

## CHƯƠNG 11: ANCOL – PHENOL – ETE

Bài 1. Viết công thức cấu tạo của các chất sau:

- a. Ancol tert- butylic ;
- b. Ancol isoamylic ;
- c. sec-Butyletylmethylcacbinol
- d. Propan-2-ol ;
- e. 2,2-dimethylpentan-2-ol
- f. Ancol allylic.
- g. 2,3-Dimetylbutan-2,3-diol;
- h. Ancol propagylic
- i. phenylacetylcarbinol

Bài 2. Những alcol nào được tạo thành khi thủy phân bằng dung dịch kiềm từ các hợp chất halogen sau:

- a. Isobutylbromua;
- b. sec-butylbromua;
- c. 1-Brombut-2-en ;

Bài 3. Viết phản ứng xảy ra trong các trường hợp dưới đây

- a. Hydrat hóa propylen; trimetyetylen; isobutylen; 2,2-dimethylhex-3-en.
- b. Phản ứng tách nước của hợp chất  $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ .
- c. Oxy hóa các alcol n-butylic, sec-butylic bằng hỗn hợp  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  và  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .

Bài 4. Viết công thức cấu tạo các chất sau

- a. m-Cresol;
- b. p-Etylphenol;
- c. 2,4- Dinitrophenol;
- d. o-Nitrophenol;
- e. Axit picric;
- f. Axit 2,4-Phenoldisunfonic
- g. Axit salixylic
- h. Aspirin
- i. 2-amyl-5-metylphenol

Bài 5. Viết sơ đồ phản ứng trong các trường hợp sau:

- a. Tổng hợp axit salixylic từ phenol
- b. Tổng hợp aspirin từ phenol
- c. Tổng hợp Metylsalixylat từ phenol
- c. Thực hiện sự chuyển vị Fries hợp chất p-hydroxyphenolacetat

Bài 6. Từ đất đèn và các chất vô cơ cần thiết viết phương trình phản ứng điều chế:

- a) Phenol, rượu benzylic
- b) Nhựa phenol focmandehit
- c)  $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_5$ ,  $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$
- d) 2,4,5-T

Bài 1. Viết công thức cấu tạo các hợp chất có tên như sau:

- a. 5-Metylhexanal;
- b. Metyletylceton;
- c. MetylbenzylXeton;
- d. Citral
- e. Axetophenon;
- f. Benzophenon.

g. Andehit xynamic

Bài 2. Chọn các phương pháp thích hợp điều chế các chất từ các nguyên liệu đã cho

a. Điều chế phenylaxetandehyt từ  $C_6H_5CH_2CH_2Cl$

b. Điều chế andehyt xynamic từ axetylen và benzandehyt

c. Điều chế metyletylxeton từ sec-butanol

Bài 3. Viết phương trình phản ứng của benzandehyd với các chất sau:

a. Andehyt fomic/kiềm đặc

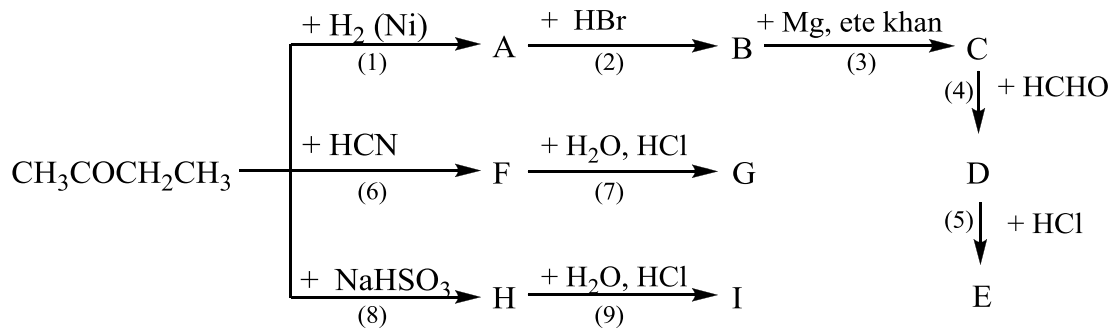
b. Andehyt axetic/kiềm loãng

Bài 4. Viết sản phẩm tạo thành khi cho Citral phản ứng với các chất sau:

a.  $H_2/Ni$

b.  $LiAlH_4$ .

Bài 5. Cho sơ đồ chuyển hóa sau:



a) Viết sơ đồ phản ứng

b) Viết cơ chế phản ứng (6)

Bài 6. Gọi tên các chất sau:

a-  $ClCH_2CH_2CH_2CH_2COOH$

b-  $CH_3CH_2CH(CH_3)CH_2CH_2COOH$

c-  $(CH_3)_3CCH_2CH_2CH_2COOH$

d-  $CH_2=CH-CH=CHCOOH$

Bài 7. Thực hiện các chuyển hóa sau

a-  $(CH_3CH_2CH_2)_3CBr \rightarrow (CH_3CH_2CH_2)_3CCOOH$

b-  $HOCH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2Br \rightarrow HOCH_2CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2COOH$

c-  $CH_3CH_2CH_2CH_2CH=CH_2 \rightarrow CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2COOH$

Bài 8. Viết phương trình phản ứng giữa axit hexanoic với

a-Etanol có mặt  $H_2SO_4$  đậm đặc

b-Thioyl clorua

Bài 9. Từ các axyt sau hãy viết công thức anhydrit, xeten, axylclorua (clorua axit)

tương ứng và gọi tên các chất đó

a-  $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2COOH$

b-  $(CH_3)_2CHCH_2CH_2COOH$

c-  $CH_2=CHCH_2CH_2COOH$

d-  $BrCH_2CH_2COOH$

Bài 10. Hoàn thành phương trình phản ứng sau

a. Benzen + Axetylclorua  $\rightarrow$

b. Isopropylbenzoat + NaOH  $\rightarrow$