

# Chương VIII: HỢP CHẤT CACBONYL

---

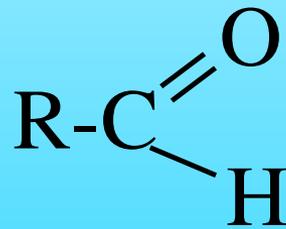
**Bao gồm các phần:**

- 1. Định nghĩa**
- 2. Danh pháp**
- 3. Phương pháp điều chế**
- 4. Tính chất vật lý**
- 5. Tính chất hóa học**

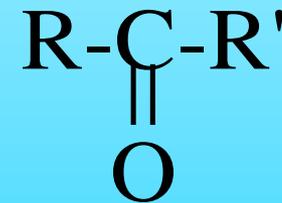
# ANDEHIT-XETON

## Định nghĩa

Andehit, xeton là các **hợp chất có chứa nhóm  $-C=O$**  trong phân tử. Chúng còn được gọi là **hợp chất cacbonyl** hay **hợp chất oxo**



andehit



xeton

# ANDEHIT-XETON

Tên gọi

Tên quốc tế (IUPAC)

Đánh số sao cho nhóm  $-C=O$  có số thứ tự nhỏ nhất

**Cách đọc**

*andehit* : tên hydrocarbon tương ứng + al

*xêton* : tên hydrocarbon tương ứng + on

# ANDEHIT-XETON

Tên gọi

Tên thông thường

**Andehit** : gọi theo tên của axit tương ứng

**Cách 1: tên của axit tương ứng + andehit** (thay cho từ axit)

**Cách 2 : thay đuôi ic trong axit bằng andehit**

# ANDEHIT-XETON

Tên gọi

Xeton

Tên gốc hydrocacbon tương ứng + xeton

Bài tập 1: gọi tên của các hợp chất

**H-CHO**

**Metanal (IUPAC)**

**Andehit formic**

**Formandehit**

04/01/11

602003

hợp chất cacbon<sub>5</sub>1

# ANDEHIT-XETON

Tên gọi



**Etanal**

**Andehit axetic**

**Axetandehit**



**Propanal**

**Andehit propionic**

**Propionandehit**

# ANDEHIT-XETON

Tên gọi

**Propenal**



**Andehit acrylic**

**Acrolein**



**Butandial-1,4**

# ANDEHIT-XETON

Tên gọi

CHO



Phenylmetanal

Andehit benzoic

**Benzandehit**

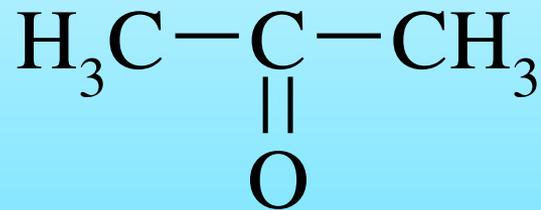
OH



**o-hidroxi benzandehit**

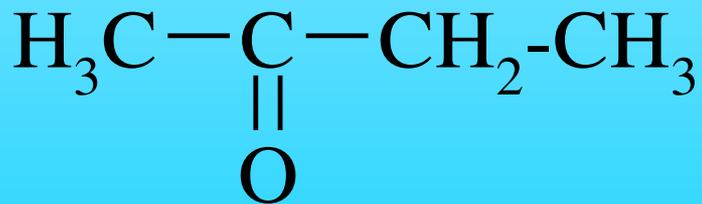
# ANDEHIT-XETON

Tên gọi



**Propanon**

**Dimetyl xeton**

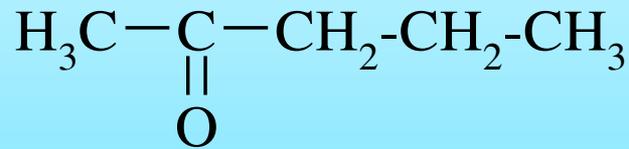


**Butanon**

**Etyl metyl xeton**

# ANDEHIT-XETON

Tên gọi



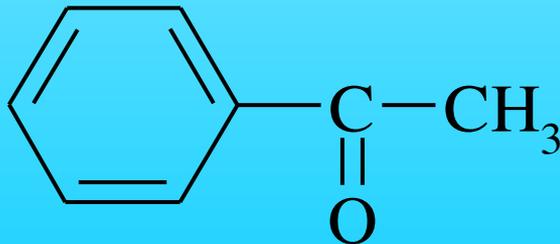
**2-pentanon**

**Metyl propyl xeton**



**pentandion-2,4**

**Axetyl axeton**



**axetophenon**

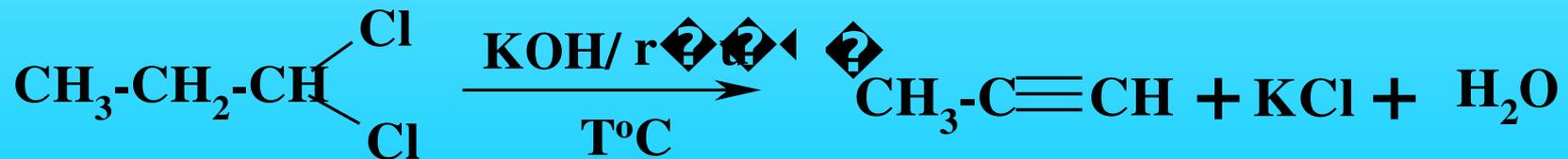
**Metyl phenyl xeton**

# ANDEHIT-XETON

Điều chế

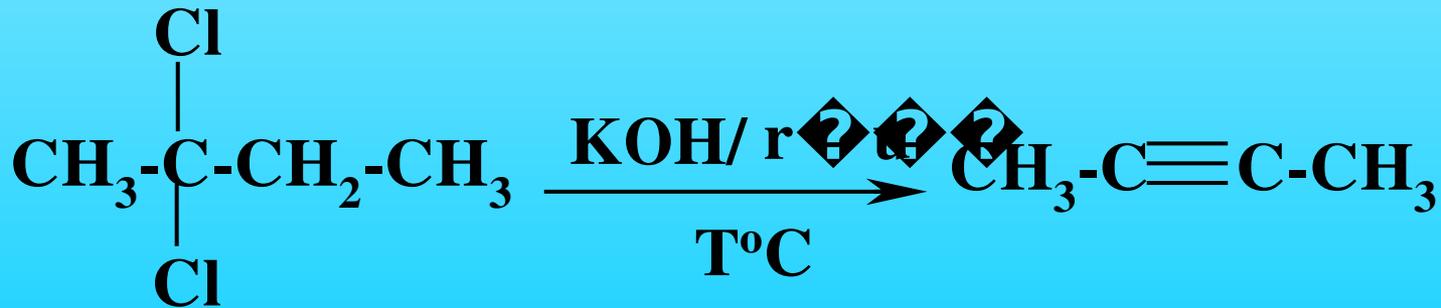
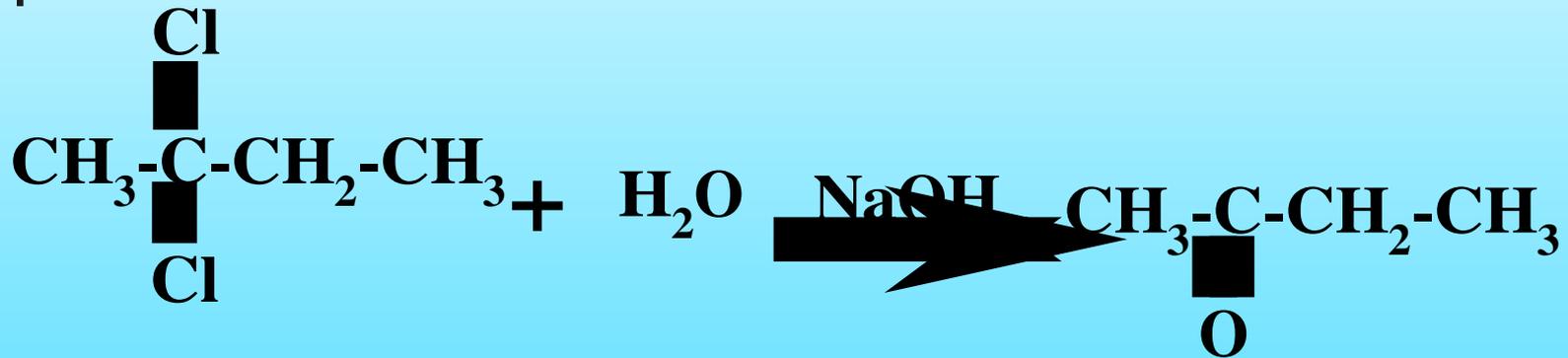
## 1. Từ gem-dihalogenua

