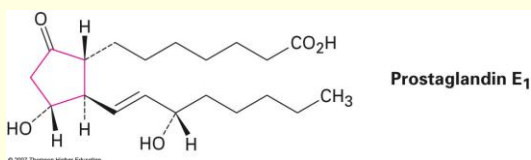


الالكانات الحلقية و الكيمياء الفراغية

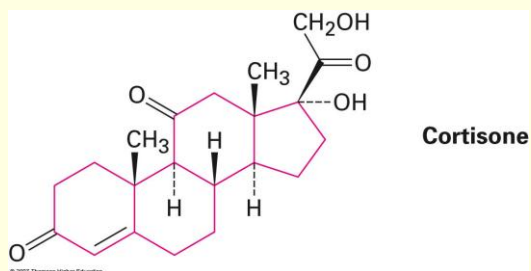
7. Organic Compounds: Cycloalkanes and their Stereochemistry

مقدمة

- Prostaglandins



- Steroids



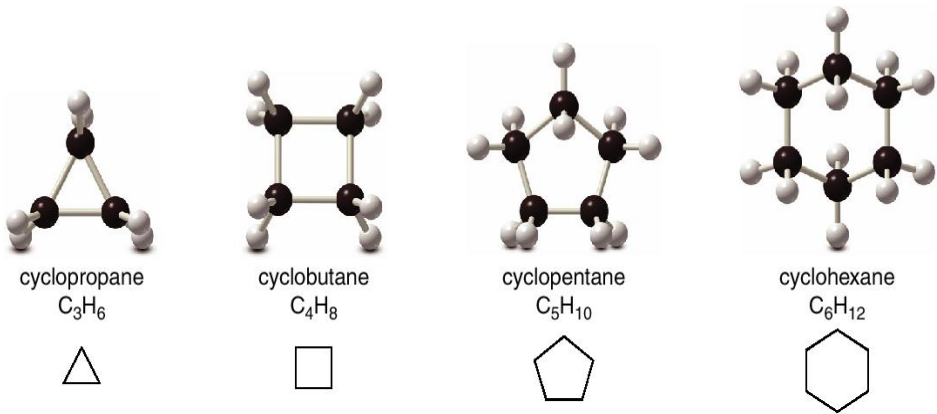
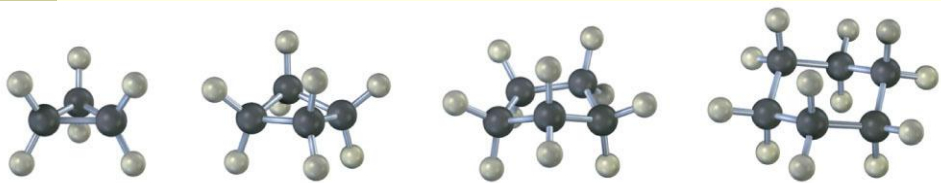
ثبات الالكانات الحلقية و نظرية باير في التوتر

عدم وجود البروبان و البيوتان الحلقي في الطبيعة ؟؟ علل السبب
المركبات الطبيعية تحتوي على حلقات خماسية و سداسية ؟؟

الالكانات الحلقية المشبعة Cycloalkanes C_nH_{2n}
هي مركبات تتكون من الكربون و الهيدروجين تأخذ التركيب الحلقي و لها الصيغة الجزيئية التالية

3

Cycloalkanes



Ring Strain in Cycloalkanes

Baeyer Strain Theory

**Johann Friedrich Wilhelm
Adolf von Baeyer**

- First graduate student of Kekule'
- Developed theory that cycloalkanes possess different amounts of strain or stability, depending on the size of the ring.
- Awarded Nobel Prize in 1905 for work with organic dyes.
- Total synthesis of indigo.

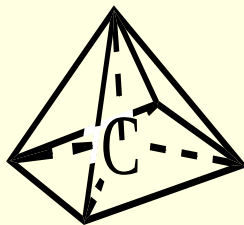
"I have never set up an experiment to see whether I was right, but to see how the materials behave".

