

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 الأول اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/14chemistry1>

* 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

بسم الله الرحمن الرحيم الرحيم

تقرير لمادة الكيمياء بعنوان "الكحولات"

مدرسة هشام بن العاص

الطالب: أحمد إبراهيم السيهاتي الصف: 12ع1

الكحولات هي مركبات عضوية تحتوي على مجموعة وظيفية تدعى الهيدروكسيل .

والكحول هو مصطلح كيميائي يُعبر عن ارتباط كل من عنصر الهيدروجين والأكسجين والكربون مع

بعضهم البعض ليعطوا مركب الهيدروكسيل الأحادي بصيغته الكيميائية

$C_nH_{2n+2}O_2$ ، أو ليعطوا مركب الهيدروكسيل الثنائي بصيغة كيميائية $C_nH_{2n+2}O$

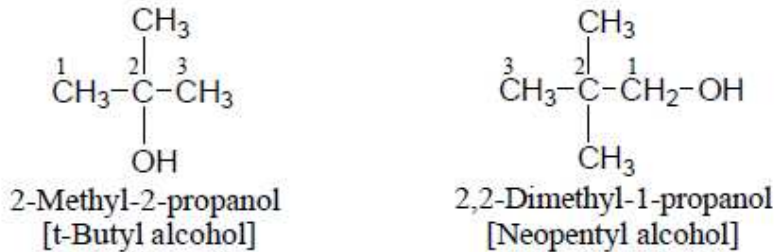
التسمية

1 - التسمية النظامية IUPAC : يشتق الاسم باستبدال الحرف e من المقطع ane من اسم الألكان المقابل بالمقطع ol فمثلا Methane يصبح Methanol ، مع مراعاة تحديد موقع مجموعة الهيدروكسيل برقم ذرة الكربون المرتبطة بها بحيث يجب أن تأخذ أقل رقم ممكن .

تسمى مجموعة الهيدروكسيل وذرة الكربون المرتبطة بها بمجموعة الكربينول Carbinol

2 - التسمية الشائعة Common name : يتم تسمية مجموعة الألكيل أولاً ثم تتبع بكلمة alcohol

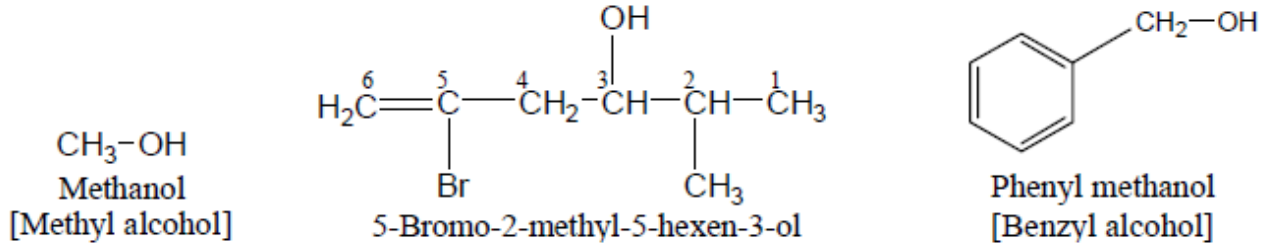
أمثلة على تسمية الكحولات [الاسم بين الأقواس هو الاسم الشائع]



