

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



بوربوينت ملخص شرح درس قاضي البصرة للجاحظ

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف الحادي عشر ← لغة عربية ← الفصل الأول ← ملخصات وتقارير ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-11-27 13:30:45

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
لغة عربية:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة لغة عربية في الفصل الأول

ملخص ثاني لشرح درس قاضي البصرة للجاحظ	1
ملخص شرح درس قاضي البصرة للجاحظ	2
اختبار قصير أول بمحافظة ظفار	3
اختبار قصير أول في المؤنس والمفيد	4
مجموعة من الاختبارات القصيرة الأولى	5

تهجين الأفلاك الذرية



عمل الطالبة : خديجة الغيثية

تفحصين الأفلاك الذرية Pgs

عند تكون جزيئات متعددة الذرات ,
تندمج الأفلاك الذرية في الذرة المركزية
لتكون أفلاكا ذرية جديدة تأخذ أشكالا
مختلفة وتعطى رموزا مختلفة وفق عدد
الأفلاك المندمجة

”

التهجين: عملية دمج انواع مختلفة من
الأفلاك الذرية وتكون أفلاكاً ذرية جديدة
تسمى أفلاك مهجنة وتعطى الرموز
SP وSP2 وSP3

“

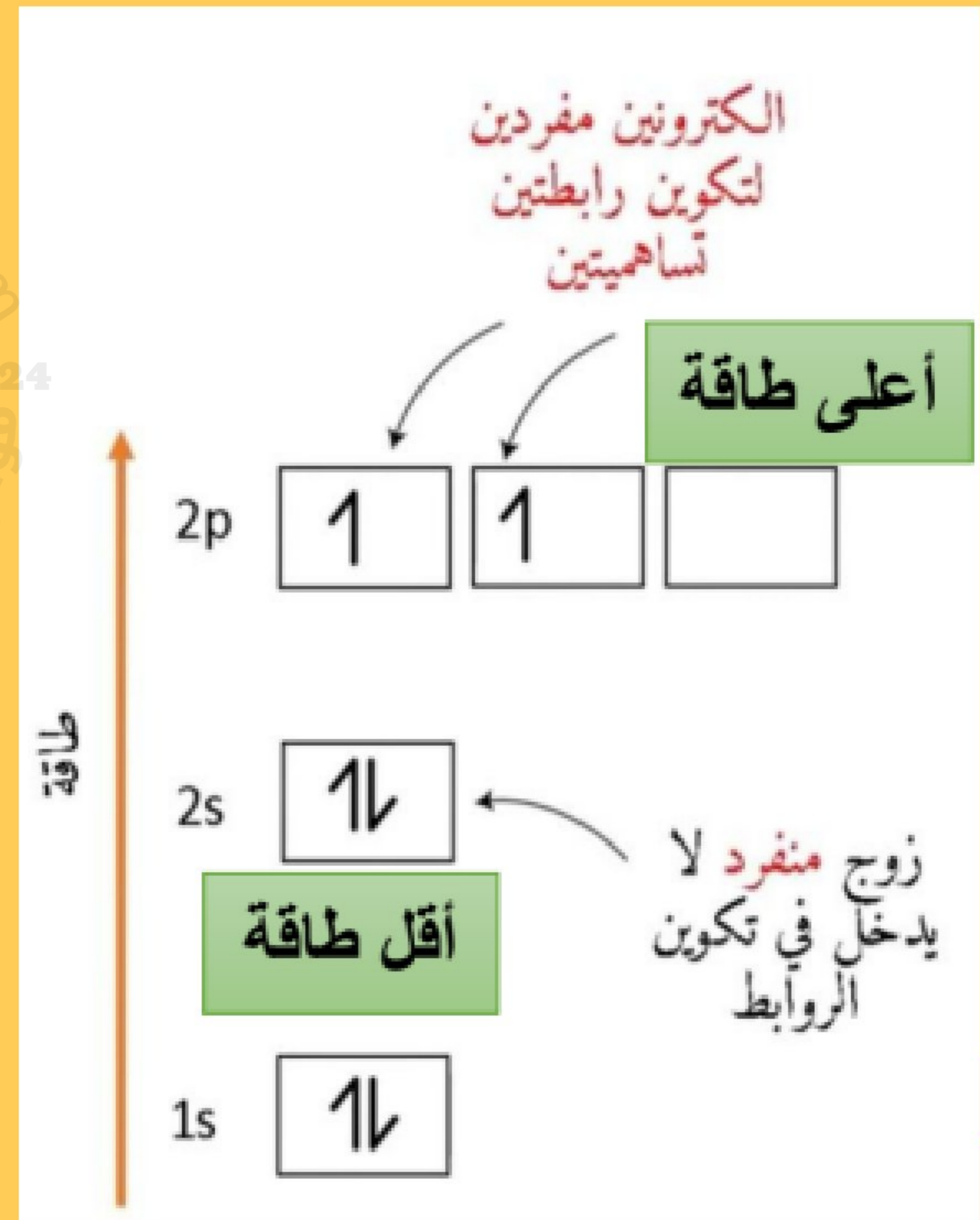
<https://en.wikipedia.org/wiki/Goal>

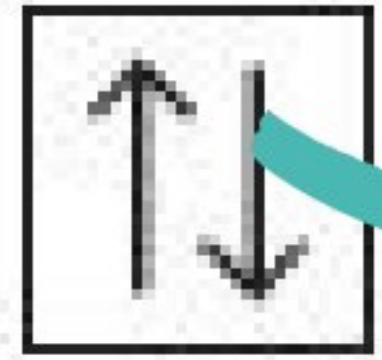
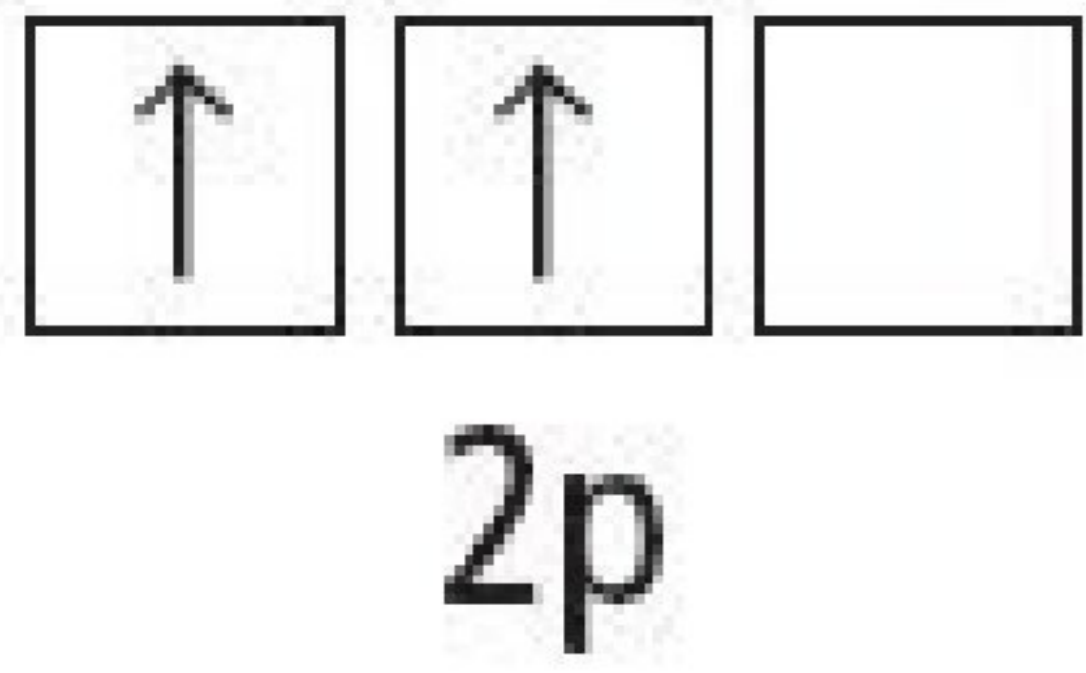
التفصيلين SP³

