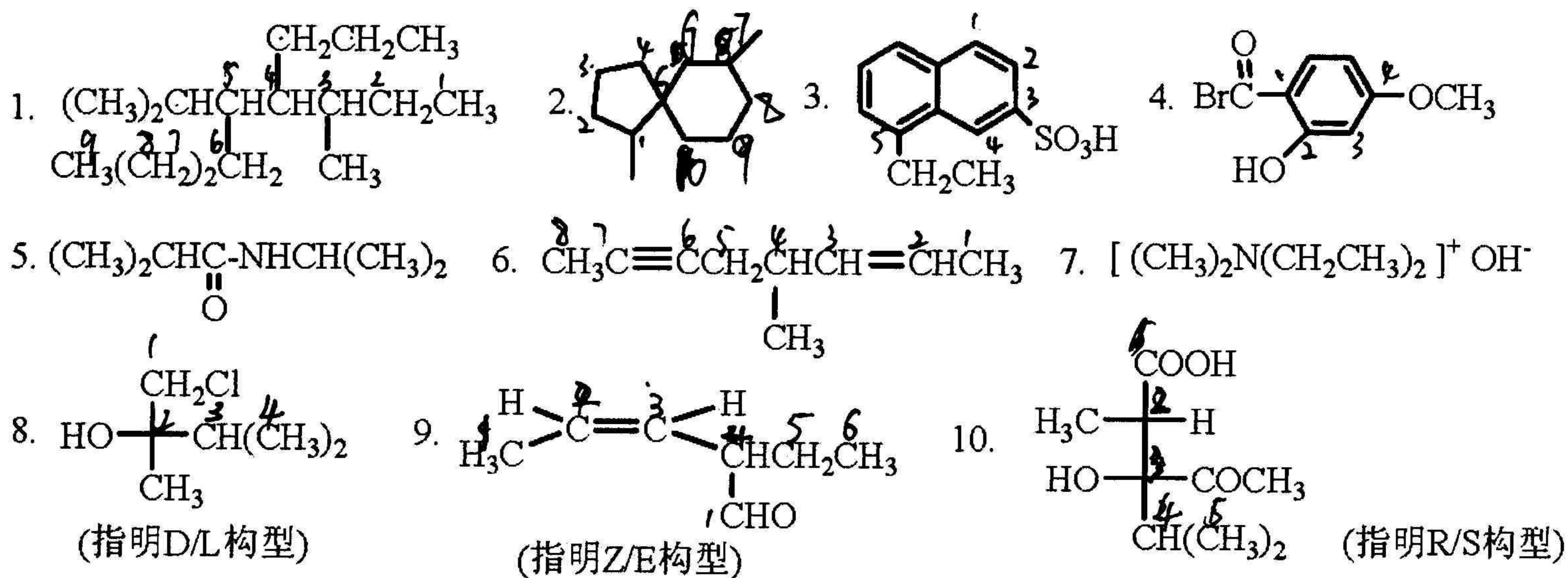


南京航空航天大学  
二〇〇九年硕士研究生入学考试试题

考试科目：有机化学 黑体 5 号

说 明：所有试题答案必须写在答题纸上，答案写在试卷上无效

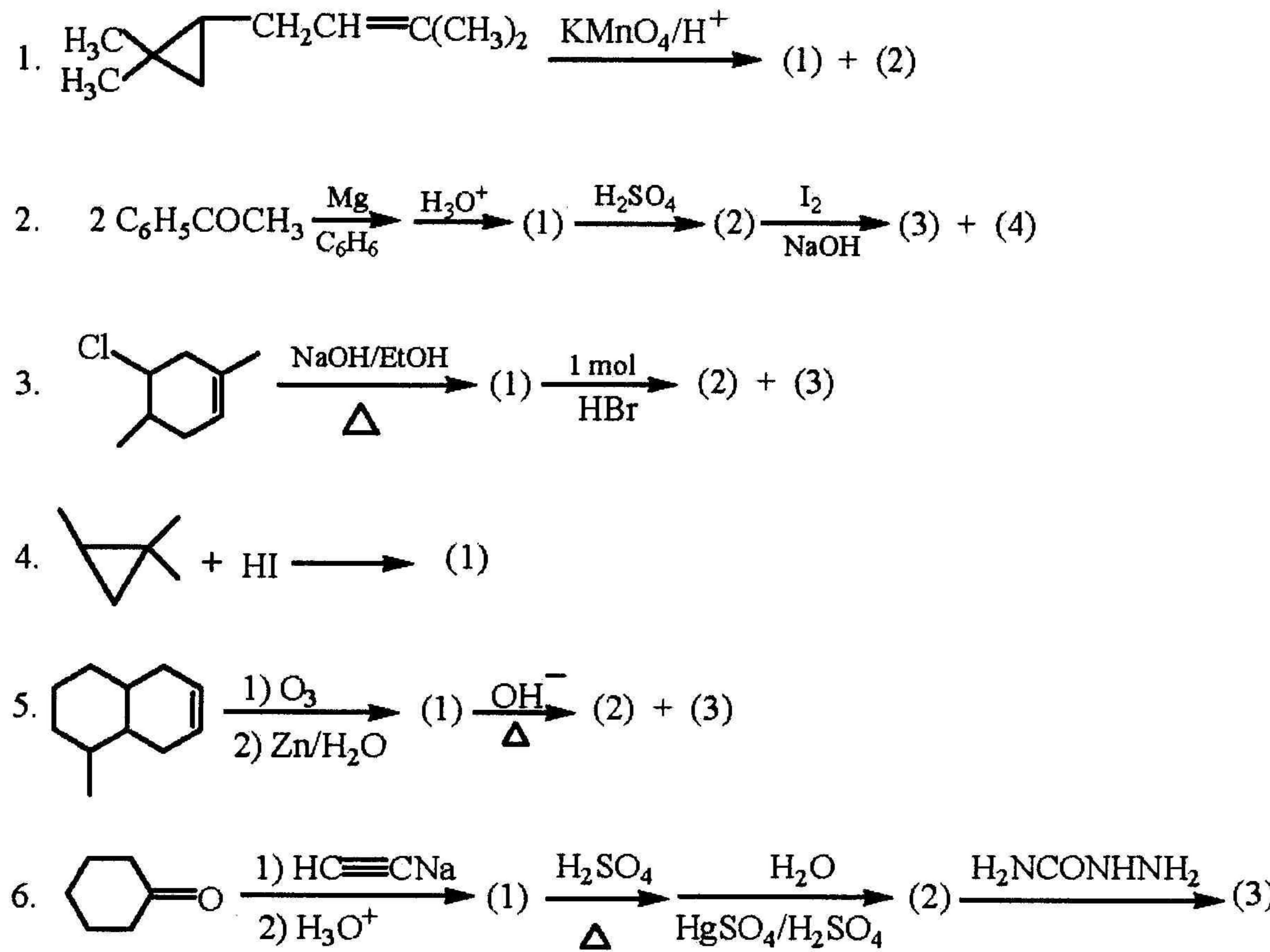
