## 有機化学I Organic Chemistry I

I - a

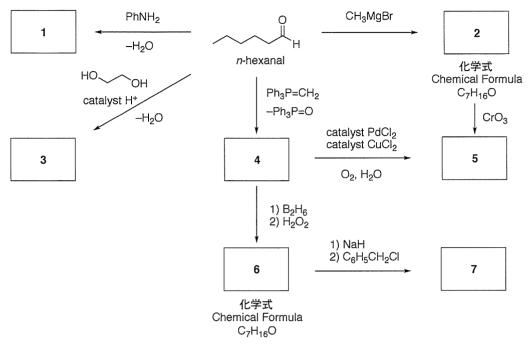
- (1) 酸の強さに関する以下の問いに答えなさい。 Answer the following questions about the acid strength.
  - (a)  $H_2O$  $C_6H_6$ HF
    - i) 最も酸性の強い分子を選び、その理由を説明しなさい。 Choose the most acidic molecule and explain the reason.
    - ii) 最も酸性の弱い分子を選び、その理由を説明しなさい。 Choose the least acidic molecule and explain the reason.
  - (b) Ш ΗF HCI
    - i) 最も酸性の強い分子を選び、その理由を説明しなさい。 Choose the most acidic molecule and explain the reason.
    - ii) 最も酸性の弱い分子を選び、その理由を説明しなさい。 Choose the least acidic molecule and explain the reason.

- i) 最も酸性の強い分子を選び、その理由を説明しなさい。 Choose the most acidic molecule and explain the reason.
- ii) 最も酸性の弱い分子を選び、その理由を説明しなさい。 Choose the least acidic molecule and explain the reason.

- (2) メタンスルフィン酸とメタンスルホン酸について、以下の問いに答えなさい。 Answer the following questions about methanesulfinic acid (CH<sub>3</sub>SO<sub>2</sub>H) and methanesulfonic acid (CH<sub>3</sub>SO<sub>3</sub>H).
  - (a) メタンスルフィン酸の共役塩基の共鳴構造式を描きなさい。
    Draw the resonance structure formula for the conjugate base of methanesulfinic acid.
  - (b) メタンスルホン酸の共役塩基の共鳴構造式を描きなさい。
    Draw the resonance structure formula for the conjugate base of methanesulfonic acid.
  - (c) メタンスルフィン酸とメタンスルホン酸は、どちらが強い酸か。 理由とともに答えなさい。

Which acid is stronger, methanesulfinic acid or methanesulfonic acid? Explain the reason.

Answer the following questions in the molecular transformations shown below.



- (1) 化合物 1、2、3、4、5、6 および 7 の化学構造式を描きなさい。
  Draw the chemical structural formula of the compounds 1, 2, 3, 4, 5, 6, and 7.
- (2) *n*-hexanal から化合物 **3** を与える反応機構を示しなさい。 Indicate the reaction mechanism to give compound **3** from *n*-hexanal.
- (3) 塩基性条件下、n-hexanal の自己縮合によって得られる主生成物の化学構造式を描きなさい。

Draw the chemical structural formula of the major product obtained by self-condensation of n-hexanal under the basic conditions.

## 有 機 化 学Ⅱ

## Organic Chemistry II

II (+)-プロイシン ((+)-Preussin) の合成について、以下の問いに答えなさい。 Answer the following questions about the synthesis of (+)-Preussin.

(1) (+)-プロイシンは、L-フェニルアラニンを出発物質に用いて合成する。 (+)-Preussin is synthesized from L-phenylalanine as the starting material. フィッシャー投影式 A と B に該当する官能基を答えなさい。 Answer functional groups for A and B in Fischer projection.

- (2) 化合物 C はグリニャール試薬 D と反応して、化合物 E をジアステレオマー比 5:1 で与える。グリニャール試薬 D の化学構造式を描きなさい。
  Compound C reacts with Grignard reagent D to give compound E with 5:1 diastereomer ratio. Draw the chemical structural formula of Grignard reagent D.
- (3) 化合物 E に試薬 F を作用させると、化合物 G を与える。 Treatment of compound E with reagent F gives compound G.
  - (a) 試薬 F の化学式を答えなさい。 Answer the chemical formula of reagent F.
  - (b) 化合物 **G** を IUPAC 則にしたがって命名しなさい。 Give the name of compound **G** according to the IUPAC rule.
  - (c) 化合物 **G** の 3 位と 4 位の立体化学を R/S 表示法で答えなさい。 Answer the stereochemistries at the 3 and 4-positions of compound **G** in R/S notation.
- (4) 化合物 **G** は反応剤 **H** と反応して化合物 **I** を与える。 Compound **G** reacts with reactant **H** to give compound **I**.
  - (a) 反応剤 **H** を IUPAC 則にしたがって命名しなさい。 Give the name of reactant **H** according to the IUPAC rule.
  - (b) 反応機構を示しなさい。 Indicate the reaction mechanism.
- (5) 化合物 I は、プロトン $(H^+)$  存在下、中間体 J および K を経由し、化合物 L を立体特 異的に与える。

Compound I stereospecifically gives compound L via intermediates J and K in the presence of proton (H<sup>+</sup>).

- (a) 擬いす型配座のaおよびbに該当する置換基を答えなさい。 Answer the substituents corresponding to a and b in pseudo chair conformation.
- (b) 化合物 L が立体特異的に得られる理由を説明しなさい。 Explain the reason that compound L is obtained stereospecifically.
- (c) 反応機構を示しなさい。 Indicate the reaction mechanism.
- (6) 化合物 L は反応剤 M と反応して化合物 N を与える。反応機構を示しなさい。 Compound L reacts with reactant M to give compound N. Indicate reaction mechanism.
- (7) 化合物 N にヒドロペルオキシド O を作用させると、化合物 P を与える。
  Treatment of compound N with hydroperoxide O gives compound P.
  反応機構を示しなさい。
  Indicate the reaction mechanism.
- (8) 化合物 P に還元剤 Q を作用させると、(+)-プロイシンを与える。 Treatment of compound P with reductant Q gives (+)-Preussin. 還元剤 Q の化学式を答えなさい。 Answer the chemical formula of reductant Q.