4-5

التوتر الحلقي و ثبات الالكانات الحلقية

Stability of Cycloalkanes: Ring Strain

- فرض باير ان اذرات الكربون الحلقات تقع في مستوى واحد
- و قارن قيمة الزاوية في الحلقات المختلفة و قارنها بقيمة الزاوية في الهرم الرباعي



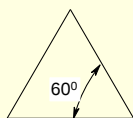
6

Conformations and Stabilities of Cycloalkanes

Cycloalkanes possess **types of strain** that do not exist in noncyclic alkanes

Angle Strain – التوتر الزاوي

the amount of strain due to deviation from normal bond angle.



Cyclopropane

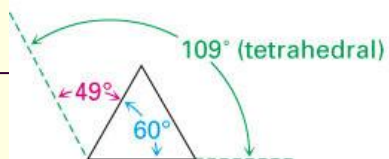
What is the **normal** bond angle for an sp^3 carbon?

109.5°

Deviation $109.5 - 60 = 49.5^\circ$

4-7

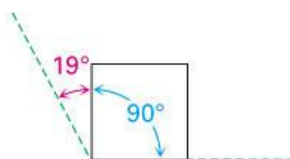
$$109.5 - 60 = 49.5$$



Cyclopropane

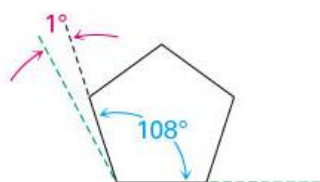
© 2007 Thomson Higher Education

$$109.5 - 90 = 19.5$$



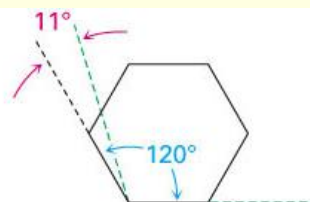
Cyclobutane

$$109.5 - 108 = 1.5$$



Cyclopentane

$$109.5 - 120 = -11$$

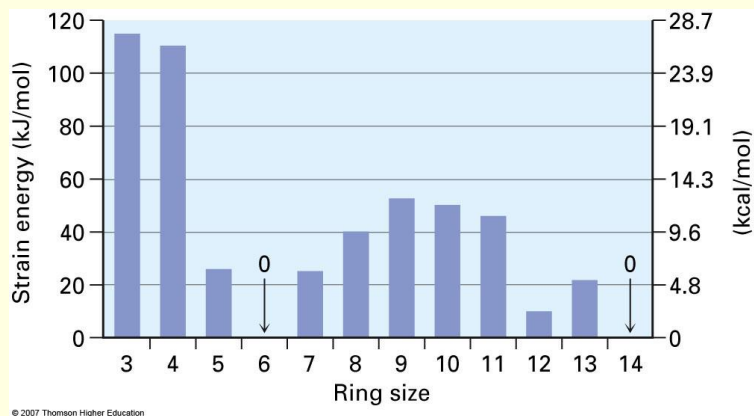


Cyclohexane

8

Stability of Cycloalkanes: The Baeyer Strain Theory

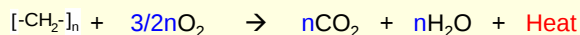
- Baeyer (1885): since carbon prefers to have bond angles of approximately 109° , ring sizes other than five and six may be too *strained* to exist
- Rings from 3 to 30 C's do exist but are strained due to bond bending distortions and steric interactions



9

Ring Strain in Cycloalkanes

حرارة احتراق الالكانات الحلقية



The **more heat** per CH_2 , the **less stable** the alkane.

