# تفاعلات الكحولات Reactions of Alcohols:

### تفاعلات الكحولات مما سبق دراسته

• انتزاع جزيء ماء لتكوين الكين

R-OH - H<sub>2</sub>O

### ازالة جزيء الماء من الكحول

ويستخدم الحمض  $H_3PO_4$  مع قطرة من حمض الكبريتيك يستخدم كعامل مساعد للتفاعل . وهذا التفاعل هو معكوس تفاعل اماهة الألكين .

د. مهند عامر کلیة تربیة غبري 2005/2006

### قاعدة سيتزف

الألكين الأكثر استقرارا هو المركب المتكون والألكين الأكثر استقرارا هو الأكثر به بدائل .

alkene stability:

#### مثال

2-methylcyclohexanol

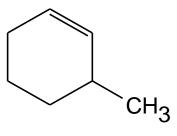
1-methylcyclohexene

+

المركب الأصلي قاعدة سيتزف اكثر الكين استقرارا

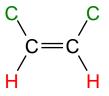
$$C = C$$

د. مهند عامر کلیة تربیة غبري 2005/2006



3-methylcyclohexene

المركب الأقل تكوين الأقل استقرارا



## تحویل الکحولات للإیثرات Conversion of Alcohols to Ethers

#### تحويل الكحولات للإيثرات

$$\begin{array}{c|cccc} RCH_2O & CH_2R \\ & | & OH \\ & & OH \\ & & \\ RCH_2O-CH_2R & + & H-OH \\ \end{array}$$

باستخدام الحمض كعامل مساعد لإتمام التفاعل

2CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH

CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>

(60%)

## تفاعلات الأسترة في الكحولات Esterification

## الأسترة : تفاعل حمض وكحول

بالتكاثف طريقة فيشر الحمض كعامل مساعد التفاعل المتعاكس

#### مثال طريقة فيشر

COH + CH<sub>3</sub>OH

0.1 mol 0.6 mol

$$H_2SO_4$$

COCH<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O

70% yield based on benzoic

#### Reaction of Alcohols with Acyl Chlorides

ناتج عالي غير متعاكس

#### Example

### أكسدة الكحولات

تتأكسد الكحولات الى الدهيد و كيتون وحمض كربوكسيلي

## أكسدة الكحول الأولى

حمض كربوكسيلي الكحول الأولي + عامل مؤكسد قوي

Example:

$$H_3C$$
— $CH_2$  strong [O]  $H_3C$  OH

## أكسدة الكحول الأولي

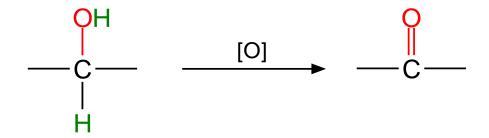
الدهيد > كحول أولي + عامل مؤكسد متوسط

Example:

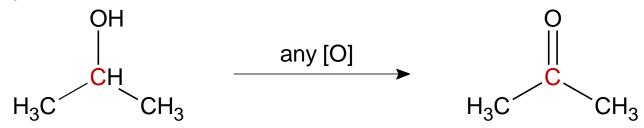
$$H_3C$$
  $CH_2$   $C$   $H_3C$   $H_3C$ 

#### أكسدة الكحول الثانوي

كيتون $\rightarrow$ كحول ثانوي + عامل مؤكسد



Example:



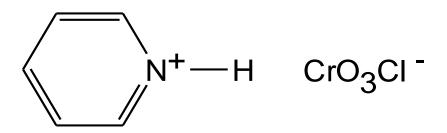
## العوامل المؤكسدة القوية

- Dichromic acid  $Cr_2O_7$  and  $Cr_2O_7$  = "  $Cr_2O_7$ "
- Jones' reagent
   CrO<sub>3</sub> and H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> = " H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>"
- Permanganate البرمنجنات KMnO<sub>4</sub>, H<sub>2</sub>O and OH<sup>-</sup>

#### العوامل المؤكسدة المعتدلة

• Pyridine and Cr<sup>6+</sup> 

Pyridine, CrO<sub>3</sub>, and HCl = "PCC"



pyridinium chlorochromate (PCC)

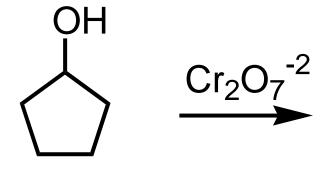
# امثلة على تفاعل الأكسدة

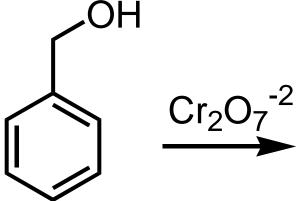
$$\begin{array}{c|c} \text{OH} & & \text{O} \\ \text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{CH}_2 & \xrightarrow{\text{Cu(I) complex}} & \text{CH}_3(\text{CH}_2)_8\text{CH} \\ \text{1-decanol} & \text{decanal} \end{array}$$

decanoic acid

#### **Alcohols & Ethers**

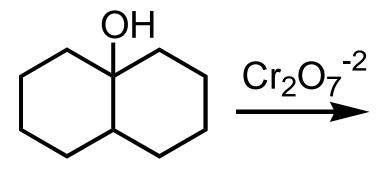
### خمن الناتج الرئيسي من التفاعلات التالية.

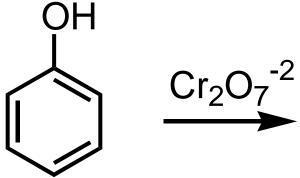




#### **Alcohols & Ethers**

#### خمن الناتج الرئيسي من التفاعلات التالية.





# الأكسدة والإختزال في الكيمياء العضوية

#### تعاريف

الأكسدة : فقدان الهيدروجين و /أو اكتساب الأوكسيجين الإخترال : اكتساب الهيدروجين و / أو فقدان الأوكسيجين

#### الفيثولات

- يذوب في الماء بدرجة قليلة بسبب وجود مجموعة الهيدروكسيل وقابليتها لعمل روابط هيدروجينية .
- الهيدروجين في مجموعة الهيدروكسيل تعتبر حامضية . •

## امثلة على الفينولات

BHT a food preservative

resveratrol
an anticancer agent
found in mulberries, peanuts and grapes

$$\mathsf{HO} \longrightarrow \begin{matrix} \mathsf{CH}_3 \\ \mathsf{CH}_3 \end{matrix} \longrightarrow \mathsf{OH}$$

bisphenol A an estrogen mimic leaches from polycarbonate bottles

كلية تربية غبري 2005/2006