

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف أسئلة مراجعة اختبار الكيمياء في الذرات والروابط

[موقع المناهج](#) ⇨ [ملفات الكويت التعليمية](#) ⇨ [الصف الحادي عشر العلمي](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول

اختبار القدرات في مادة الكيمياء للصف الثاني عشر	1
مذكرة الوحدة الاولى في مادة الكيمياء	2
نماذج اختبارات ثانوية سلمان الفارسي لعام 2016 2017	3
نماذج اختبارات ثانوية سلمان الفارسي لعام 2014 2015	4
مذكرة المشاغل العالمية في مادة الكيمياء	5

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية

[تطبيق المناهج على Google Play \(أندرويد\)](#)

[تطبيق المناهج على Store App \(آبل\)](#)

السؤال الأول (أ) : ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية : (١ × ٢)

١ تنتج الرابطة سيجما في جزئ فلوريد الهيدروجين HF عن تداخل فلكن مما يلي : (علماً بأن ^9F , ^1H) :

☐ (S - S) ☐ (S - p_z) ☐ (sp - sp) ☐ (p - p)

٢ تتجمع جزيئات الماء القطبية مع بعضها بروابط :

☐ أيونية ☐ تساهمية ☐ هيدروجينية ☐ تناسقية

(ب) ضع إشارة (√) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (X) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي : (١ × ٢)

١ تنتج الرابطة التساهمية باي π عن التداخل المحوري ()

٢ المحلول المتجانس يكون فيه المذيب دائماً بالحالة السائلة ()

(ج) أكمل الفراغات في كل من الجمل التالية بما يناسبها علمياً : (١ × ٢)

١ التهجين الذي تستخدمه ذرتي الكربون في جزئ الايثان ($CH_3 - CH_3$) يكون من النوع

٢ غاز الأمونيا التيار الكهربائي في حالته النقية

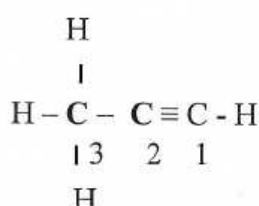
السؤال الثاني (أ) : علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً (١ × ٢)

يتميز الماء بقدرة عالية على الإذابة

(ب) قارن بين : (٤ × 1/2)

HgCl _{2(aq)}	NaCl _(aq)	وجه المقارنة
		الكتروليب (قوي - ضعيف)
		درجة التأين (كبيرة - صغيرة)

(ج) ادرس الصيغ الكيميائية البنائية التالية وهي لمركب عضوي : و المطلوب (١ × ٥)



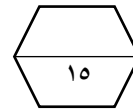
١ عدد الروابط التساهمية سيجما σ في الجزئ يساوي

٢ عدد الروابط التساهمية باي π في الجزئ يساوي

٣ نوع التهجين في ذرة كربون رقم (١)

٤ نوع التداخل بين أفلاك ذرة الكربون رقم (١) و ذرة الكربون رقم (٢)

٥ رموز الأفلاك المتداخلة بين ذرة الكربون رقم (٢) و ذرة الكربون رقم (٣)



السؤال الأول (أ) : ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية: (١ × ٢)

(١) أحد الجزيئات التالية يحتوي على رابطة تساهمية ثلاثية : (علماً أن ^{17}Cl , ^{7}N , ^1H) :

Cl_2 ☐

HCl ☐

H_2 ☐

N_2 ☐

(٢) قيمة الزاوية في جزيء الماء هي :

104.5° ☐

180° ☐

120° ☐

107° ☐

(ب) ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (X) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي: (١ × ٢)

()

١ يحدث التداخل المحوري للأفلاك الذرية عندما يكون محوراً الفلكين متوازيين

()

٢ يذوب الزيت في البنزين بسبب قوى التجاذب بينهما

(ج) أكمل الفراغات في كل من الجمل التالية بما يناسبها علمياً: (١ × ٢)

١ رابطة تساهمية تتألف من رابطة σ و رابطتين π تسمى

٢ محلول الأمونيا التيار الكهربائي

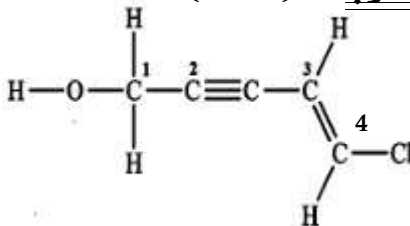
السؤال الثاني (أ) : علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً (١ × ٢)

محلول هيدروكسيد البوتاسيوم يوصل التيار بدرجة أعلى من محلول كلوريد الزئبق II

(ب) قارن بين : (٤ × 1/2)

وجه المقارنة	حالة المذاب	حالة المذيب
مياه البحر		
مياه غازية		

(ج) ادرس الصيغة الكيميائية البنائية التالية وهي لمركب عضوي : والمطلوب (١ × ٥)



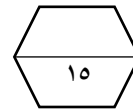
(١) عدد الروابط التساهمية سيجما σ في الجزيء يساوي

(٢) عدد الروابط التساهمية باي π في الجزيء يساوي

(٣) نوع التهجين في ذرة كربون رقم (٣)

