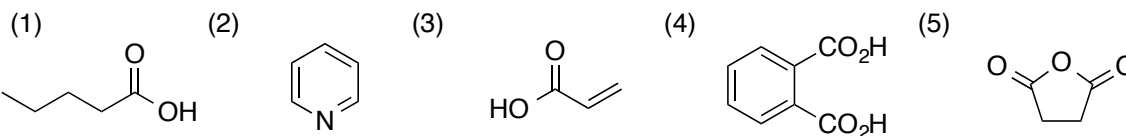


生物有機化学 平成27年7月28日施行 2年 担当 伊藤久央 持込不可  
 解答はすべて解答用紙に書くこと。

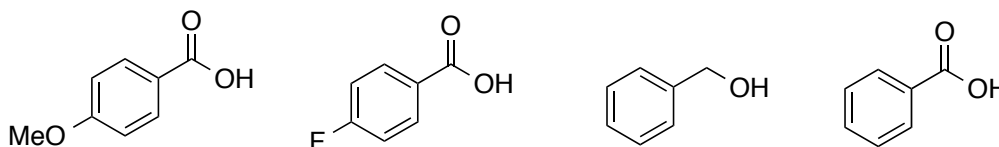
問1 以下に示した化合物の名前と分子式を書きなさい。



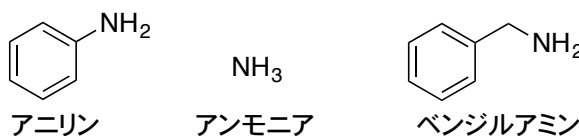
問2 酸性度、塩基性度について以下の1~3に答えなさい。

(1) 酢酸( $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$ )の希水溶液において、酸性度定数 ( $K_a$ )と  $\text{p}K_a$  を求める式を書きなさい。

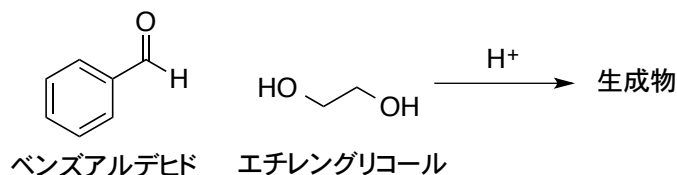
(2) 次の4つの化合物を酸性度の高い順に左から並べ、その理由も説明しなさい。



(3) 次の3つの化合物を塩基性度の高い順に左から並べ、その理由も説明しなさい。

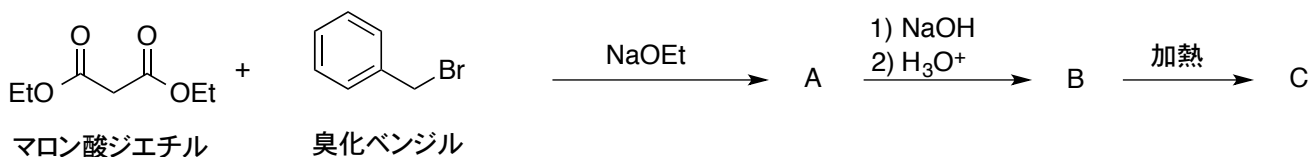


問3 ベンズアルデヒドとエチレングリコールを酸性条件下反応させてアセタール化を行った。生成物を示し反応機構を電子の移動がわかるように詳細に図示しなさい。



問4 2,6-ヘプタンジオンに水酸化リチウムを加えて反応を行ったところ、 $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{O}$ の分子式を有する生成物が得られた。反応機構と生成物を書きなさい。

問5 マロン酸ジエチルと臭化ベンジルとの反応を下記の式に従って行った。化合物A~Cの構造式を書きなさい。また、3つの工程の反応機構を、電子の移動がわかるように詳細に図示しなさい。



問6 以下の反応式A~Eにおいて、空欄1~6に該当する構造式を書きなさい。

