تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف مراجعة اختبار قصير (نموذج 1)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي

روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

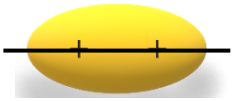
المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	توزيع الحصص الإفتراضية(المتزامنة وغير المتزامنة)
2	نموذج اختبار قصير 1
3	مراجعة اختبار قصير 1 مع الحل
4	اختبار القدرات في مادة الكيمياء للصف الثاني عشر
5	مذكرة الوحدة الاولى في مادة الكيمياء

كيمياء الحادي عشر - الفصل الاول (مراجعة الاختبار القصير الاول) 2021

أ) املاء الفراغات في الجمل و العبارات التالية بما يناسبها :

١) نوع التهجين في ذرة الكربون المشار اليها في المركب التالي $CH_3 - \overset{O}{\overset{||}{C}} - CH_3$ هو .....

٢) يمثل الشكل الفراغي التالي  فلك جزيئيا ناتجاً عن تداخل فلكي .....

٣) اذا علمت أن ($_{17}Cl$, $_{1}H$) , فإن نوع الأفلاك الداخلة في تكوين الرابطة بين ذرتين الهيدروجين و الكلور في الجزئ HCl هما .....

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

٤) تنتُجُ الرابطة التساهمية باي π عن التداخل .....

٥) عندما يتداخل فلكين رأساً لرأس فإن الرابطة التساهمية المتكونة بينهما تسمى رابطة .....

٦) الرابطة التساهمية باي π ..... الرابطة التساهمية سيجما σ

٧) رابطة تساهمية تتألف من رابطة σ ورابطتين π تسمى .....

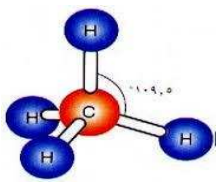
٨) عدد الروابط π في الجزئ التالي $N \equiv N$ يساوي .....

٩) يُعتبر محور تداخل الفلكين في الرابطة التساهمية سيجما هو محور .....

١٠) من أنماط التهجين sp^3 و ..... و .....

١١) قيمة الزاوية بين الروابط في جُزئ الايثين ..... بينما تكون قيمتها في جزئ الإيثاين .....

١٢) تترتب ذرات الكربون الستة في جُزئ البنزين في شكلٍ مُستوى .....

١٣) يُمثلُ الشكل التالي  نمط التهجين .....

١٤) نمط التهجين في BF_3 هو .....

Ahmad Hussain

ب) ضع اشارة (√) في المربع المقابل للاجابة الصحيحة في كل مما يلي :

١) تنتج الرابطتين (π) في جزئ ثنائي الذرية (N_2) من التداخل بين فلكين يوازيان فلكين من الذرة الأخرى لنواتين متجاورتين هما :

- ☐ (P_y , P_y) فقط
- ☐ (1S , 1S)
- ☐ (P_x , P_x) فقط
- ☐ (P_y , P_y) و (P_z , P_z)

٢) الزوايا بين الأفلاك المهجنة SP^3 تساوي :

- ☐ 109.5 °
- ☐ 180 °
- ☐ 120 °
- ☐ 107 °

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

٣) نوع الرابطة بين ذرات الكربون و الهيدروجين في جزئ البنزين

- ☐ باي
- ☐ سيجما
- ☐ أيونية
- ☐ هيدروجينية

٤) يكون نوع التهجين لذرة المشار اليها من النوع SP في أحد المركبات التالية :

- ☐ $CH_2 = CH_2$
- ☐ $CH \equiv CH$
- ☐ N≡N
- ☐ $H-O-\overset{O}{\overset{\|}{C}}-\overset{O}{\overset{\|}{C}}-H$

٥) نوع الرابطة بين ذرتي الكربون في جزئ البنزين

- ☐ رابطتين سيجما
- ☐ رابطة سيجما ورابطة باي
- ☐ رابطتين باي
- ☐ رو ابط هيدروجينية

٦) يكون التهجين في جُزئ الميثان CH_4 من النمط :

- ☐ sp^3
- ☐ sp^2
- ☐ sp^4
- ☐ sp

٧) يأخُذُ جزئ الايثاين في الفراغ شكلاً :