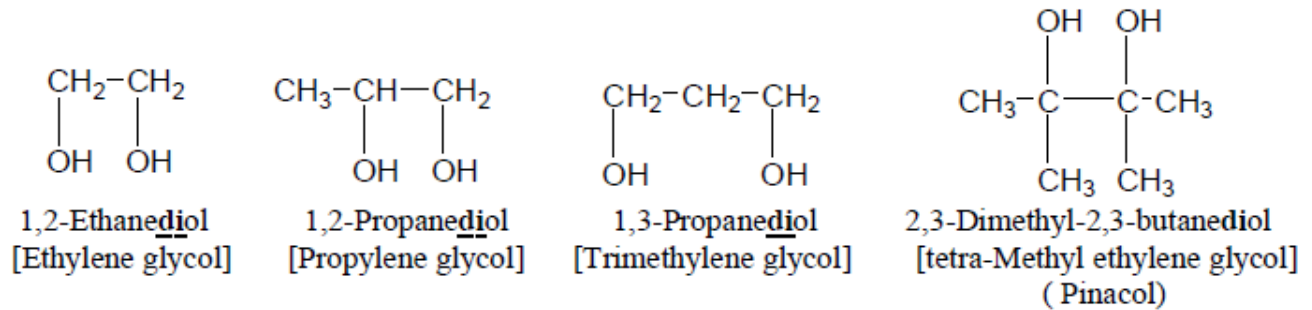
تصنيف الكحولات : تصنف حسب

1- حسب عدد مجموعات الهيدروكسيل :

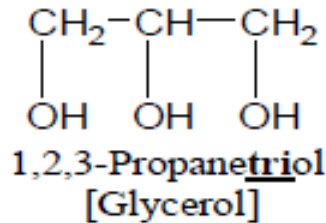
الكحولات أحادية الهيدروكسيل : التي تحتوي على مجموعة هيدروكسيل واحده



الكحولات ثنائية الهيدروكسيل : تحتوي على مجموعتين هيدروكسيل واسمها الشائع الجلايكولات ونظاميا الدايلول .



الكحولات الثلاثية : وتحتوي على ثلاثة مجموعات من الهيدروكسيل وتسمى ترايلول

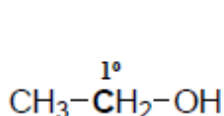


2- حسب ذرة الكربون المتصلة بمجموعة الهيدروكسيل : تنقسم إلى أولية وثانوية وثالثية

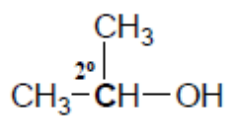
الكحولات الأولية Primary alcohols هي التي تتصل فيها مجموعة الهيدروكسيل بذرة كربون أولية .
الكحولات الثانوية Secondary alcohols تتصل فيها مجموعة الهيدروكسيل بذرة كربون ثانوية ، أما
الكحولات الثالثية Tertiary alcohols فتتصل فيها مجموعة الهيدروكسيل بذرة كربون ثالثية .

3- تصنف إلى كحولات أليفاتية وآحولات أروماتية.

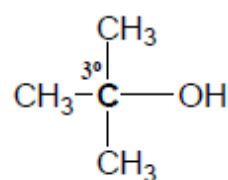
الكحولات الأليفاتية Aliphatic alcohols : هي الكحولات التي لا تحتوي جزيئاتها على حلقة بنزين .
الكحولات الأروماتية Aromatic alcohols : هي الكحولات التي تحتوي جزيئاتها على حلقة بنزين .



Ethanol

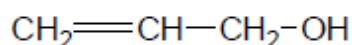


2-Propanol

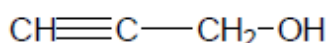


2-Methyl-2-propanol

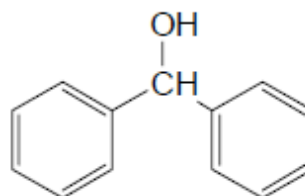
أمثلة



2-Propen-1-ol
[Allyl alcohol]

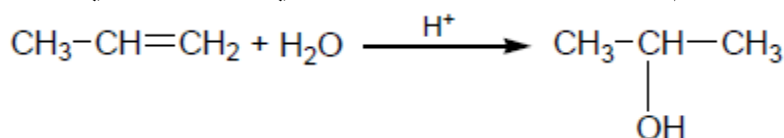


2-Propyn-1-ol
[Propargyl alcohol]



Diphenyl methanol
[Benzhydrol]

* تحضير الكحولات من اماهة الاكينات : حيث يتم اضافة الماء الى الاكينات في وسط حمضي حسب



قاعدة ماكونيكوف

ويحضر الإيثانول صناعياً بإماهة الإيثيلين المستمد من النفط الخام كما يلي :-