-يمثل تكوين 4 أفلاك متساوية

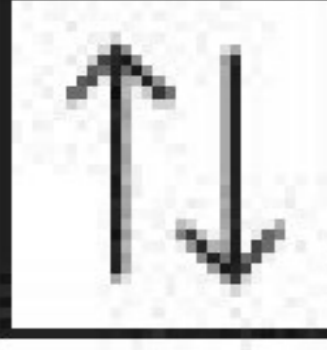
في الطاقة

-التوزيع الالكتروني لذرة الكربون





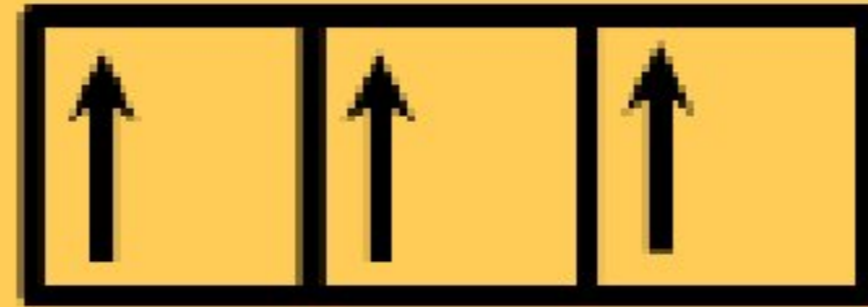
2s



1s

يوجد زوج منفرد في
لمستوى 2P وسيرتقي
لكترون واحد من الفلك
2S الى 2P

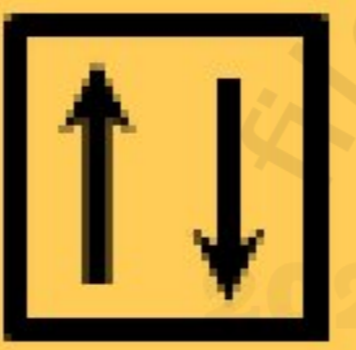
الحالة المستقرة



$2p_x$ $2p_y$ $2p_z$



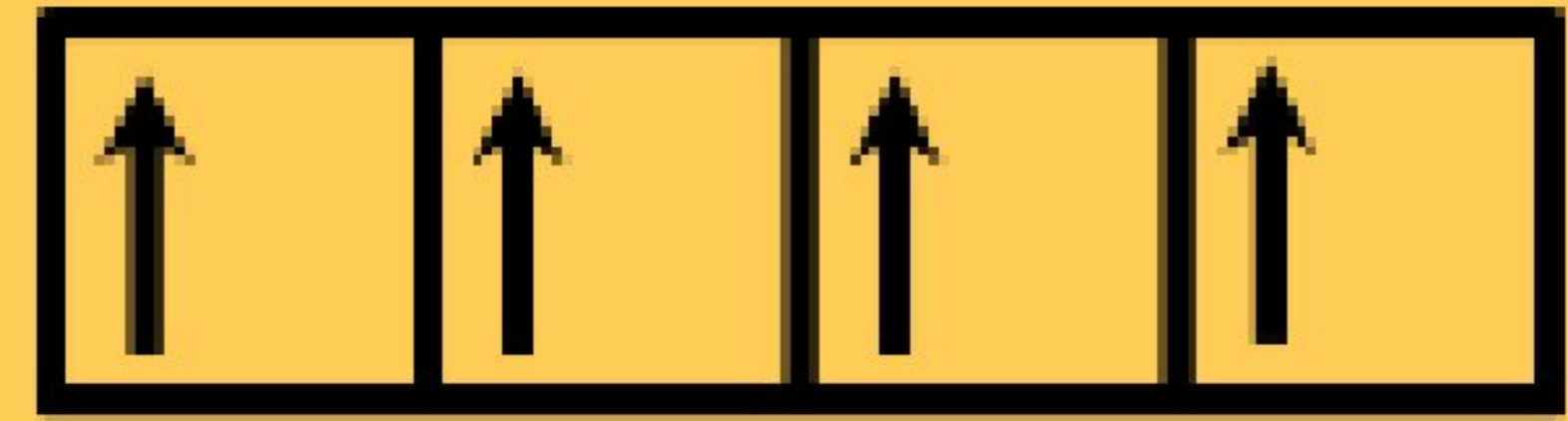
2s



1s

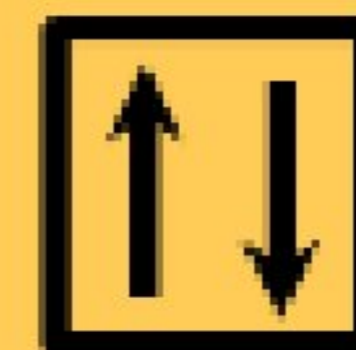
الحالة المستثارة

4 الكترونات مفردة
لتكوين 4 روابط
تساهمية تكون شكل
