

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العلمي اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/14>

* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/14chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/14chemistry2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني عشر العلمي اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade14>

[bot_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف الثاني عشر العلمي على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

التهجين

يعطى التهجين تفسيراً لطبيعة الأفلاك الذرية وكيفية اتحادها لتكوين الأفلاك الجزيئية وهي عبارة عن عملية تداخل بين أفلاك الذرة الواحدة المتقاربة في الطاقة ينتج عنها أفلاك جديدة متساوية في الطاقة والشكل.

تعريف الفلك الجزيئي Molecular orbital

يصف الفلك الجزيئي حيزاً من الفراغ تتحرك فيه الإلكترونات ويشمل نواتين أو أكثر ويتسع لإلكترونين مزدوجين كحد أقصى وتكون طاقة الإلكترون في فلك جزيئي رابط أقل منها في الفلك الذري المستقل. تتم عملية التهجين بعد إثارة الذرة - نتيجة لامتصاص طاقة- حيث ينتقل إلكترون من فلك فرعي أقل في الطاقة إلى فلك فرعي أعلى في الطاقة.

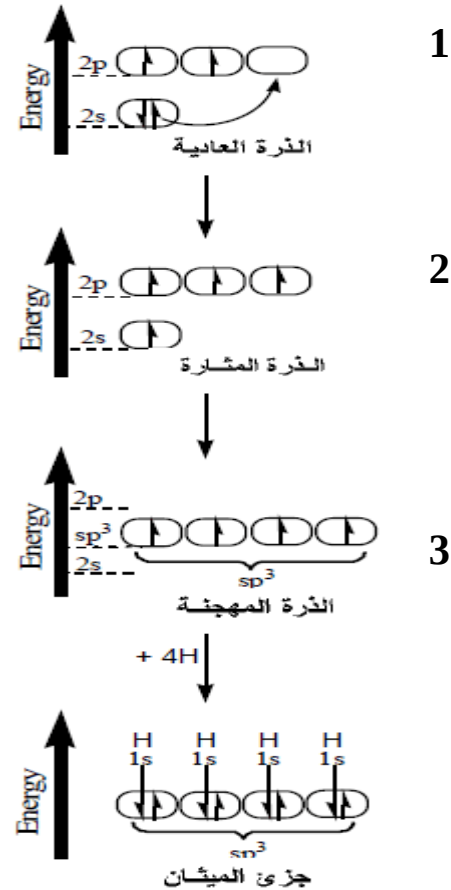
أولاً : تهجين وبناء جزئ الميثان CH_4 - Methane



من التوزيع الإلكتروني لذرة الكربون نجد أنها تحتوي على مزدوج إلكتروني في الفلك الفرعي (2s) وإلكترونيين مفردين في الفلك الفرعي (2p).

عند إثارة الذرة ينتقل إلكترون من الفلك الفرعي (2s) إلى الفلك الفرعي (2p) فتمتلك بذلك ذرة الكربون 4 أفلاك نصف ممتلئة ولكنها غير متماثلة في الشكل والطاقة.

يحدث تهجين بين أفلاك (2s) وأفلاك (2p) في مستوى طاقة أعلى من مستوى طاقة الفلك (2s) وأقل من مستوى طاقة الفلك (2p) فتكون 4 أفلاك متماثلة في الشكل والطاقة.



4. تسمى الأفلاك المهجنة بأفلاك (sp^3) لأنها نتجت من تهجين فلك (s) مع ثلاثة أفلاك (p)

5. تتنافر الأفلاك المهجنة فيما بينها حتى تصل زوايا الربط (Bond angle) إلى 109.5°

6. يتم التداخل بين الأفلاك المهجنة وفلك (1s) لأربع ذرات هيدروجين فتكون 4 روابط تساهمية أحادية من النوع سيجما (Sigma bond) وبذلك يتكون جزئ الميثان.

