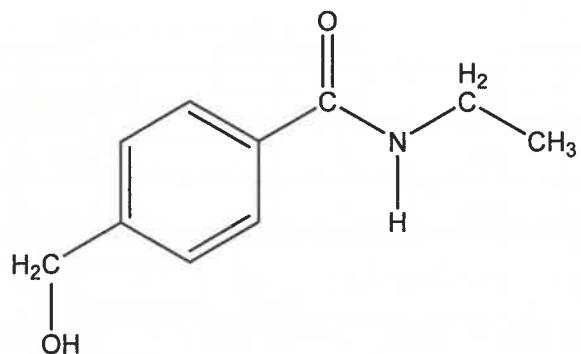


## 第6問 (化学, 配点 30 点)

次の文章を読み, 以下の問い合わせに答えよ。ただし, 構造式は下の記入例にならって示せ。



構造式の記入例

炭素, 水素, 酸素のみからなる化合物 A を (c) 加水分解すると, 中性を示すアルコールである化合物 B と(d) カルボキシル基を 1 つもつ分子量 136 の芳香族炭化水素である化合物 C が得られた。化合物 B の質量の割合は炭素 64.8%, 水素 13.6% であった。化合物 B 3.30 g を気体にした時の体積は, 0°C,  $1.01 \times 10^5$  Pa に換算すると 1.00 L であった。化合物 B の水溶液にヨウ素と水酸化ナトリウム水溶液を加えて加熱後, 冷却すると黄色沈殿が得られた。化合物 C を過マンガン酸カリウムで酸化すると化合物 D になり, 化合物 D を高温で加熱すると分子内で容易に脱水反応が起こり, 化合物 E が得られた。

問1 化合物 B の分子式を  $C_xH_yO_z$  として, X, Y, Z を求めよ。ただし, 気体 1 mol の 0°C,  $1.01 \times 10^5$  Pa での体積は 22.4 L とする。解答は, 途中の計算過程を示しながら答えよ。

問2 化合物 B の構造式を示せ。

問3 下線部 (c) で加水分解をうける結合の名称を答えよ。

問4 下線部 (d) の条件を満たす物質は, 化合物 C を含め 4 種類ある。それらをすべて構造式で示せ。

問5 問4 の 4 種類の物質のなかで, 化合物 C であると考えられる物質を構造式で示せ。

問6 化合物 D の名称を答えよ。

問7 化合物 A, 化合物 D, 化合物 E の構造式を示せ。