

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر المتقدم اضغط هنا [13/ae/com.almanahj//:https](https://almanahj.com/ae/13)

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر المتقدم في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/13chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر المتقدم في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/13chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر المتقدم اضغط هنا [grade13/ae/com.almanahj//:https](https://almanahj.com/ae/grade13)

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا [bot_almanahj/me.t//:https](https://t.me/bot_almanahj)

امتحان الفصل الدراسي الأول

End of Term1 Exam



18
2019
العام الدراسي
Academic Year

إذا سألك أحدهم
ماذا تريد أن تكون في المستقبل؟
فقل له أريد أن أكون

		رقم الطالب / Student No
		اسم الطالب / Student Name
		اسم المدرسة / School Name
الشعبة / Class	العاشر المتقدم	الصف والمسار / Grade & Stream
		المادة / Subject

This table is to be filled by markers

يملأ هذا الجدول بدقة تامة من قبل لجنة التقدير.

اسم المراجع Reviser Name	اسم المقيّد 2 Marker Name 2	اسم المقيّد 1 Marker Name 1	الدرجة Mark		رقم السؤال Question No.
			كتابة In Words	رقماً In Figures	
					الجزء الأول
					الجزء الثاني
					الدرجة المستحقة Allotted Mark



AUH000408E10ADVMCHET1P054



صف 10 متقدم
كيمياء عربي

G10 Adv
Chem Ar



إرشادات

- تأكد من عدد أوراق كتيب الإجابة كما هو مدون على الصفحة الأولى.
- اقرأ الأسئلة جيداً ورتب أفكارك قبل البدء في الإجابة.
- اطلب المساعدة من أحد الملاحظين إذا واجهتك أية مشكلة.
- راجع إجابتك قبل تسليم كتيب الإجابة ومغادرة قاعة الامتحان.
- تحصل على 5 درجات إضافية في حال أجبت على السؤال الذي تجد بجانبه الملصق **BONUS**

الجدول الدوري للعناصر

1 IA 1A																	18 VIIIA 8A
1 H Hydrogen 1.008																	2 He Helium 4.003
3 Li Lithium 6.941	4 Be Beryllium 9.012											5 B Boron 10.811	6 C Carbon 12.011	7 N Nitrogen 14.007	8 O Oxygen 15.999	9 F Fluorine 18.998	10 Ne Neon 20.180
11 Na Sodium 22.990	12 Mg Magnesium 24.305	3 HIB 3B	4 IIB 4B	5 VB 5B	6 VIB 6B	7 VIIB 7B	8 VIII 8	9 VIII 9	10 VIII 10	11 IB 1B	12 IIB 2B	13 Al Aluminum 26.982	14 Si Silicon 28.086	15 P Phosphorus 30.974	16 S Sulfur 32.060	17 Cl Chlorine 35.453	18 Ar Argon 39.948
19 K Potassium 39.098	20 Ca Calcium 40.078	21 Sc Scandium 44.956	22 Ti Titanium 47.88	23 V Vanadium 50.942	24 Cr Chromium 51.996	25 Mn Manganese 54.938	26 Fe Iron 55.933	27 Co Cobalt 58.933	28 Ni Nickel 58.693	29 Cu Copper 63.546	30 Zn Zinc 65.39	31 Ga Gallium 69.723	32 Ge Germanium 72.61	33 As Arsenic 74.922	34 Se Selenium 78.96	35 Br Bromine 79.904	36 Kr Krypton 84.80
37 Rb Rubidium 84.464	38 Sr Strontium 87.62	39 Y Yttrium 88.906	40 Zr Zirconium 91.224	41 Nb Niobium 92.906	42 Mo Molybdenum 95.94	43 Tc Technetium 98.907	44 Ru Ruthenium 101.07	45 Rh Rhodium 102.906	46 Pd Palladium 106.42	47 Ag Silver 107.868	48 Cd Cadmium 112.411	49 In Indium 114.818	50 Sn Tin 118.71	51 Sb Antimony 121.756	52 Te Tellurium 127.6	53 I Iodine 126.904	54 Xe Xenon 131.29
55 Cs Cesium 132.905	56 Ba Barium 137.327	57-71 Lanthanum 138.905	72 Hf Hafnium 178.49	73 Ta Tantalum 180.948	74 W Tungsten 183.85	75 Re Rhenium 186.207	76 Os Osmium 190.23	77 Ir Iridium 192.22	78 Pt Platinum 195.08	79 Au Gold 196.967	80 Hg Mercury 200.59	81 Tl Thallium 204.383	82 Pb Lead 207.2	83 Bi Bismuth 208.980	84 Po Polonium (209)	85 At Astatine 209	86 Rn Radon 222.018
87 Fr Francium 223	88 Ra Radium 226	89-103 Actinium 227	104 Rf Rutherfordium (261)	105 Db Dubnium (262)	106 Sg Seaborgium (266)	107 Bh Bohrium (264)	108 Hs Hassium (269)	109 Mt Meitnerium (268)	110 Ds Darmstadtium (269)	111 Rg Roentgenium (272)	112 Cn Copernicium (277)	113 Uut Ununtrium unknown	114 Fl Flerovium (289)	115 Uup Ununpentium unknown	116 Lv Livermorium (293)	117 Uus Ununseptium unknown	118 Uuo Ununoctium unknown
57 La Lanthanum 138.905	58 Ce Cerium 140.115	59 Pr Praseodymium 140.908	60 Nd Neodymium 144.24	61 Pm Promethium 144.913	62 Sm Samarium 150.36	63 Eu Europium 151.965	64 Gd Gadolinium 157.25	65 Tb Terbium 158.925	66 Dy Dysprosium 162.50	67 Ho Holmium 164.930	68 Er Erbium 167.26	69 Tm Thulium 168.934	70 Yb Ytterbium 173.04	71 Lu Lutetium 174.967			
89 Ac Actinium 227	90 Th Thorium 232	91 Pa Protactinium 231	92 U Uranium 238	93 Np Neptunium 237	94 Pu Plutonium 244	95 Am Americium 243	96 Cm Curium 247	97 Bk Berkelium 247	98 Cf Californium 251	99 Es Einsteinium (254)	100 Fm Fermium 257	101 Md Mendelevium 258	102 No Nobelium 259	103 Lr Lawrencium (262)			