- ☐ رباعي السُطوحِ
- ☐ خطياً
- ☐ مستوى مثلثي
- ☐ كُروياً

٨) تترتب ذرات الكربون الستة في جُزئ البنزين في شكلِ مُستوى حلقي سداسي يصاحبه سحابةٌ ناتجةٌ من تداخُلِ إلكترونات الرابطة باي π :

- ☐ أسفل الحلقة
- ☐ أعلى الحلقة
- ☐ وسط الحلقة
- ☐ أعلى و أسفل الحلقة

Ahmad Hussain

هـ) **قارن بين كل مما يلي :**

وجه المقارنة	**الرابطة سيجما** σ	**الرابطة باي** π
نوع التداخل		
طول الرابطة		
قوة الرابطة		
محور التداخل		
سهولة الكسر		
نوع التفاعلات الكيميائية		

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

و) **حدد الخطأ في الجمل التالية و اعد كتابتها مرة اخرى بصورة صحيحة :**

① في الميثان CH_4 يتداخل كل فلك من الأفلاك غير المهجنة الأربعة مع فلك 1S لذرة الهيدروجين .

.....

② الصيغة الجزيئية للبنزين C_6H_6 تتكون سحابة من تداخل الكترونات الرابطة (π) أعلى الحلقة فقط

.....

③ الروابط الأربعة في الميثان CH_4 غير متماثلة

.....

④ كل ذرة من ذرات الكربون في جزئ البنزين تقوم بتهجين من النوع SP^3

.....

Ahmad. Hus

﴿ مقارنة بين أنماط التهجين ﴾

نوع التهجين / الخاصية	sp^3	Sp^2	sp
مثال الصيغة الجزيئية			
الصيغة التركيبية (البنائية)			
التوزيع الإلكتروني لإلكترونات مستوى التكافؤ لذرة الكربون			
عدد الأفلاك المستخدمة في التهجين (المهجنة)			
عدد أفلاك p غير المهجنة			
عدد الروابط σ			
عدد الروابط π			
الزاوية بين الروابط H – C			
الشكل الفراغي للأفلاك المهجنة			
أنواع الروابط التساهمية حول ذرة الكربون			

Ahmad Hussain
موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

هـ) **قارن بين كل مما يلي** :

