

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



إعداد: مدرسة التميز النموذجية

الملف نماذج اختبارات تجريبية قصيرة في الكيمياء

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

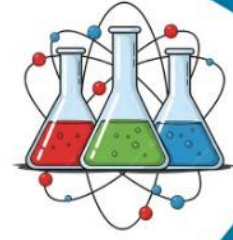
اختبار القدرات في مادة الكيمياء للصف الثاني عشر	1
مذكرة الوحدة الاولى في مادة الكيمياء	2
نماذج اختبارات ثانوية سلمان الفارسي لعام 2016_2017	3
نماذج اختبارات ثانوية سلمان الفارسي لعام 2014_2015	4
مذكرة المشاعر العالمية في مادة الكيمياء	5

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية

تطبيق المناهج على Google Play (أندرويد)

تطبيق المناهج على Store App (آبل)

الكيمياء



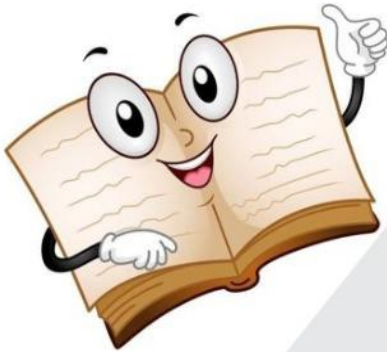
نماذج اختبار تجريبي قصير أول

الصف / حادي عشر

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw



مدرسة التميز النموذجية
ابتدائي - متوسط - ثانوي



خيطان الجنوبي - قطعة ٤ - شارع ١٠٠



الفصل الدراسي الأول 2027 / 2026

اختبار قصير 1 في مادة الكيمياء الفترة الدراسية الأولى - للصف الحادي عشر (2026-2027م)**السؤال الأول (أ): ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة فيما يلي: (2x1=2)**1- الزوايا بين الروابط في جزئ البنزين C_6H_6 تساوي☐ 90° ☐ 180° ☐ 120° ☐ 109.5° 2 - التهجين في ذرة كربون جزئ الإيثين C_2H_4 من النوع:☐ sp☐ sp^3d^2 ☐ sp^3 ☐ sp^2 **السؤال الأول (ب): أكمل الفراغات في الجمل التالية : (2x1 =2)**

1- الحالة الفيزيائية للمذيب في المياه الغازية

2- التفاعلات الكيميائية في المركبات التي تحتوي علي الرابطة سيجما هي

(ج): ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي: (2x1 =2)

1- في المحاليل المتجانسة يكون المذيب في الحالة السائلة دائماً. ()

2- محاليل ومصاهير المركبات الأيونية من المركبات الإلكترونية. ()

السؤال الثاني (أ): علل لما يلي تعليلاً علمياً : (1x2=2)

1- استقرار جزئ البنزين . (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

.....

.....

.....

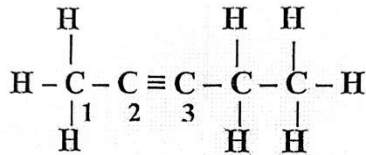


(4x0.5=2)

السؤال الثاني (ب) أكمل الجدول التالي حسب المطلوب:

وجه المقارنة	محلول (كلوريد الصوديوم)	محلول (الجلوكوز)
إضاءة المصباح عند غلق الدائرة (لا يضيء - شديدة)		
نوع المحلول (الكتروليت قوي - غير الكتروليتي)		

السؤال الثاني (ج) : الشكل المقابل والذي يمثل الصيغة البنائية لمركب كيميائي والمطلوب : - (5x1=5)



- 1 - عدد روابط سيكما في المركب
- 2 - عدد روابط باي في المركب
- 3- نوع التهجين في ذرة الكربون رقم (3) هو
- 4- نوع التداخل بين أفلاك ذرة الكربون (2) وذرة الكربون رقم (3) المرتبطة به هو
- 5- رموز الأفلاك المتداخلة ذرة الكربون (1) وذرة الكربون رقم (2) هو و

مدرسة التميز النموذجية
(ابتدائي - متوسط - ثانوي)



