

College of Environmental Sciences

Department of Environmental Health

Organic Chemistry

1st Class

Fourth Lecture

Dr. Liqa'a

Organic Chemistry



Alkanes nomenclatur

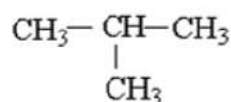
أمثلة تسمية الالكانات

المثال الأول : Butane C_4H_{10}



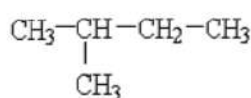
n-Butane

البوتان النظامي أو العادي



Isobutane

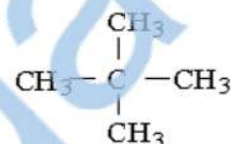
المثال الثاني : Pentane C_5H_{12}



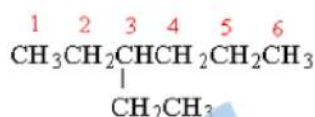
بنزان - أبزو
Isopentane



بنزان - عادي
N-pentane



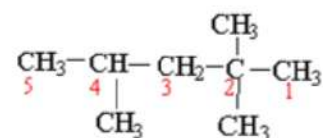
بنزان - ثير
Neopentane



3-Ethyl hexane



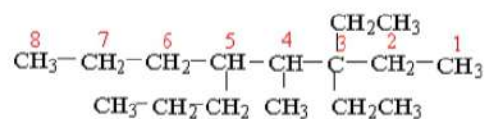
3-Bromo-2-chloro-4-methylpentane



2-2-4-Trimethylpentane



3-Ethyl-5-Methylheptane



3,3-Diethyl-4-methyl-5-n-propyloctane

الجدول ٢- ٢: مجموعات الألكيل

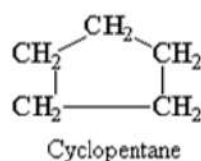
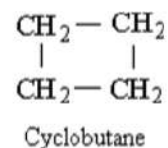
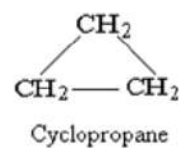
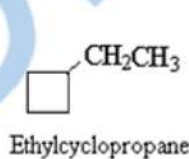
الألكان	الصيغة البنائية لمجموعة الألكيل	اسم مجموعة الألكيل
Methane CH_4	$\text{CH}_3 -$	Methyl
Ethane CH_3CH_3	CH_3CH_2-	Ethyl
Propane $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2-$	N-Propyl
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ n-Butane	$\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_3$ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2-$ $\text{CH}_3\text{CHCH}_2\text{CH}_3$	Isopropyl n-Butyl sec- Butyl
CH_3 CH_3CHCH_3 Isobutane	CH_3 $\text{CH}_3\text{CHCH}_2-$	Isobutyl
	CH_3 $\text{CH}_3\text{C}-\text{CH}_3$	Tert-butyl

Cycloalkanes nomenclature

Cycloalkanes are called by adding the **cyclo** or **cyclic** syllable to the name of the alkane corresponding to the carbon atoms that make up the ring, as shown below:

٣.١ تسمية الألكانات الحلقية Cycloalkanes

تسمى الألكانات الحلقية بإضافة المقطع سايكلو أو حلقى لاسم الألكان المقابل لذرات الكربون المكونة للحلقة كما يتضح معنا في ما يلي :



Preparation of alkanes

1. Alkene Hydrogenation

Reducing alkenes with one mole of hydrogen gas, in the presence of a catalyst such as nickel, platinum, or palladium, leads to the production of alkanes. The reduction process is carried out by dissolving the alkene first with a suitable solvent, then adding the catalyst and passing a stream of hydrogen gas through this mixture in a controlled device under pressure.

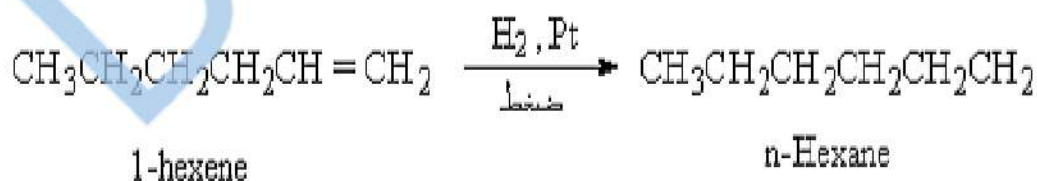
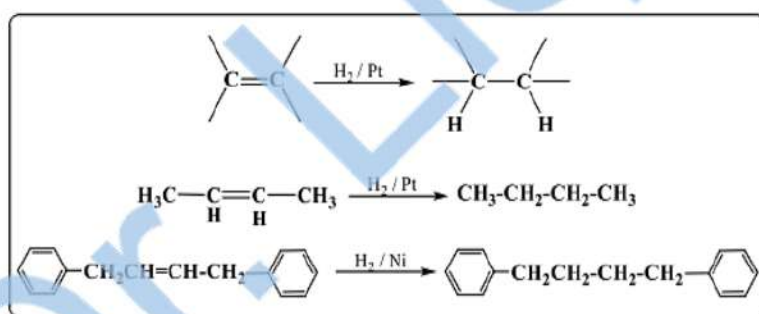
Preparation of Alkanes