**一、用系统命名法命名下列化合物（10 分，每小题 1 分）**



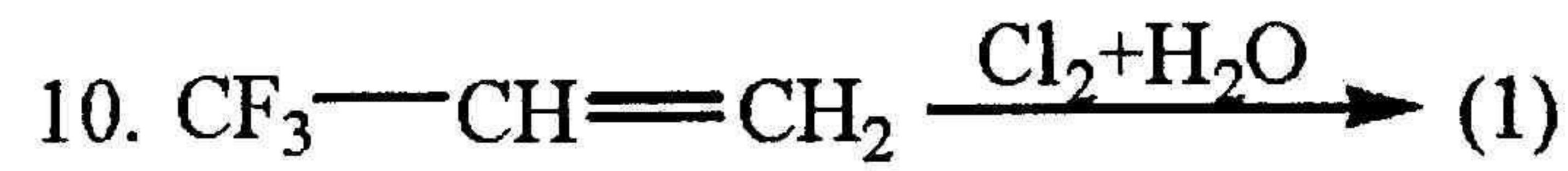
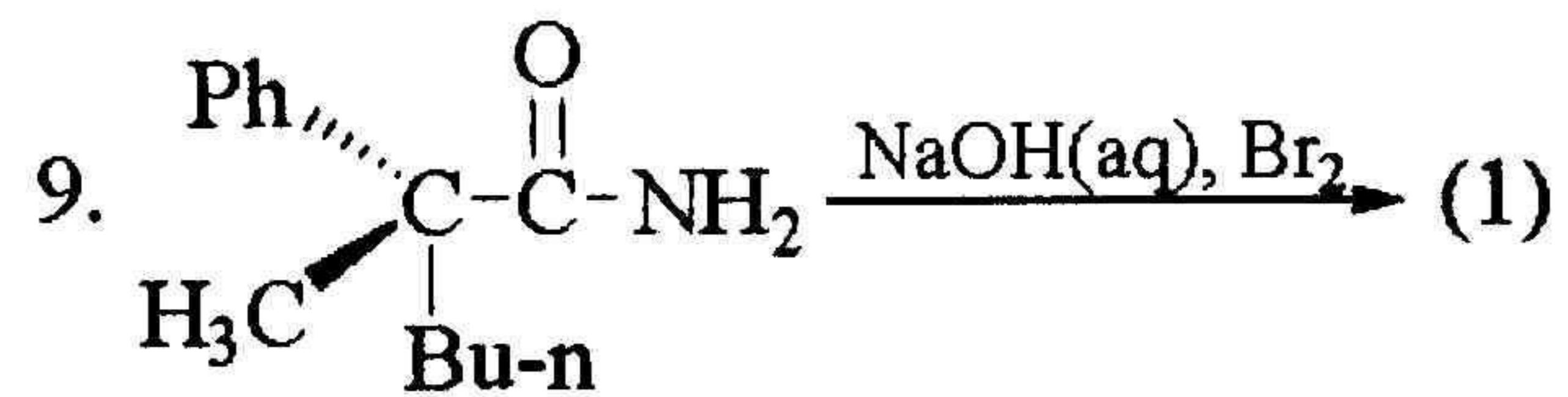
**二、写出下列化合物的结构式（15 分，每小题 1.5 分）**