Bài tập 2: cho biết sản phẩm chính của các phản ứng sau



# ANDEHIT-XETON

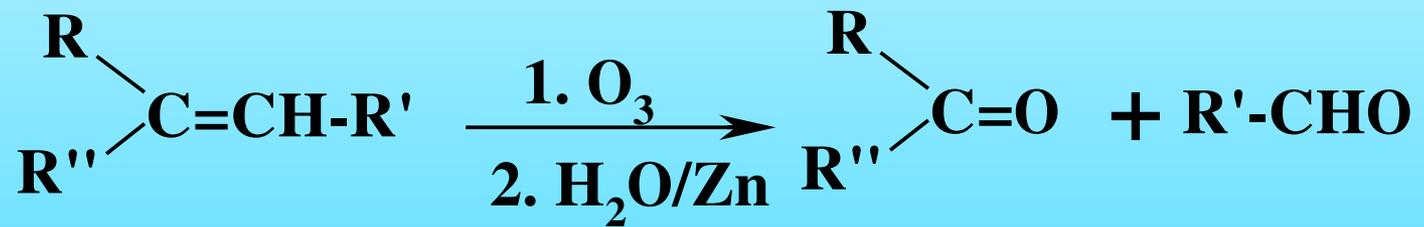
Điều chế



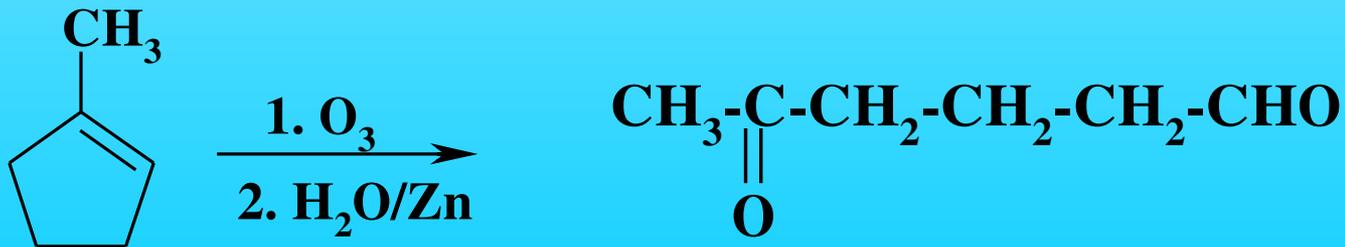
# ANDEHIT-XETON

Điều chế

## 2. Ozon giải anken



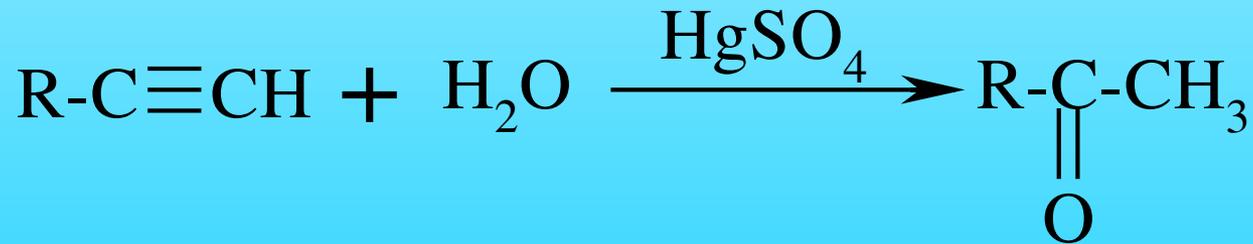
Bài tập 3: cho biết sản phẩm chính của phản ứng sau



# ANDEHIT-XETON

Điều chế

## *3 Hydrat hóa ankin*



# ANDEHIT-XETON

Điều chế

## 34 Phản ứng Rosenmund



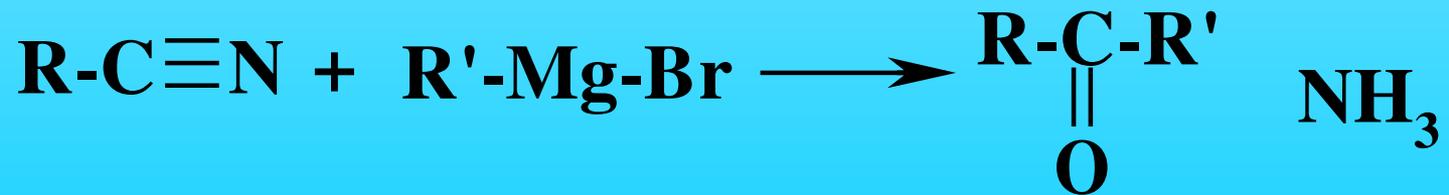
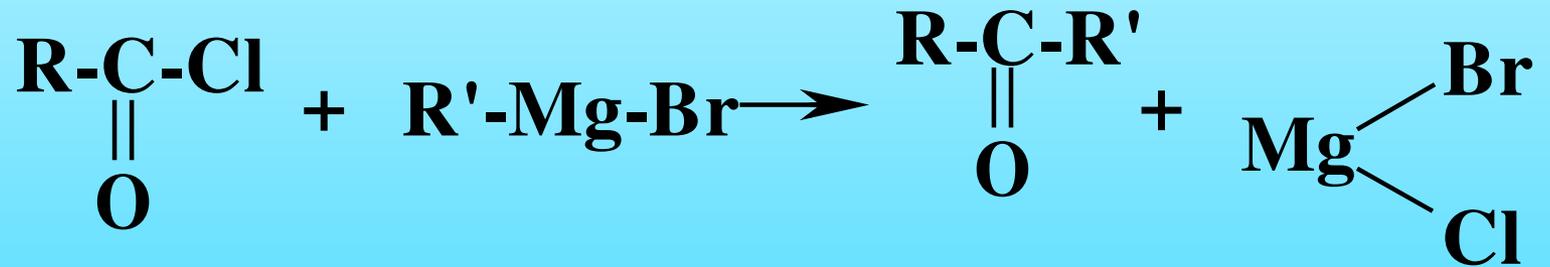
Bài tập 6: cho biết sản phẩm chính của các phản ứng sau



