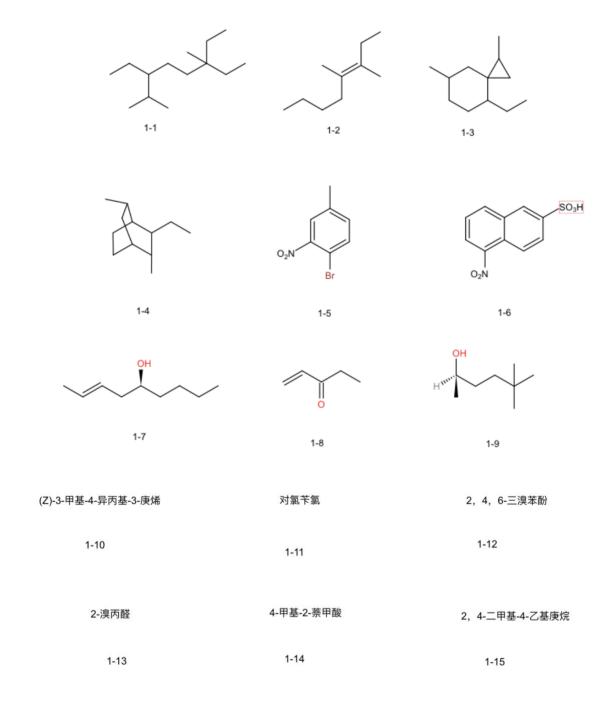
基础有机化学期末模拟试题

注:一些特殊集团的名称及其缩写

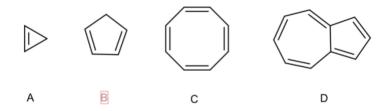
甲基 Me 乙基 Et

一、命名下列化合物或依据名称画出化合物的键线式

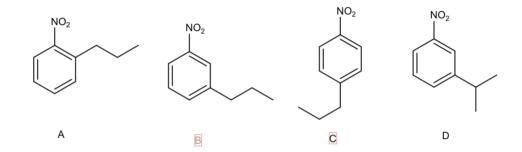


- 二、请在下列四个选项中选出正确的一项
 - 1) 哪一种化合物最容易溶于 NaHCO3 水溶液?

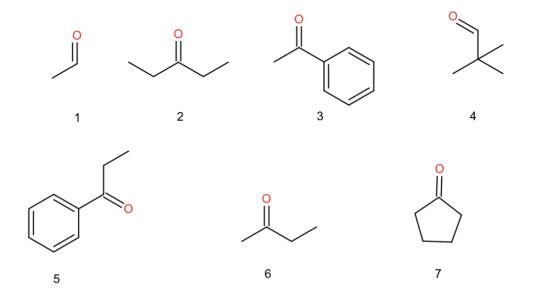
- A) 苯酚 B) 间硝基苯酚 C) 邻甲苯酚 D) 对硝基苯酚
- 2) 比较苯酚(Ⅱ)、环己醇(Ⅲ)、碳酸(Ⅲ)酸性的强弱
- A) ||>|>||| B) |||>|>|| C) |>||>||| D) ||>|||>|
- 3) Lindlar 试剂的组成是什么?
- A) CrO3/吡啶 B) Pd/BaSO4/喹啉 C) Hg(OAc)2/THF
- D) HCl + ZnCl2
- 4) 下列哪一个化合物没有芳香性?
- A) 吡啶 B) 环戊二烯负离子 C) 十氢化萘 D) 环庚三烯正离子
- 5) 下列化合物中, 哪个有芳香性?



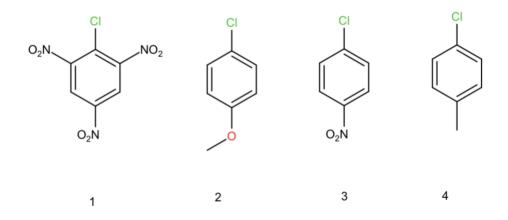
- 6) 下列物质中, 不能使 Br2/H2O 褪色的是
- A) 环戊烷 B) 乙炔 C) 乙烯 D) 环丙烷
- 7) 下列哪一种化合物在水中溶解度最大?
- A) 丙醇 B) 丙烯 C) 苯酚 D) 丙烷
- 8) 内消旋酒石酸与外消旋酒石酸什么性质相同?
- A) 熔点 B) 沸点 C) 相对分子质量 D) 比旋光度
- 9) 硝基苯与 CH3CH2CH2CI 在无水氯化铝作用下,产物是哪一种?