1. meso-酒石酸的 fisher 投影式
2. DMF
3. 乙二醇最稳定构象的 newman 投影式
4. 水杨酸甲酯（冬青油）
5. 尼龙 66
6. 顺-1-氯-2-碘环己烷的最稳定构象的透视式
7. 8-羟基喹啉
8. 糜醛
9. D-乳酸（fisher 式）
10. NBS

**三、完成下列反应式，写出主要产物（20 分，每小题 1 分）**

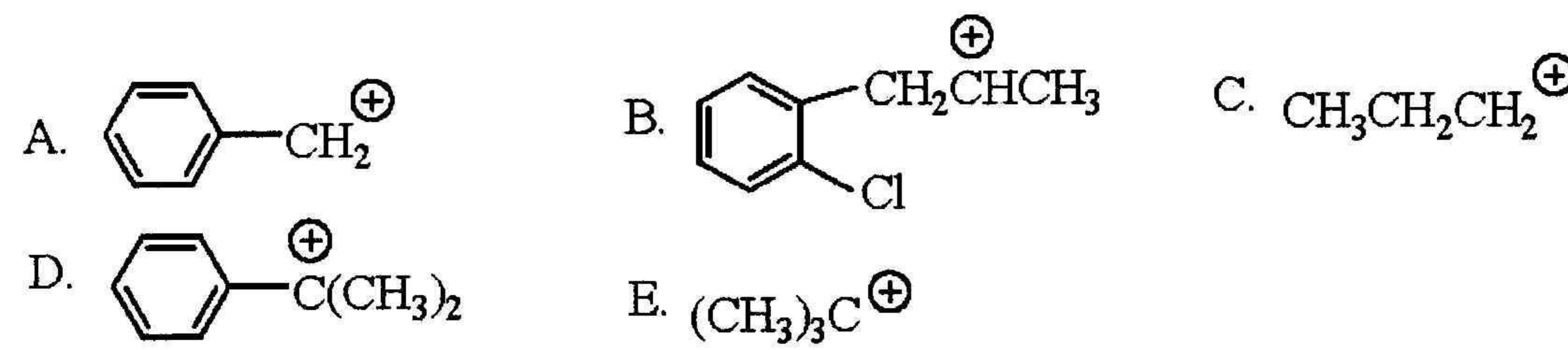


试题编号: 626



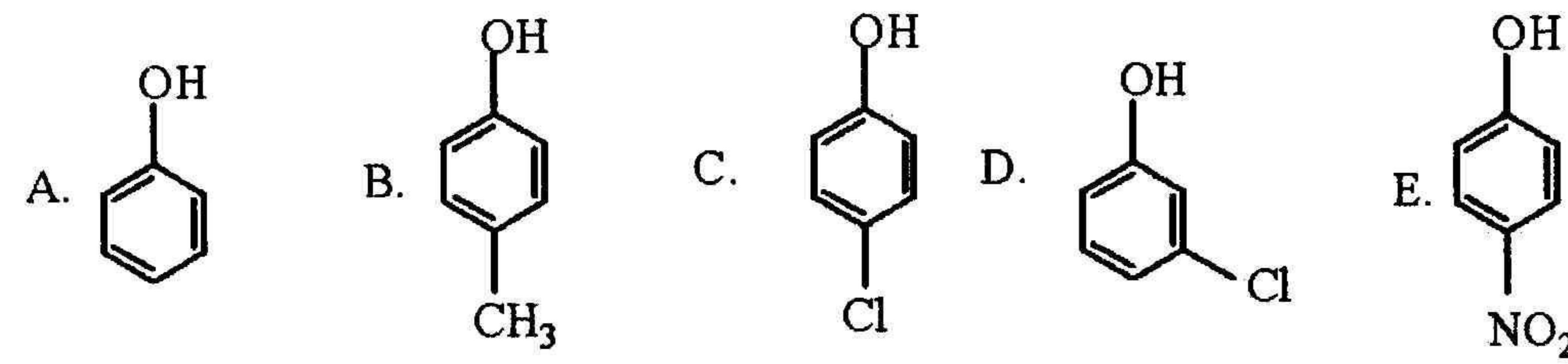