سلسلة النشاط الكيميائي

الأكثر نشاطاً

Least active

الأكثر نشاطاً

Least active

METALS

Lithium
Rubidium
Potassium
Calcium
Sodium
Magnesium
Aluminum
Manganese
Zinc
Iron
Nickel
Tin
Lead
Copper
Silver
Platinum
Gold

المعادن
ليثيوم
الروبيديوم
البوتاسيوم
الكالسيوم
الصوديوم
المغنسيوم
ألومنيوم
منغنيز
الزنك
الحديد
النيكل
التين
الرصاص
النحاس
الفضة
البلاتين
ذهب

HALOGENS

Fluorine
Chlorine
Bromine
Iodine

الهالوجينات
الفلور
الكلور
البروم
اليود



- يحظر تصوير أو تداول الورقة الامتحانية قبل أو أثناء أو بعد الامتحان من خلال البريد الالكتروني أو وسائل التواصل الاجتماعي أو أي وسيلة أخرى
ومن يخالف ذلك سيتخذ في حقه الإجراءات القانونية المتبعة.
- على إدارات المدارس ولجان الامتحانات ومراكز التقدير مراعاة ذلك، ورصد المخالفات، واتخاذ الإجراءات اللازمة.



© 2000 by the American Psychological Association

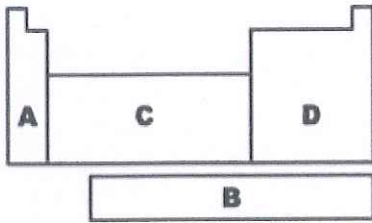
0893-3200/00/\$12.00

اختر الإجابة أو التكملة الصحيحة للفقرات (1 - 15) وضع خطأ أسفلها:

1. ما العناصر التي تُستخدم عادةً لصناعة رقائق الحاسب والخلايا الشمسية ؟

- أ. الفلزات
ب. اللافلزات
ج. أشباه الفلزات
د. الغازات النبيلة

2. ما هي المنطقة التي يشار إليها بالمجمع (f) على مخطط الجدول الدوري ؟



- أ. A
ب. B
ج. C
د. D

3. أي مخطط مما يلي يصف تدرج السالبية الكهربائية بشكل صحيح ؟



- أ.
- ب.
- ج.
- د.

4. ما الأيون المرجح ان تكونه الذرة بالمخطط المقابل ؟



- أ. Na^+ ب. Na^- ج. Ne د. Mg^{2+}

- يحظر تصوير أو تداول الورقة الامتحانية قبل أو أثناء أو بعد الامتحان من خلال البريد الإلكتروني أو وسائل التواصل الاجتماعي أو أي وسيلة أخرى ومن يخالف ذلك سيتخذ في حقه الإجراءات القانونية المتبعة.
- على إدارات المدارس ولجان الامتحانات ومراكز التقدير مراعاة ذلك، ورصد المخالفات، واتخاذ الإجراءات اللازمة.