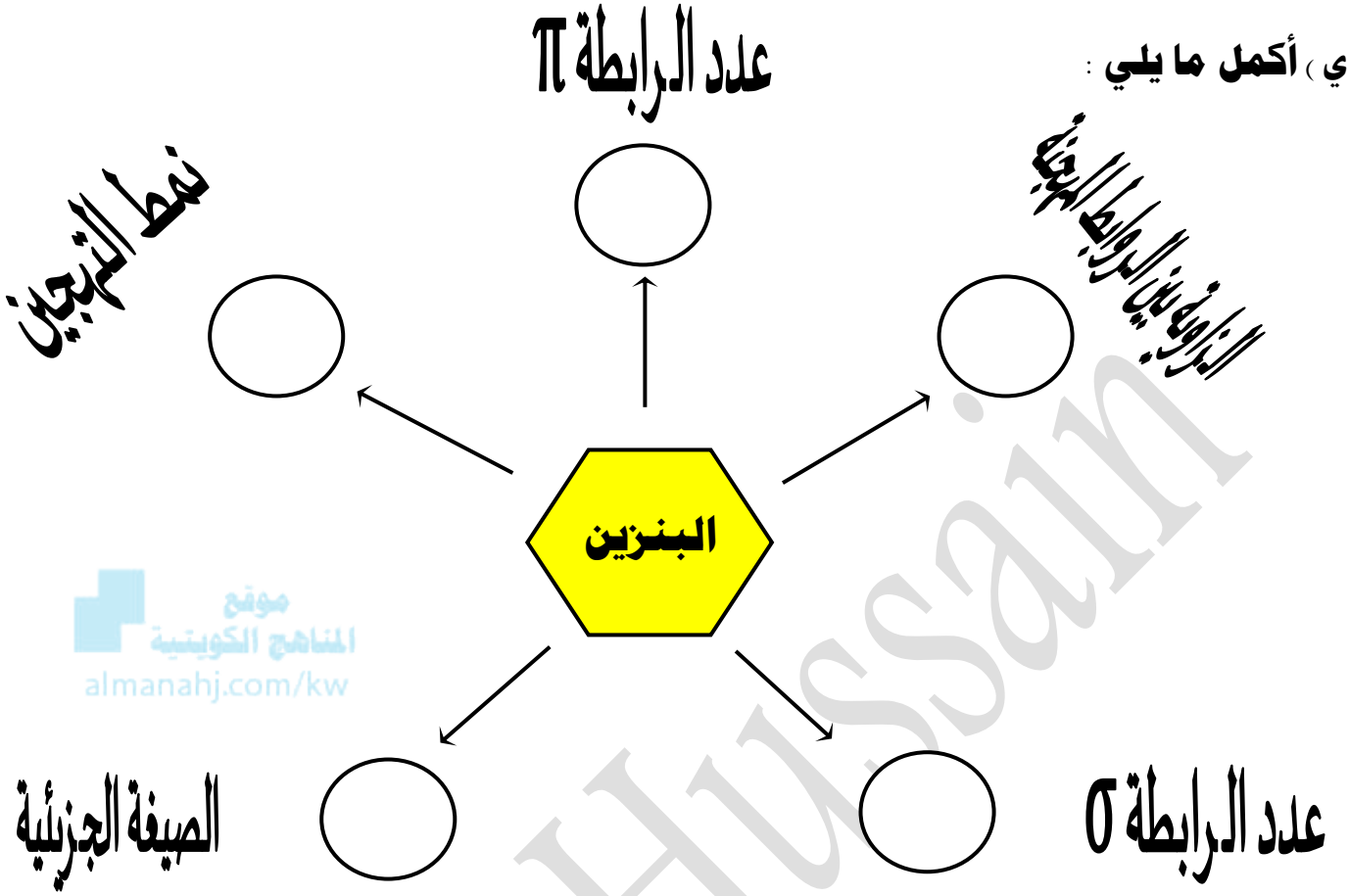
وجه المقارنة	$H-C \equiv C-H$	$H_2C=CH_2$
عدد الروابط σ في الجزئ		
عدد الروابط π بين ذرتي الكربون		
نوع التهجين بين ذرتي الكربون		

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

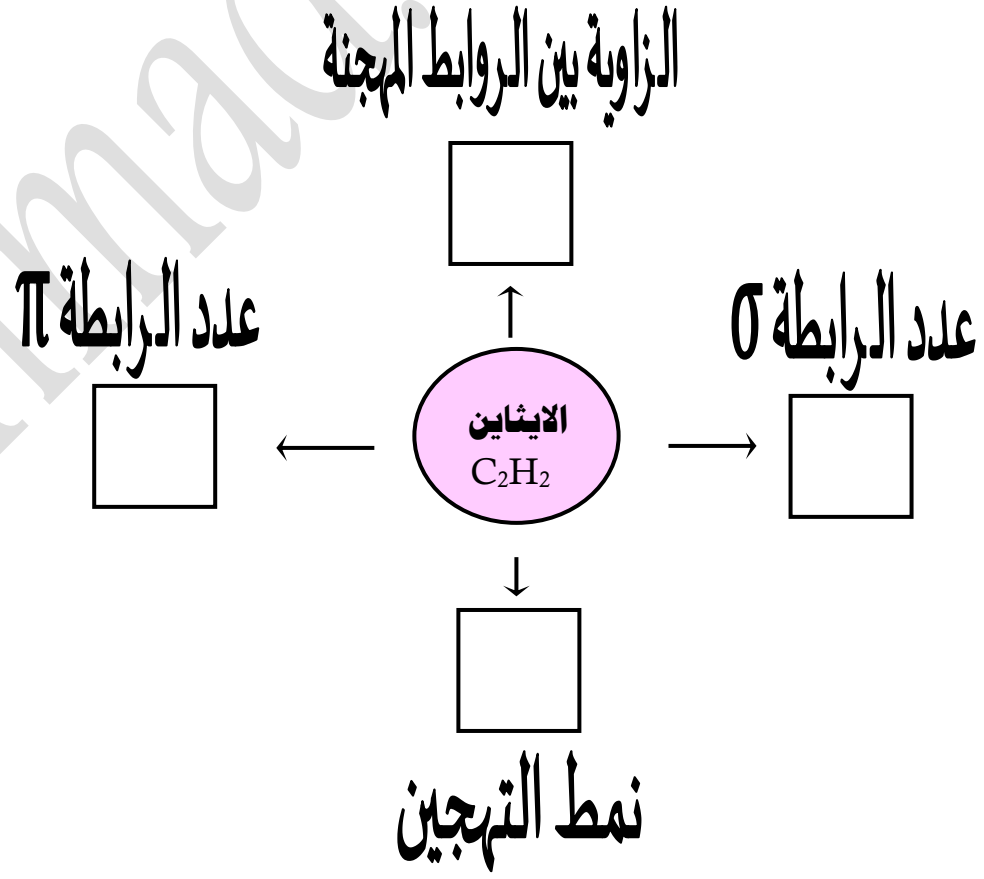
وجه المقارنة	CH_4	C_2H_4
نوع التهجين		
عدد الروابط σ		
الشكل الفراغي		