هرم رباعي الاوجه منتظم



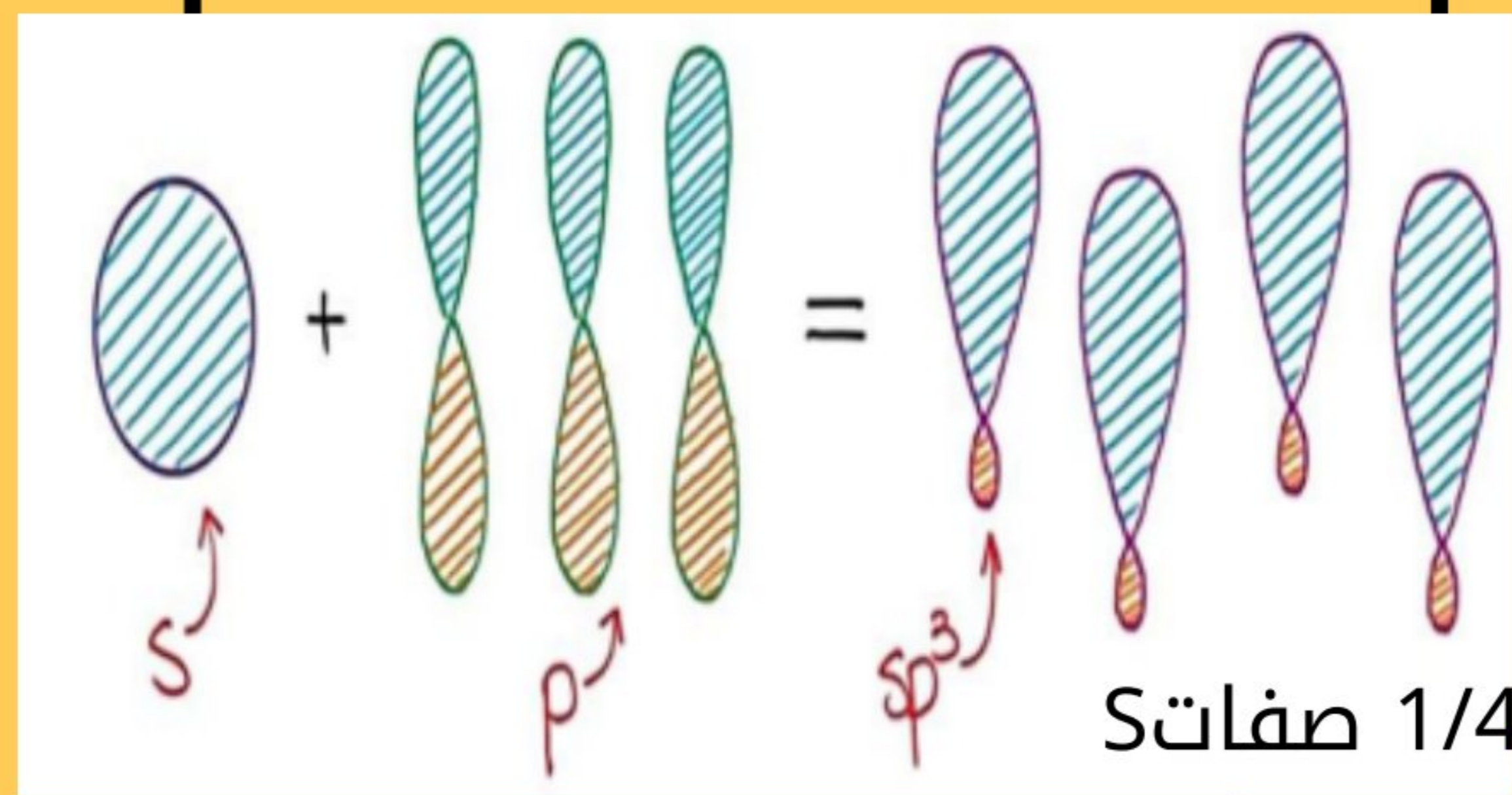
sp^3 sp^3 sp^3 sp^3

اندماج فلك S مع 3 افلاك P



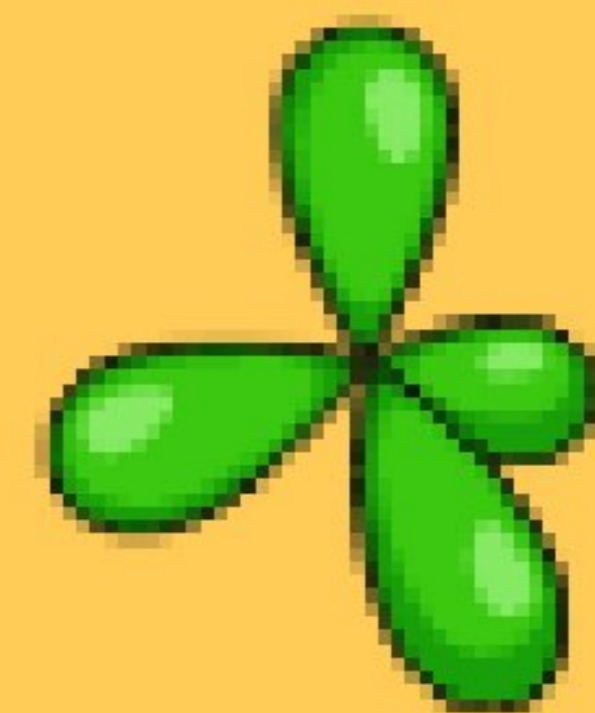
1s

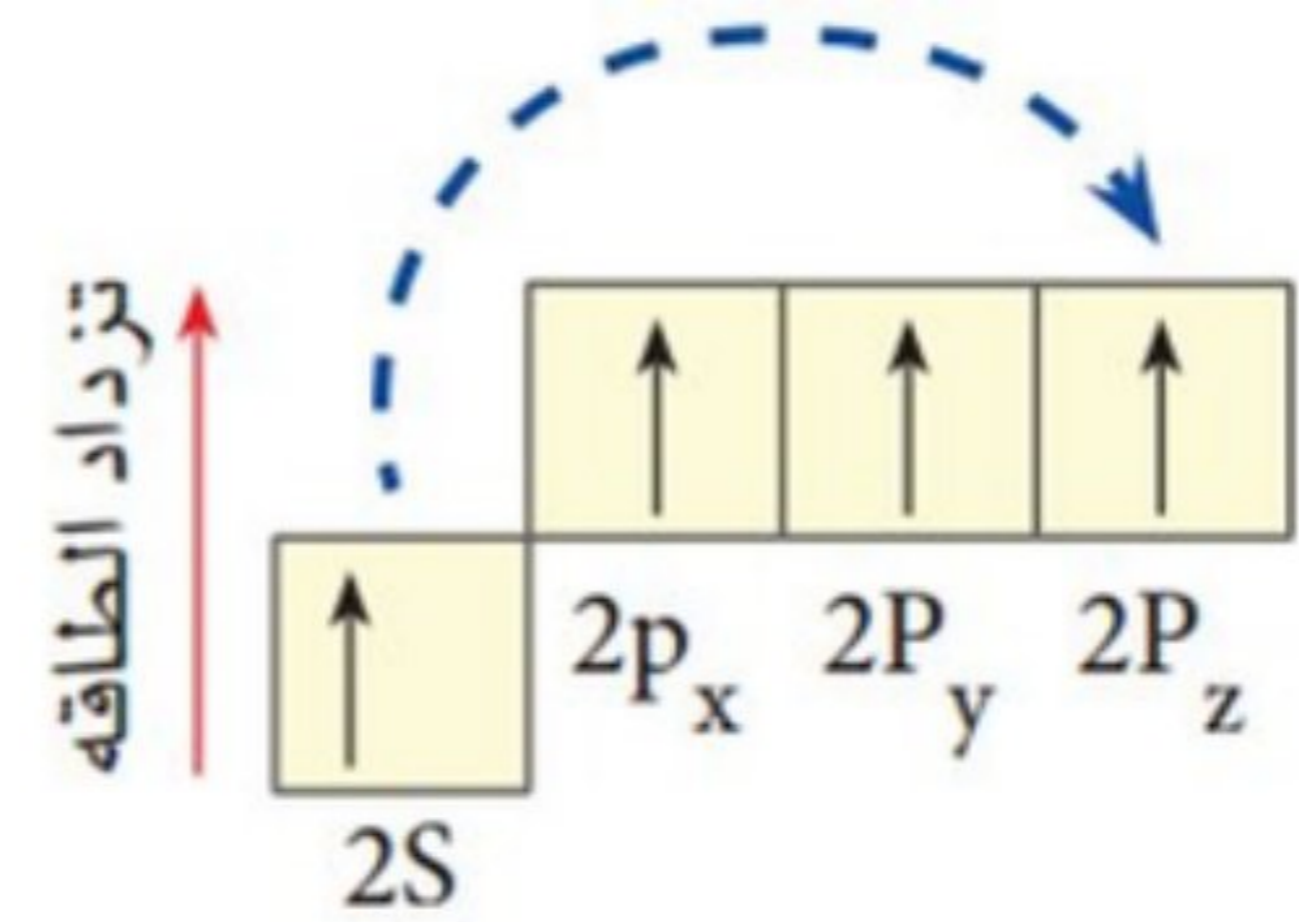
حالة التهجين



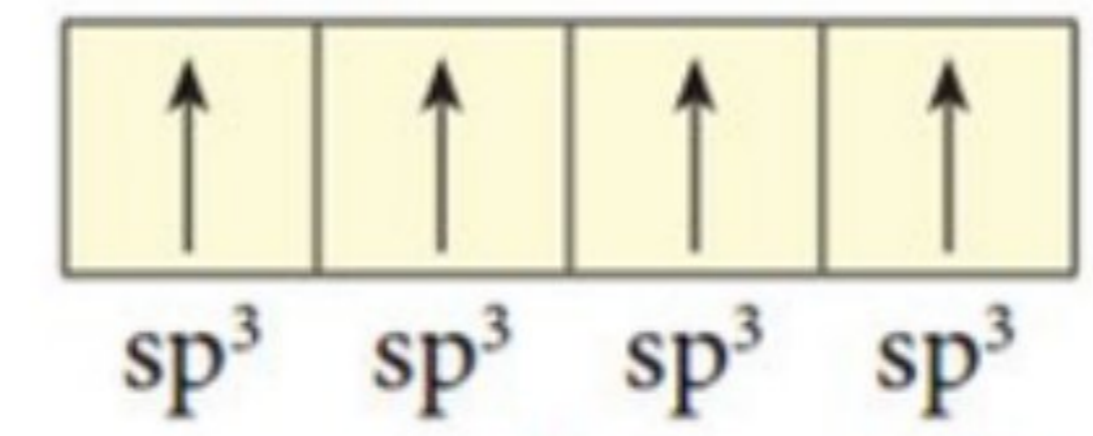
1/4 صفات S

3/4 صفات P

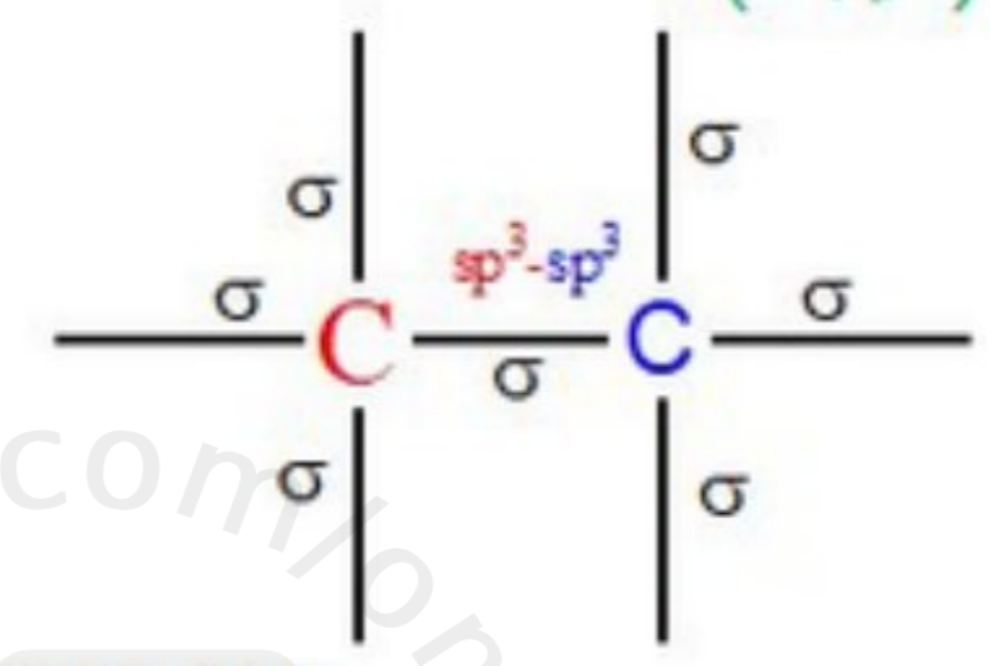




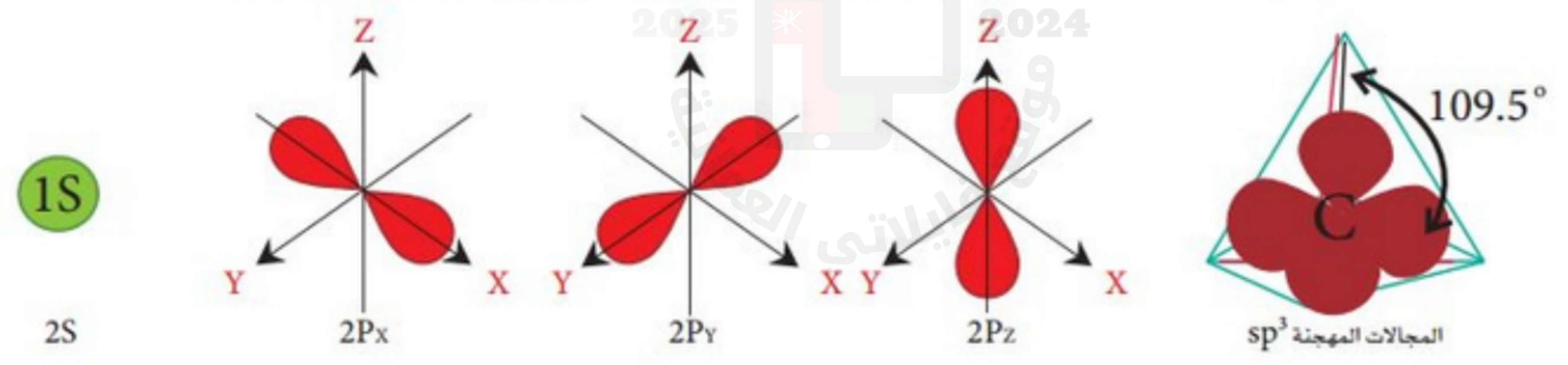
انتقال الكترون من 2s إلى 2p_z



تتداخل المدارات رأسياً فتتشكل 4 مدارات مهجنة من نوع sp³ مهياة لتكوين أربع روابط أحادية (سيجما)