四、回答下列问题 (20 分, 每小题 2 分)

1. 由高到低排列下列碳正离子稳定性

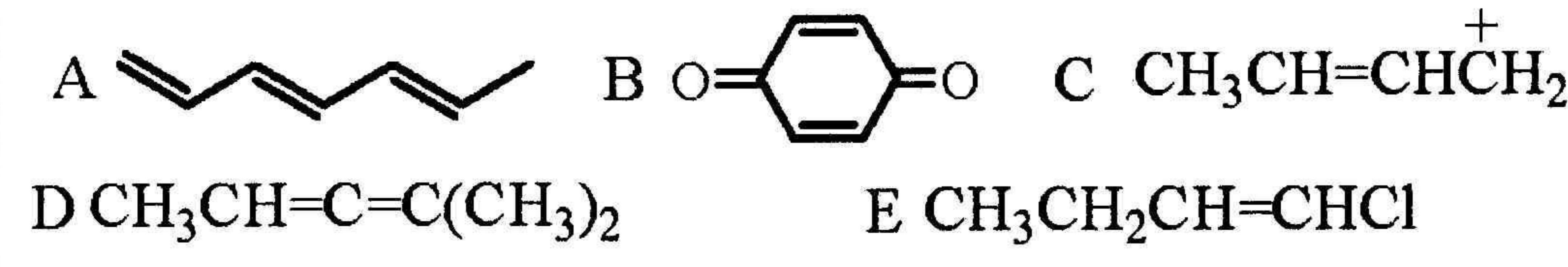


2. 试预测当A为①H ②Cl ③NO<sub>2</sub> ④CH<sub>3</sub> ⑤OCH<sub>3</sub>时, 化合物  进行SN<sub>1</sub>反应的活性大小:

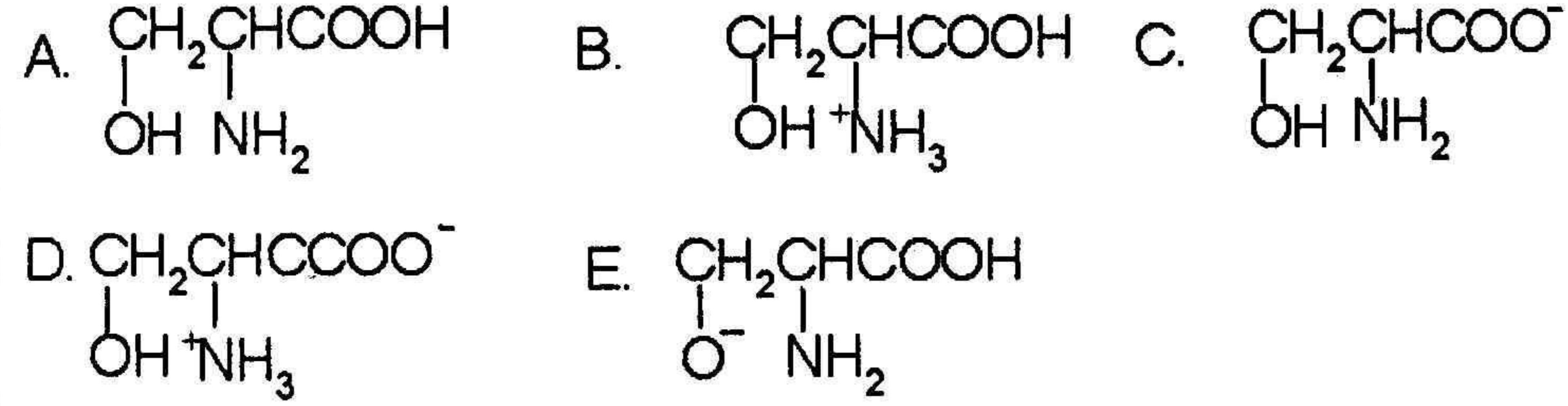
3. 按酸性由强到弱排列下列化合物:



