

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: 12:01:48 2026-02-11

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

إعداد: Zewin Adham

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العام



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

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 تجميعية وفق هيكل الاختبار الخطة M

3

حل تجميعية صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج الخطة M

4

مراجعة عامة Solutions المحاليل

5

G11 Gen	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسبير	T2 – 2025 - 2026
---------	---------------------	-------------------	------------------

<p>The name of the anion, ClO_4^-, is:</p> <p>A) chlorite B) chlorate C) hypochlorite D) perchlorate</p>	<p>اسم الأيون السالب ClO_4^- هو:</p> <p>(أ) كلوريت (ب) كلورات (ج) هيبوكلوريت (د) بيركلورات</p>
<p>What is the formula of calcium bromide? . ما الصيغة الكيميائية لبروميد الكالسيوم؟</p> <p>A) CaBr B) Ca_2Br C) Ca_2Br_2 D) CaBr_2</p>	<p>$\text{Ca}^{2+} \text{ Br}^-$</p>
<p>Most elements that can have more than one possible oxidation number are?</p> <p>A) The alkali metals (Group 1) B) The halogens (Group 17) C) The noble gases (Group 18) D) The transition metals</p>	<p>4. معظم العناصر التي يمكن أن يكون لها أكثر من عدد تأكسد واحد؟</p> <p>(أ) الفلزات القلوية (المجموعة 1) (ب) الهالوجينات (المجموعة 17) (ج) الغازات النبيلة (المجموعة 18) (د) الفلزات الانتقالية</p>
<p>Which is the correct formula for the binary ionic compound beryllium nitride?</p> <p>A) Be_3N B) Be_3N_2 C) Be_2N_3 D) BeN</p>	<p>ما الصيغة الصحيحة للمركب الأيوني الثنائي نيتريد البيريليوم؟</p>

G11 Gen	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسيبر	T2 – 2025 - 2026
---------	---------------------	-------------------	------------------

<p>What is the correct IUPAC name for the compound whose formula is FeS?</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 FeS ؟</p> <p>(أ) كبريتيد الحديد (ب) كبريتيد الحديد(III) (ج) كبريتيد الحديد(II) (د) كبريتيد الحديد(I)</p>
<p>What is the name of the compound whose formula is $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$?</p> <p>A) ammonium sulfate B) ammonium(II) sulfate C) nitrogen hydrosulfate D) nitrogen hydrogen sulfate</p>	<p>ما اسم المركب الذي صيغته $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ؟</p> <p>(أ) كبريتات الأمونيوم (ب) كبريتات الأمونيوم(II) (ج) هيدروسلفات النيتروجين (د) هيدروجين كبريتات النيتروجين</p>
<p>8. What is the formula of potassium chloride?</p> <p>ما الصيغة الكيميائية لكلوريد البوتاسيوم؟</p> <p>A) K_2Cl_2 B) KCl_2 C) K_2Cl D) KCl</p>	
<p>9. The name of the anion PO_4^{3-} is:</p> <p>A) phosphite B) phosphate C) phosphorus oxide D) phosphorus tetroxide</p>	<p>9. اسم الأيون السالب PO_4^{3-} هو:</p> <p>(أ) فوسفيت (ب) فوسفات (ج) أكسيد الفوسفور (د) رباعي أكسيد الفوسفور</p>

G11 Gen	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسبير	T2 – 2025 - 2026
---------	---------------------	-------------------	------------------

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

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

- A) AlO
- B) Al₂O
- C) AlO₂
- D) Al₂O₃

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 المتكوّن من هذين الأيونين؟

- A) XY
- B) X₂Y
- C) XY₂
- D) X₂Y₃

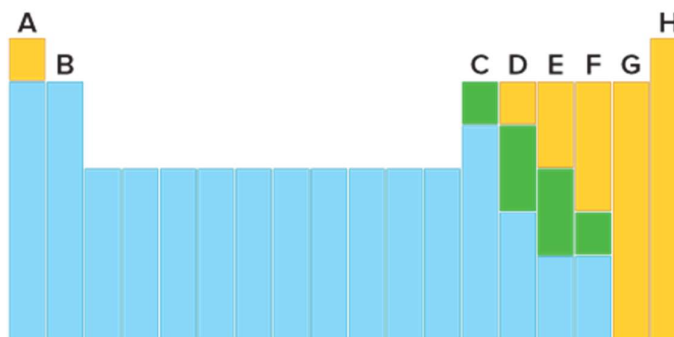
How many total electrons must be transferred to form one formula unit of **Al₂O₃**?