الشكل الهندسي : هرم رباعي الأوجه زواياه 109.5°



شكل (١٤-١) التهجين في ذرة الكربون في جزيء الميثان

اذا وجدت 4 روابط سيجمما حول ذرة ما فإن يعني ان تهجين هذه الذرة من نوع SP3



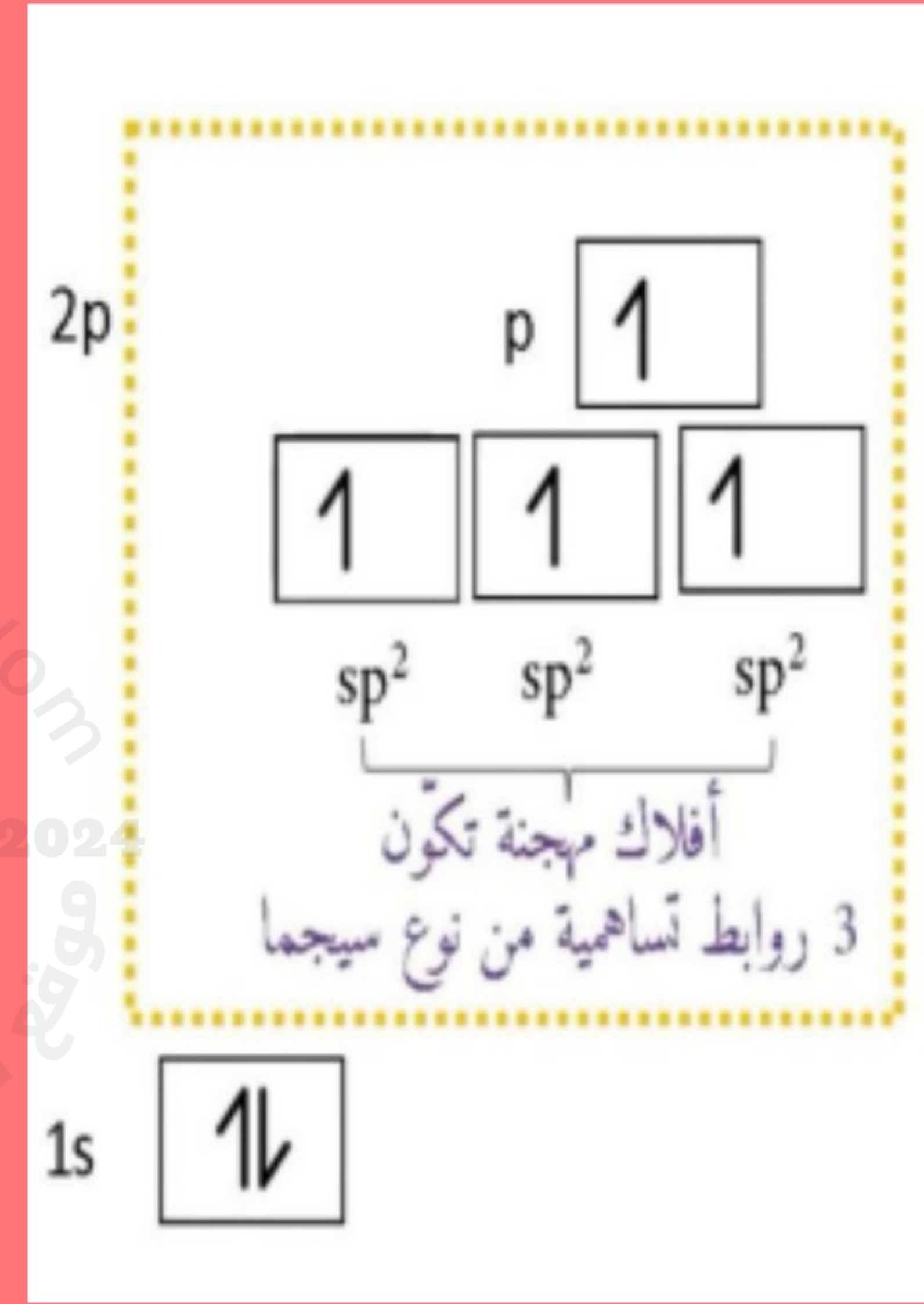
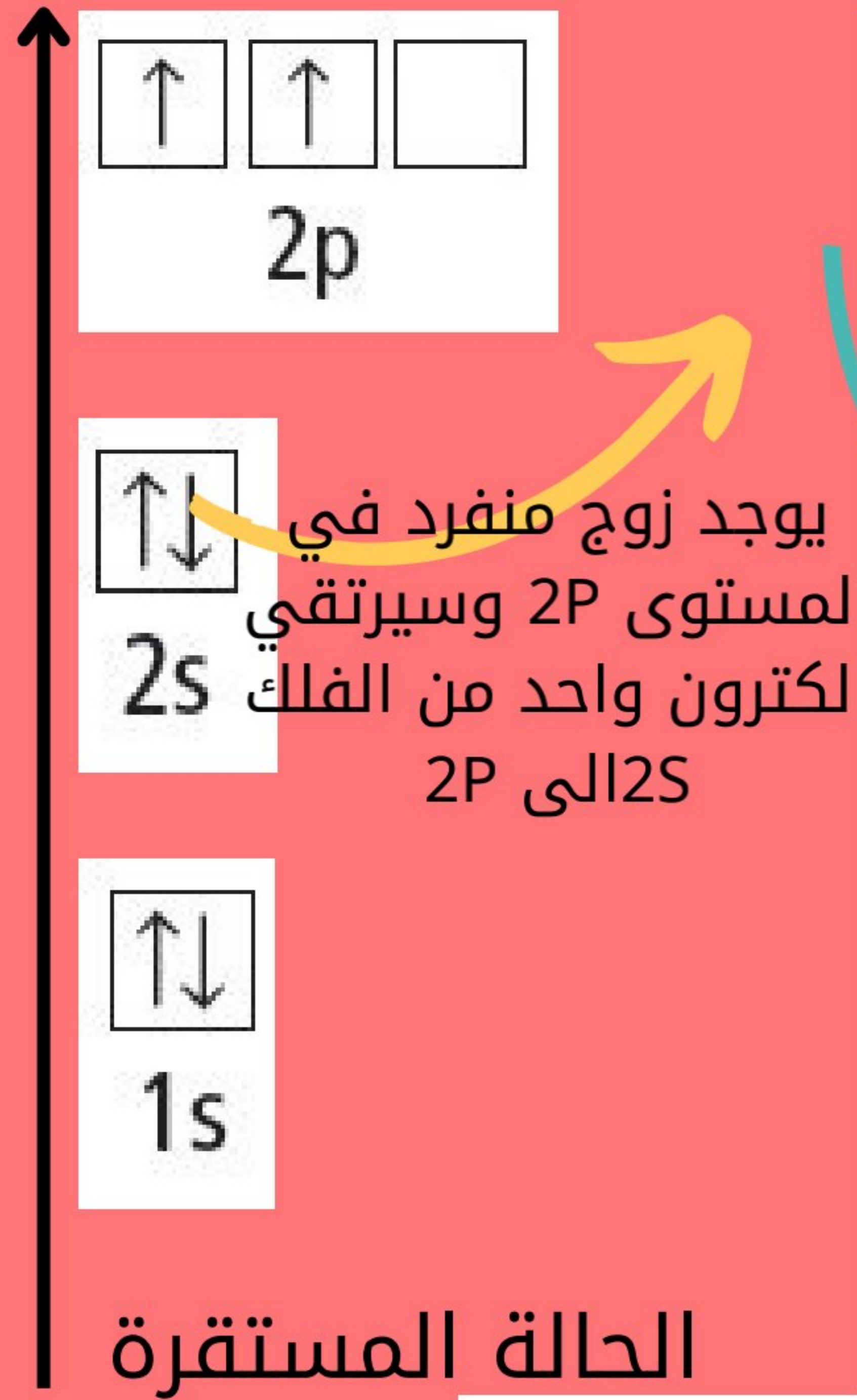
التهجين من نوع sp^2

إذا اختلط فلك من نوع s من الذرة المركزية مع فلكين من نوع p من الذرة نفسها تتكون ثلاثة أفلاك مهجنة من نوع sp^2 بحيث تتجه أفلاك في الفراغ , فتأخذ شكل مثلث مسطح و تكون الزاوية بينهما 120 درجة .



