

## مراجعة شاملة اختيار من متعدد منهج انسابير



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الحادي عشر العام ← كيمياء ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 11-02-2026 12:01:48

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب اختبارات الكترونية اختبارات حلول اعروض بوربوينت اوراق عمل  
منهج انجليزي املخصات وتقديرات اذكريات وبنوك الامتحان النهائي للدرس

المزيد من مادة:  
كيمياء:

إعداد: Zewin Adham

### التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العام



الرياضيات



اللغة الانجليزية



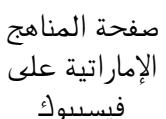
اللغة العربية



ال التربية الاسلامية



المواد على تلغرام



صفحة المناهج  
الإماراتية على  
فيسبوك

### المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العام والمادة كيمياء في الفصل الثاني

أسئلة Quiz اختبار قصير

1

أسئلة Quiz اختبار قصير اختيار من متعدد وكتابي

2

حل تجميعة وفق هيكل الاختبار الخطة M

3

حل تجميعة صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري منهج بريдж الخطة M

4

مراجعة عامة Solutions المحاليل

5

The name of the anion,  $\text{ClO}_4^-$ , is:

- A) chlorite
- B) chlorate
- C) hypochlorite
- D) perchlorate

اسم الأيون السالب  $\text{ClO}_4^-$  هو:

- (أ) كلوريت
- (ب) كلورات
- (ج) هيبوكلوريت
- (د) بيركلورات

What is the formula of calcium bromide? لبروميد الكالسيوم؟ .

- A)  $\text{CaBr}$
- B)  $\text{Ca}_2\text{Br}$
- C)  $\text{Ca}_2\text{Br}_2$
- D)  $\text{CaBr}_2$



Most elements that can have more than one possible oxidation number are .....?

- A) The alkali metals (Group 1)
- B) The halogens (Group 17)
- C) The noble gases (Group 18)
- D) The transition metals

4. معظم العناصر التي يمكن أن يكون لها

أكثر من عدد تأكسد واحد .....؟

- (أ) الفلزات القلوية (المجموعة 1)
- (ب) الهالوجينات (المجموعة 17)
- (ج) الغازات النبيلة (المجموعة 18)
- (د) الفلزات الانتقالية

Which is the correct formula for the binary ionic compound beryllium nitride?

ما الصيغة الصحيحة للمركب الأيوني الثنائي نيتريد البيريليوم؟

- A)  $\text{Be}_3\text{N}$
- B)  $\text{Be}_3\text{N}_2$
- C)  $\text{Be}_2\text{N}_3$
- D)  $\text{BeN}$

<p><b>What is the correct IUPAC name for the compound whose formula is <math>\text{FeS}</math>?</b></p> <p>A) iron sulfide B) iron(III) sulfide C) iron(II) sulfide D) iron(I) sulfide</p>	<p>ما اسم الأيونات الصحيح للمركب الذي صيغته <math>\text{FeS}</math>؟</p> <p>أ) كبريتيد الحديد ب) كبريتيد الحديد(III) ج) كبريتيد الحديد(II) د) كبريتيد الحديد(I)</p>
<p><b>What is the name of the compound whose formula is <math>(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4</math>?</b></p> <p>A) ammonium sulfate B) ammonium(II) sulfate C) nitrogen hydrosulfate D) nitrogen hydrogen sulfate</p>	<p>ما اسم المركب الذي صيغته <math>(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4</math>؟</p> <p>أ) كبريتات الأمونيوم ب) كبريتات الأمونيوم(II) ج) هيدروسلفات النيتروجين د) هيدروجين كبريتات النيتروجين</p>
<p><b>8. What is the formula of potassium chloride?</b></p> <p>A) <math>\text{K}_2\text{Cl}_2</math> B) <math>\text{KCl}_2</math> C) <math>\text{K}_2\text{Cl}</math> D) <math>\text{KCl}</math></p>	<p>ما الصيغة الكيميائية لـ <b>كلوريد البوتاسيوم</b>؟</p>
<p><b>9. The name of the anion <math>\text{PO}_4^{3-}</math> is:</b></p> <p>A) phosphite B) phosphate C) phosphorus oxide D) phosphorus tetroxide</p>	<p>اسم الأيون السالب <math>\text{PO}_4^{3-}</math> هو:</p> <p>أ) فوسفيت ب) فوسفات ج) أكسيد الفوسفور د) رباعي أكسيد الفوسفور</p>

Which is the correct formula for the binary ionic compound **aluminum oxide**?

