北京化工大学 2017——2018 学年第二学期 《有机化学 (72 学时)》期末考试试卷

课程代码 C H	M 1	3 7 0	0 T
----------	-----	-------	-----

班级:	姓	名:	学	号 :	任课	枚师:	分	数:
题号	_		三	四	五.	六	七	总分
得分								

一、用系统命名法命名化合物 1—6,必要时标明构型(R/S,顺/反或 Z/E);画出化合物 7—8 的结构(每小题 1 分,共 8 分。)

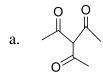
1	OH CH ₃ CH ₃	2	CH ₃ C ₃ H ₇ CI COOH
3	0 0	4	C ₂ H ₅ CH ₃
5	H ₃ CO Br CH ₂ CH ₃ H NH ₂ CH ₃	6	CI
7	甲基异丙基醚	8	1-甲基-4-硝基螺[4.5]-6-癸烯

二、选择题(每题只有一个答案,答案选项填在下列表格中,每小题1分,共20分)。

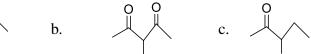
题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
选项										
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
选项										

1. 下列化合物碱性最强的是 ()。
A. 乙酰胺 B. 四甲基氢氧化铵 C. 吡啶
2. 下列化合物沸点最高的是 ()。
A. 丙三醇 B. 正戊烷 C. 氯代丙烷
3. 下列能进行歧化反应(Cannizarro)的条件是()。
5. TATILLE TO ALL COMMITTALE TO ALL ALL COMMITTALE TO ALL COMMITTA
A. 氯化铁B. 稀氢氧化钠C. 浓氢氧化
11. ANTON D. TREATHOU
4 下列化合物燃烧热最小的是 ()。
A. \square B. \square C. \square
5.下列负离子稳定性从大到小的顺序是()。
$a. \underline{l} b. CH_3CHCOO^- c. \underline{l}$
a. b. CH ₃ CH ₂ COO- c. Br
A branch Branch Carron b
A. b>a >c B. a>b>c C. a >c> b
6.下列负离子亲核性从强到弱的顺序是()。
O ⁻
a. $C_{2}H_{5}O^{-}$ c. HO^{-}

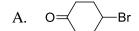
7. 下列化合物中烯醇式含量最高的是()。

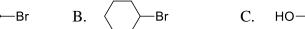






- 8. 下列哪一个描述对于 E2 反应是不正确的 ()。
 - A. 试剂的碱性增强可以加快 E2 反应
 - B. E2 反应是一步完成的协同反应
 - C. E2 反应可能伴随着重排反应
- 9. 下列化合物能用来制 Grignard (格利雅) 试剂是 ()。



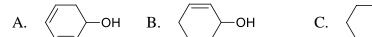


10. 根据休克尔规则,具有芳香性的是()。





- 11. 下列引入卤素的反应中,属于亲电取代历程的反应是()
 - A. 烯烃加次卤酸 B. 苯的卤化 C. 酸催化醛酮的 α 位卤代
- 12. 下列化合物脱水反应速率最快的是()。





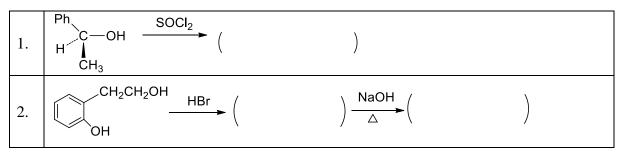
13. 下列化合物与 $AgNO_3/CH_3CH_2OH$ 溶液反应,活性最高的是 ()。

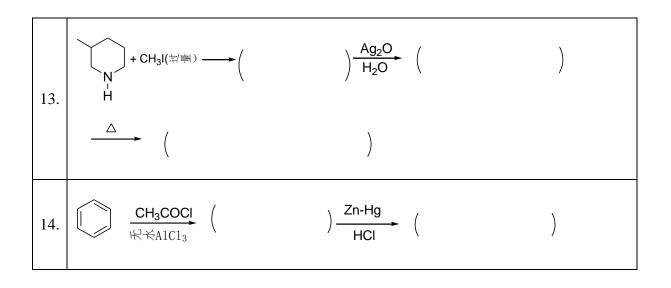


В.

14 下列化合物不能发生碘仿反应的是()。 B. 丙醛 C. 异丙醇 A. 苯乙酮 15. 下列化合物不能与 NaHSO3 反应的是 ()。 A. 苯乙酮 B. 乙醛 C. 丙酮 16. 下列羧酸衍生物与甲醇反应,速率最快的是()。 A. CH₃CH₂COOC₂H₅ B. (CH₃CH₂CO)₂O C. CH₃CH₂CONH₂ 17. 下列化合物在 NaI 的丙酮溶液中发生 S_N 2 反应,其快慢顺序正确的是()。 a. 3-溴-1-丙烯 b. 1-溴丁烷 c. 溴乙烯 A. b>c>a B. a>c>b C. a>b>c18. 下列各组化合物能够发生羟醛缩合反应的是()。 A. 苯甲醛+甲醛 B. 苯甲醛+乙醛 C. 二苯酮+甲醛 19. 下列自由基的稳定性由大到小的顺序为() A. b>c>a B. a>c>b C. c>a>b20.下列属于 S_N1 反应特征的是 () A. 亲核试剂浓度越大, 反应速率越快 B. 反应可能有重排产物 C. 空间位阻增大不利于反应进行

三、完成下列反应(每空1分,共27分)





四、结构推断题(共9分)。

1、某芳香族化合物 A (C_8H_{10}),在光照下与 $C1_2$ 反应生成 B (C_8H_9C1),B 在碱作用下水解生成 C (C_8H_{10} 0),C 经氧化生成 D (C_8H_80)。将 B 制成 Grignard 试剂与 D 反应,然后再经水处理后生成 E,E 在酸性介质中加热脱水生成 2,3-二苯基-2-丁烯。试推断 $A\sim E$ 化合物的结构。(5 分)(不写反应式,只写结构)。

推断 A~E 化自物的结构。(5分)(小与及应式,只与结构)。					
A.	В.	C.			
D.	E.				

2、化合物 $A(C_5H_{12}O)$ 可以发生碘仿反应,A 与浓硫酸共热则生成化合物 $B(C_5H_{10})$,B 的臭氧解产物为 C 和 D,C 为醛,D 为酮,推断 $A \sim D$ 化合物的结构。(4 %)

写反应式, 只写结构)。

A.	В.	C.
D.		

五、写出下列反应的反应机理(每小题4分,共8分)。

1.
$$^{18}_{\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}} \xrightarrow{\text{H}^+} \bigcirc_{\text{O}_{18}}$$

2. CHO + CH₃CHO
$$\xrightarrow{\text{\vec{M} HO}^-$}$$
 CH=CHCHO

六、用简单的化学方法鉴别下列各组化合物 (共8分)。

1.

2.

A
$$\longrightarrow$$
 NH $_2$ B \longrightarrow COOH C \longrightarrow CHO \longrightarrow CHO

七、以 C2~C4 的烯烃、乙炔、苯、甲苯和丙二酸二乙酯以及必要的无机试剂为原料,合成下列化合物 (每小题 4 分,共 20 分)。

八、附加题(选作题目, 共 5 分, 当总分超过 100 分时,总分按 100 分计算)请写出下列反应的机理: