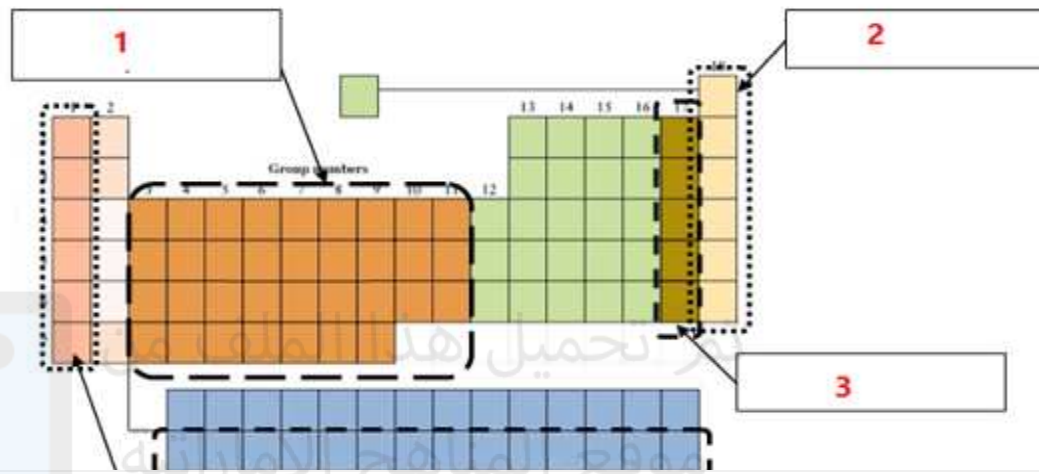
.c

[Ar] $3d^{10}$

.d

Which number represents the alkali metal group in figure below?

أي رقم يمثل مجموعة عناصر الفلزات القلوية في الشكل المبين أدناه؟



المخرجات التعليمية المرتبطة

3 o

alManahj.com/ae

5

.a

4

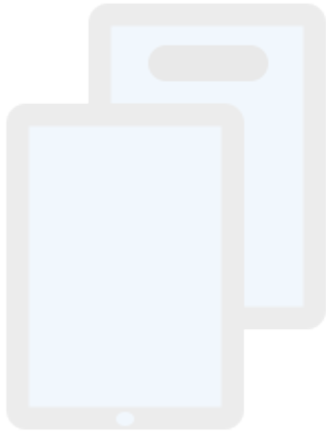
.b

2

.c

1

.d



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

of the following table represents an atom with the
ing electron configuration: $[Ar] 4s^2 3d^1$

أي من الجداول التالية يعبر عن ذرة لها التوزيع الإلكتروني التالي:
 $[Ar] 4s^2 3d^1$

المخرجات التعليمية المرتبطة

- 1 ○
3 ○

تم تحميل هذا الملف من

موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

.a

المجموع	المجموعة	الدورة
block	group	period
s	3	3

.b

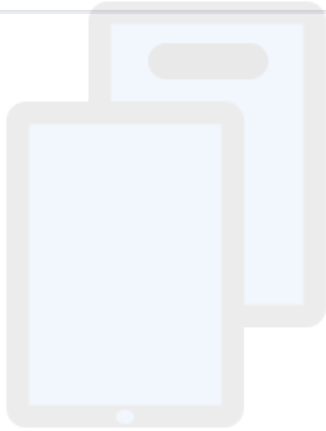
المجموع	المجموعة	الدورة
block	group	period
s	3	4

.c

المجموع	المجموعة	الدورة
block	group	period
d	3	4

.d

المجموع	المجموعة	الدورة
block	group	period
d	4	3



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

figure below, if **A** represents an atom and **B** represents an ion of the same element, which of the following statements is **TRUE**?