اختبار قصير 1 في مادة الكيمياء الفترة الدراسية الأولى - للصف الحادي عشر (2026-2027م)السؤال الأول (أ): ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة فيما يلي: (2x1=2)1- الزوايا بين الروابط في جزئ الايثين C_2H_4 تساوي☐ 90° ☐ 180° ☐ 120° ☐ 109.5° 2 - التهجين في ذرة كربون جزئ الميثان CH_4 من النوع:☐ sp☐ $sp^3 d^2$ ☐ sp^3 ☐ sp^2 السؤال الأول (ب): أكمل الفراغات في الجمل التالية : (2x1=2)

1- تتجمع جزيئات الماء فيما بينها بروابط

2- التفاعلات الكيميائية في المركبات التي تحتوي علي الرابطة باي π هي(ج): ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي: (2x1=2)

1-الهيدروجين في البلاتين هو مثال لمحلول غاز في صلب. ()

2-قطبية الروابط التساهمية في جزيء الماء متساوية ولذلك فهي تلغي بعضها الآخر. ()

السؤال الثاني (أ): علل لما يلي تعليلا علميا : (1x2=2)

1- لا تذوب كبريتات الباريوم في الماء على الرغم من أنها مركب أيوني

.....

.....

.....



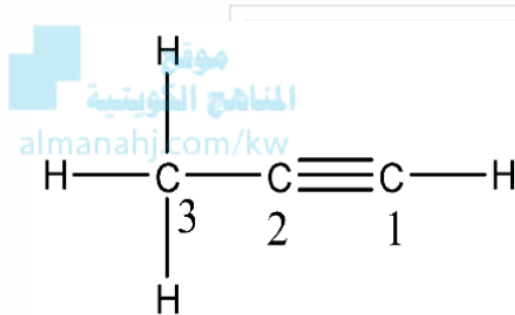
السؤال الثاني (ب) : ماذا تتوقع أن يحدث في الحالات التالية مع التفسير: (2x1=2)

1- وضع كمية من الزيت في الماء ثم التقليب .

التوقع :

التفسير:

السؤال الثاني (ج) : الشكل المقابل والذي يمثل الصيغة البنائية لمركب كيميائي والمطلوب : - (1x5=5)



1- عدد روابط سيجما في المركب

2- عدد روابط باي في المركب

3- نوع التهجين في ذرة الكربون رقم (1) هو

4- نوع التداخل بين أفلاك ذرة الكربون (2) وذرة الكربون رقم (3) المرتبطة به هو

5- رموز الأفلاك المتداخلة بين ذرة الكربون (2) وذرة الكربون رقم (3) هو و

مدرسة التميز النموذجية
(ابتدائي - متوسط - ثانوي)



اختبار قصير 1 في مادة الكيمياء الفترة الدراسية الأولى - للصف الحادي عشر (2025-2026م)

السؤال الأول (أ): ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة فيما يلي: (2x1=2)

1- الزاوية بين الروابط في جزئ البنزين C_6H_6 تساوي90° ☐180° ☐120° ☒109.5° ☐2 - التهجين في ذرة كربون جزئ الإيثين C_2H_4 من النوع:موقع
المنهج الكويتية
almanhaj.com/kwsp ☐sp³d² ☐sp³ ☐sp² ☒

السؤال الأول (ب): أكمل الفراغات في الجمل التالية : (2x1 =2)

1- الحالة الفيزيائية للمذيب في المياه الغازية .. **سائلة**...2- التفاعلات الكيميائية في المركبات التي تحتوي علي الرابطة سيجما هي ... **الاستبدال**....

(ج): ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي: (2x1 =2)

1- في المحاليل المتجانسة يكون المذيب في الحالة السائلة دائماً. (x)

2- محاليل ومصاهير المركبات الأيونية من المركبات الإلكترونية. (✓)

السؤال الثاني (أ) : علل لما يلي تعليلاً علمياً : (1x2=2)

مدرسة التميز النموذجية

1- استقرار جزئ البنزين .

ج/ بسبب التداخل الجانبي للأفلاك الذرية Pz من الاتجاهين (+) و (-) وحدوث عدم التمرکز التام في نظام الروابط باي.