# ANDEHIT-XETON

Điều chế

5. Từ hợp chất cơ magie



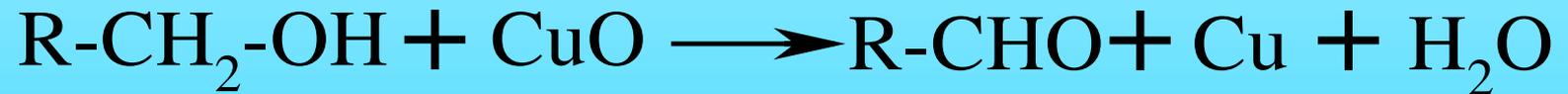
# ANDEHIT-XETON

Điều chế

## 6. Phản ứng oxi hóa

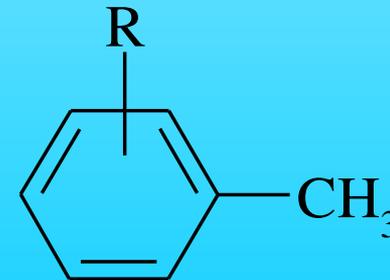
### 6.1 Điều chế andehit

#### 6.1.1 Dùng tác nhân CuO



#### 6.1.2 Dùng tác nhân $\text{CrO}_3 / (\text{CH}_3\text{O})_2\text{O}$

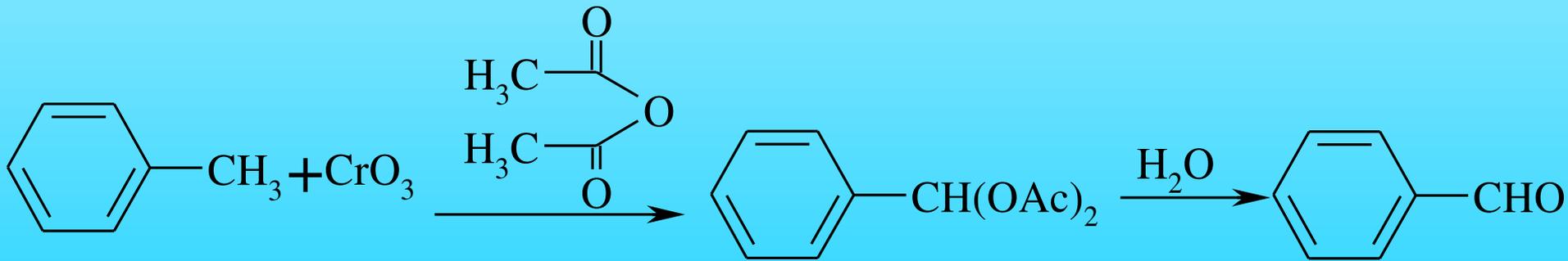
Chỉ dùng để oxi hóa metyl aren



# ANDEHIT-XETON

Điều chế

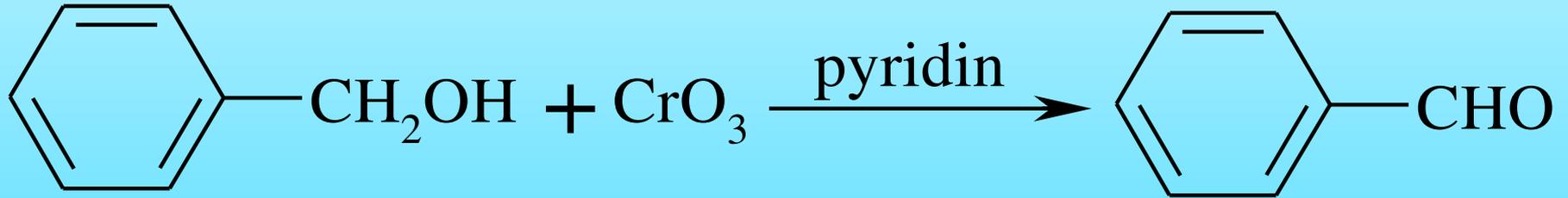
Để tránh oxi hóa tiếp andehit thành axit cacboxylic, thực hiện phản ứng trên trong anhydrit axetic



# ANDEHIT-XETON

Điều chế

## 6.1.3 Dùng tác nhân $\text{CrO}_3/\text{pyridin}$



## 6.1.5 Phản ứng Gattermann-Koth

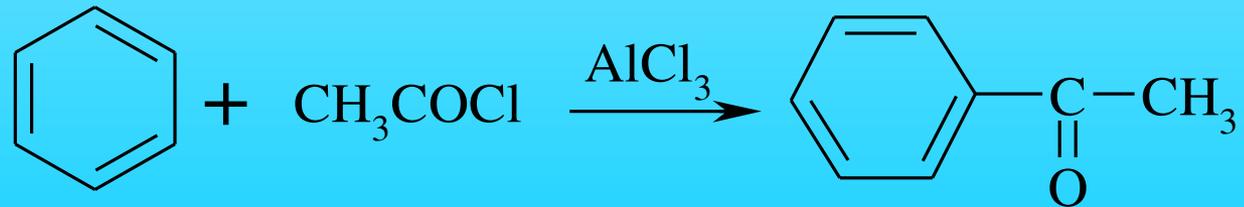
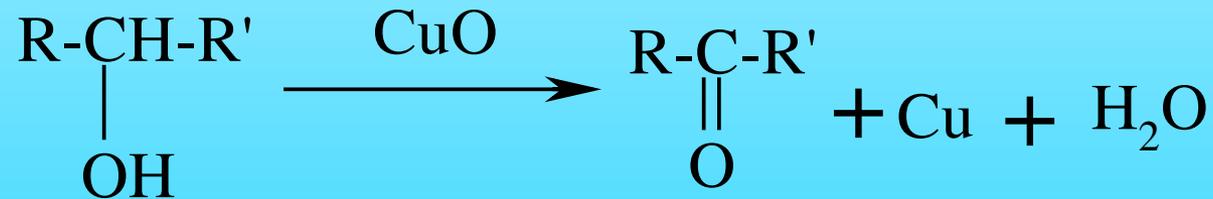
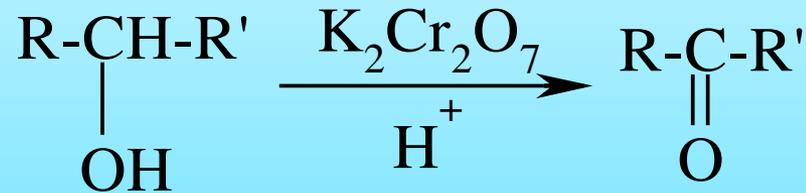
Chỉ dùng để điều chế andehit thơm



# ANDEHIT-XETON

Điều chế

## 6.2 Điều chế xeton



# ANDEHIT-XETON

## TÍNH CHẤT HÓA HỌC

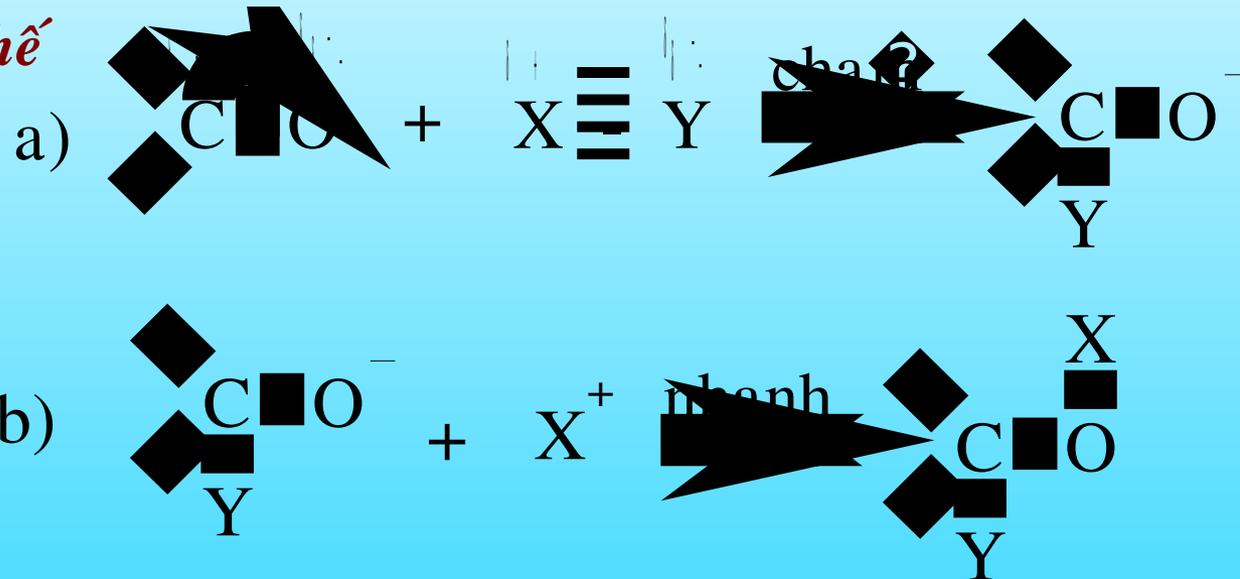
Hợp chất cacbonyl có cấu tạo  $\text{-C=O}$ , do oxi có độ âm điện cao nên:

- Dễ tham gia phản ứng cộng ái nhân
- Dễ cho phản ứng thế  $\text{H}_\alpha$  (so với nhóm  $\text{-C=O}$ )
- Phản ứng oxi hóa khử
- Phản ứng khử hóa nhóm  $\text{-C=O}$

# ANDEHIT-XETON

## 1. Phản ứng cộng ái nhân ( $A_N$ )

### 1.1 Cơ chế



X-Y thường là các hợp chất H-OH; H-OR; H-CN, NaHSO<sub>3</sub>, R-MgX; NH<sub>3</sub> và dẫn xuất của NH<sub>3</sub>

# ANDEHIT-XETON

## 1. Phản ứng cộng ái nhân ( $A_N$ )

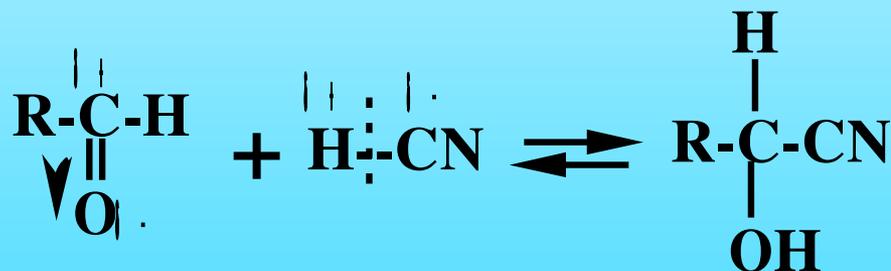
### 1.2 Khả năng phản ứng

C trong nhóm  $-C=O$  càng thiếu điện tử,  $Y^\delta$  - tác dụng càng dễ  $\Rightarrow$  phản ứng càng dễ