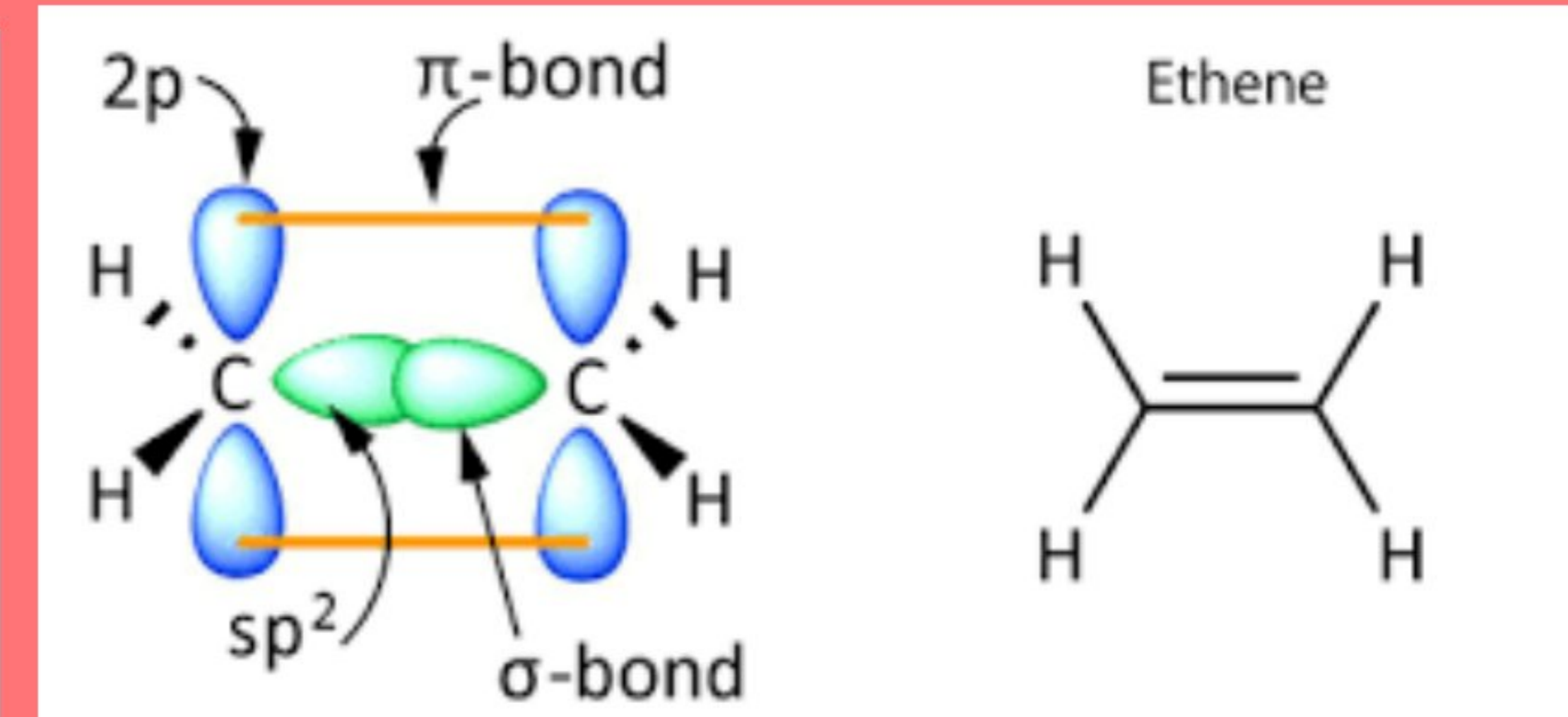
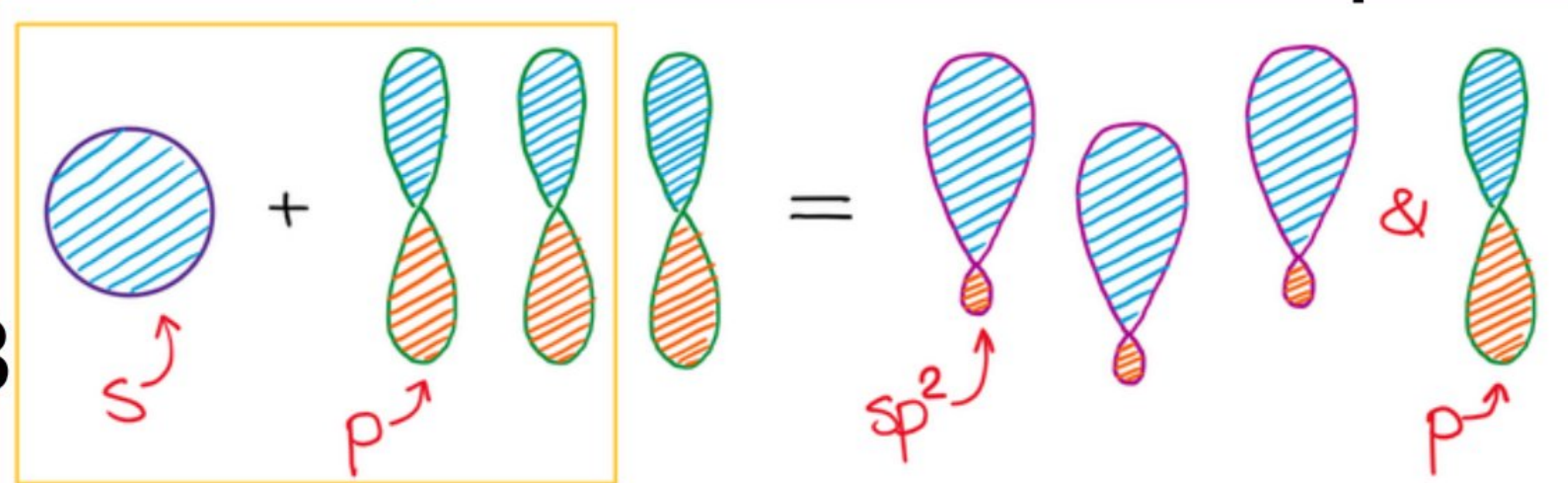
مثال : جزيء الإيثين C2H4