4. 下列化合物中不存在共轭效应的是:



5. 丝氨酸的等电点 pI=5.68, 该氨基酸在中性条件下的主要存在形式为:



试题编号: 626

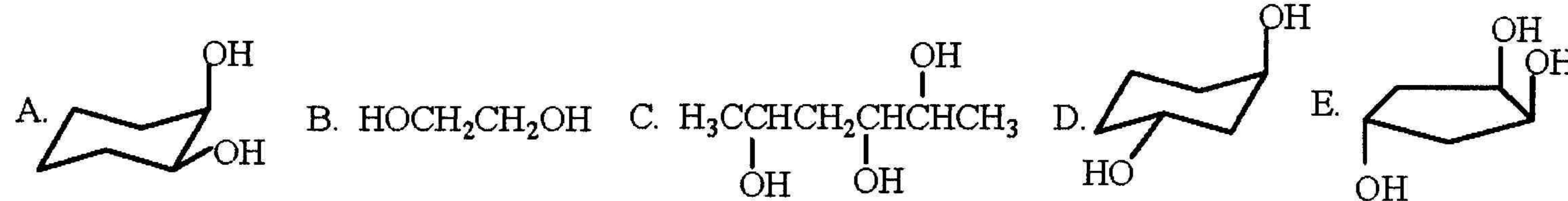
共 5 页 第 3 页

6. 1-己烯在碘化钠存在下与溴反应，其产物是：

- A. 只有 1,2-二溴己烷    B. 1,2-二溴己烷和 1,3-二溴己烷    C. 1,2-二溴己烷和 1-溴-2-碘己烷  
 D. 1,2-二溴己烷和 2-溴-1-碘己烷    E. 1,2-二溴己烷和 1,2-二碘己烷

7. 羰基还原为—CH<sub>2</sub>—可应用的试剂是：

- A. H<sub>2</sub>/Ni    B. Zn/Hg + 浓 HCl    C. LiAlH<sub>4</sub>    D. NaBH<sub>4</sub>    E. Na + CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH

8. 下列化合物中不与 HIO<sub>4</sub> 反应的是：

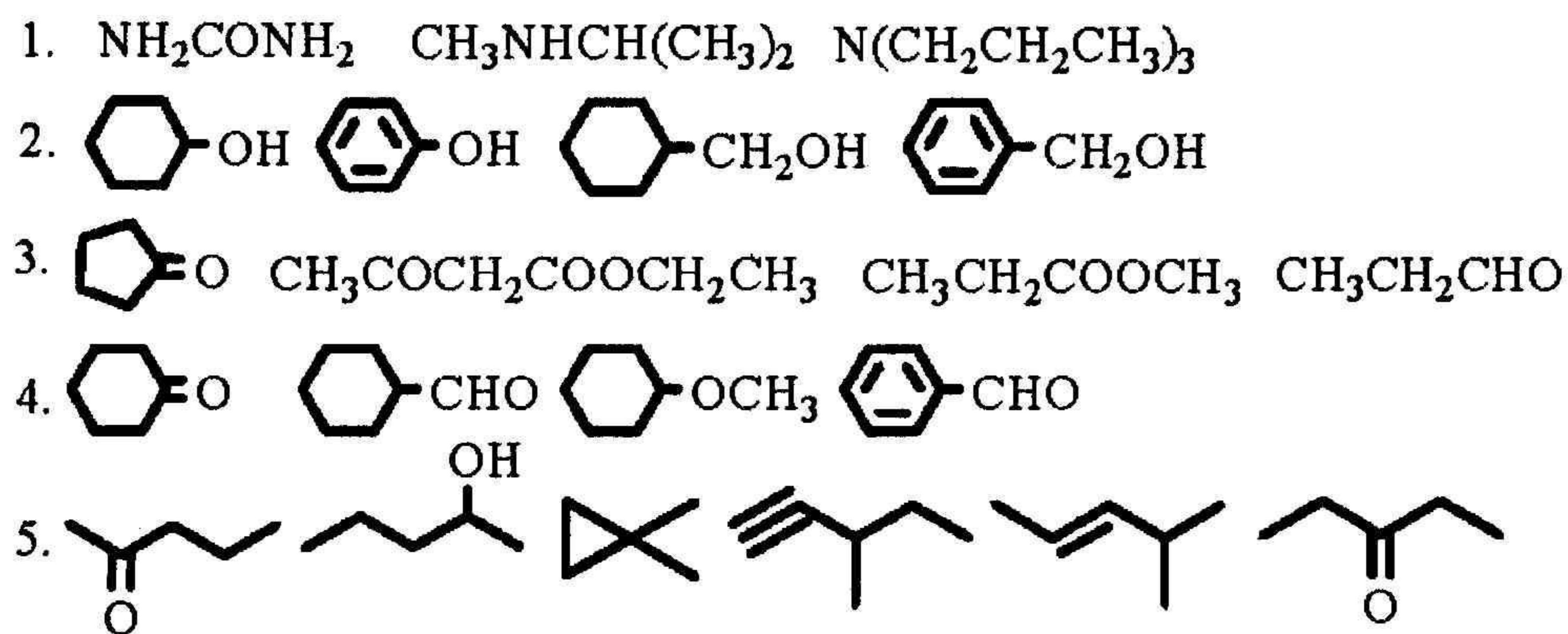
9. 将下列化合物按沸点由高到低排列：

- A. 2-甲基己烷    B. 正戊烷    C. 2-甲基庚烷    D. 正庚烷    E. 3,3-二甲基戊烷

10. 下列说法正确的是：

- A. 如果一个化合物没有对称面，它必然是手性的。  
 B. 所有手性分子都有对映体和非对映体。  
 C. 手性分子发生 S<sub>N</sub> 反应后，产物的构型一定发生改变。  
 D. 外消旋体和内消旋体是光学性质类似的化合物，都不具有旋光性。  
 E. 由一种异构体转变成其对映体时，必须断裂与手性碳相连的键。