**Bài tập 8: so sánh khả năng  $A_N$  trong andehit formic, andehit và xeton**

# ANDEHIT, XETON

## Phản ứng cộng xianua (HCN)

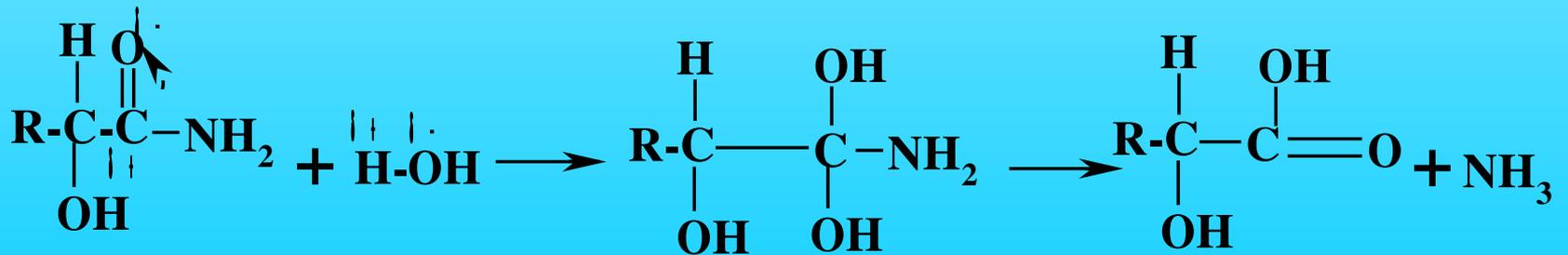


2-hidroxi nitrin (xianohidrin)

# ANDEHIT, XETON

## Phản ứng cộng xianua (HCN)

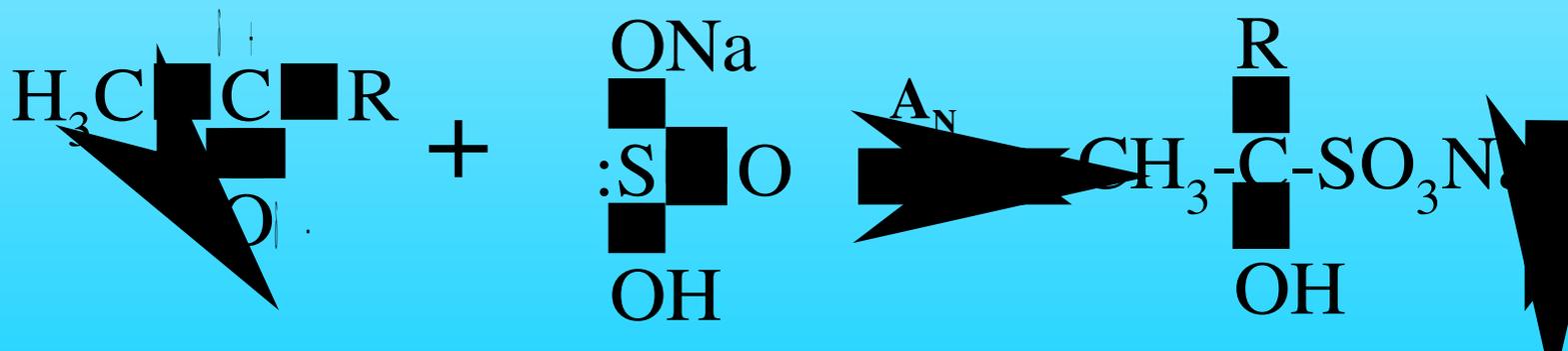
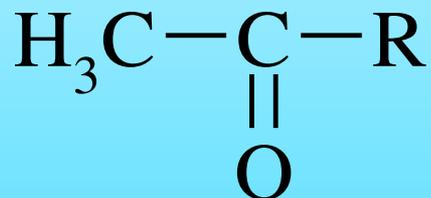
*Cơ chế*



# ANDEHIT-XETON

## Phản ứng cộng natribisunfit

Phản ứng dùng cho tất cả andehit, và metyl xeton

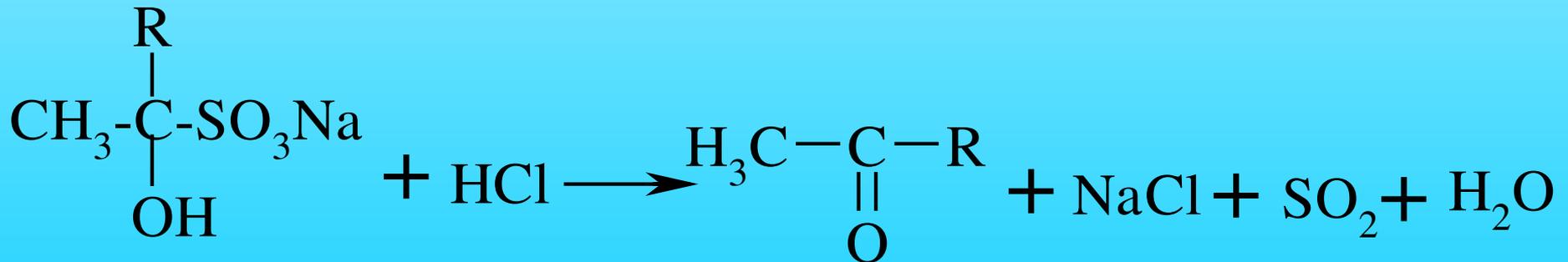


# ANDEHIT-XETON

## Phản ứng cộng natribisunfit

### Ứng dụng

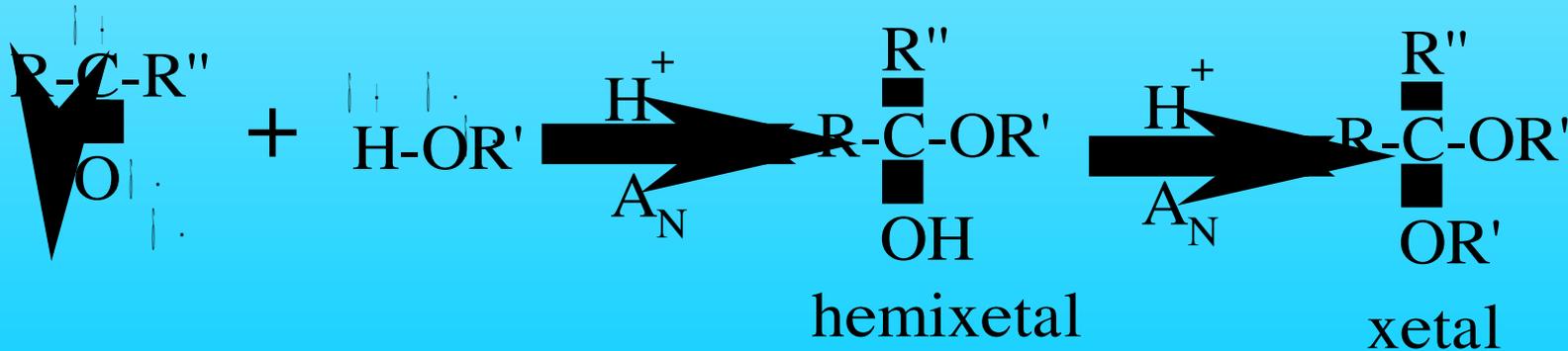
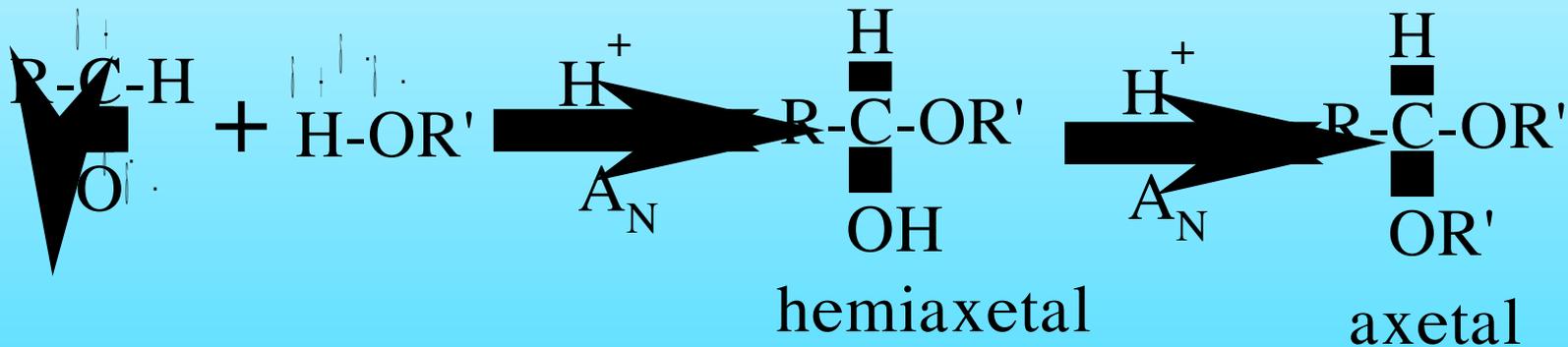
- Tách andehit, xeton ra khỏi hỗn hợp các chất hữu cơ khác
- Hoàn nguyên các sản phẩm cộng bisunfit bằng axit hoặc bazơ