ما الصيغة الصحيحة للمركب الأيوني الثنائي **أكسيد الألومنيوم**؟

- A) AlO
- B) Al<sub>2</sub>O
- C) AlO<sub>2</sub>
- D) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

**Ion X has a charge of  $2^+$  and ion Y has a charge of  $1^-$ . What is the formula unit of the compound formed from these ions?**

لدى الأيون X شحنة  $2^+$  ولدى الأيون Y شحنة  $1^-$  ما صيغة وحدة المركب المتكون من هذين الأيونين؟

- A) XY
- B) X<sub>2</sub>Y
- C) XY<sub>2</sub>
- D) X<sub>2</sub>Y<sub>3</sub>

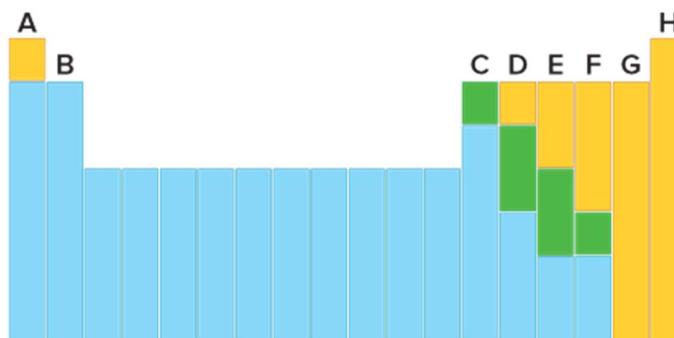
How many total electrons must be transferred to form one formula unit of **Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**?

كم عدد الإلكترونات الكلية التي يجب نقلها لتكوين وحدة صيغة واحدة من **Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**؟

- A. 5
- B. 2
- C. 6
- D. 3

**How many single covalent bonds are elements in Column F likely to form?**

كم عدد الروابط التساهمية الأحادية التي من المحتمل أن تشكلها العناصر في العمود F ؟



- A. 3
- B. 2
- C. 4
- D. 1

**Which type of bond has one pair of electrons shared between atoms?**

- A. metallic
- B. double covalent
- C. coordinate covalent
- D. single covalent

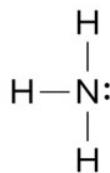
أي نوع من الروابط يحتوي على زوج واحد من الإلكترونات مشترك بين الذرات؟

- أ. فلزية
- ب. تساهمية ثنائية
- ج. تساهمية تناسقية
- د. تساهمية أحادية

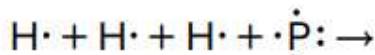
How many bonding pairs of electrons exist in a molecule of **ammonia**?

كم عدد أزواج الكترونات الترابط الموجودة في جزء الأمونيا؟

- a) 6
- b) 1
- c) 3
- d) 4



What is the **right** product



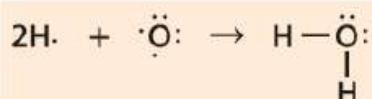
A	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}-\text{P}\cdot \\   \\ \text{H} \end{array}$	B	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}-\text{P} \\   \\ \text{H} \end{array}$
C	$\begin{array}{c} \text{H} \\    \\ \text{H}-\text{P} \\   \\ \text{H} \end{array}$	D	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H}-\text{P}: \\   \\ \text{H} \end{array}$

Water is composed of two hydrogen atoms and one oxygen atom as shown in the figure below.

Which of the following is **correct**?

يتكون الماء من ذرتين هيدروجين (H) وذرة أكسجين كما في الشكل أدناه.

أي مما يأتي **صحيح**؟



A – Each hydrogen atom has the noble-gas configuration of neon

A – كل ذرة هيدروجين يصبح لها الترتيب الإلكتروني للغاز النبيل النيون

B – Each oxygen atom has noble gas configuration of neon

B – كل ذرة أكسجين يصبح لها الترتيب الإلكتروني للغاز النبيل النيون

C – The oxygen atom has one single covalent bond and two unshared pairs of electrons

C – يكون لذرة الأكسجين رابطة تساهمية أحادية واحدة وزوجين من الإلكترونات غير المشتركة

D – The oxygen atom has two single covalent bonds and two unshared pairs of electrons

D – يكون لذرة الأكسجين رابطتين تساهميتين أحاديتين وزوجاً واحداً من الإلكترونات غير المشتركة

Carbon (C) is in Group 14 of the Periodic Table.

يوجد الكربون (C) في المجموعة 14 في الجدول الدوري.

**How many covalent bonds does it form with nonmetal atoms?**

كم عدد الروابط التساهمية التي تكونها مع ذرات من الفلزات؟

A) 1

B) 2

C) 3

D) 4

The figure below illustrates the steps for the formation of a covalent bond between two atoms of a nonmetallic element.

At what step is the distance being right for the attraction between one atom's protons and the other atom's electrons to make the bond stable?

يُوضح الشكل أدناه خطوات تكون الرابطة التساهمية بين ذرتى عنصر لا فلزى.

في أي خطوة، تُعتبر المسافة مناسبة لإحداث قوة جذب بين بروتونات ذرة واحدة والكترونات ذرة أخرى لجعل الرابطة مستقرة؟



- A) 1                    B) 2                    C) 3                    D) 4

What is the name of the molecule with formula  $S_2F_{10}$ ?

ما اسم الجزيء الذي له الصيغة  $S_2F_{10}$ ؟

- A – Disulfur decafluoride
- B – Fluorine disulfide
- C – Sulfur decafluoride
- D – Fluorine decasulfide

- A – عاشر فلوريد ثانى الكبريت
- B – ثانى كبريتيد الفلور
- C – عاشر فلوريد الكبريت
- D – عاشر كبريتيد الفلور

- (A)                    (B)                    (C)                    (D)

When naming a binary molecular compound with formula  $\text{SeO}_3$ .