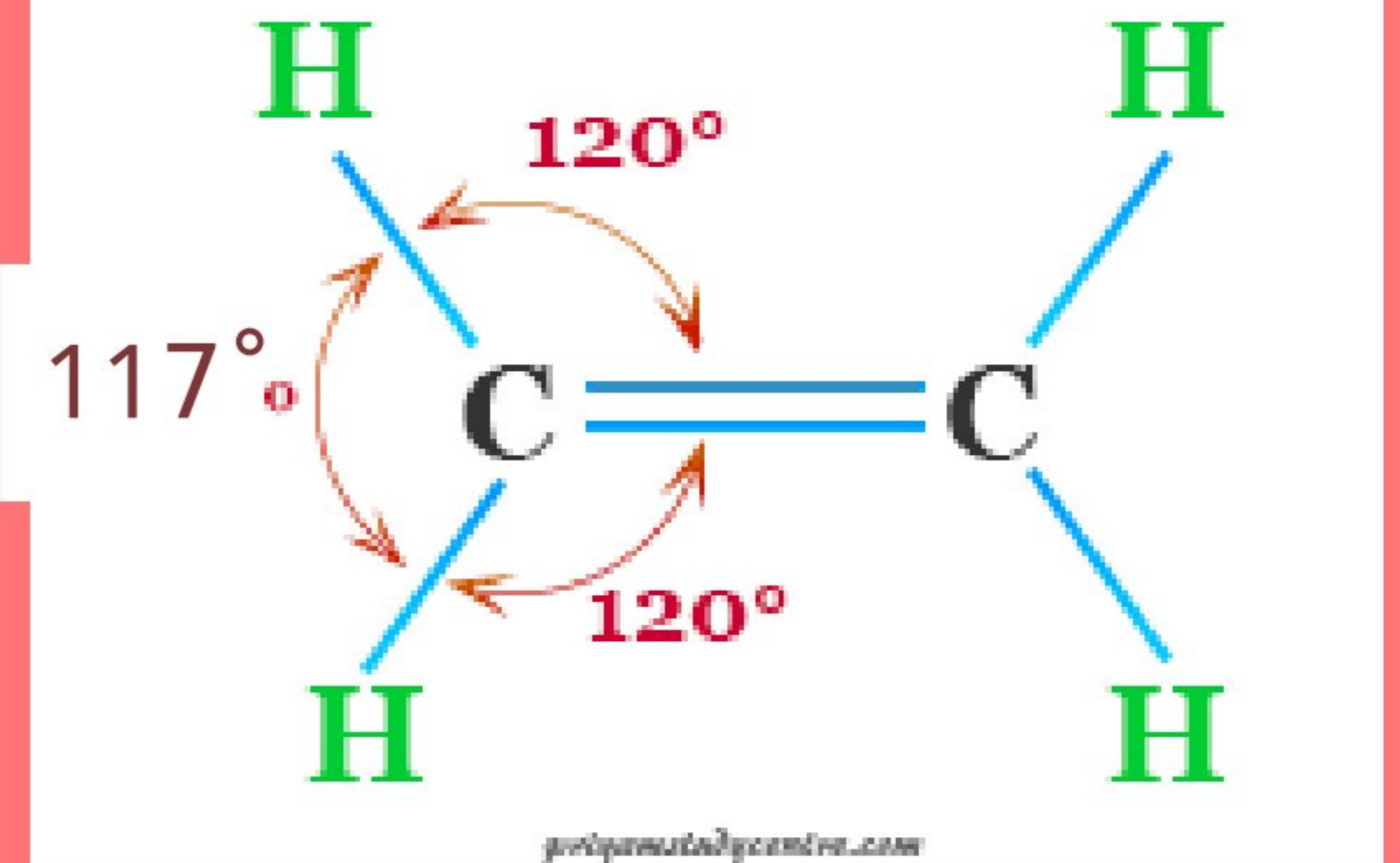
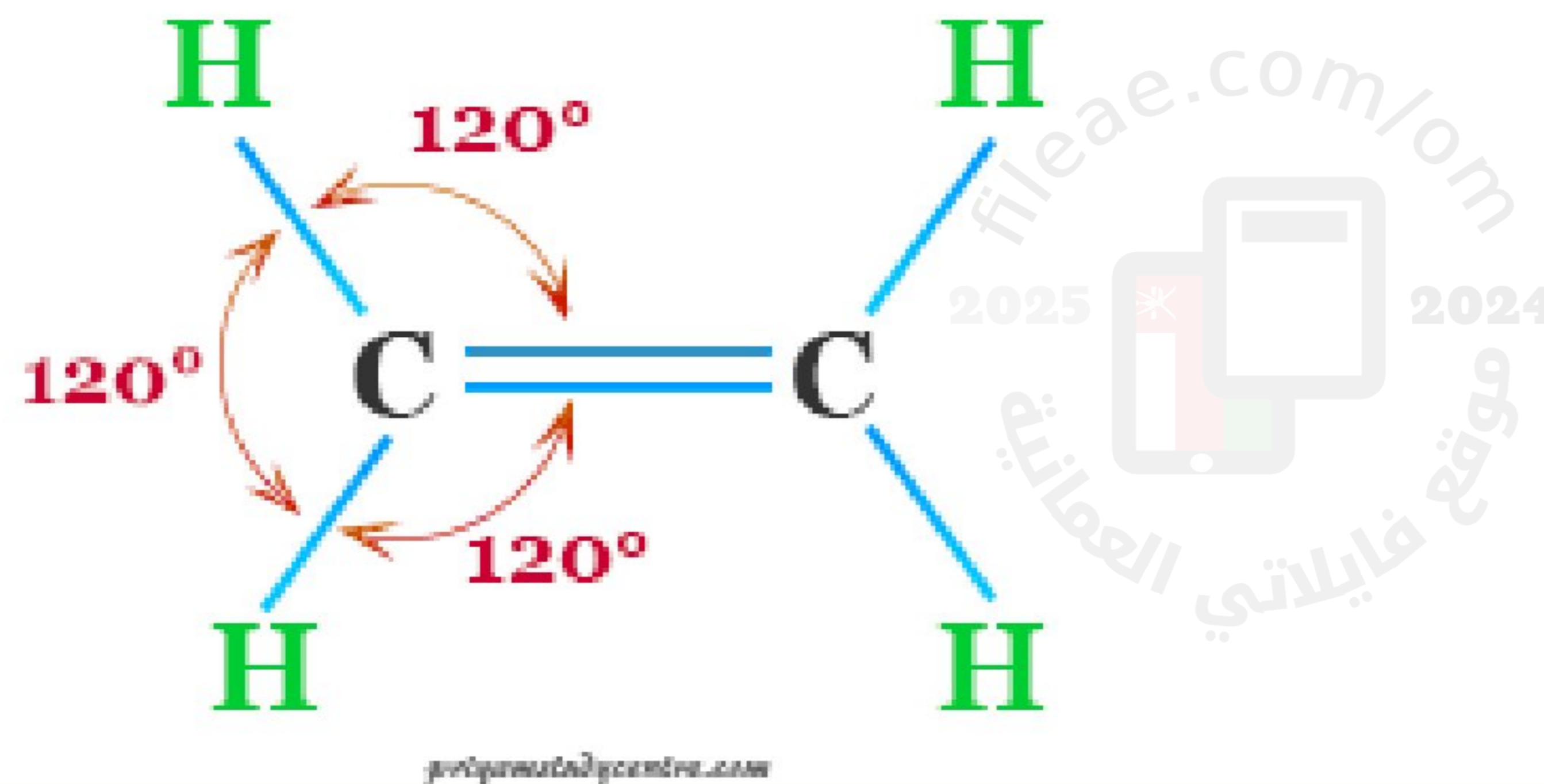
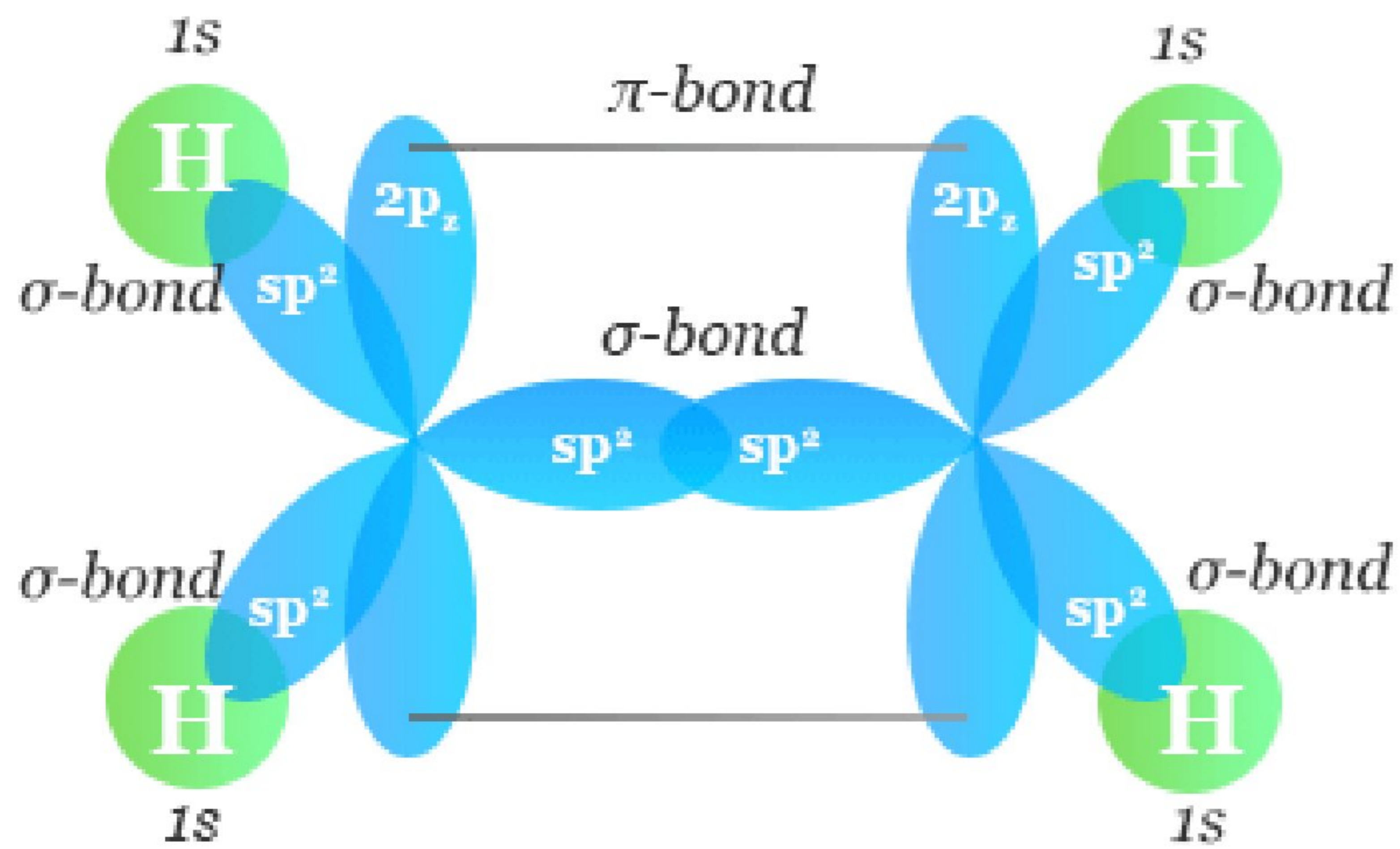
يمكنك هذا التهجين الهندسة المستوية المثلثية حول الذرة المركزية مع التصاق المدار p في الاتجاه الرأسي لأعلى ولأسفل لتكوين تداخل جانبي يعطي رابطة باي