# ANDEHIT-XETON

## Phản ứng với ancol (ROH)

Xúc tác cho phản ứng là axit

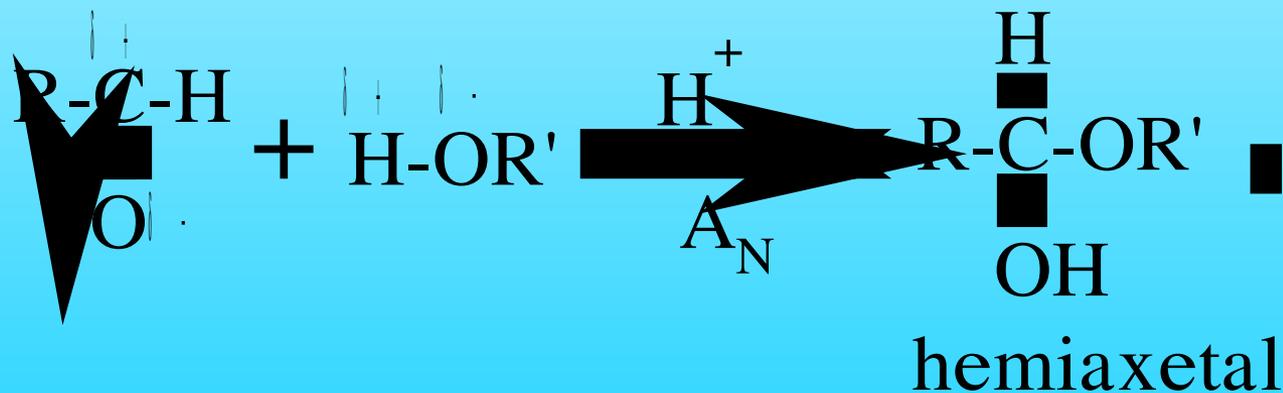


# ANDEHIT-XETON

## Phản ứng với ancol (ROH)

Xúc tác cho phản ứng là bazo

Chỉ cho sản phẩm là bán axetal

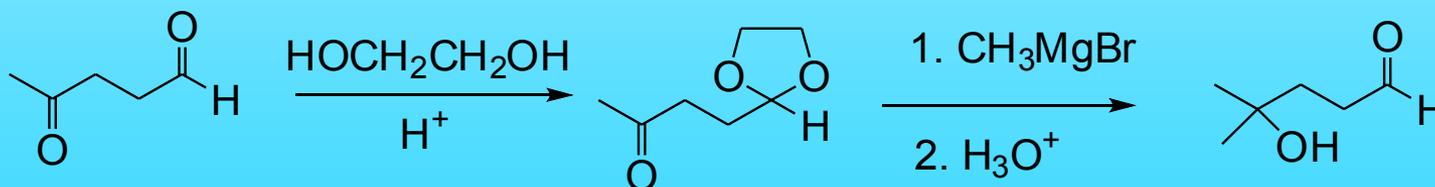


# ANDEHIT-XETON

## Phản ứng với ancol (ROH)

### Ứng dụng

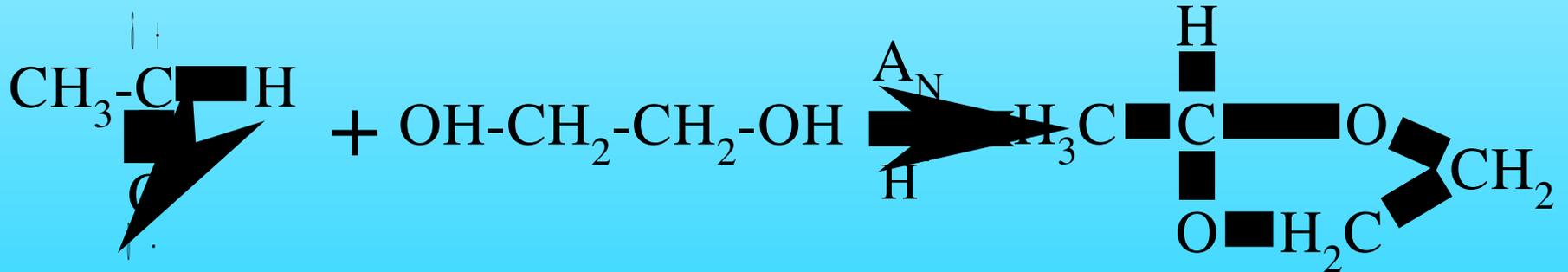
Dùng để bảo vệ nhóm andehit hoặc nhóm xeton



# ANDEHIT-XETON

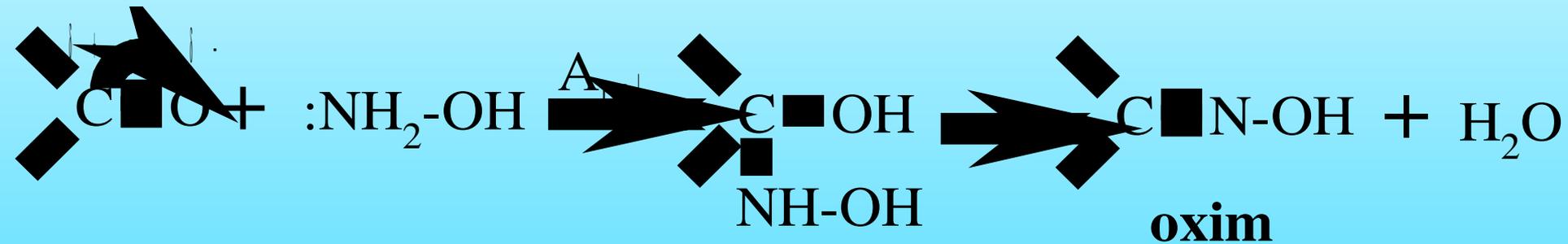
## Phản ứng với ancol (ROH)

Bài tập 9: cho biết sản phẩm chính của phản ứng sau



# ANDEHIT-XETON

Với hydroxylamin ( $\text{NH}_2\text{-OH}$ )



# ANDEHIT-XETON

Với hidrazin ( $NH_2-NH_2$ )

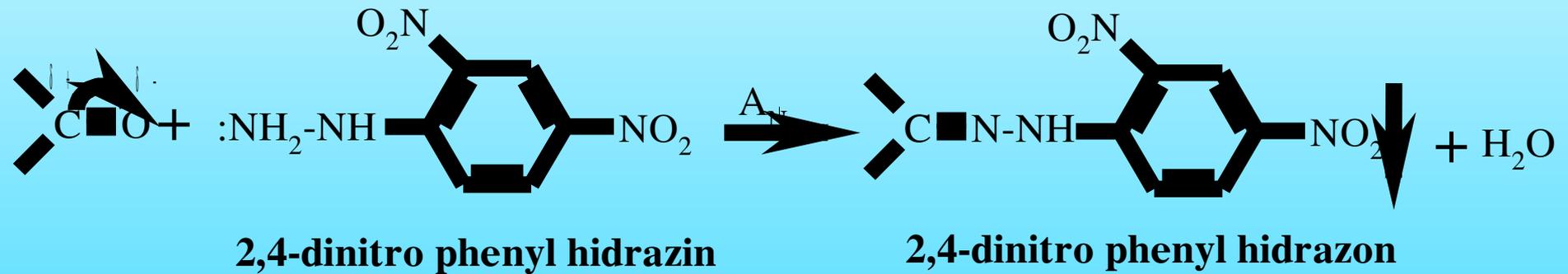


## Ứng dụng

Dùng hợp chất 2,4-dinitro phenyl hidrazin để nhận biết hợp chất cacbonyl (nhận biết andehit, xeton)