عند تسمية المركب الجزيئي الثنائي الذي له الصيغة  $\text{SeO}_3$ .

Which of the following is **correct?**

أي مما يأتي **صحيح؟**

<p>بالنسبة لعنصر السيلينيوم، يُستخدم الاسم الكامل لهذا العنصر Regarding selenium, the entire element name is used</p>	1
<p>بالنسبة للأكسجين، يُستخدم الاسم الكامل لهذا العنصر Regarding oxygen, the entire element name is used</p>	2
<p>يكتب اسم السيلينيوم باستخدام الجذر مع إضافة المقطع –ايد (selenide) Selenium is named using its root and adding the suffix –ide (selenide)</p>	3
<p>يكتب اسم الأكسجين باستخدام الجذر مع إضافة المقطع –ايد (أكسيد) Oxygen is named using its root and adding the suffix –ide (oxide)</p>	4

A – 1 only

1 فقط – A

B – 2 only

2 فقط – B

C – 1 and 4 only

1 و 4 فقط – C

D – 2 and 3 only

2 و 3 فقط – D

Using the periodic table below, what is the **correct** chemical formula for the ionic compound made up of magnesium, Mg, and nitrogen, N?

مستخدما الجدول الدوري أدناه، ما الصيغة الكيميائية **الصحيحة** للمركب الأيوني المكون من المغنيسيوم Mg و النيتروجين N?

1																	18	
1 H 1.008	2																2 He 4.001	
3 Li 6.941	4 Be 9.012																	
11 Na 22.99	12 Mg 24.31	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	2 He 4.001	
19 K 39.10	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.88	23 V 50.94	24 Cr 52.00	25 Mn 54.94	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.69	29 Cu 63.55	30 Zn 65.39	31 Ga 69.72	32 Ge 72.61	33 As 74.92	34 Se 78.96	35 Br 79.90	36 Kr 81.80	

Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub>

MgN<sub>2</sub>

MgN

Mg<sub>2</sub>N

Using the periodic table below, what is the **correct** chemical formula for the ionic compound made up of calcium, Ca, and phosphorous, P?

مستخدما الجدول الدوري أدناه، ما الصيغة الكيميائية **الصحيحة** للمركب الأيوني المكون من الكالسيوم Ca والفسفور P?

1																	18	
1 H 1.008	2																2 He 4.001	
3 Li 6.941	4 Be 9.012																	
11 Na 22.99	12 Mg 24.31	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	2 He 4.001	
19 K 39.10	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.88	23 V 50.94	24 Cr 52.00	25 Mn 54.94	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.69	29 Cu 63.55	30 Zn 65.39	31 Ga 69.72	32 Ge 72.61	33 As 74.92	34 Se 78.96	35 Br 79.90	36 Kr 81.80	

Ca<sub>3</sub>P<sub>2</sub>

CaP<sub>2</sub>

CaPO<sub>4</sub>

Ca<sub>2</sub>P<sub>3</sub>

Using the periodic table below, what is the <b>correct</b> chemical formula for the ionic compound formed by $\text{Ba}^{2+}$ and $\text{PO}_4^{3-}$ ?	مستخدما الجدول الدوري أدناه، ما الصيغة الكيميائية <b>الصحيحة</b> للمركب الأيوني المكون من أيون $\text{Ba}^{2+}$ وأيون $\text{PO}_4^{3-}$ ؟
$\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$	
$\text{Ba}_2(\text{PO}_4)_3$	
$\text{Ba}_3\text{PO}_4$	
$\text{BaPO}_4$	

Q4

Using the periodic table below, what is the <b>correct</b> chemical formula for the ionic compound formed by $\text{Ba}^{2+}$ and $\text{SO}_4^{2-}$ ?	مستخدما الجدول الدوري أدناه، ما الصيغة الكيميائية <b>الصحيحة</b> للمركب الأيوني المكون من أيون $\text{Ba}^{2+}$ وأيون $\text{SO}_4^{2-}$ ؟
$\text{Ba}_3(\text{SO}_4)_2$	
$\text{Ba}_2(\text{SO}_4)_3$	
$\text{Ba}_2\text{SO}_4$	
$\text{BaSO}_4$	

What is the correct name for the ionic compound with the chemical formula $\text{NaIO}_4$ ?	ما الاسم الصحيح للمركب الأيوني ذو الصيغة الكيميائية $\text{NaIO}_4$ ؟
Sodium periodate	بيريودات الصوديوم
Sodium iodate	يودات الصوديوم
Sodium iodite	يوديت الصوديوم
Sodium hypoiodite	هيبويوديت الصوديوم

Q6

What is the correct name for the ionic compound with the chemical formula $\text{NaIO}_3$ ?	ما الاسم الصحيح للمركب الأيوني ذو الصيغة الكيميائية $\text{NaIO}_3$ ؟
Sodium periodate	بيريودات الصوديوم
Sodium iodate	يودات الصوديوم
Sodium iodite	يوديت الصوديوم
Sodium hypoiodite	هيبويوديت الصوديوم