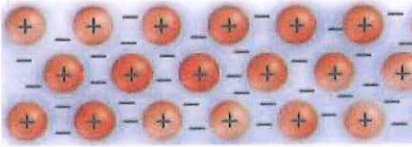
5. ما الصيغة الصحيحة للمركب الأيوني الناتج عن هاتين الذرتين ؟

- أ. X_2Y_5 ب. X_5Y_2 ج. X_2Y_3 د. X_3Y_2

6. ما هي الخاصية الفيزيائية للمركبات الأيونية في حالتها الصلبة؟

- أ. موصل جيد للكهرباء ب. قوى جذب ضعيفة بين الأيونات
ج. درجة غليان منخفضة د. درجة انصهار عالية

7. أي العبارات التالية صحيحة بالنسبة لنموذج الترابط الموضح بالشكل أدناه ؟



- أ. الذرات الفلزية تكون في "بحر" من الذرات المشحونة سالبًا
ب. إلكترونات التكافؤ قابلة للحركة بسهولة بين النوى الفلزية
ج. المادة سهلة الكسر
د. تنتقل الكاتيونات الحرارة والكهرباء بسهولة من منطقة إلى أخرى



8. ما نوع الروابط الموجودة في هذا الجزيء؟

- أ. 1 رابطة سيجما فقط ب. 1 رابطة سيجما و 1 رابطة باي
ج. 2 رابطة باي فقط د. 2 رابطة سيجما

9. كم عدد الروابط التساهمية الأحادية التي يستطيع الكربون تكوينها ؟

- أ. 1 ب. 2 ج. 3 د. 4

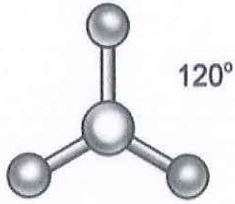


10. ما الاستثناء من قاعدة الثمانية الذي يظهر في هذا الجزيء ؟

- أ. عدد فردي من الإلكترونات التكافؤ ب. ثماني موسع
ج. أقل من ثمانية الإلكترونات د. رابطة تساهمية تناسقية

- يحظر تصوير أو تداول الورقة الامتحانية قبل أو أثناء أو بعد الامتحان من خلال البريد الإلكتروني أو وسائل التواصل الاجتماعي أو أي وسيلة أخرى ومن يخالف ذلك سيتخذ في حقه الإجراءات القانونية المتبعة.
- على إدارات المدارس ولجان الامتحانات ومراكز التقدير مراعاة ذلك، ورصد المخالفات، واتخاذ الإجراءات اللازمة.





11. ما هو شكل الجزيء الذي يظهر في الرسم ؟

- أ. هرم ثلاثي
ب. رباعي الأوجه
ج. هرم مزدوج ثلاثي
د. مثلث مسطح

12. بناءً على قيم السالبية الكهربية أدناه ، ما نوع الرابطة الموجودة في المركب OF_2 ؟

العنصر	السالبية الكهربية
O	3.44
F	3.98

- أ. فلزية
ب. أيونية
ج. تساهمية قطبية
د. تساهمية غير قطبية

13. أي مما يلي ليس دليل على حدوث تفاعل استبدال مزدوج ؟



- أ. قد يتكون غاز
ب. قد يتم إنتاج الماء
ج. يتكون راسب
د. المعاملات متساوية

سلسلة النشاط الكيميائي للهالوجينات	
الأكثر نشاطاً	الفلور
↓	الكلور
	البروم
الأقل نشاطاً	اليود

14. استخدم سلسلة النشاط التالية للتعليق بالتفاعل الذي سيحدث.

- أ. $NaBr + I_2 \rightarrow$
ب. $KBr + F_2 \rightarrow$
ج. $LiF + Cl_2 \rightarrow$
د. $NaCl + I_2 \rightarrow$

15. ما ناتج (نواتج) التفاعل الكيميائي التالي ؟



- أ. $Fe(OH)_3 + 3NH_4Cl$
ب. $3NH_4Fe + Cl_3OH$
ج. $3NH_4Cl + 3FeOH$
د. $3FeCl_3NH_4OH$

- يحظر تصوير أو تداول الورقة الامتحانية قبل أو أثناء أو بعد الامتحان من خلال البريد الالكتروني أو وسائل التواصل الاجتماعي أو أي وسيلة أخرى ومن يخالف ذلك سيتخذ في حقه الإجراءات القانونية المتبعة.
- على إدارات المدارس ولجان الامتحانات ومراكز التقدير مراعاة ذلك، ورصد المخالفات، واتخاذ الإجراءات اللازمة.