### 五、用化学方法区别下列各组化合物 (15 分, 每小题 3 分)



### 六、有机化合物结构推导 (20 分, 每小题 5 分)

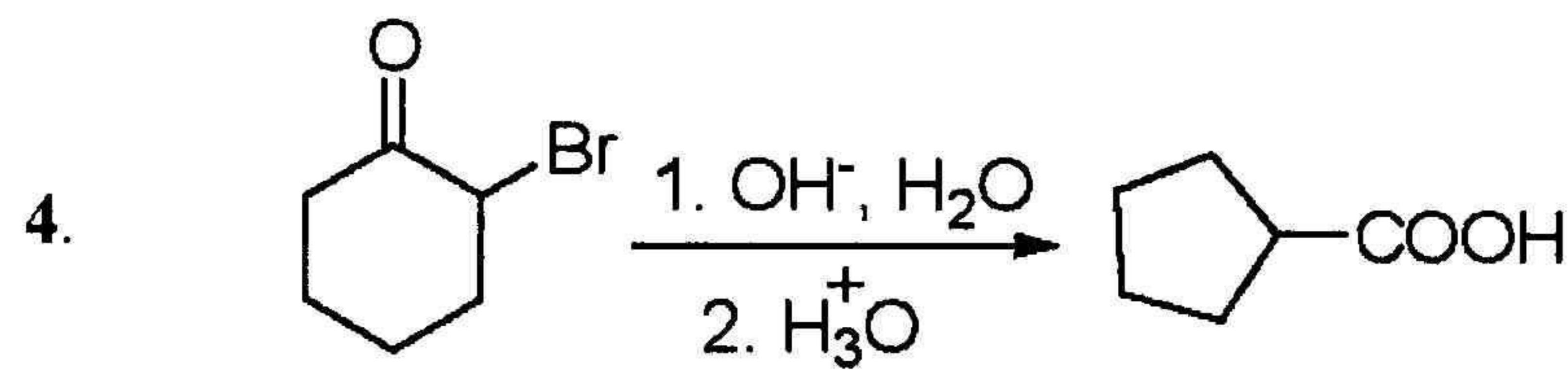
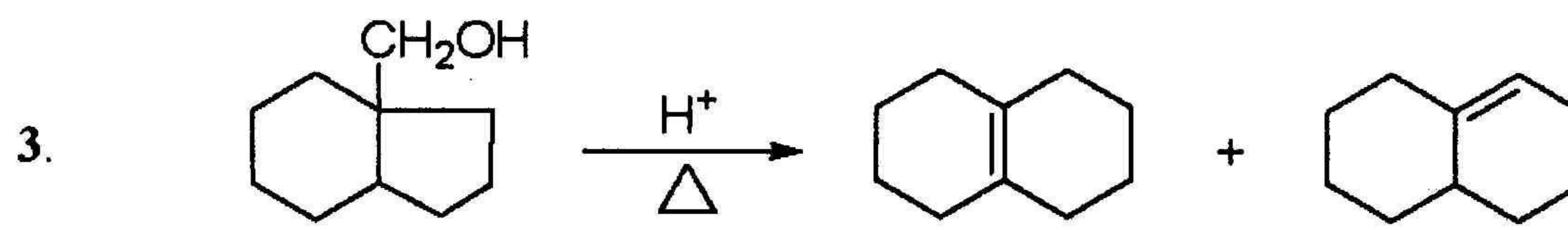
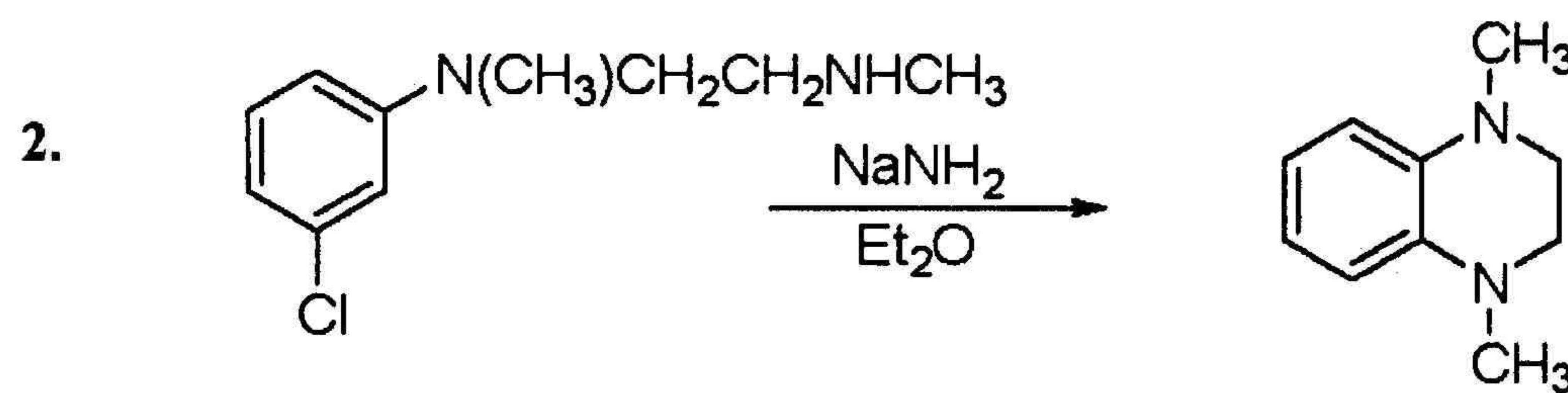
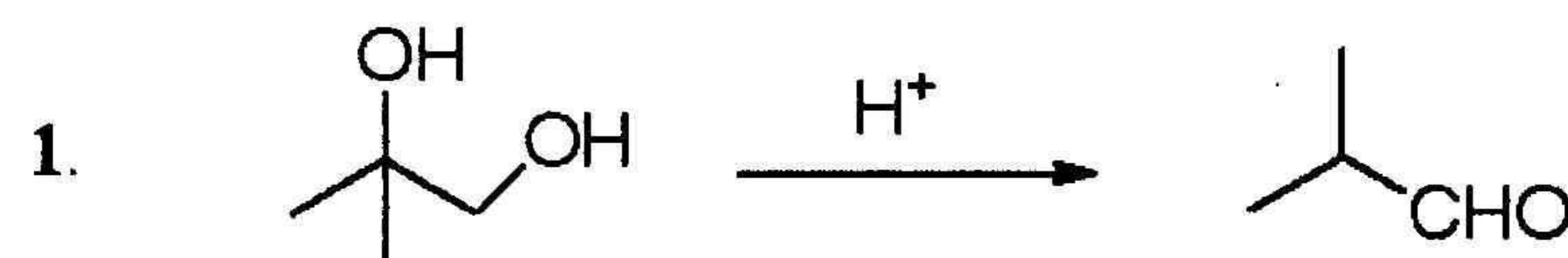
1. 化合物 (A)，分子式 C<sub>5</sub>H<sub>8</sub>，在液氨中与金属钠作用后，再与 1-溴丙烷作用，生成分子式为 C<sub>8</sub>H<sub>14</sub> 的化合物 (B)，用高锰酸钾氧化 (B) 得到分子式为 C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>O<sub>2</sub> 的两种不同的羧酸 (C) 和 (D)，(A) 在硫酸汞存在下与稀硫酸作用，可得到分子式为 C<sub>5</sub>H<sub>10</sub>O 的酮 (E)。试写出 (A)、(B)、(C)、(D)、(E) 的构造式及各步反应式。