Ahmad. Hussa

ي) أكمل ما يلي :



موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw



Ahmad Hussain

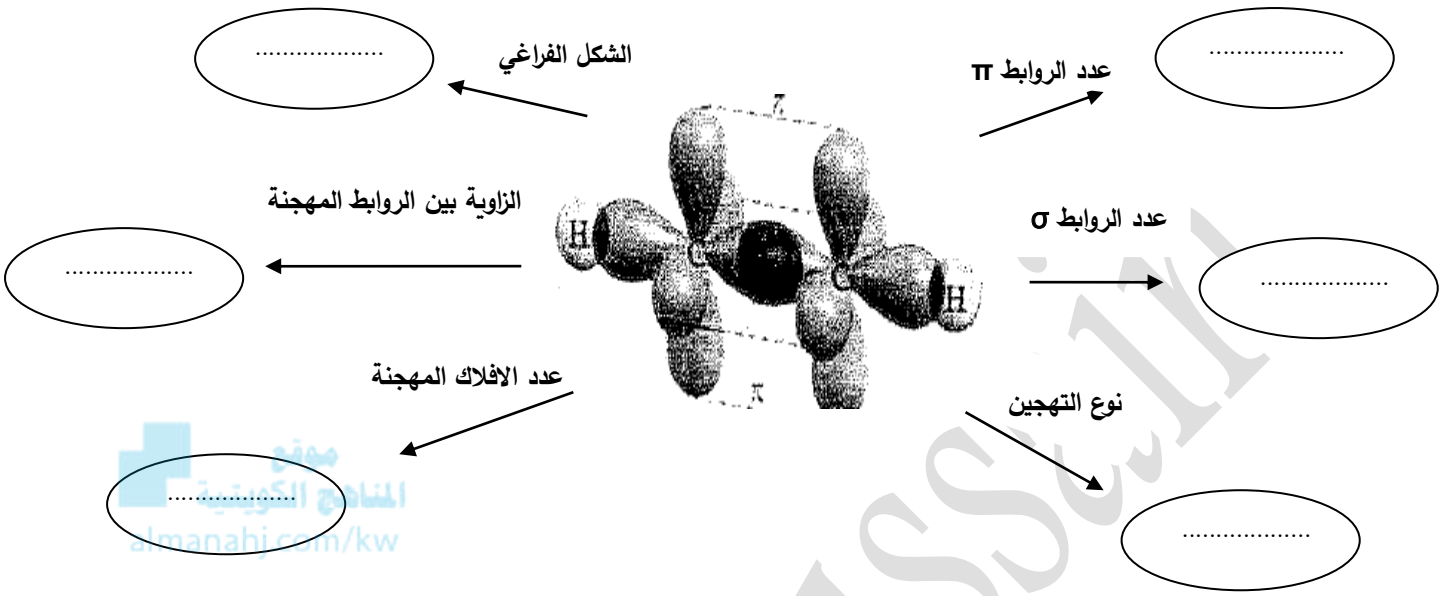
لديك جزيء الاسيتاميد $CH_3-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-NH_2$