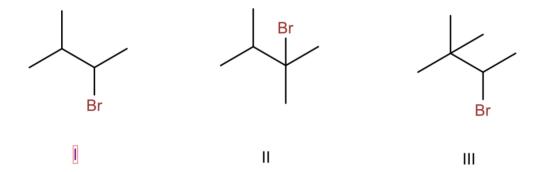
- 10) 下列哪一种化合物中碳原子为 sp2 杂化?
- A) 丙烷 B) 环丙烷 C) 乙烯 D) 乙炔
- 11) 将以下化合物的沸点从高到低进行排序,正确的表达是哪一组?
- 1 HOCH2CH2CH2OH 2 CH3(CH2)3OH 3 C4H10 4 EtOEt
- A) 1>2>4>3 B) 1>3>2>4 C) 3>1>2>4
- D) (4)>(3)>(2)>(1)
- 12) 只有一个手性碳原子的分子,对调手性碳上任意两个基团后,所得分子与原分子的关系是哪一种情况?
- A) 非对映异构体 B) 互变异构体 C) 对映异构体 D) 顺反 异构体
- 13) 比较乙烯(I)、丙烯(II)、异丁烯(III)在酸催化下与水加成 反应速度的大小
- A) ||>|>||| B) |||>||>| C) ||>||>||| D) ||>|||>|
- 14) 下列化合物中, 可以与 NaHSO3 发生加成反应的有



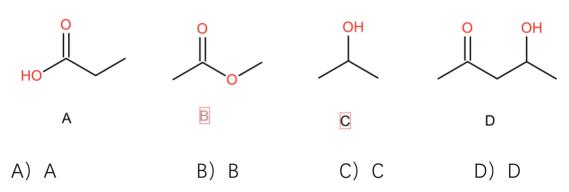
- A) 1247B) 1346C) 3457D) 2367
- 15) 比较下列反应物与 NaOH 溶液发生反应生成对应的酚的 反应速率



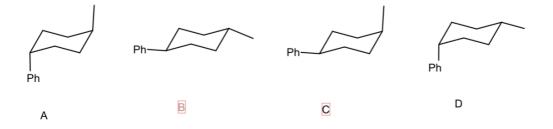
- A) 1>2>3>4 B) 1>3>4>2 C) 3>1>2>4
- D) 4>3>2>1
- 16) 比较下列化合物发生消除反应的难易度



- A) ||>|>||| B) |||>||>| C) ||>||| D) ||>|||>|
- 17) 下列化合物中,可以与一当量的格式试剂只进行加成-消除反应的是



- 18) 氯乙烯分子中, C-Cl 键长为 0.169nm, 而一般氯代烷中,
- C-CI 键长为 0.177nm, 这是因为分子中存在着___效应
- A) σp 超共轭 B) $\sigma \pi$ 超共轭 C) $p \pi$ 共轭 D) $\pi \pi$ 共 轭
- 19) 试比较下列构象的稳定性



- A) A>C>B>D B) C>A>D>B C) B>C>D>A
- D) B>C>A>D
- 20) 下面四个试剂不与 3-戊酮反应的是
- A) LiAlH4 B) CH3MgCl C) NH2OH D) CrO3/吡啶

三、依据反应式写出主产物

3)
$$CH_3CH=CHCH_2CH_2CHO$$
 $\xrightarrow{NaBH_4}$?

$$\begin{array}{c} \stackrel{\text{CH}_3}{\longrightarrow} + \text{CI}_2 & \stackrel{\mathcal{H}}{\longrightarrow} \end{array} () \xrightarrow{\text{NaOH/OH}^-} ()$$

$$\begin{array}{c}
O \\
C - CH_3 + CI_2 & \underline{H^+}
\end{array}$$

四、利用所给原料及不超过4个碳的有机化合物合成

以下化合物 (无机试剂任选)

五、简答题

- 1.醛酮与烯烃在化学反应上的异同点有哪些?试利用结构决定性质的理论,从结构上说明这些异同点。
- 2.试写出 A~E 的结构式以及相应的反应式

分子式为 $C_6H_{12}O$ 的 A,能与苯肼作用但不发生银镜反应。A 经催化得分子式为 $C_6H_{14}O$ 的 B,B 与浓硫酸共热得 C (C_6H_{12})。C 经臭氧化并水解得 D 与 E。D 能 发生银镜反应,但是不起碘仿反应,而 E 则可发生碘仿反应而无银镜反应。

3.试写出下列反应机理

说明:

本卷严格按照王婉秦老师上课所给的题型出题,并且在难度上略高于平时作业题。

本卷题目来源于中科院历年研究生入学考试题,刑其毅等主编《基础有机化学》的课后习题,徐寿昌主编《有机化学》的课后习题以及少部分自创题。

如果读者对本卷中的问题或解答有疑问的话,欢迎与我用 qq 讨论,我的 qq 号是 3364085190。

本卷中大部分图片均使用 KingDraw 绘制, 在这里向 KingDraw 的开发人员表示感谢。

最后, 祝大家在即将到来的有机化学考试中取得令自己满意的成绩! 自动化钱 001 班 张煜皓

2021.6.20