تحضير الألكانات

Alkene Hydrogenation

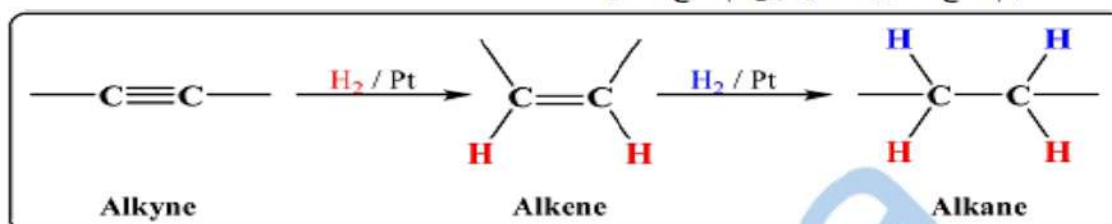
1- هدرجة الألكينات

يؤدي اختزال الألكينات بمول واحد من غاز الهيدروجين وبوجود عامل مساعد مثل فلز النيكل أو البلاتين أو البلاتيوم إلى إنتاج الألكانات حيث تجري عملية الاختزال بأذابة الألكين أولاً بمذيب مناسب ثم إضافة العامل المساعد وتمرير تيار من غاز الهيدروجين في هذا الخليط في جهاز محكم وتحت ضغط :



Alkynes can also be reduced in the same way, but using two moles of hydrogen gas to produce an alkane. The alkene is produced as a first step, then the alkane is produced.

كما يمكن اختزال الألكاينات بنفس الطريقة ولكن باستخدام مولين من غاز الهيدروجين الى انتاج الألكان حيث يتم انتاج الألكين كخطوة أولى ثم انتاج الألكان .

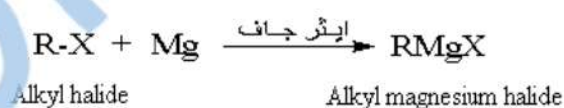


2. Grignard reaction

Magnesium metal reacts with alkyl halides, in the presence of dry ether as a solvent, to give compounds called Grignard reagents. These are among the most important and useful reagents in reactions

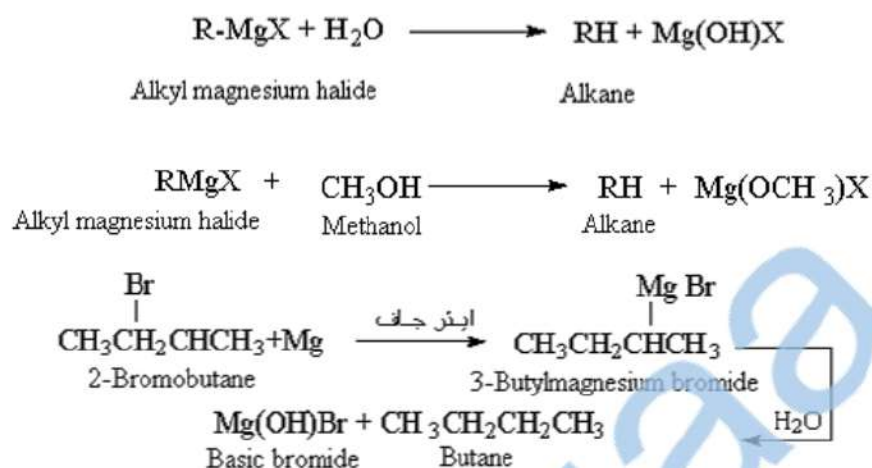
٢- تفاعل جرينارد :

يتفاعل معدن الماغنسيوم مع هاليدات الألكيل ، في وجود الإيثر الجاف كمذيب ، ليعطي مركبات تسمى كواشف جرينارد Grignard reagents . تعتبر هذه من أهم الكواشف المفيدة في التفاعلات العضوية .



This polar compound reacts with water or any acidic compound carrying a hydrogen atom, such as **alcohols**, to give the corresponding alkane.

يتفاعل ذلك المركب القطبي مع الماء أو أي مركب يحمل ذرة هيدروجين حمضية مثل الكحولات ليعطي الألكان المقابل .



3. Wurtz reaction

Sodium metal reacts with alkyl halide to give symmetric alkanes.

٣- تفاعل فورتز:

يتفاعل معدن الصوديوم مع هاليد الألكيل ليعطي الكانات متماثلة متناظرة .