كم عدد الإلكترونات الكلية التي يجب نقلها لتكوين وحدة صيغة واحدة من **Al₂O₃** ؟

- 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** ؟



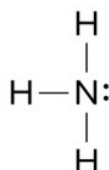
- A. 3
- B. 2
- C. 4
- D. 1

<p>Which type of bond has one pair of electrons shared between atoms?</p> <p>A. metallic</p> <p>B. double covalent</p> <p>C. coordinate covalent</p> <p>D. single covalent</p>	<p>أي نوع من الروابط يحتوي على زوج واحد من الإلكترونات مشترك بين الذرات؟</p> <p>أ. فلزية</p> <p>ب. تساهمية ثنائية</p> <p>ج. تساهمية تناسقية</p> <p>د. تساهمية أحادية</p>
---	--

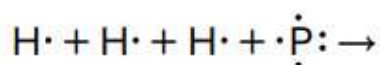
How many bonding pairs of electrons exist in a molecule of **ammonia**?

كم عدد أزواج الإلكترونات الترابط الموجودة في جزيء **الأمونيا**؟

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



What is the **right** product



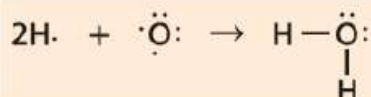
A	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{P}\cdot \\ \\ \text{H} \end{array}$	B	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{P} \\ \\ \text{H} \end{array}$
C	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{P} \\ \\ \text{H} \end{array}$	D	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{P}: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

G11 Gen	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسبير	T2 – 2025 - 2026
---------	---------------------	-------------------	------------------

يتكون الماء من ذرتي هيدروجين (H) وذرة أكسجين كما في الشكل أدناه. Water is composed of two hydrogen atoms and one oxygen atom as shown in the figure below.

Which of the following is **correct**?

أي مما يأتي **صحيح**؟



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

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

B – Each oxygen atom has noble gas configuration of neon

B – كل ذرة أكسجين يُصبح 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 وزوجًا واحدًا 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 يكونها مع ذرات من اللافلزات؟

A) 1

B) 2

C) 3

D) 4

G11 Gen	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسيبر	T2 – 2025 - 2026
---------	---------------------	-------------------	------------------

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

يوضح الشكل أدناه خطوات تكون الرابطة التساهمية بين ذرتي عنصر لا فلزي.

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?

في أي خطوة، تُعتبر المسافة مناسبة لإحداث قوة جذب بين بروتونات ذرة واحدة وإلكترونات ذرة أخرى لتجعل 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

A – عاشر فلوريد ثنائي الكبريت

B – Fluorine disulfide

B – ثاني كبريتيد الفلور

C – Sulfur decafluoride

C – عاشر فلوريد الكبريت

D – Fluorine decasulfide

D – عاشر كبريتيد الفلور

(A)

(B)

(C)

(D)

G11 Gen	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسبير	T2 – 2025 - 2026
---------	---------------------	-------------------	------------------

عند تسمية المركب الجزيئي الثنائي الذي له الصيغة SeO_3 .
 When naming a binary molecular compound with formula SeO_3 .

Which of the following is **correct**?