مستخدمًا الشكل أدناه ، إذا كان **A** يرمز لذرة و **B** يرمز لأيون لنفس العنصر ، أي العبارات التالية **صحيحة** ؟



is positive as the ionic diameter becomes larger as an electron is lost

A. الأيون موجب حيث أصبح القطر الأيوني أكبر عند فقدان الإلكترون

المخرجات التعليمية المرتبطة

2 0

alManahj.com/ae

A

.a

B

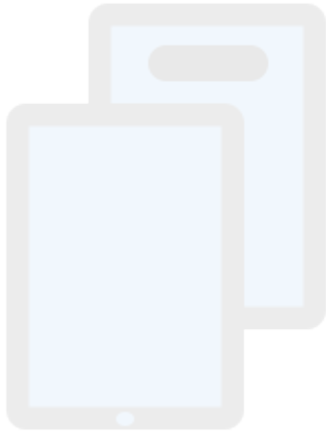
.b

C

.c

D

.d



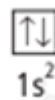
تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

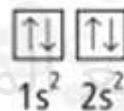
Which of the following orbital diagrams violates Aufbau's principle?

أي من أشكال مخططات الأفلاك التالية تخالف مبدأ أوفباو؟

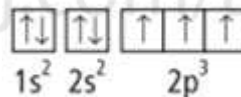
.a



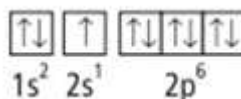
.b



.c



.d



What is the chemical formula of the ionic compound formed by aluminum (Al) and oxygen (O)?

Aluminum belongs to group 13 and oxygen belongs to group 16 in the periodic table

ما صيغة المركب الأيوني الناتج من عناصر الألمنيوم (Al) والأكسجين (O)؟

ينتمي الألمنيوم إلى المجموعة 13 والأكسجين إلى المجموعة 16 من الجدول الدوري



.a



.b



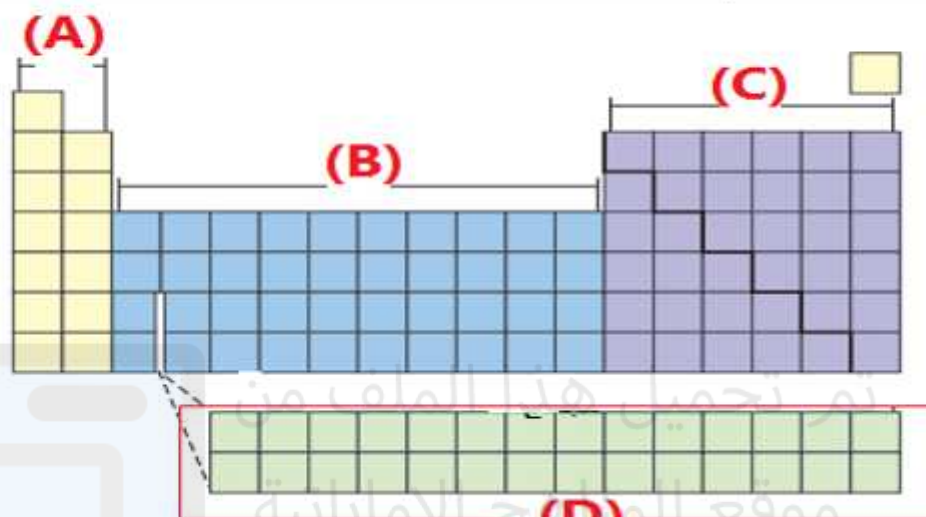
.c



.d

Which region refers to the **d-block** in the following diagram?

أي منطقة تشير إلى **المجموع d** في الشكل الموضح أدناه ؟



المخرجات التعليمية المرتبطة

3 o

alManahj.com/ae

.a

A

.b

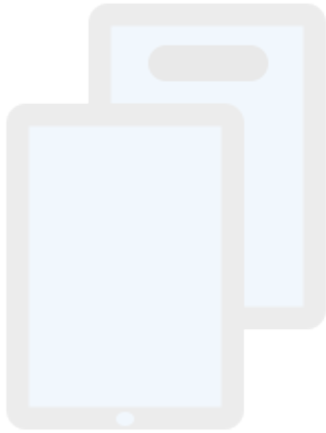
B

C

.c

D

.d



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

The main reason for the difference in the lattice energy between the ionic compounds shown in the table below?

