

解答

(1) 137,
$$A_1 \longrightarrow CH_3 \longrightarrow A_2 \longrightarrow NO_2$$

- (2) ④ (3) B… サリチル酸ナトリウムC… 安息香酸ナトリウム
- (4) フェノール

(5)
$$H_3C - N = N - OH$$

解説

(1) A の組成式を求めると,

$$\text{C}: 308.7 \times \frac{12}{44} \, \leftrightharpoons \! 84.2 \, (\text{mg}) \qquad \text{H}: 63.3 \times \frac{2.0}{18} \, \leftrightharpoons \! 7.03 \, (\text{mg})$$

 $\mbox{N}: 137.3 \times 0.102 = 14.0 \ (\mbox{mg}) \qquad \mbox{O}: 137.3 - (84.2 + 7.03 + 14.0) = 32.1 \ (\mbox{mg})$

$$C: H: N: O = \frac{84.2}{12}: \frac{7.03}{1.0}: \frac{14.0}{14}: \frac{32.1}{16} \rightleftharpoons 7: 7: 1: 2$$
 $C_7H_7NO_2$

 $(C_7N_7NO_2)_n$ \leq 200 n=1 (n は整数) よって,A の分子式も $C_7H_7NO_2$

 $C_7 H_7 NO_2 \ - \ C_6 H_4 \ - \ NO_2 \ = \ CH_3$

A はニトロ化合物なので、A として考えられる構造は、次の3種。

A はトルエンのニトロ化により合成されたので、オルト体とパラ体である。

参考:メチル基は電子供与性であるから、ベンゼン環のo、p位の反応性が大きくなる。これを知らないと、 A_1 、 A_2 は答えられない。

- (2) ニトロ化合物は中性であるから、④に移行する。①にはアミン、②にはカルボン酸、③にはフェノール類がそれぞれ分離される。
- (3) B の分子式は $C_9H_8O_4$ CH_3CO (アセチル基) + $H = C_7H_6O_3$ (o- 置換体, サリチル酸) である。C は安息香酸である。

'01 三重大学

(5) A_1 はジアゾニウム塩を経てアゾ化合物をつくるから、p-置換体。

$$H_3C$$
 \longrightarrow NO_2 $\xrightarrow{Sn, HC1}$ H_3C \longrightarrow NH_2 $\xrightarrow{ijryill}$ $A_1(C_7H_7NO_2)$ $E(C_7H_9N)$
$$\begin{bmatrix} H_3C - \bigcirc -\stackrel{\uparrow}{N} \equiv N \end{bmatrix} C1^- \xrightarrow{ONa(F)} H_3C - \bigcirc -\stackrel{\downarrow}{N} = N - \bigcirc -OH$$
 H

講評

有機化合物の分離・決定の問題.配向性の部分は今の課程ではやらない内容だが,この問題のように出題されることもあるので,押さえておいたほうが良いだろう.それ以外の内容に関しては、基礎的な内容なのできちんととっておきたい.