# ANDEHIT-XETON

Với hidrazin ( $NH_2-NH_2$ )



# ANDEHIT-XETON

## 2. Phản ứng của H<sub>α</sub>

### 2.1 Phản ứng ngưng tụ andol và ngưng tụ croton

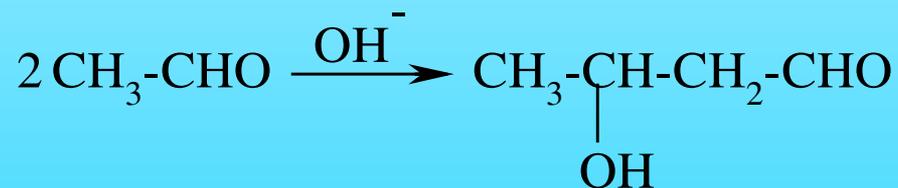
#### Ngưng tụ andol

Là phản ứng giữa andehit và andehit, phản ứng giữa xeton và xeton, phản ứng giữa xeton và andehit trong môi trường bazơ ( OH<sup>-</sup>, Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>...) tạo nên hợp chất có hai nhóm chức (-C=O; và nhóm -OH)

## 2. Phản ứng của H<sub>α</sub>

### 2.1 Phản ứng ngưng tụ andol và ngưng tụ croton

**Bài tập 10:** cho biết sản phẩm của các phản ứng sau

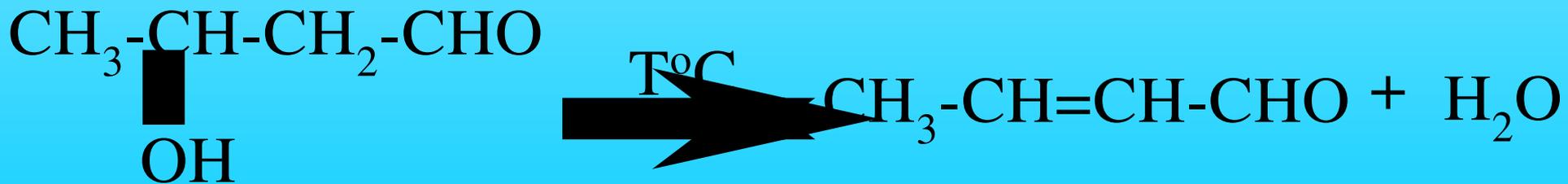


# ANDEHIT-XETON

## *Ngưng tụ andol và ngưng tụ croton*

Các andol không bền với nhiệt, khi đun chúng với các chất hút nước, chúng dễ mất nước tạo hợp chất không no. Phản ứng này gọi là ngưng tụ croton hóa

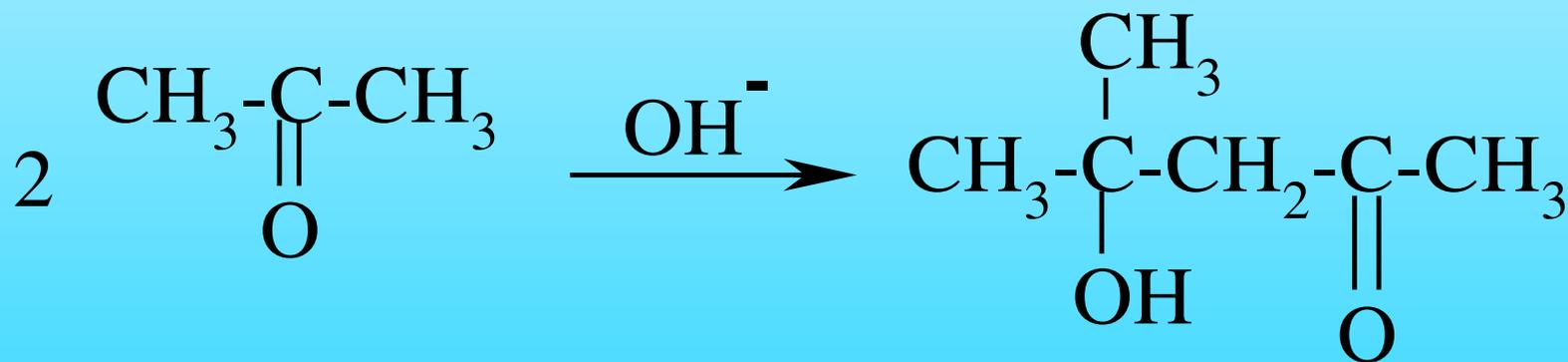
Bài tập 10: cho biết sản phẩm của phản ứng sau



# ANDEHIT-XETON

## *Ngưng tụ andol và ngưng tụ croton*

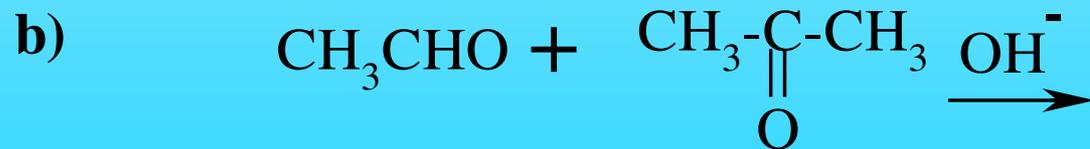
Bài tập 11: cho biết sản phẩm của các phản ứng sau



# ANDEHIT-XETON

## *Ngưng tụ andol và ngưng tụ croton*

**Bài tập 12: cho biết sản phẩm của các phản ứng sau**

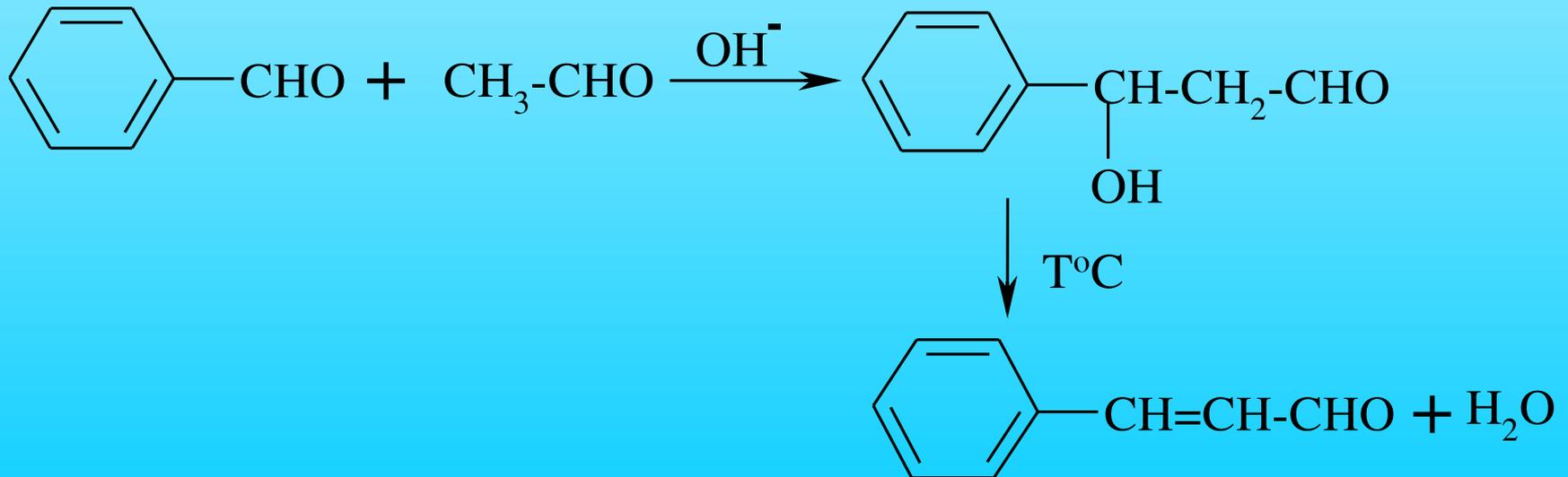


# ANDEHIT-XETON

## 2.2 Phản ứng ngưng tụ Claisen-Smith

Là phản ứng ngưng tụ giữa giữa một andehit thơm (hoặc xeton thơm) với một andehit hoặc một xeton có  $H_{\alpha}$  với xúc tác là bazơ