أي مما يأتي **صحيح**؟

بالنسبة لعنصر السيلينيوم، يُستخدم الاسم الكامل لهذا العنصر Regarding selenium, the entire element name is used	1
بالنسبة لعنصر الأكسجين، يُستخدم الاسم الكامل لهذا العنصر Regarding oxygen, the entire element name is used	2
يُكتب اسم السيلينيوم باستخدام الجذر مع إضافة المقطع -يد (سيلينيد) Selenium is named using its root and adding the suffix -ide (selenide)	3
يُكتب اسم الأكسجين باستخدام الجذر مع إضافة المقطع -يد (أكسيد) Oxygen is named using its root and adding the suffix -ide (oxide)	4

A – 1 only

A – 1 فقط

B – 2 only

B – 2 فقط

C – 1 and 4 only

C – 1 و 4 فقط

D – 2 and 3 only

D – 2 و 3 فقط

G11 Gen	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسبير	T2 – 2025 - 2026
---------	---------------------	-------------------	------------------

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

مستخدماً الجدول الدوري أدناه، ما الصيغة الكيميائية **الصحيحة** للمركب الأيوني المكون من المغنيسيوم **Mg** والنيتروجين **N**؟

1																	18					
1																	2					
H 1.008																	He 4.003					
3	4											13	14	15	16	17						
Li 6.941	Be 9.012											5	6	7	8	9	10					
												B 10.81	C 12.01	N 14.01	O 16.00	F 19.00	Ne 20.18					
11	12	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18					
Na 22.99	Mg 24.31											Al 26.98	Si 28.09	P 30.97	S 32.07	Cl 35.45	Ar 39.95					
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36					
K 39.10	Ca 40.08	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94	Cr 52.00	Mn 54.94	Fe 55.85	Co 58.93	Ni 58.69	Cu 63.55	Zn 65.39	Ga 69.72	Ge 72.61	As 74.92	Se 78.96	Br 79.90	Kr 83.80					

Mg₃N₂

MgN₂

MgN

Mg₂N

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

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

1																	18	
1																	2	
H 1.008																	He 4.003	
3	4																	10
Li 6.941	Be 9.012																	Ne 20.18
11	12																	18
Na 22.99	Mg 24.31	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	Ar 39.95	
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	
K 39.10	Ca 40.08	Sc 44.96	Ti 47.88	V 50.94	Cr 52.00	Mn 54.94	Fe 55.85	Co 58.93	Ni 58.69	Cu 63.55	Zn 65.39	Ga 69.72	Ge 72.61	As 74.92	Se 78.96	Br 79.90	Kr 83.80	

Ca₃P₂

CaP₂

CaPO₄

Ca₂P₃

G11 Gen	Chemistry - Inspire	الكيمياء - انسبير	T2 – 2025 - 2026
---------	---------------------	-------------------	------------------

Using the periodic table below, what is the correct chemical formula for the ionic compound formed by Ba^{2+} and PO_4^{3-} ?	مستخدماً الجدول الدوري أدناه، ما الصيغة الكيميائية الصحيحة للمركب الأيوني المكون من أيون Ba^{2+} وأيون PO_4^{3-} ؟
$\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$	
$\text{Ba}_2(\text{PO}_4)_3$	
Ba_3PO_4	
BaPO_4	

Q4

Using the periodic table below, what is the correct chemical formula for the ionic compound formed by Ba^{2+} and SO_4^{2-} ?	مستخدماً الجدول الدوري أدناه، ما الصيغة الكيميائية الصحيحة للمركب الأيوني المكون من أيون Ba^{2+} وأيون SO_4^{2-} ؟
$\text{Ba}_3(\text{SO}_4)_2$	
$\text{Ba}_2(\text{SO}_4)_3$	
Ba_2SO_4	
BaSO_4	

What is the correct name for the ionic compound with the chemical formula NaIO_4 ?	ما الاسم الصحيح للمركب الأيوني ذو الصيغة الكيميائية NaIO_4 ؟
Sodium periodate	بيروادات 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 NaIO_3 ?	ما الاسم الصحيح للمركب الأيوني ذو الصيغة الكيميائية NaIO_3 ؟
Sodium periodate	بيروادات الصوديوم
Sodium iodate	يودات الصوديوم
Sodium iodite	يوديت الصوديوم
Sodium hypoiodite	هيبويوديت الصوديوم