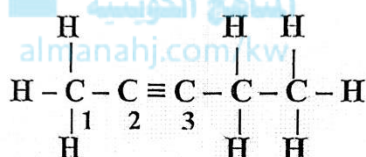


(4x0.5=2)

السؤال الثاني (ب) أكمل الجدول التالي حسب المطلوب:

وجه المقارنة	محلول (كلوريد الصوديوم)	المحلول (الجلوكوز)
إضاءة المصباح عند غلق الدائرة (لا يضيء - شديدة)	شديدة	لا يضيء
نوع المحلول (الكتروليت قوي - غير الكتروليتي)	الكتروليت قوي	غير الكتروليتي

السؤال الثاني (ب) : الشكل المقابل والذي يمثل الصيغة البنائية لمركب كيميائي والمطلوب : - (5x1=5)



1 - عدد روابط سيجما في المركب 12

2 - عدد روابط باي في المركب 2

3- نوع التهجين في ذرة الكربون رقم (3) هو sp

4- نوع التداخل بين أفلاك ذرة الكربون (2) وذرة الكربون رقم (3) المرتبطة به هو **محوري وجانبي**

5- رموز الأفلاك المتداخلة ذرة الكربون (1) وذرة الكربون رقم (2) هو sp^3 و sp

مدرسة التميز النموذجية
(ابتدائي - متوسط - ثانوي)



اختبار قصير 1 في مادة الكيمياء الفترة الدراسية الأولى - للصف الحادي عشر (2026-2027م)السؤال الأول (أ): ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة فيما يلي: (2x1=2)1- الزاوية بين الروابط في جزيئ الإيثين C_2H_4 تساوي☐ 90° ☐ 180° ☒ 120° ☐ 109.5° 2 - التهجين في ذرة كربون جزيئ الميثان CH_4 من النوع:☐ sp☐ $sp^3 d^2$ ☒ sp^3 ☐ sp^2 السؤال الأول (ب): أكمل الفراغات في الجمل التالية : (2x1=2)1- تتجمع جزيئات الماء فيما بينها بروابط .. **هيدروجينية** ..2- التفاعلات الكيميائية في المركبات التي تحتوي علي الرابطة باي π هي ... **الإضافة** ...(ج): ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة غير الصحيحة في كل مما يلي: (2x1=2)

1-الهيدروجين في البلاتين هو مثال لمحلول غاز في صلب. (✓)

2-قطبية الروابط التساهمية في جزيء الماء متساوية ولذلك فهي تلغي بعضها الآخر. (x)

السؤال الثاني (أ): علل لما يلي تعليلا علميا : (1x2=2)

1- لا تذوب كبريتات الباريوم في الماء على الرغم من أنها مركب أيوني

ج/ لأن التجاذب بين الأيونات في البلورة أقوى من تجاذب الأيونات مع جزيئات الماء.

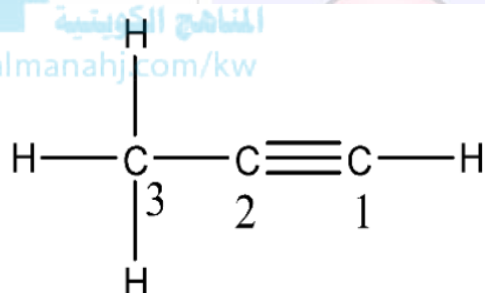
السؤال الثاني (ب) : ماذا تتوقع أن يحدث في الحالات التالية مع التفسير: (2x1=2)

1- وضع كمية من الزيت في الماء ثم التقليب .

التوقع : لا يذوب الزيت.....

التفسير: لأن الزيت مركب غير قطبي والماء مركب قطبي.....

السؤال الثاني (ج) : الشكل المقابل والذي يمثل الصيغة البنائية لمركب كيميائي والمطلوب : - (1x5=5)



1- عدد روابط سيجما في المركب**6**.....

2- عدد روابط باي في المركب**2**.....

3- نوع التهجين في ذرة الكربون رقم (1) هو**sp**.....

4- نوع التداخل بين أفلاك ذرة الكربون (2) وذرة الكربون رقم (3) المرتبطة به هو**محوري**.....

5- رموز الأفلاك المتداخلة بين ذرة الكربون (2) وذرة الكربون رقم (3) هو**sp**... و**sp³**....

مدرسة التميز النموذجية
(ابتدائي - متوسط - ثانوي)





مدرسة التميز النموذجية
ابتدائي - متوسط - ثانوي

عندما يكون تعليم أبنائكم
اهتمامكم الأول في الحياة

قنواتنا على تليجرام



الصف الرابع



الصف الثالث



الصف الثاني



الصف الأول



الصف الثامن



الصف السابع



الصف السادس



الصف الخامس



صف ١١ أدبي



صف ١١ علمي



الصف العاشر



الصف التاسع



صف ١٢ أدبي



صف ١٢ علمي