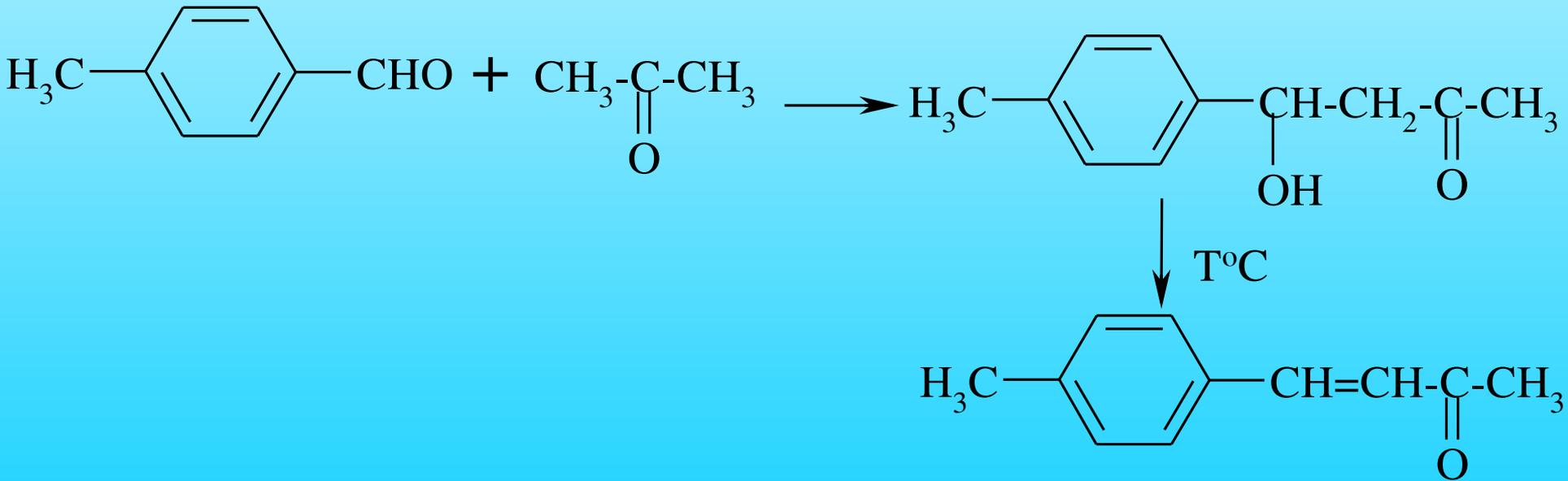
Bài tập 13: cho biết sản phẩm của các phản ứng sau



# ANDEHIT-XETON

## 2.2 Phản ứng ngưng tụ Claisen-Smith

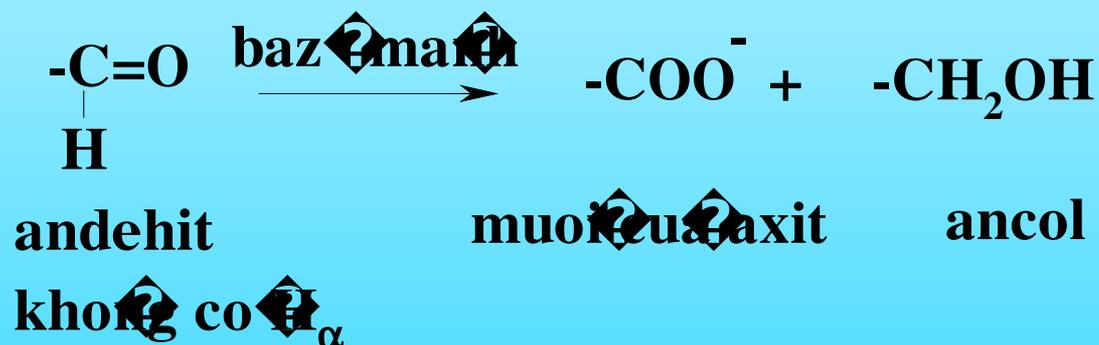
Bài tập 14: cho biết sản phẩm của các phản ứng sau



# ANDEHIT-XETON

## 2.3 Phản ứng Cannizzaro

- Phản ứng của **andehit** không có  $H_{\alpha}$
- Phản ứng xảy ra trong môi trường bazơ mạnh



Bài tập 15: cho biết sản phẩm của các phản ứng sau



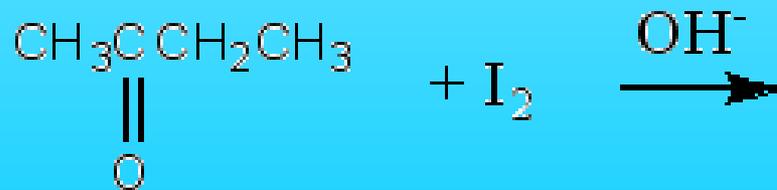
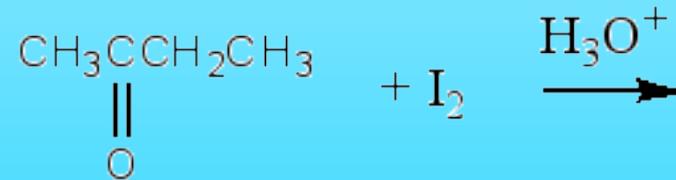
# ANDEHIT-XETON

## 2.5 Phản ứng halogen hóa

**Xúc tác axit:** chỉ thay thế 1 H<sub>α</sub> bằng nguyên tử halogen

**Xúc tác bazo:** thay thế hoàn toàn các H<sub>α</sub> bằng nguyên tử halogen

**Bài tập 16:** cho biết sản phẩm của các phản ứng sau





# ANDEHIT-XETON

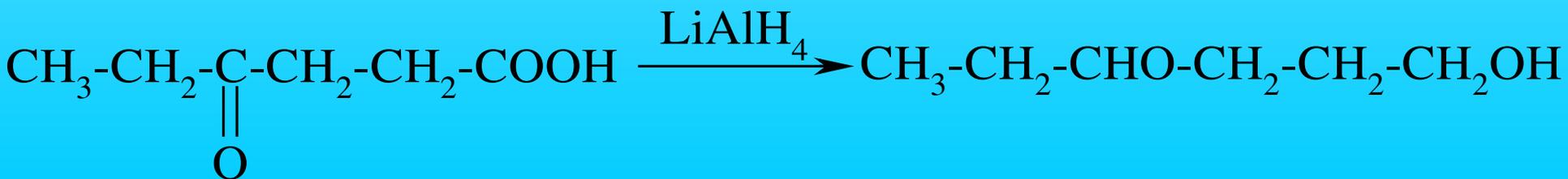
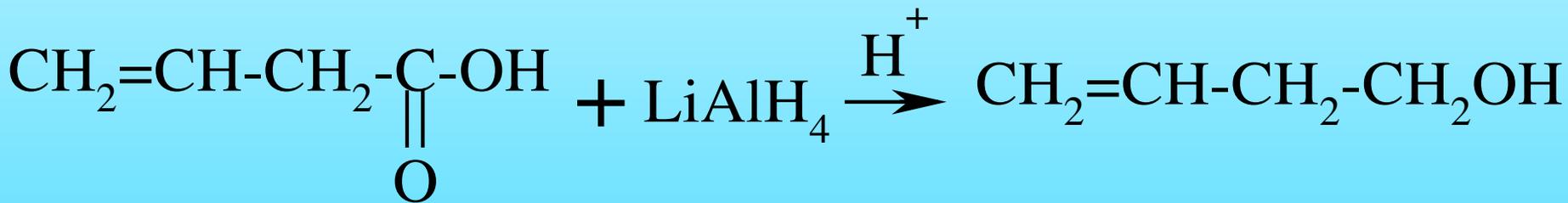
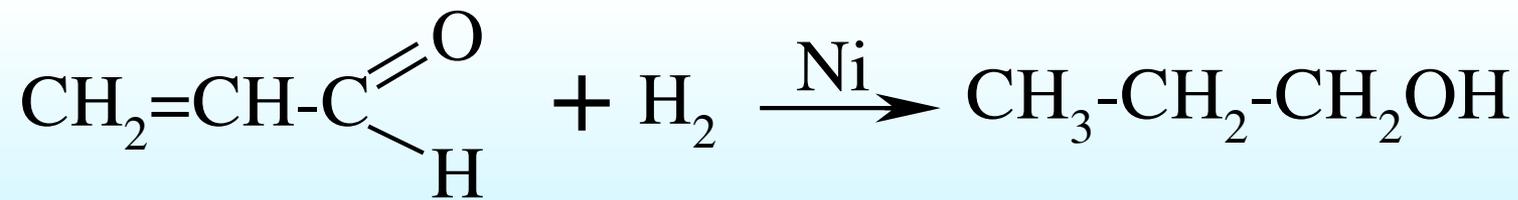
## 3. Phản ứng khử hợp chất cacbonyl