22. في معادلة تكوين المركب الأيوني التالية ، ما الذي سيتكون من أنيونات وكاتيونات ؟

(أعط إجابتك بترميز الغاز النبيل بالإضافة إلى استخدام الرمز الكيميائي المناسب)



..... : أنيونات

..... : كاتيونات

23. سم المركبات التالية :

..... : KOH : NH₄ClO₄

24. ما وجه الشبه و وجه الاختلاف بين الرابطة الأيونية والرابطة الفلزية ؟



وجه الشبه:

1.

الرابطة الفلزية

الرابطة الأيونية

وجه الاختلاف:

1.

25. أكمل الجدول التالي بكتابة الاسم أو الصيغة المناسبين:

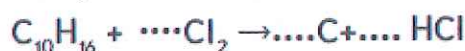
الاسم	أول أكسيد النيتروجين	حمض الفوسفوريك
الصيغة	HNO ₂	HI	N ₂ O ₄



26. هل جزيء الأمونيا NH₃ الموضح بالشكل قطبي أم غير قطبي ؟ برر إجابتك .

.....
.....

27. اكتب المعاملات المناسبة في الفراغ بالمعادلة الكيميائية التالية كي تصبح موزونة ؟



- يحظر تصوير أو تداول الورقة الامتحانية قبل أو أثناء أو بعد الامتحان من خلال البريد الالكتروني أو وسائل التواصل الاجتماعي أو أي وسيلة أخرى ومن يخالف ذلك سيخذ في حقه الإجراءات القانونية المتبعة.

- على إدارات المدارس ولجان الامتحانات ومراكز التقدير مراعاة ذلك، ورصد المخالفات، واتخاذ الإجراءات اللازمة.



28. صل بخط بين المعادلة الرمزية بالقائمة (أ) و نوع التفاعل بالقائمة (ب)

القائمة (ب) نوع التفاعل	القائمة (أ) المعادلة الرمزية
استبدال احادي	$A + B \rightarrow AB$
استبدال مزدوج	$AB \rightarrow A + B$
تكوين	$A + BX \rightarrow AB + X$
تفكك	$AX + BY \rightarrow AY + BX$
احتراق	

29. ادرس المعادلة الكيميائية الموزونة التالية : $CaCl_2(aq) + K_2CO_3(aq) \rightarrow 2KCl(aq) + CaCO_3(s)$

- اكتب المعادلة الأيونية الكاملة

.....

- ما هي الأيونات المتفرجة ؟

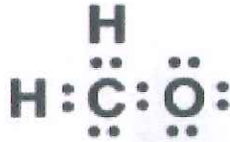
.....

- اكتب المعادلة الأيونية الصرفة

.....

BONUS

30. رسم طالب بنية لويس التالية للفورمالدهيد CH_2O .



- ما غير الصحيح في الرسم ؟ ولماذا ؟

.....

.....

- ارسم بنية لويس الصحيحة لـ CH_2O . موضحاً خطوات الحل

.....

.....

.....

.....

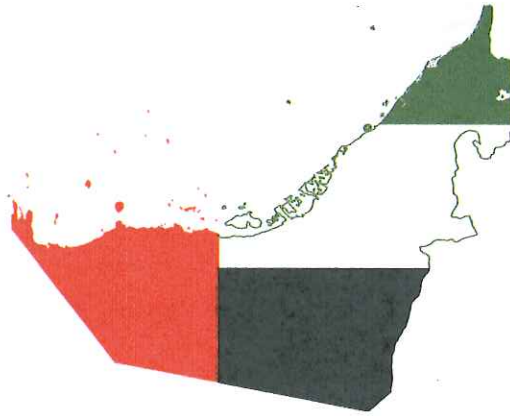
انتهت الأسئلة ،،،



- يحظر تصوير أو تداول الورقة الامتحانية قبل أو أثناء أو بعد الامتحان من خلال البريد الالكتروني أو وسائل التواصل الاجتماعي أو أي وسيلة أخرى ومن يخالف ذلك سيتخذ في حقه الإجراءات القانونية المتبعة.

- على إدارات المدارس ولجان الامتحانات ومراكز التقدير مراعاة ذلك، ورسد المخالفات، واتخاذ الإجراءات اللازمة.





وثيقة رسمية لامتحانات للعام الأكاديمي 2018 - 2019

MOE.G10.ADV.CHEM.A.T1.2018

جميع الحقوق محفوظة لوزارة التربية والتعليم ، أ.ع.م

All Rights Reserved MOE

