浙江大学 20 15 - 20 16 学年 秋冬 学期

«

考牛姓名:

有机化学 》课程期末考试试卷

所属院系:

课程号: 061B9010 _, 开课学院: _ 化学系 _

学号:

考试试卷: A 卷 √、B 卷 (请在选定项上打 √)

考试形式:闭√、开卷(请在选定项上打√),允许带 / 入场

考试日期: __2016 __年___01__月___14 __日, 考试时间: ___120__ 分钟

诚信考试,沉着应考,杜绝违纪。

3 /											
	题序	1	11	三	四	五	六	七	八	总 分	
	得分										
	评卷人										

一 按系统命名法命名下列化合物,如有立体化学的请标注(10 分)

2 1 3-甲基-3-氯丁酰氯 2, 4-二甲基呋喃 3 4 MeO² 4-甲氧基-2-溴苯酚 3-甲基环己-2-烯酮 CO₂H 5 6 Ν̈́Η₂ 3-氨基戊酸 (Z)-2-氯-2-丁烯



10-甲基-双环[4.4.0]癸-2-烯 或 1-甲基-

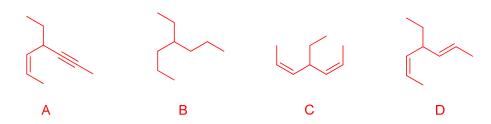
1, 2, 3, 4, 4a, 5, 6, 8a-八氢萘

二推测化合物结构(8分)

1. 化合物 **A**(C₉H₁₄), 具有旋光性。将 **A** 用 Pt 进行催化氢化生成 **B**(C₉H₂₀), 没有旋光;将 **A** 用 Lindlar 催化剂小心催化氢化生成 **C**(C₉H₁₆), 也没有旋光;但如将 **A** 置于钠的液氨溶液中反应,生成 **D**(C₉H₁₆),却有旋光。试推测 **A**, **B**, **C**, **D** 的结构。

10

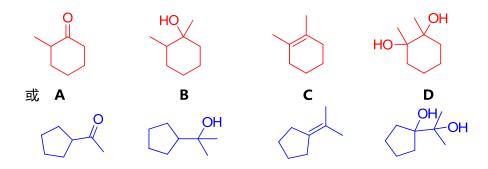
2-甲基庚-1-烯-6-炔



2. 某酮 $A(C_7H_{12}O)$ 与 CH_3MgI 作用后再经水解得 $B(C_8H_{16}O)$,B 在浓硫酸作用下生成 $C(C_8H_{14})$,C 与冷、稀的高锰酸钾中性溶液反应得 $D(C_8H_{16}O_2)$,E 在浓硫酸作用下发生频那醇重排生成两种酮,一种酮的结构为:



。请根据上面的信息推测 A , B , C , D 的结构式。

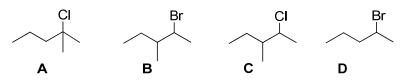


三选择题(每题2分,共26分)

1. 下列有关芳烃取代反应表述错误的是(d)。

- (a) 苯环上连有吸电子基有利于亲核取代反应
- (b) 苯环上连有推电子基有利于亲电取代反应
- (c) 苯的亲电取代反应中间体为σ-碳正离子络合物
- (d) 苯环上连有推电子基有利于亲核取代反应

2. 下列卤代烃 A-D 发生 S_N2 反应的速度大小顺序是(d)。



- (a) A > B > C > D
- (b) B > A > C > D
- (c) C > B > A > D
- (d) D > B > C > A

3. 下列表述错误的是(c)。

- (a) E1 反应三级卤烃比一级卤烃消除反应速度快 (b) 溶剂极性增强对 E1 有利
- (c) E1 反应速度与碱的强弱有关
- (d) E2 反应速度与碱的浓度有关。

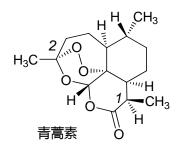
4. 水杨醛分子中,没有如下电子效应的是(d)。

- (a) 醛基的π-π负共轭效应 (b) 羟基的 p-π正共轭效应
- (c) 羟基的负诱导效应
- (d) 醛基的π-π正共轭效应

5. 碱性条件下,下列羰基化合物能发生自身缩合反应的是(b)。

- (a) 苯甲醛
- (b) 环己酮
- (c) 甲醛 (d) 2,2-二甲基丙醛

6. 青蒿素的结构中,标为1号和2号手性碳原子绝对构型分别(a)。



- (a) 1R, 2R
- (b) 1R, 2S
- (c) 1S, 2R
- (d) 1S, 2S

7. 在 L-亮氨酸或 D-核糖的 Fischer 投影式中,下列表述正确的是(a)。

- (a) L-亮氨酸的氨基在左边 (b) D-核糖的 4-羟基在左边
- (c) L-亮氨酸无氨基
- (d) D-核糖的 3-羟基在左边

8. 比较下列含氮化合物,碱性最强的是(a)、最弱的是(b)。

- (a) Et_3N (b) N-H (c) (d) $N-H_2$

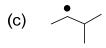
9. 下列化合物中具有光学活性的是(d)。

COOH
$$C_3H_7$$
 C_2H_5 C_3H_7 C_2H_7 C_3H_7 $C_3H_$

10. 下列化合物不具有芳香性的是(c)。

11. 下列自由基最稳定的是(a)。





12. 以下表示α-D-吡喃葡糖苷的结构式是(c)。

13. 下列化合物,与丁醇发生醇解反应最快的是(d)、最慢的是(a)。

- (a) O (b) O (c) O (d) O O Ph

四 完成下列反应式;如反应有立体选择性,请写出产物的立体构型(33分)

1

$$CH_2=CHCH_3 + CI_2 \xrightarrow{500 \, ^{\circ}C} CH_2=CHCH_2CI$$

2

$$CH_3CH_2C \equiv CH \qquad \begin{array}{c} 1) \text{ BH}_3 \\ \hline 2) \text{ } H_2O_2 \end{array} \qquad \left(\qquad \begin{array}{c} CH_3CH_2CH_2CHO \end{array} \right)$$

3

$$SO_3Ph$$
 $CI_2 / FeCI_3$
 $CI_2 / FeCI_3$
 $CI_3 / FeCI_3$
 $CI_3 / FeCI_3$
 $CI_4 / FeCI_3$
 $CI_5 / FeCI_5$
 $CI_5 / FeCI_5$
 $CI_5 / FeCI_5$
 $CI_5 / FeCI_5$

五 试画出下列各反应的机理(2题,8分)

1.

六 由指定的原料和必要的无机试剂合成下列化合物 (15分)

1. 用丙二酸二乙酯和甲苯为起始原料合成

2. 根据反应条件,写出各步产物以合成目标化合物

3. 以苯和不大于两个碳的有机物及合适的无机试剂为原料合成

4. 以苯酚、碘甲烷及合适的无机试剂为原料合成

TM