# 北京化工大学 2015——2016 学年第二学期

《有机化学(72)学时》期末考试试卷(A)

课程代码(	`	Н М	1	3	7	0	0	T
-------	---	-----	---	---	---	---	---	---

题号	 <u> </u>	Ξ	四	五.	六	七	八	总分
得分								

一、用系统命名法命名化合物 1-10, 必要时标明构型  $(R/S, m/\log Z/E)$ , 写出化合物 11-15 的结构。每题 1 分,共 15 分。

序号	化合物结构	序号	化合物结构
1,	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>     CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CHCHCH <sub>2</sub> CHCHCH <sub>3</sub>     CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	2,	H <sub>3</sub> C H C≡C-CH <sub>3</sub>
3,	NO <sub>2</sub>	4、	СНО Н——ОН СН₂ОН
5、	CH <sub>3</sub>	6.	

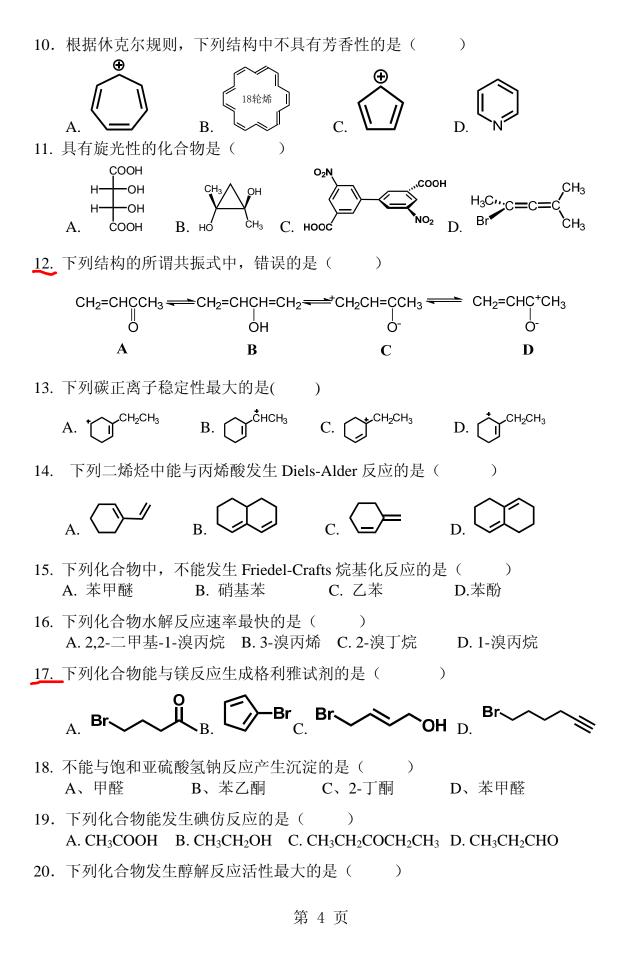
7、	CICH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> Br O CH <sub>2</sub> COH	8、	CH <sub>2</sub> OH H <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> C CI CH <sub>3</sub>
9、	O O II II CH <sub>3</sub> CCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> COCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	10	H <sub>3</sub> C
11,	(E)-4-甲基-3-庚烯	12	甲基叔丁基醚
13	环己酮肟	14	氯化三甲基苄基铵
15	吡啶		

### 二、选择题(每题只有一个答案,答案选项填在下列表格中,每题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										

		I I		
1.	下列化合物熔点最高 A. 正戊烷	高的是(  ) B. 异丁烷	C. 新戊烷	D.正丁烷
2.	下列化合物沸点最高 A. 对苯二酚		C. 对甲苯酚	D.对二甲苯
3.	下列化合物在水中沟 A. 1-氯丙烷		) C. 乙二醇	D.乙醚
4.	下列化合物燃烧热量	最大的是( )		
	A.	В.	C. —	D.
5.	下列化合物氢化热量	最低的是 ( )		
	A. CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>	$B$ . $H$ $CH_3$ $C$	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	<sub>D.</sub> H₃C−C≣C−CH₃
6.	下列亲核试剂中亲植	亥性最强的是(	)	
	A. OH	B. CH <sub>3</sub> COO	C. CH <sub>3</sub> O <sup>-</sup>	Do-
7.	下列化合物酸性最强 A. 苯酚;		C. 三氟乙酸	D. 乙酸
8.	下列化合物在水溶剂 A. 乙胺		) C. 三乙胺	D.乙酰胺
9.	反-1-甲基-3-叔丁基	环己烷的优势构象。	是( )	

第 3 页



A. 丙酰氯 B. 丙酸酐 C. 丙酸乙酯 D.丙酰胺

## 三、简答题(3分):

分析羧基官能团与羰基官能团和羟基官能团之间的关系,解释相关化学性质的变化.

#### 四、完成下列反应(每空1分,共30分)

第 6 页

#### 五. 写出下列反应的反应机理(6分,每题3分)

1. 
$$(CH_3)_3CCH_2Br \xrightarrow{C_2H_5OH-H_2O} CH_3CCH_2CH_3 + CH_3CCH_2CH_3 + (CH_3)_2C=CHCH_3 \\ OH OC_2H_5$$

2. 
$$H_3C - C_0' + H_3C - OH_3 + H_2O$$

六、用简单的化学方法鉴别或分离下列各组化合物(6分,每题3分)

1、A.异戊醛 B. 丁酮 C. 烯丙基溴 D. 正己醇

2、分离 A.苯甲酸、B.苯胺、苯酚、苯甲醚

### 七、结构推断题(每结构1分,共5分)

化合物  $A(C_6H_{12}O)$  与羟胺有反应,A 与 Tollens 试剂、饱和  $NaHSO_3$  均无反应。 A 催化氢化得化合物  $B(C_6H_{14}O)$ ,B 与浓  $H_2SO_4$  共热生成化合物  $C(C_6H_{12})$ ,C 经臭氧化分解生成分子式为  $C_3H_6O$  的化合物 D 和 E。D 有碘仿反应而无银镜反应,E 有银镜反应而无碘仿反应。试推测化合物 A、B、C、D、E 的构造式,并写出相关反应方程式。

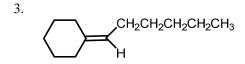
化合物	A	В	С	D	Е
结构式					

八、合成题(每小题 3 分,总共 15 分): 用碳数≤4 的烯烃、乙炔、苯、甲苯、苯酚、乙酰乙酸乙酯、丙二酸二乙酯,无机试剂任选。

1.

2. CH<sub>3</sub>

第 10 页



5.

6. (附加题,本题5分,做对加分,不做不扣分)

$$H_3C$$
 $N=N$ 
 $N+COCH_3$