北京工业大学 2014 ——2015 学年第 1 学期

//	<u></u>
//	To th 11 かー1
"	
«	有机化学-1

期末》 考试试卷 卷

考试说明:	环境与能源工程学院 130521
承诺:	

本人已学习了《北京工业大学考场规则》和《北京工业大学学生违纪处分条例》,承诺在考试过程中自觉遵守有关规定,服从监考教师管理,诚信考试,做到不违纪、不作弊、不替考。若有违反,愿接受相应的处分。

承证	若人:		学号:			班号:				
00000					00000000					
注:	本试卷共 _	_ 大题,	共 页	,满分	100分,	考试时必	须使用卷片	言附加的		
统一	一答题纸或草	稿纸。								

卷 面 成 绩 汇 总 表 (阅卷教师填写)

题号	-	=	三	四	五.	六	七	八	九	+	总成绩
满分											
得分											

说明:

- 1. 页面设置: 纸型 A4 或 8 开, 边距上、下各 2.54 cm, 左、右各 3.17cm。
- 2. 页眉页脚:按实际情况填写,不得删除。
- 3. 课程名称: 以教务管理系统中的课程名称为准。
- 4. 考试类别: 指期末、补考或重修等。
- 5. 考试说明:包括考试时长、考试方式(闭卷、半开卷、开卷或其他)、适用专业或考试工具(何种笔、尺子)等。
 - 6. 卷面成绩汇总表: 可根据实际情况进行调整。
 - 7. 试题序号: 大题用一、二、三……, 小题用 1、2、3……再次用 (1)、(2)、
- (3) ······; 选择题中备选答案的代号用英文大写字母 A、B、C、D、E 表示; 判断正误题用"√"、"×"表示; 其余题型由命题教师自行设计。
 - 8. 试题内容:用小四号宋体,行距1.5倍,每道题需标明分数。
 - 9. 试题间隔: 为方便答题留出足够空白。
 - 10. 答题纸或草稿纸: 可根据实际情况增加页数, 并顺序编号。

一、举例简述下列各词或术语的定义。(共10分,每题2.5分)

(1) 芳香性

(2) 诱导效应

(3) 对映异构

(4) 构象

二、根据下列化合物名称写出对应的结构式。(共10分,每题2.5分)

(1) 对氯叔丁苯

- (2) 反-1,2-二氯-1,2-二苯乙烯
- (3) (E)-1,2-二苯乙烯
- (4) 顺(或3Z)-1,3-戊二烯

得 分

三、命名下列化合物。(共10分,每题2分)

(2) (CH₃)₂CHC = CC(CH₃)₃

$$\begin{array}{ccc} \text{(3)} & \text{H}_3\text{C} & \text{HC=CH}_2\\ & \text{C=C} \\ & \text{H} & \text{H} \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \mathsf{CH_3CH_2CHCH_2CH_3} \\ | \\ (5) & \mathsf{CH_2CI} \end{array}$$

资料由公众号【工大喵】收集整理并免费分享

四、选择填空题。(共10分,每题2.5分)

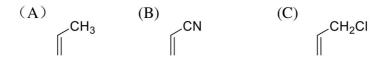
(1) 下列化合物中哪个张力较大,能量较高,最不稳定? ()



(2) 判断下列化合物哪个是极性分子? (

- (A) CH_3OH (B) CCl_4 (C) I_2

(3)下列一组化合物与1,3-丁二烯进行Diels-Alder反应,按反应活性从大到小 排列顺序: ()>()>()



- (4) 下列 C+活性中间体稳定性大小排序为:()>()>()>()

 - (A) CH_3 ⁺CHCH₃ (B) CI_3 ⁺CHCH₃ (C) $(CH_3)_3$ C

得 分

五、写出四甲(基)苯的构造异构体并命名。(共10分)

六、 用化学方法区别下列化合物。(共 10 分)

环己烷、环己烯和苯

得 分

七、完成下列各反应式。(共 20 分, 每题 4 分)

$$(2) \qquad \begin{array}{c} C = CH_2 & \xrightarrow{O_3} & \\ & & \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} & \\ & \\ & \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} & \\ & \\ & \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} & \\ \end{array} \qquad \begin{array}{c} & \\ \\ \end{array} \qquad$$

$$(4) \qquad \qquad Cu \qquad \qquad \Delta$$

$$CH_3$$
 $CH_3CH_2C \longrightarrow CH_2 + HCI \longrightarrow$

资料由公众号【工大喵】收集整理并免费分享

八、机理题(共20分)

用立体表达式写出下列反应的机理, 并解释立体化学问题。

$$NaOH$$
 $NaOH$ $NaOH$ $NaOH$ $NaOH$ $NaOH$ $NaOH$ $NaOH$ $NaOH$ OH OH OH

_试卷答案

- 一、举例简述下列各词或术语的定义。(共10分,每题2.5分)
- (1) 芳香性:环状闭合共轭体系,π电子高度离域,具有离域能,体系能量低,较稳定.在化学性质上表现为易进行亲电取代反应,不易进行加成反应和<u>氧化反</u>应,这种化学性质称为芳香性。
- (2)诱导效应:在有机化合物分子中,由于电负性不同的取代基(原子或<u>原子团</u>)的影响,使整个分子中的成键电子云密度向某一方向偏移,使分子发生极化的效应,叫诱导效应。
- (3) 对映异构: 凡与自身的镜像不能重合的分子是具有手性的分子,称为手性分子。凡一个碳原子和四个不相同的原子或基相连接的化合物,都可以存在两种构型。这两种构型不同的化合物不能重合,但互为镜像,通常称为对映体。对映体是对应异构体的简称,有时也称为旋光异构体。这种现象称为对应异构。
- (4)构象:含有两个或两个以上多价原子的有机化合物,由于围绕单键(σ键)旋转而导致分子中其它原子或集团在空间排列不同,分子的这种立体形象称为构象。
- 二、根据下列化合物名称写出对应的结构式。(共10分,每题2.5分)
- (1) 对氯叔丁苯

$$Cl$$
 $C(CH_3)_3$

(2) 反-1,2-二氯-1,2-二苯乙烯

资料由公众号【丁大喵】收集整理并免费分享

(3)(E)-1,2-二苯乙烯

$$\bigcup_{H} C = C \bigcup_{H}$$

(4) 顺(或3Z)-1,3-戊二烯

$$H_3C$$
 $C=C$ CH CH_2 CH_2

三、命名下列化合物。(共10分,每题2分)

- (1) 6-甲基螺[3.5]壬烷
- (2) 2,2,5-三甲基-3-己炔
- (3) 顺(或3Z)-1,3-戊二烯
- (4) 4-硝基-2-氯甲苯
- (5) 3-氯甲基戊烷

四、选择填空题。(共10分,每题2.5分)

- (1) A
- (2) A
- (3) B>C>A
- (4) C>A>B

五、写出四甲(基)苯的构造异构体并命名。(共10分)

$$CH_3$$
 CH_3 CH_3

六、用化学方法区别下列化合物。(共10分)

环己烷、环己烯和苯

答: ①使溴水褪色者为环己烯; ②与 Br₂ (FeCl₃) 作用, 溴水褪色者为苯; 余下的则为环己烷。

七、完成下列各反应式。(共20分,每题4分)

资料由公众号【丁大喵】收集整理并免费分享

八、机理题。(共20分)