4 الكترونات مفردة قادرة على تكوين اربع روابط تساهمية

1/3 صفات S
2/3 صفات P





الافلاك المهجنة تكون رابطة سيجما
والغير مهجنة تكون روابط سيجما
وباي

بسبب وجود رابطة باي
يتقلص حجم الزاوية 120
الى 117

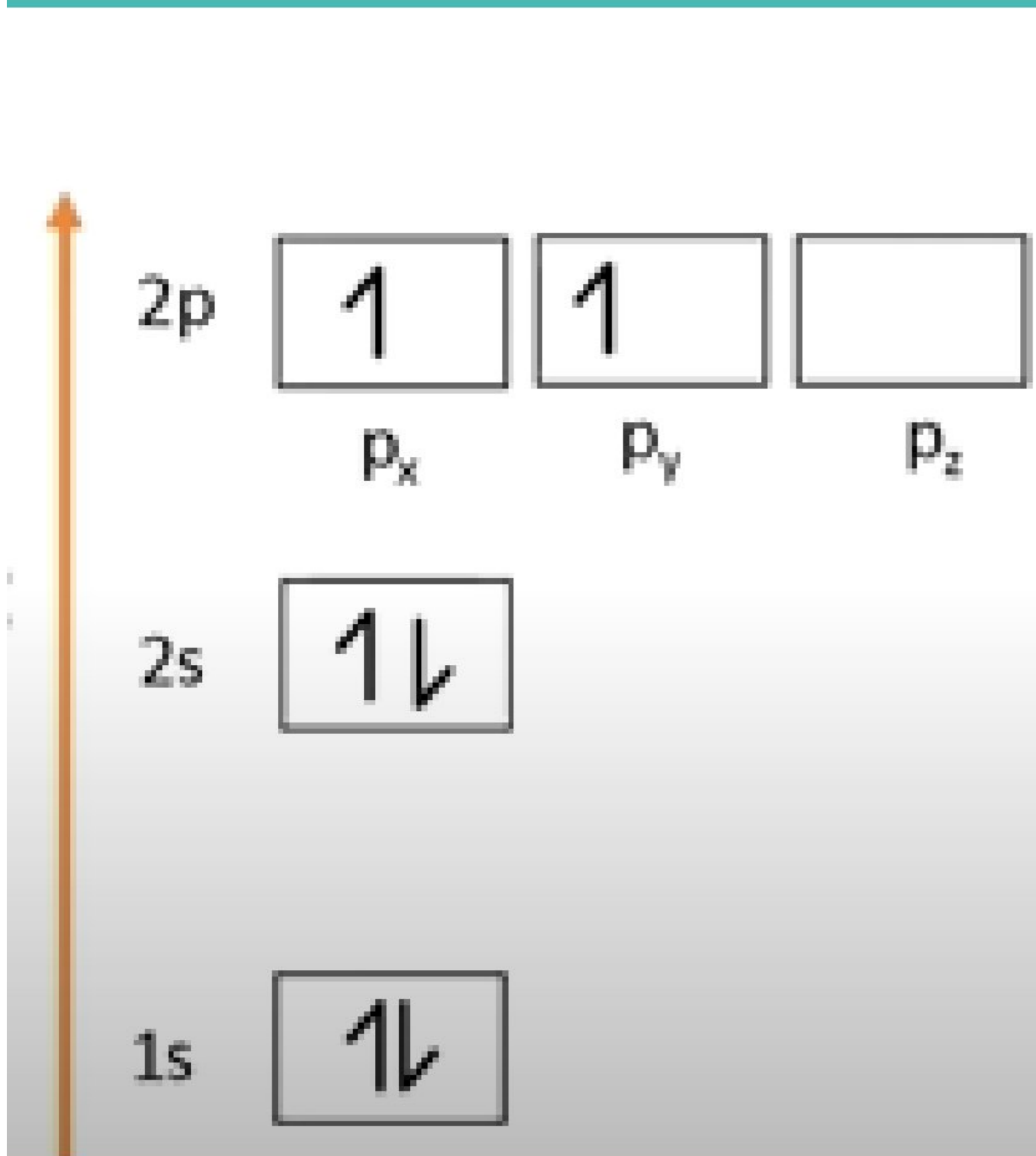
التهجين من نوع Sp



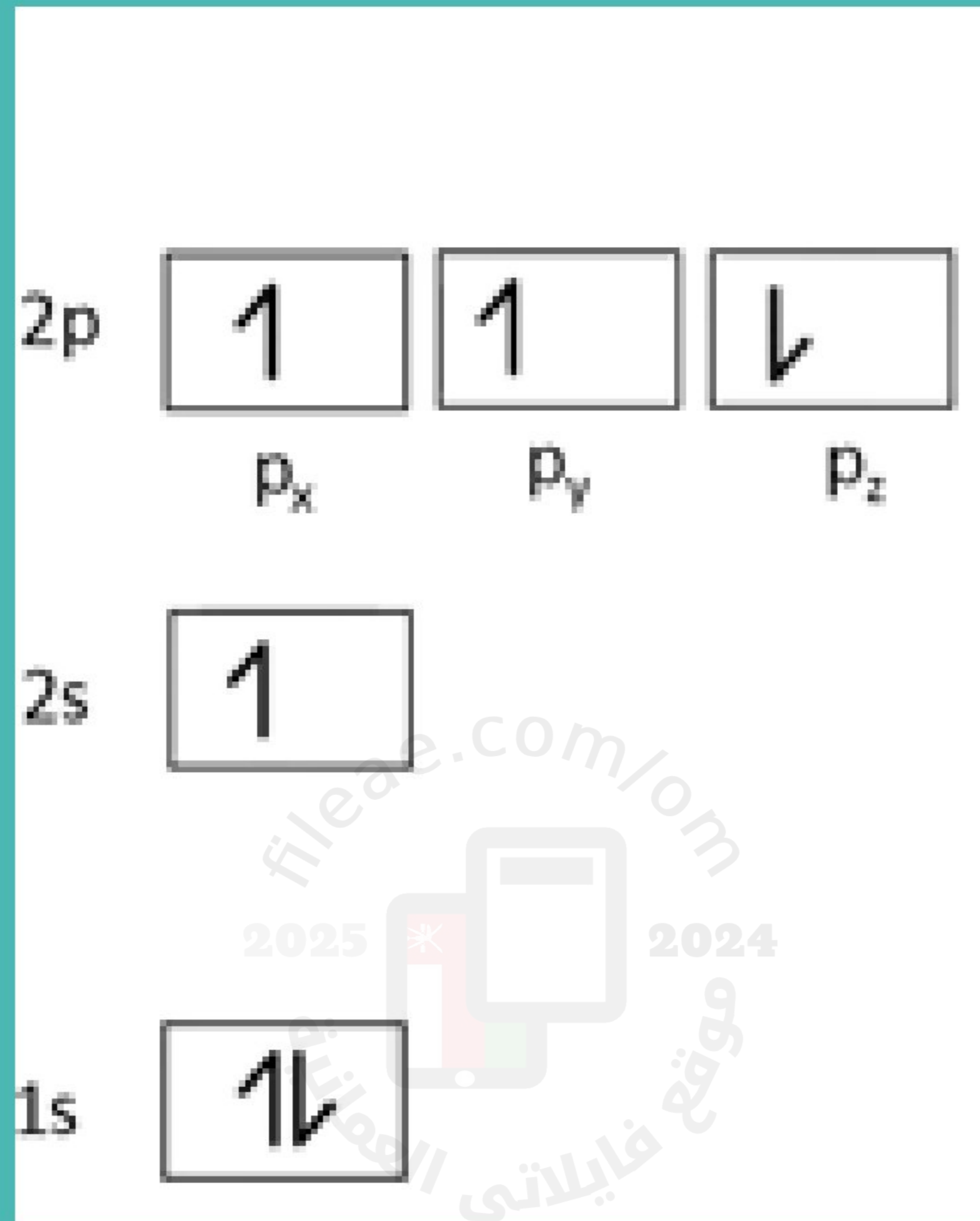
في حالة التهجين sp ،
يتم خلط مدار واحد فقط
مداري s وواحد p معًا
لصنع تهجين. هذا يترك
اثنين من فلكي p غير
المهجنة وهذا سينتج
شكل خطي بزاوية 180