و المطلوب :

١	عدد الروابط سيجما σ في الاسيامايد	
٢	عدد الروابط باي π في الاسيامايد	
٣	نوع التهجين في ذرة كربون مجموعة الكربونيل	
٤	نوع التهجين في ذرة كربون مجموعة الميثيل	
٥	نوع التداخل بين أفلاك ذرة النيتروجين و ذرة الكربون	
٦	نوع التداخل بين أفلاك ذرة الأكسجين و ذرة الكربون	
٧	نوع التداخل بين أفلاك ذرة الهيدروجين و ذرة الكربون	

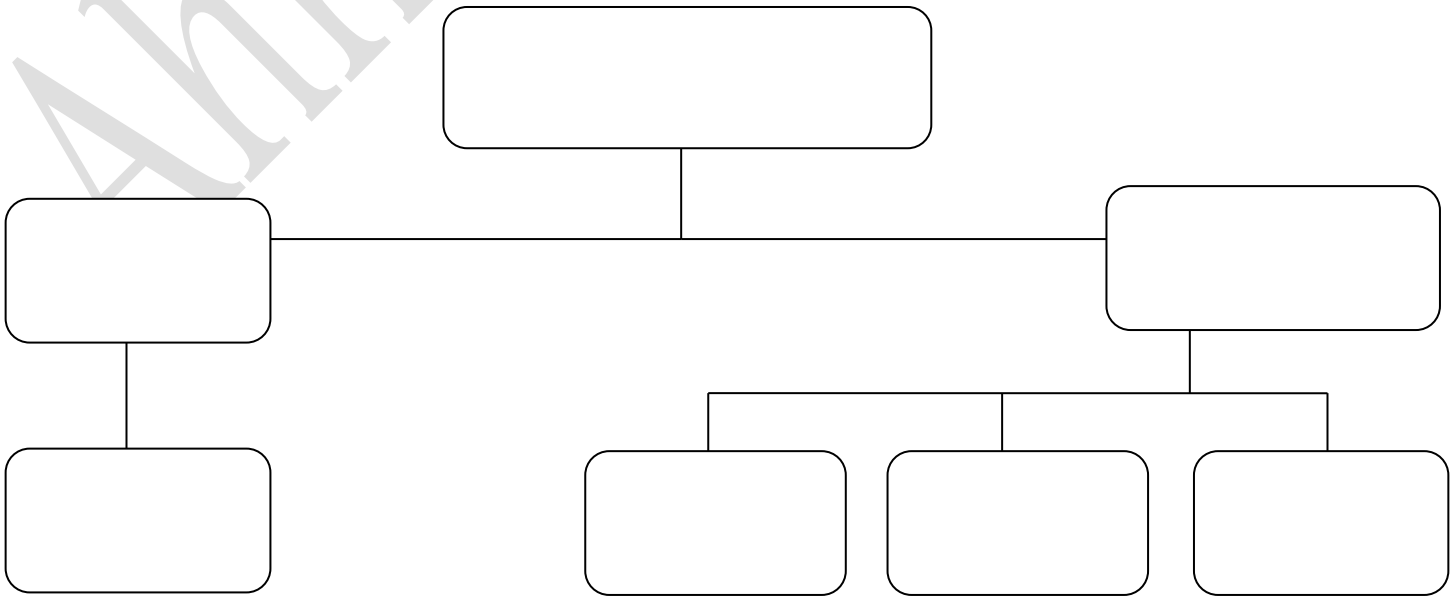
موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw
Ahmad. Hussain

هـ) **أكمل خريطة المفاهيم التالية :**



ي) **استخدم المفاهيم التالية لرسم خريطة مفاهيم تنظم الافكار الرئيسية التي جاءت بها :**

① تداخل محوري	② تداخل جانبي	③ تداخل فلكي S	④ أنواع التداخل
⑤ تداخل فلك S مع فلك P	⑥ تداخل فلكي P	⑦ تداخل فلكان جنباً لجنب	



Amin A. Hussein