### 3.1 Khử cacbonyl thành ancol

+ Tác nhân khử là  $H_2$ : xúc tác Pt, Ni, Pd : hoàn nguyên nối  $C=C$ ,  $C=O$ ,

+ Tác nhân khử  $LiAlH_4$  : không hoàn nguyên nối  $C=C$ ; chỉ hoàn nguyên nối  $C=O$  (trong andehit, xeton, este, axit cacboxylic)

**Bài tập 17: cho biết sản phẩm của các phản ứng sau đây**



# ANDEHIT-XETON

## 3.2 Khử hợp chất cacbonyl thành hidrocarbon

---



# ANDEHIT-XETON

## 4. Phản ứng oxi hóa

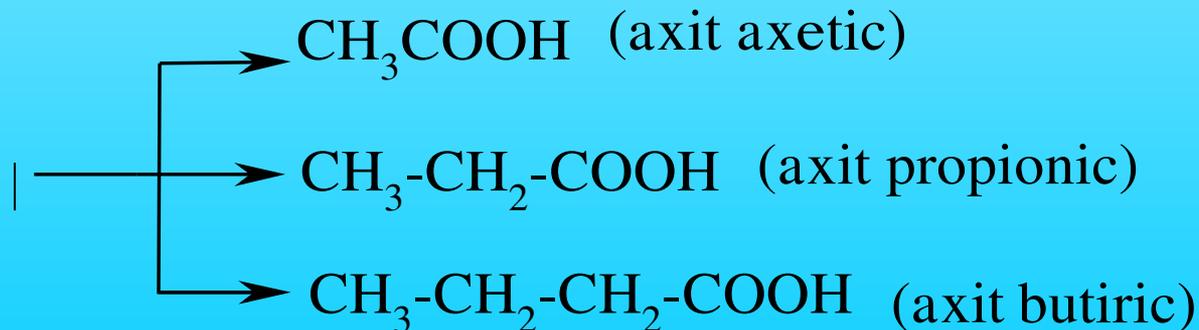
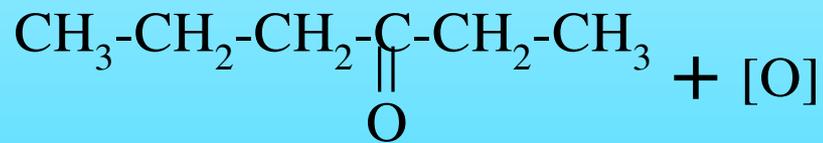
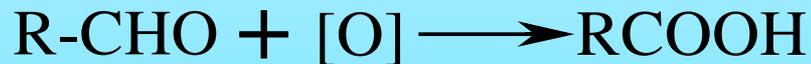
Andehit dễ bị oxi hóa thành axit cacboxylic tương ứng với các tác nhân oxi hóa mạnh như  $K_2Cr_2O_7$ , và các tác nhân oxi hóa yếu như  $Ag^+$ ,  $Cu^{2+}$

➤ Xeton chỉ bị oxi hóa khi đun nóng với các chất oxi hóa mạnh ( $KMnO_4$ ,  $K_2Cr_2O_7$ ) do đó thường bị đứt mạch hai bên nhóm  $C=O$ , tạo hỗn hợp các axit cacboxylic

# ANDEHIT-XETON

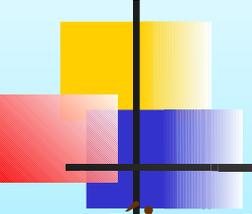
## 4. Phản ứng oxi hóa

Bài tập 18: cho biết sản phẩm của các phản ứng sau



# ANDEHIT-XETON

## 4. Phản ứng oxi hóa



*Ứng dụng*

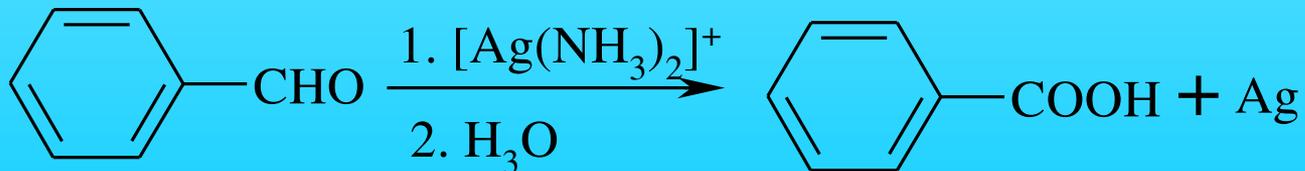
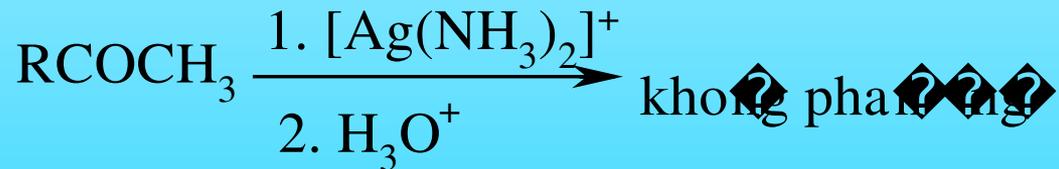
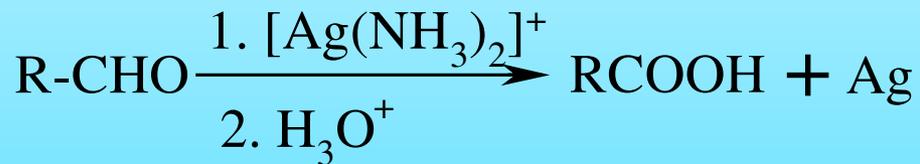
Để nhận biết andehit trong hỗn hợp của andehit, xeton và các chất hữu cơ khác dùng

Thuốc thử Tollens (là dung dịch của  $\text{AgNO}_3$  trong  $\text{NH}_3$ , ion  $\text{Ag}^+$  tồn tại ở dạng phức  $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$ ) dùng để nhận biết andehit béo lẫn andehit thơm

# ANDEHIT-XETON

## 4. Phản ứng oxi hóa

**Bài tập 19:** cho biết sản phẩm của các phản ứng sau

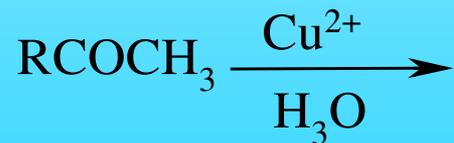
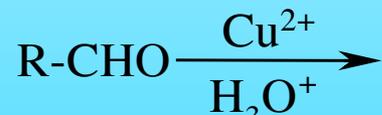


# ANDEHIT-XETON

## 4. Phản ứng oxi hóa

Thuốc thử Fehling (là phức của  $\text{Cu}^{2+}$ ) dùng để nhận biết andehit béo

**Bài tập 20:** cho biết sản phẩm của các phản ứng sau (nếu có)



# BÀI TẬP

**Câu 1: Chất nào sau đây không phản ứng với natri bisunfit  $\text{NaHSO}_3$**

- a) Axeton
- b) 3-pentanon
- c) Phenyl axetandehit
- d) Propanal



**Câu 2: Chất nào sau đây không phản ứng với  $\text{NaHSO}_3$**

---

**Propanal**

**Butanal**

**Dietyl xeton**

**Axeton**

**Axetandehit**

**Acetophenon**

### Câu 3

Chất nào sau đây không cho phản ứng iodoform

---

Axetophenon

Pentanon-3

Axetandehit

Phenyl axetandehit

2-propanol

Pentanon-2

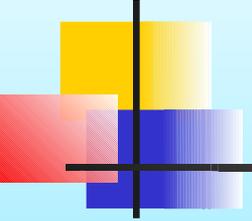
Etanol

Axeton

n-propanol

## Câu 4

**Chất (A)  $C_7H_{14}O$  có tính quang hoạt, không tác dụng với thuốc thử Fehling, không tác dụng với bisunfit nhưng cho phản ứng với phenyl hidrazin. Xác định CTCT của (A)**



## Câu 5

---

Hợp chất (A)  $C_6H_{14}O$  cho phản ứng iodoform, nhưng không tác dụng với thuốc thử Tollens và phenyl hidrazin, hợp chất có chứa 2 trung tâm bất đối xứng. Xác định CTCT của (A)