問1. カルボニル化合物と活性メチレン化合物を、2級アミンを触媒量用いて脱水縮合させることができる(Knoevenagel 反応)。この反応は右図の中間体を経由するので、塩基として2級アミンを使うのがコツである。反応機構の詳細を記せ。矢印『 $\bigcirc$  』を使うこと。



問2.

- (1) 1-ブロモブタンとアンモニアから 1-ブチルアミンを合成するのは、収率が悪い。なぜか。
- (2) 一置換アミンを合成するために、次の手順が用いられる(Gabriel 合成)。

- (ア)この手順は(1)の問題点を解決している。どの段階のどの特性が役立っているためか。
- (イ) フタルイミドカリウムは湿気に対して安定であり(加水分解しない)、市販されている。フタルイミドの  $pK_a$  は 15.7 より大きいか小さいかを予想せよ。考え方を添えて述べること。

(ウ) 第二段階では加水分解ではなくヒドラジンが用いられる。なぜか。

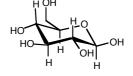
問3.次の3つの化合物で、酸性の強い順をいえ。I 効果、M(R)効果に言及して理由も述べよ。

- (2)  $CH_3O-CO_2H \succeq CH_3-CO_2H \succeq O_2N-CO_2H$

問4. 次の HCl 付加反応について、2つの可能な配向のうち優先生成物を予想せよ。反応中間体を描いて、 どちらが安定であるかを判定すればよい。

$$H_3C$$
—CH=CH—CN + HCI — ?

問 5. (1) β-D-グルコピラノース(右図)には立体異性体はいくつあるか。天然に存在するかどうかは問わない。β-D-グルコピラノース自体を除いた数で答えよ。



- (2) その中で、 $\beta$ -D-グルコピラノースに対する、アノマー、エナンチオマー (対掌体)、ジアステレオマー、はそれぞれいくつあるか。
- (3) この立体異性体について、水溶液中で  $NaBH_4$  により還元すれば光学活性を失うものがある。該当するアルドへキソースの構造式をすべて書け。 Fischer 投影式を用いよ。
- 問 6.  $15 \cdot 51$  低カロリー甘味料のアスパルテームは簡単なジペプチドのメチルエステル、 Asp-Phe-OCH<sub>3</sub> である.
  - (a) アスパルテームの完全な構造を書け、
  - (b) アスパルテームの等電点は 5.9 である。この pH で溶液中に存在するおもな構造を書け
  - (c) 生理的な pH 7.6 で存在するアスパルテームのおもな形を書け

アミノ酸の構造式については以下を参考にせよ。