Ring Size	Heat per CH_2 kcal/mol	Ring Strain per CH_2 , kcal/mol	Total Ring Strain, kcal/mol
Long-Chain Alkane	157.4	0.0	0.0
3	166.6	9.2	27.6
4	164.0	6.6	26.4
5	158.7	1.3	6.5
6	157.4	0.0	0.0
7	158.3	0.9	6.3
8	158.6	1.2	9.6

4-10

ملخص Summary: عوامل التوتر في الحلقات الالكانية و هي :

■ التوتر الزاوي (Angle strain):

وهو الذي اقتصر على نظرية باير

■ التوتر الفتل (Torsional strain) او التوتر الكسوفي

(eclipsing strain)

وهو مشابه لتشكيل الهيئة في المركبات المفتوحة حيث تفضل الوضع
eclipsed على الوضع الكسوفي staggered – eclipsed

■ التوتر الفراغي Steric strain

يكون في الغالب عند تواجد مجاميع كبيرة متجاورة مما يؤدي الى تصادم
بينهما و من ثم تسعى كل مجموعة نتيجة لذلك لشغل الفراغ المتاح

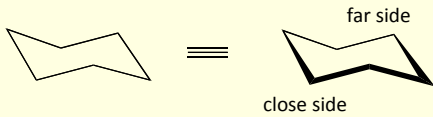
11

الهكسان الحلقي و هيئته

CONFORMATIONS OF CYCLOHEXANE

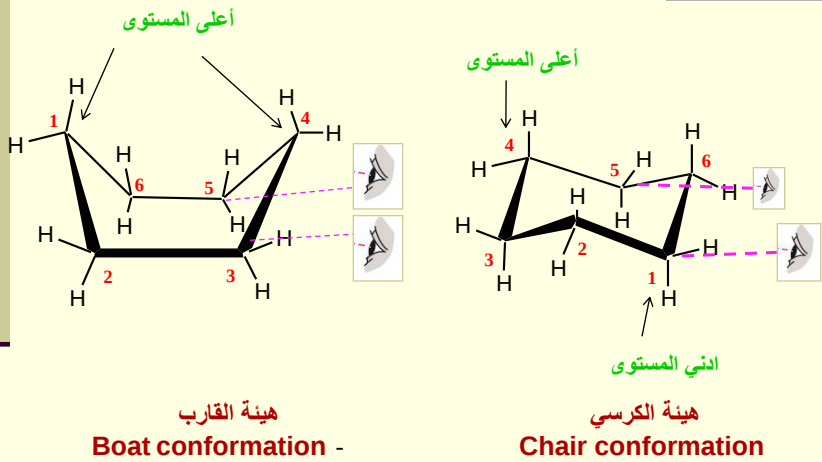
12

Conformations of Cyclohexane



13

