شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نشاط في درس الترابط في الجزيئات العضوية مع نموذج الإجابة

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي
2	إجابة الاختبارات النهائية الجديدة بمحافظة ظفار
3	اختبارات نهائية جديدة بمحافظة ظفار
4	نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار
5	امتحان تجريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار

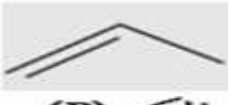
نشاط (٨-٣) الترابط في الجزيئات العضوية

١- يوضح الشكلين المقابلين الصيغة الهيكلية لمركبين عضويين، ادرسهما جيداً ثم أجب:

أ- أكمل مقارنة الجدول أسفل حسب المطلوب بداخله: (٤ درجات)

وجه المقارنة		المركب (A)	المركب (B)
عدد كل نوع من الروابط في المركب	سيجما	.....	٨ روابط
	باي	لا يوجد	.....
نوع التهجين في المركب		SP^3	.....
قيم الزوايا بين الروابط		.....	..... , 109.5º

المركب (A)


المركب (B)

ب- تنبأ بقيمة الزوايا في المركب (B) إذا كانت الرابطة بين ذرتي الكربون ثلاثية. (درجة)

.....

٢- حدد الجملتين الصحيحتين اللتين تتعلقان بالرابطة سيجما: (درجة)

أ- تنشأ من تداخل بين فلكين هجينين مع فلكين P. ( )

ب- تنشأ من تداخل بين فلك هجين وفلك S . ( )

ج- تنشأ من تداخل فلكي P . ( )

د- تنشأ من تداخل الأفلاك الذرية المهجنة وغير المهجنة بالرأس. ( )

و- تنشأ من تداخل الأفلاك الذرية المهجنة وغير المهجنة بالجنب. ( )

٣- مركب من الهيدوكربونات المشبعة يحتوى على ١٤ رابطة سيجما بين ذراته ورابطة باي وعدد ذرات الكربون فيه تساوي ٦ ذرات فما هو: (درجة)

(ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

○ ٣،٣- ثنائي ميثيل -١- بيوتين ○ ٢- بروبيل - ٣ - ميثيل - ٢ - هبتين

○ ٢،١- ثنائي بروبيل -١- بيوتين ○ ٣،٣- ثنائي بروبيل - ٢- ميثيل - ٦ - هبتين

٤- يمتلك جزئ الإيثاين (C_2H_2) شكل فراغي:

○ رباعي الأوجه ○ خطي (ظلل الدائرة بجوار البديل الصحيح مع التفسير) (درجة)

التفسير: .....

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نشاط (٨-٣) الترابط في الجزيئات العضوية

١- يوضح الشكلين المقابلين الصيغة الهيكلية لمركبين عضويين، ادرسهما جيداً ثم أجب:

أ- أكمل مقارنة الجدول أسفل حسب المطلوب بداخله: (٤ درجات)

وجه المقارنة		المركب (A)	المركب (B)
عدد كل نوع من الروابط في المركب	سيجما	.....	٨ روابط
	باي	لا يوجد	.....
نوع التهجين في المركب		SP^3	.....
قيم الزوايا بين الروابط		.....	..... , 109.5º

المركب (A)

المركب (B)

ب- تنبأ بقيمة الزوايا في المركب (B) إذا كانت الرابطة بين ذرتي الكربون ثلاثية. (درجة)

.....

٢- حدد الجملتين الصحيحتين اللتين تتعلقان بالرابطة سيجما: (درجة)

أ- تنشأ من تداخل بين فلكين هجينين مع فلكين P. ( )

ب- تنشأ من تداخل بين فلك هجين وفلك S . ( )

ج- تنشأ من تداخل فلكي P . ( )

د- تنشأ من تداخل الأفلاك الذرية المهجنة وغير المهجنة بالرأس. ( )

و- تنشأ من تداخل الأفلاك الذرية المهجنة وغير المهجنة بالجنب. ( )

٣- مركب من الهيدوكربونات المشبعة يحتوى على ١٤ رابطة سيجما بين ذراته ورابطة باي وعدد ذرات الكربون فيه تساوي ٦ ذرات فما هو: (درجة)

(ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

○ ٣،٣- ثنائي ميثيل -١- بيوتين ○ ٢- بروبيل - ٣ - ميثيل - ٢ - هبتين

○ ٢،١- ثنائي بروبيل -١- بيوتين ○ ٣،٣- ثنائي بروبيل - ٢- ميثيل - ٦ - هبتين

٤- يمتلك جزئ الإيثاين (C_2H_2) شكل فراغي:

رباعي الأوجه خطي (ظلل الدائرة بجوار البديل الصحيح مع التفسير) (درجة)

التفسير: .....

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نموذج الاجابة لنشاط (٨-٣)

رقم السؤال	رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	أ	وجه المقارنة / المركب (A) / المركب (B) عدد كل نوع من الروابط في المركب: سيجما: ١٠ روابط / ٨ روابط عدد كل نوع من الروابط في المركب: باي: لا يوجد / رابطة واحدة نوع التهجين في المركب: SP^3 / SP^3 , SP^2 قيم الزوايا بين الروابط: 109.5^0 / 109.5^0 , 120^0	- درجة واحدة - درجة واحدة - درجة واحدة	٥-٨	تطبيق
	ب	تصبح قيمة الزوايا: ١٠٩,٥٥ و ١٨٠٥	- درجة واحدة		استدلال
٢	–	رقم (ب) ورقم (د) صحيحين	- درجة واحدة		معرفة
٣	–	٣،٣- ثنائي ميثيل -١- بيوتين	- درجة واحدة		استدلال
٤	–	خطي: لأنه توجد فعليا رابطتان حول كل ذرة كربون (أحادية H–C و ثلاثية C≡C) فتكون زوايا الروابط تساوي ١٨٠° ويكون الجزيء خطياً.	- درجة واحدة		معرفة