Compound	Lattice Energy (KJ/mol)
NaF	910
MgO	3795

ما السبب الرئيس في اختلاف قيم طاقة الشبكة ما بين المركبين الأيونيين الموضحين بالجدول أدناه؟

المركب	طاقة الشبكة (KJ/mol)
NaF	910
MgO	3795

Period 2
الدورة 2

3	7.0	4	9.0	5	10.8	6	12.0	7	14.0	8	16.0	9	19.0	10	20.1
Li	Be	B	C	N	O	F	Ne								
Lithium	Beryllium	Boron	Carbon	Nitrogen	Oxygen	Fluorine	Neon								

Period 3
الدورة 3

11	23.0	12	24.3	13	27.0	14	28.1	15	31.0	16	32.1	17	35.5	18	39.9
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar								
Sodium	Magnesium	Aluminium	Silicon	Phosphorus	Sulphur	Chlorine	Argon								

ne charge

موقع المناهج الإماراتية

www.almanahj.com/ae

.a

A

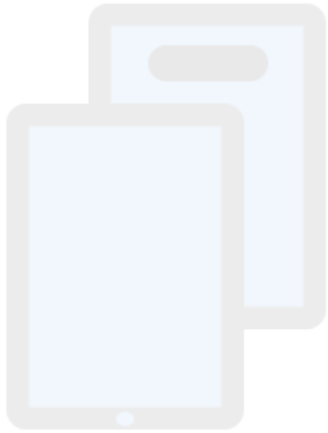
.b

B

.c

C

D



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

alManahj.com/ae

Put the following molecules in ascending order of the strength of the bond below according to the strength of the

ما الترتيب التصاعدي الصحيح حسب قوة الرابطة التساهمية للجزيئات الثلاثة الواردة بالجدول أدناه؟

طول الرابطة (m) Bond length (m)	الرابطة Bond
1.54×10^{-10}	$C - C$
1.34×10^{-10}	$C = C$
1.20×10^{-10}	$C \equiv C$

الترتيب التصاعدي الصحيح حسب قوة الرابطة التساهمية للجزيئات الثلاثة الواردة بالجدول أدناه: $C - C$ (الأضعف) ، $C = C$ ، $C \equiv C$ (الأقوى) (Strongest)

A

B

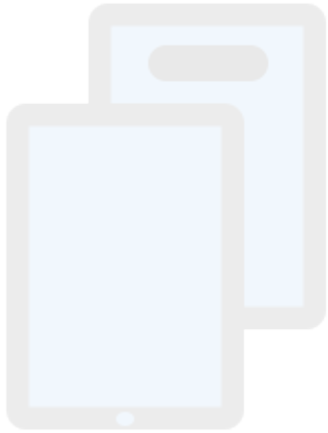
C

.a

.b

.c

D

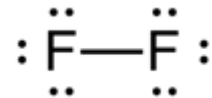


تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج الإماراتية

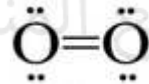
alManahj.com/ae

Which of the following bonds contains one sigma (σ) and two pi bonds (π) ?

أي الروابط التالية تحوي على رابطة واحدة سيجما (σ) ورابطتين باي (π) ؟



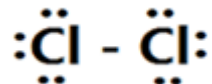
.a



.b



.c



.d

<p>The group 16 elements of the periodic table tend to gain electrons to attain a stable outer electron configuration and form ions.</p>	<p>تميل عناصر المجموعة 16 من الجدول الدوري إلى اكتساب إلكترونات للوصول إلى الترتيب الإلكتروني الخارجي المستقر مكونة أيونات.</p>
<p>What is the charge of the formed ions?</p>	<p>ما شحنة الأيونات المتكونة؟</p>

a.

2-

b.

1-

c.

2+

d.

1+