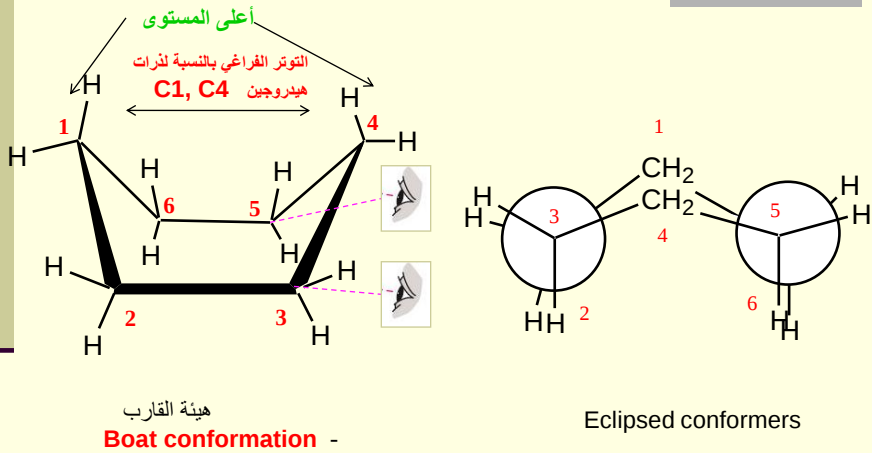
Conformations of Cyclohexane



4-14

Conformations of Cyclohexane

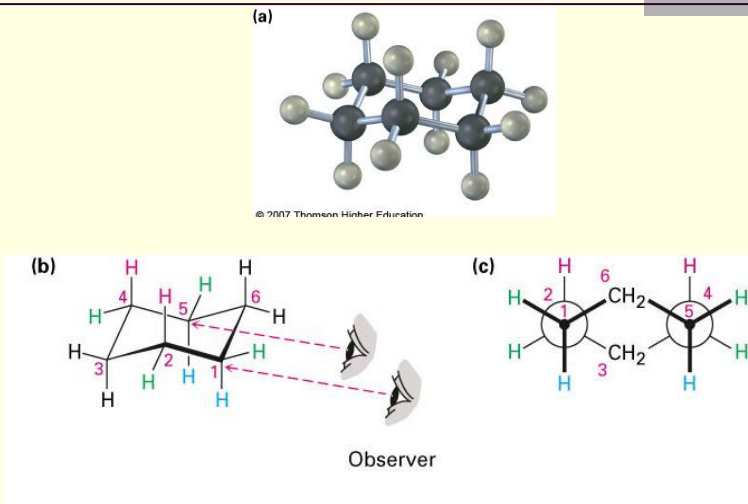
Boat conformation



15

4.5 Conformations of Cyclohexane

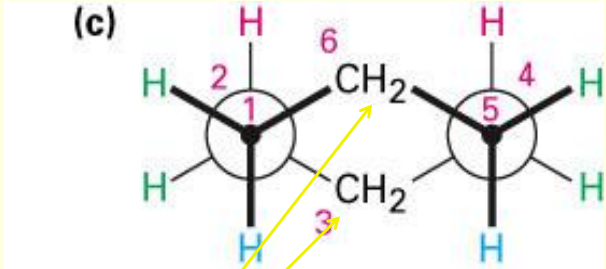
chair conformation



16

4.5 Conformations of Cyclohexane

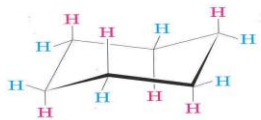
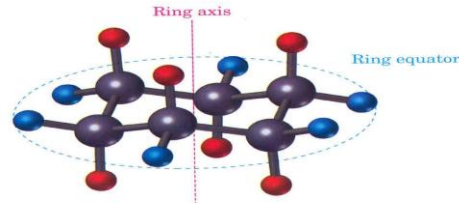
■ chair conformation



تتأفر بين مجاميع المثلين المتجاورة

17

الروابط العمودية و الأفقية
Axial and Equatorial bonds



■ ست روابط هيدروجين عمودية Axial bonds

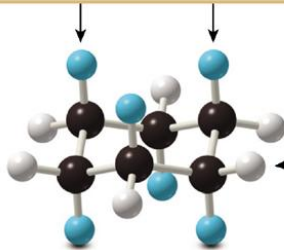
■ ست روابط هيدروجين افقية Equatorial bonds

■ تترتب الروابط بشكل متبادل إلى أعلى و إلى أسفل.

18

A three-dimensional model of the chair form of cyclohexane with all H atoms drawn

Axial H's are labeled in blue.

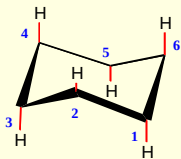


Equatorial H's are labeled in gray.