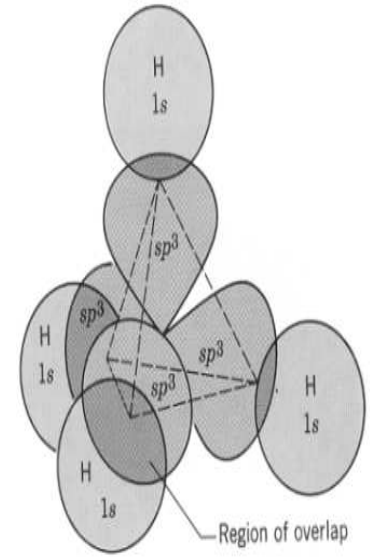
7. عدد الروابط المتكونة في جزئ الميثان أربعة روابط كلها من النوع سيجما.

8. من خلال دراسة تهجين جزئ الميثان نستنتج أن الشكل الهندسي له هو هرم رباعي الأوجه tetrahedral

ملاحظات هامة

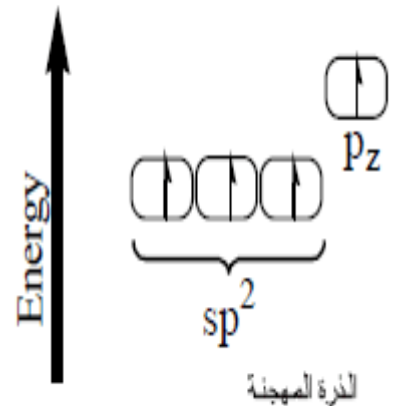
(أ) الرابطة سيجما: (σ) (Sigma bond) هي رابطة تنشأ من التداخل الأفقي للأفلاك أي تكونت على خط واحد.

(ب) لا ترتبط ذرات الهيدروجين مع ذرة الكربون المثارة لأن الأفلاك تكون متعامدة بزوايا 90° وكذلك وجود نوعين من الأفلاك المختلفة في الشكل والطاقة (s, p).



ثانيا : تهجين وبناء جزئ الإيثيلين $CH_2 = CH_2$ Ethylene

يتم تهجين فلك (2s) مع فلكين (2p) في ذرة الكربون المثارة فنتج 3 أفلاك متماثلة في الشكل والطاقة ويبقى الفلك (p_z) في وضعه الأصلي قبل التهجين وتسمى الأفلاك المهجنة sp^2 لأنها تكونت من تهجين فلك (s) وفلكين (p).



2. يحدث تنافر بين الأفلاك المهجنة حتى تصل الزوايا بينها إلى 120°

3. التداخل في جزئ الإيثيلين:

(أ) تداخل يؤدي إلى تكوين روابط سيجما (σ):

** تداخل أفلاك (sp^2) من كل ذرة كربون مع أفلاك ($1s$) من كل ذرة هيدروجين ينتج عنه رابطة C-H

** تداخل بين أفلاك (sp^2) من كل ذرة كربون ينتج عنه رابطة C-C

(ب) تداخل يؤدي إلى تكوين روابط باي (π):

** نتيجة تداخل جانبي بين الفلك (p_z) من ذرة كربون مع الفلك (p_z) من ذرة الكربون الأخرى.

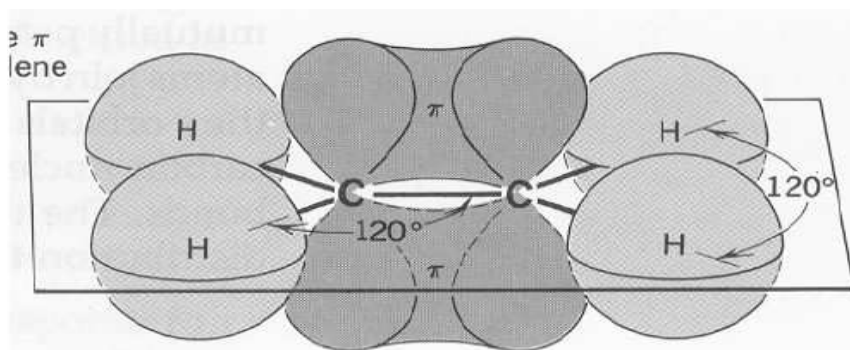
4. عدد الروابط المتكونة في جزئ الإيثيلين = 6 روابط منها)

(5) روابط سيجما و رابطة واحدة فقط من النوع باي.