试题编号: 626

共 5 页 第 4 页

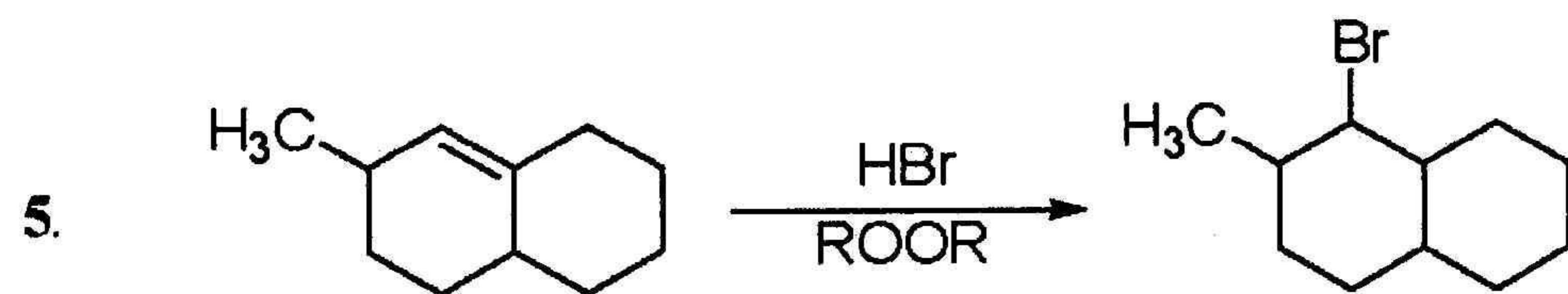
2. 化合物 A 的分子结构式为  $C_6H_{12}O_3$ , 它的 IR 谱在  $1710\text{ cm}^{-1}$  处有一强的吸收峰, A 能发生碘仿反应, 但不与 Tollens 试剂发生反应。如果 A 事先用稀酸水溶液处理得 B ( $C_4H_6O_2$ ), B 中加入 Tollens 试剂, 则有银镜生成, 化合物 A 的  $^1H$  NMR 谱如下:  $\delta 2.1$  (单峰),  $\delta 2.6$  (二重峰),  $\delta 3.2$  (6 H, 单峰),  $\delta 4.7$  (三重峰), 写出 A 和 B 的结构, 写出各步的反应过程。
3. Granatine (化合物 A,  $C_9H_{17}N$ ) 是存在于石榴皮中的一种生物碱, 它与过量的  $ICH_3$  作用后再用  $AgOH$  加热处理得到一双烯混合物 C 和 D, C 和 D 的催化氢化都生成环辛四烷, 用紫外光鉴定双烯混合物发现无共轭双键存在。写出 A, B, C, D 的结构及主要反应。
4. 化合物 A, 分子式为  $C_9H_{10}O_2$ , 能溶于  $NaOH$  水溶液, 可以和  $NH_2OH$  加成, 但不和 Tollens 试剂反应, A 经  $NaBH_4$  还原生成 B ( $C_9H_{12}O_2$ )。A 和 B 均能发生碘仿反应, A 用  $Zn-Hg/HC1$  还原生成 C ( $C_9H_{12}O$ ), C 与  $NaOH$  溶液反应, 再和  $CH_3I$  反应得 D, 用  $KMnO_4$  氧化 D 生成对甲氧基苯甲酸, 试写出 A, B, C, D 的结构及主要反应式。

### 七、反应机理推断 (25 分, 每小题 5 分)



试题编号: 626

共 5 页 第 5 页



## 八、合成 (25 分, 每小题 5 分)

1. 以苯及必要的有机、无机试剂为原料合成 3, 4, 5—三溴苯酚。