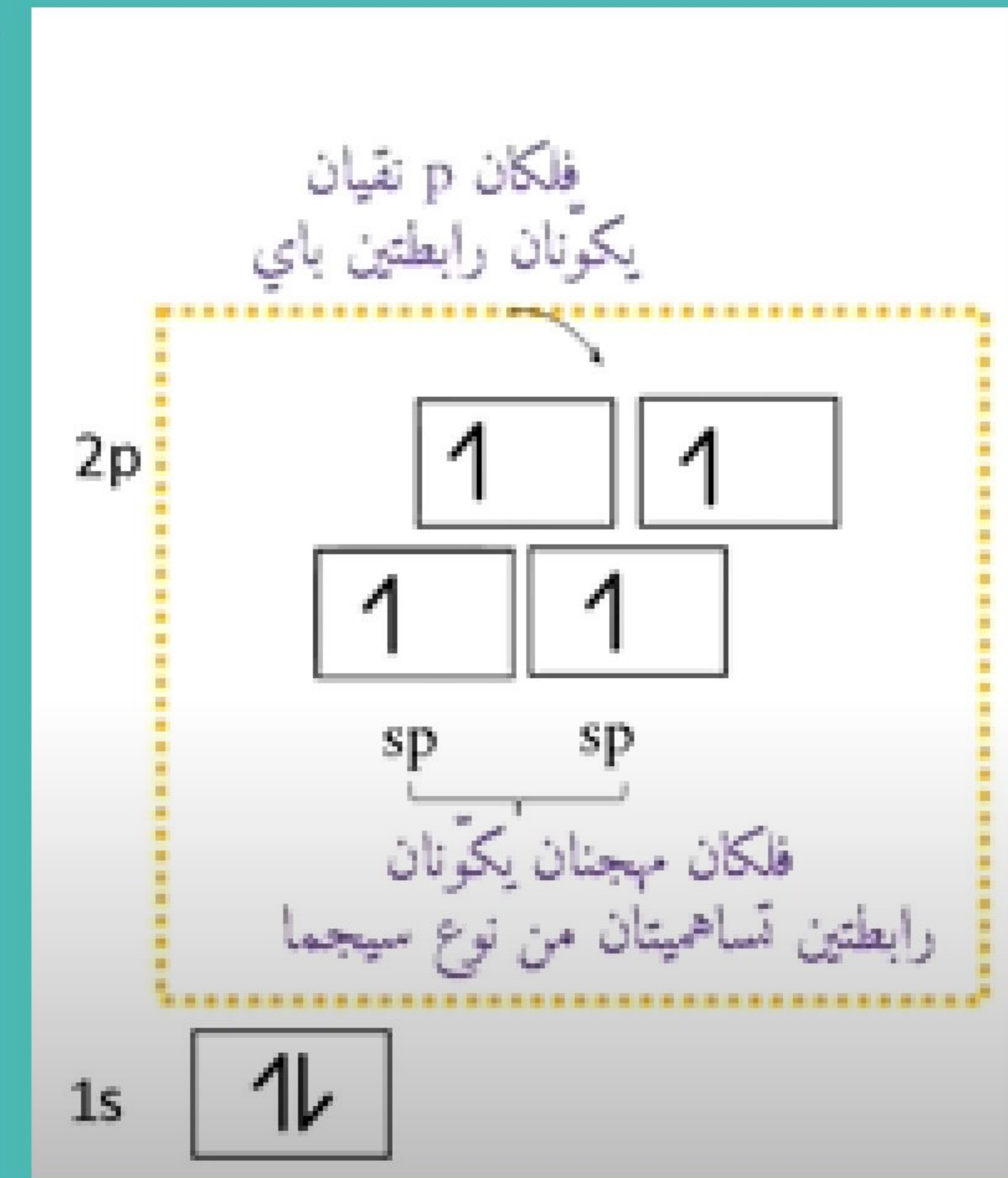
مثال: جزيء الايثاين C_2H_2



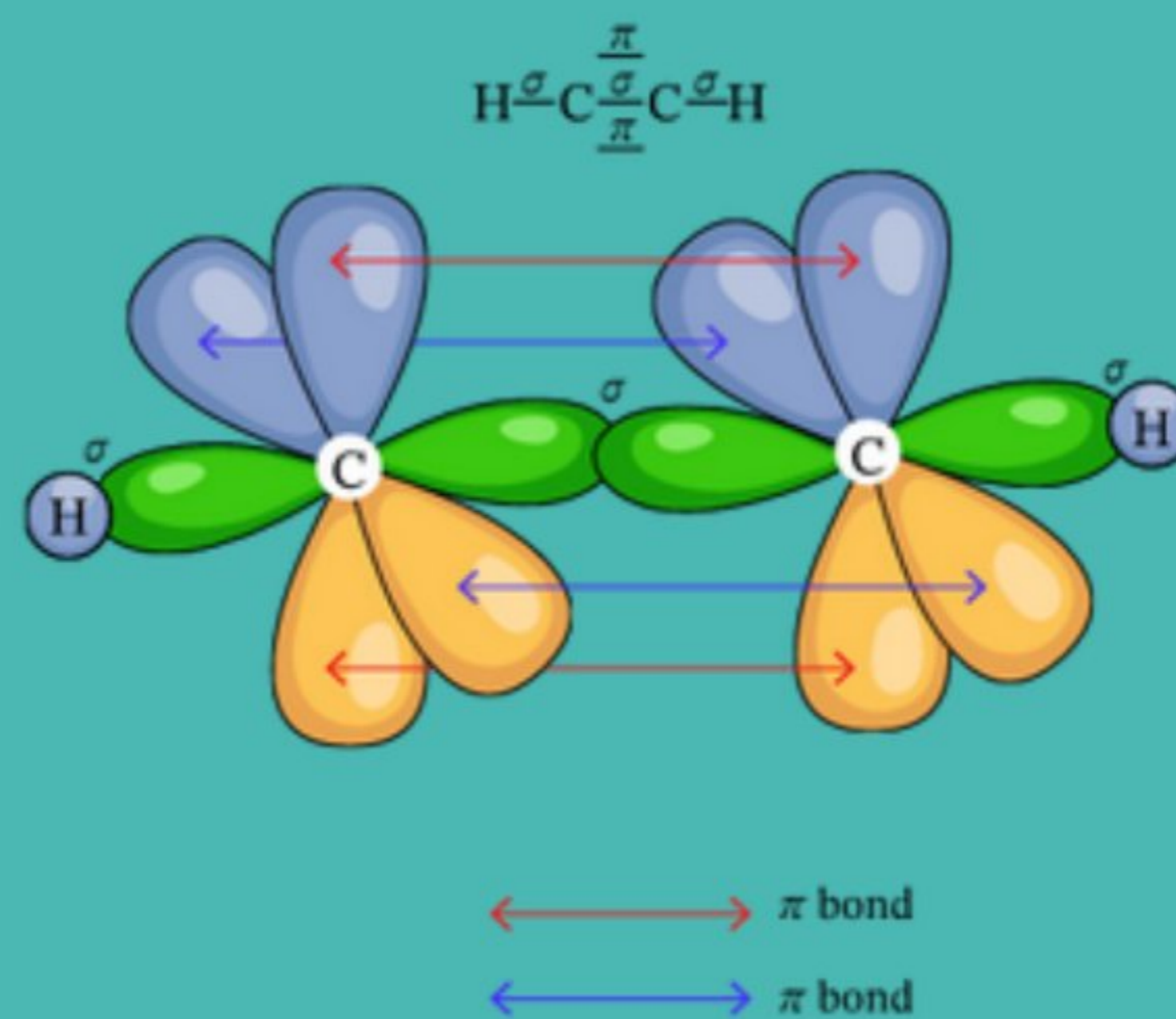
الحالة المستقلة



الحالة المستثارة



حالة التهجين



1/2 صفات s
1/2 صفات p

في الجزيئات متعددة الذرات

- ينشأ عن التهجين تشكل جزيئات في وضع طاقة أقل (أكثر استقراراً) ولذا تبتعد الذرات عن بعضها لتقليل التنافر الكهربائي .
- عدد الافلاك المهجنة يساوي عدد الأفلاك الذرية المشاركة في عملية التهجين .
- تكافؤ الأفلاك المهجنة في كل شيء ، عدا التوجيه في الفراغ .
- يختلف شكل الفلك الهجين عن شكل الفلك الذري .
- تنشأ الروابط التساهمية من تداخل فلكين ذريين أو فلك ذري مع فلك هجين .
- يتكون الرابطة باي من افلاك غير مهجنة
- يتكون الرابطة سيجما من افلاك مهجنة أو غير مهجنة
- زوج الالكترونات المنفرد يكون في افلاك مهجنة ولا يدخل في تكوين الروابط التساهمية