(٤) نوع التداخل بين أفلاك ذرة الكربون رقم (١) و ذرة الأكسجين

(٥) رموز الأفلاك المتداخلة بين ذرة الكربون رقم (٤) و ذرة الكلور



السؤال الأول (أ) : ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية: (١ × ٢)

(١) نوع الرابطة بين ذرات الكربون والهيدروجين في جزئ البنزين:

☐ باي ☐ أيونية ☐ هيدروجينية ☐ سيكما

(٢) جميع المركبات التالية تعتبر مركبات الكتروليتية ما عدا واحد هو :

☐ NaCl ☐ HCl ☐ C₆H₁₂O₆ ☐ KOH

(ب) ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (X) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي: (١ × ٢)

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

١ يمكن أن تحتوي أحد الجزيئات على الرابطة باي π فقط

٢ يُعتبر الهيدروجين في البلاتين مثلاً لمحلل صلب في غاز

(ج) أكمل الفراغات في كل من الجمل التالية بما يناسبها علمياً: (١ × ٢)

١ طبقاً لقوة الرابطة تُعتبر الرابطة التساهمية باي من الرابطة التساهمية سيكما

٢ عندما يذوب الكتروليت في الماء ، يتواجد جزء ضئيل منه على شكل أيونات في المحلول

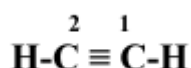
السؤال الثاني (أ) : علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً (١ × ٢)

يُعتبر جزئ الماء H₂O جزئاً قطبياً

(ب) قارن بين : (٤ × 1/2)

وجه المقارنة	حالة المذاب	حالة المذيب
الغاز الطبيعي		
سبائك البرونز		

(ج) ادرس الصيغ الكيميائية البنائية التالية وهي لمركب عضوي : والمطلوب (١ × ٥)



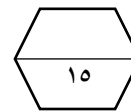
(١) عدد الروابط التساهمية سيكما σ في الجزيء يساوي

(٢) عدد الروابط التساهمية باي π في الجزيء يساوي

(٣) نوع التهجين في ذرة كربون رقم (٢)

(٤) نوع التداخل بين أفلاك ذرة الكربون رقم (١) و ذرة الكربون رقم (٢)

(٥) رموز الأفلاك المتداخلة بين ذرة الكربون رقم (١) و ذرة الهيدروجين



السؤال الأول (أ) : ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية : (١ × ٢)

١) تنتج الرابطة التساهمية باي في جزئ غاز الأكسجين O_2 من تداخل الأفلاك : (علماً أن : $8O$)

(P_y , P_y) ☐ ($1S$, $1S$) ☐ (P_x , P_x) ☐ (P_z , P_z) ☐

٢) يُعتبر أحد المركبات التالية من المركبات الالكتروليتية الضعيفة:

KCl ☐ H_2SO_4 ☐ $HgCl_2$ ☐ HBr ☐

(ب) ضع إشارة (√) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (X) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي : (١ × ٢)

١) يمكن تحديد مكان وسرعة الالكتران حول نواة الذرة في نفس الوقت بدقة تامة ()

موقع
المنهج الكويتية
(ahj.com/kw)

٢) الماء له قدرة عالية على الاذابة بسبب تجمع جزيئاته بروابط هيدروجينية

(ج) أكمل الفراغات في كل من الجمل التالية بما يناسبها علمياً : (١ × ٢)

١) الجزيئات التي تحتوي على الرابطة التساهمية باي يمكنها أن تتفاعل بـ في المركبات العضوية

٢) محلول كلوريد الهيدروجين (HCl) التيار الكهربائي

السؤال الثاني (أ) : ماذا يحدث في الحالة التالية مع ذكر السبب : (١ × ٢)

لإضاءة مصباح دائرة كهربائية بسيطة عند وضع محلول الجلوكوز

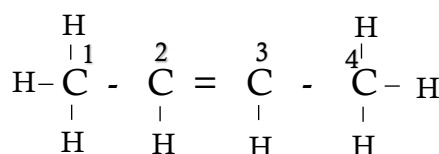
الحدث :

التفسير :

(ب) ضع خطأً تحت الجمل أو الرموز التي لها صلة بالعبارة الرئيسية في الجدول التالي : (١/٢ × ٤)

الرابطة باي :	الرابطة في جزئ الهيدروجين H_2	تداخل محوري	π
	توجد في الرابطة التساهمية الثنائية	σ	توجد في الرابطة التساهمية الأحادية
	التداخل الجانبي	رابطة سهلة الكسر	توجد في الرابطة التساهمية الثلاثية

(ج) ادرس الصيغ الكيميائية البنائية التالية وهي لمركب عضوي : والمطلوب : (١ × ٥)



١) عدد الروابط التساهمية سيجما σ في الجزيء يساوي

٢) عدد الروابط التساهمية باي π في الجزيء يساوي

٣) نوع التهجين في ذرة كربون رقم (٢)

٤) نوع التداخل بين أفلاك ذرة الكربون رقم (٣) و ذرة الكربون رقم (٤)