5. من خلال دراسة تهجين جزئ الإيثيلين نستنتج أن الشكل الهندسي له

مسطح Planar

هو مثلث
triangle

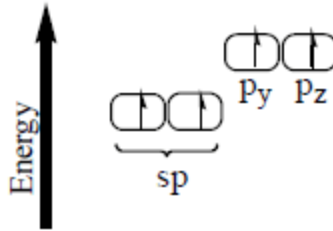


ملاحظات هامة

- (أ) الرابطة باي (π) (Pi bond) هي رابطة تنشأ من التداخل الجانبي للأفلاك الذرية غير المهجنة أي تكون متوازية.
- (ب) ان درجة تداخل الأفلاك الإلكترونية في رابطة سيجملا (σ) أعلى من درجة التداخل في الرابطة باي (π) لهذا فإن الرابطة سيجملا (σ) أقوى من الرابطة باي (π).

ثالثا : تهجين وبناء جزئ الأسيتيلين $\text{CH} \equiv \text{CH}$ Acetylene

1. يتم تهجين فلك ($2s$) مع فلك ($2p$) في ذرة الكربون المثارة فنتج فلكين متماثلين في الشكل والطاقة ويبقى الفلك (p_y) والفلك (p_z) في وضعهما الأصلي قبل التهجين.



2. تسمى الأفلاك المهجنة sp لأنها تكونت من تهجين فلك (s) وفلك (p).
3. يحدث تنافر بين الأفلاك المهجنة حتى تصل الزوايا بينها إلى 180°
4. التداخل في جزئ الأسيتيلين:

(أ) تداخل يؤدي إلى تكوين روابط سيجملا (σ):

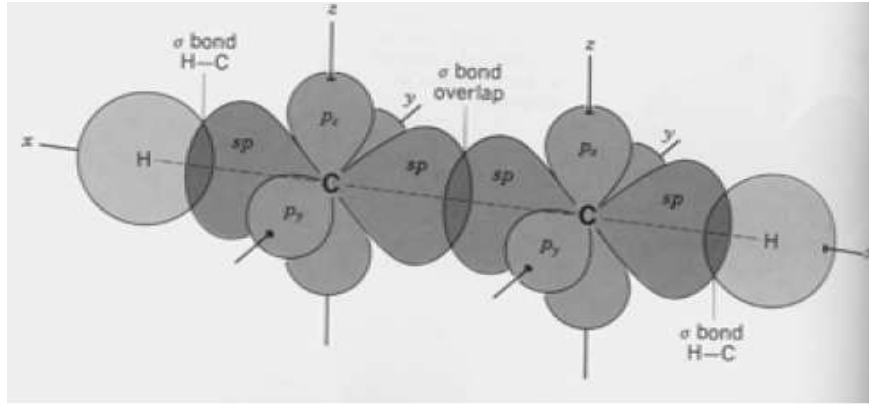
** تداخل أفلاك (sp) من كل ذرة كربون مع أفلاك ($1s$) من كل ذرة هيدروجين ينتج عنه رابطة C-H

** تداخل بين أفلاك (sp) من كل ذرة كربون ينتج عنه رابطة C-C

تداخل يؤدي إلى تكوين روابط باي (π):

** نتيجة تداخل جانبي بين فلكي الفلك (p_y) , (p_z) من كل ذرة كربون فتتكون الرابطة الثلاثية $\text{CH} \equiv \text{CH}$

5. عدد الروابط المتكونة في جزي الأسيتيلين = 6 روابط منها (3) روابط سيجمو و رابطتين من النوع باي.
6. من خلال دراسة تهجين جزئ الأسيتيلين نستنتج أن الشكل الهندسي له هو خطي Linear



إعداد الطالب /