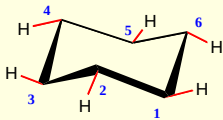
19

الروابط العمودية و الأفقية Axial and Equatorial bonds

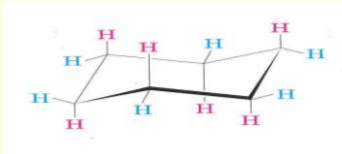
■ ست روابط هيدروجين عمودية Axial bonds

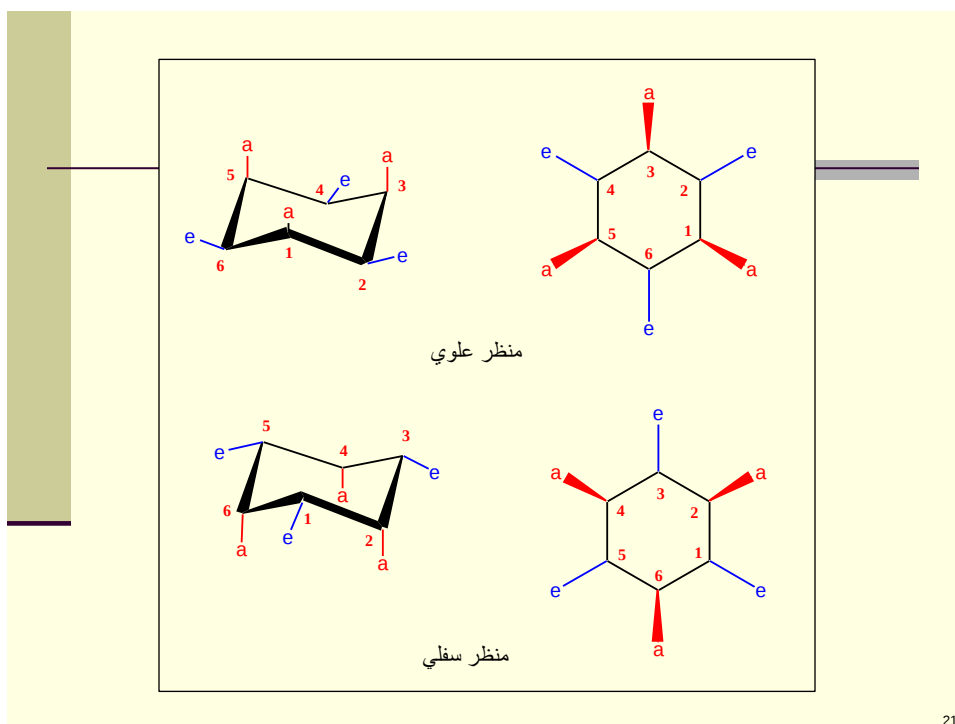


■ ست روابط هيدروجين افقية Equatorial bonds



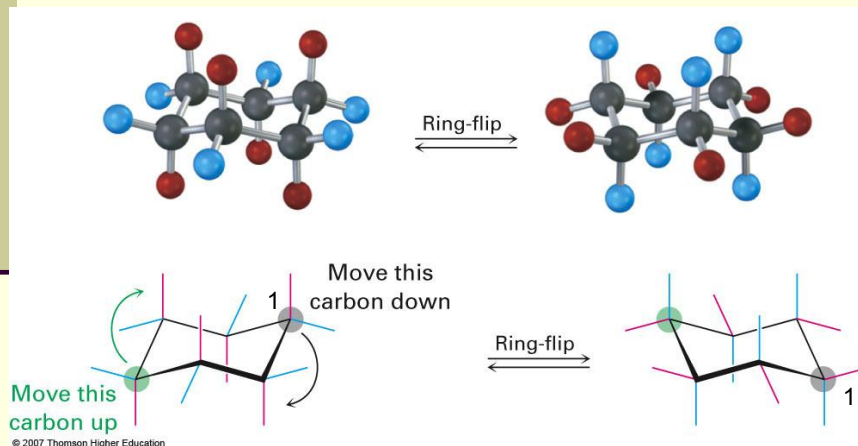
تترتب الروابط بشكل متبادل إلى أعلى و إلى أسفل 20





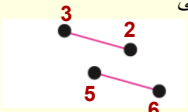
Conformational Mobility of Cyclohexane

- Chair conformations readily interconvert, resulting in the exchange of axial and equatorial positions by a **ring-flip**