٥) رموز الأفلاك المتداخلة بين ذرة الكربون رقم (١) و ذرة الكربون رقم (٢)



الصف : الحادي عشر

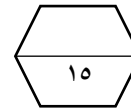
الاسم :

الزمن : حصة دراسية

الاختبار القصير

الفصل الدراسي الأول

العام الدراسي ٢٠٢٦ - ٢٠٢٧



وزارة التربية

منطقة :

مدرسة :

Ahmad H

السؤال الأول (أ) : ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية : (١ × ٢)

(١) نوع الرابطة بين ذرات الكربون والهيدروجين في جزئ البنزين :

☐ باي ☐ أيونية ☐ هيدروجينية ☐ سيكما

(٢) جميع المركبات التالية تعتبر مركبات الكتروليتية ما عدا واحد هو :

☐ NaCl ☐ HCl ☐ C₆H₁₂O₆ ☐ KOH

(ب) ضع إشارة (√) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (X) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي : (١ × ٢)

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw

١ يمكن أن تحتوي أحد الجزيئات على الرابطة باي π فقط

٢ يُعتبر الهيدروجين في البلاتين مثلاً لمحلول صلب في غاز

(ج) أكمل الفراغات في كل من الجمل التالية بما يناسبها علمياً : (١ × ٢)

١ طبقاً لقوة الرابطة تُعتبر الرابطة التساهمية باي من الرابطة التساهمية سيكما

٢ عندما يذوب الكتروليت في الماء ، يتواجد جزء ضئيل منه على شكل أيونات في المحلول

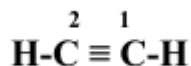
السؤال الثاني (أ) : علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً (١ × ٢)

يُعتبر جزئ الماء H₂O جزئاً قطبياً

(ب) قارن بين : (٤ × 1/2)

H ₂ S	H ₂ O	وجه المقارنة
		درجة الغليان (مرتفعة - منخفضة)
		الضغط البخاري (مرتفع - منخفض)

(ج) ادرس الصيغة الكيميائية البنائية التالية وهي لمركب عضوي : والمطلوب (١ × ٥)



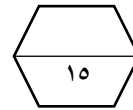
(١) عدد الروابط التساهمية سيكما σ في الجزيء يساوي

(٢) عدد الروابط التساهمية باي π في الجزيء يساوي

(٣) نوع التهجين في ذرة كربون رقم (٢)

(٤) نوع التداخل بين أفلاك ذرة الكربون رقم (١) و ذرة الكربون رقم (٢)

(٥) رموز الأفلاك المتداخلة بين ذرة الكربون رقم (١) و ذرة الهيدروجين



السؤال الأول (أ) : ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية : (١ × ٢)

١) عدد الروابط π في جزيء غاز النيتروجين N_2 يساوي : (علماً أن : $7N$)

☐ 1 ☐ 2 ☐ 3 ☐ لا يوجد

٢) إحدى الصفات التالية لا تنتج عن تجمع جزيئات الماء بروابط هيدروجينية:

☐ ارتفاع حرارة التبخير ☐ ارتفاع درجة الغليان ☐ ارتفاع الضغط البخاري ☐ ارتفاع قيمة التوتر السطحي

(ب) ضع إشارة (√) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (X) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي : (١ × ٢)

١) يرجع استقرار حلقة البنزين لوجود الروابط سيجما القوية ()

٢) يمكن فصل مكونات محلول كلوريد الصوديوم في الماء باستخدام ورقة الترشيح ()

(ج) أكمل الفراغات في كل من الجمل التالية بما يناسبها علمياً : (١ × ٢)

١) يعتبر محور التداخل في الرابطة التساهمية سيجما

٢) عندما تتحد جزيئات الماء بقوة كبيرة مع أيونات بعض الأملاح وترتبط مع بلورات الملح المنفصلة من المحلول المائي يتكون

السؤال الثاني (أ) : ماذا يحدث في الحالة التالية مع ذكر السبب : (١ × ٢)

عند ارتباط ذرة الأكسجين مع ذرتي هيدروجين لتكوين جزيء الماء من حيث وجود الخاصية القطبية

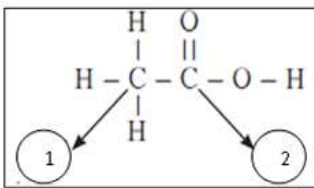
الحدث :

التفسير :

(ب) قارن بين : (٤ × 1/2)

وجه المقارنة	حالة المذاب	حالة المذيب
(الماء و الخل)		
(الهيدروجين في البلاتين)		

(ج) ادرس الصيغة الكيميائية البنائية التالية وهي لمركب عضوي : والمطلوب (١ × ٥)



١) عدد الروابط التساهمية سيجما σ في الجزيء يساوي

٢) عدد الروابط التساهمية باي π في الجزيء يساوي

٣) نوع التهجين في ذرة كربون رقم (٢)

٤) نوع التداخل بين أفلاك ذرة الكربون رقم (١) و ذرة الكربون رقم (٢)

٥) رموز الأفلاك المتداخلة بين ذرة الكربون رقم (١) و ذرة الكربون رقم (٢)