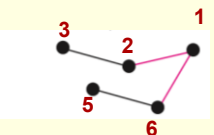


الخطوات المتبعة في رسم الهكسان الحلقي على هيئة الكرسي
How to Draw Cyclohexane

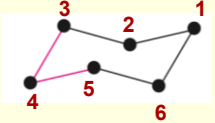
1- الخطوة الأولى



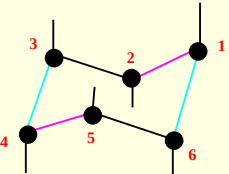
2- الخطوة الثانية



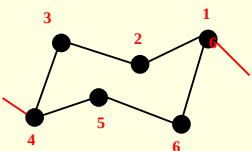
3- الخطوة الثالثة



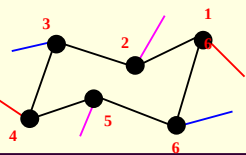
4- ترسم الروابط العمودية



5- ترسم الروابط الأفقية

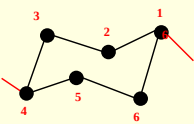


6- تستكمل كتابة باقي الروابط الأفقية

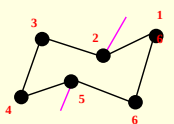


7 - تقسم أنواع الروابط إلى ثلاث أنواع

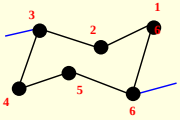
رابطتين أفقيتين



رابطتين متوازيين

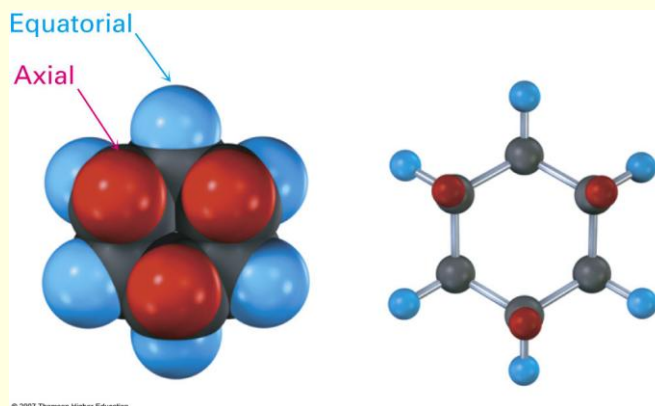


رابطتين متعاكسين



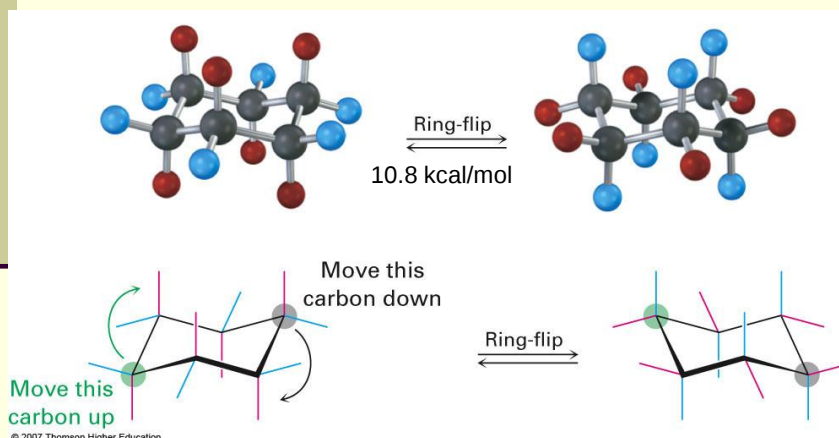
مواقع الروابط الأفقية و العمودية Axial and Equatorial Positions

- كل ذرة كربون في الهكسان الحلقي يحتوى على رابطة افقية و رابطة عمودية



25

التغير الهيني في ذرات هيدروجين الهكسان الحلقي Conformational Mobility of Cyclohexane



26