## 基础有机化学期末模拟试题答案

一、命名下列化合物或依据名称画出化合物的键线式

1-1 2, 6-二甲基-3, 6二乙基辛烷

1-2 (E) -3, 4二甲基-3-辛烯

1-3 1, 7-二甲基-4-乙基螺[2,5]辛烷

1-4 2, 5-二甲基-3-乙基双环[2,2,2]辛烷

1-5 4-甲基-2-硝基-1-溴苯

1-6 5-硝基-2-萘磺酸

1-7 (2E, 5S) -2-壬烯-5-醇

1-8 1-戊烯-3-酮

1-9 (2R) -5, 5-二甲基-2-己醇

1-10~1-15 如下所示

- 二、请在下列四个选项中选出正确的一项
- 1) D 2) B 3) B 4)C 5)D 6)A 7)A 8)C 9)D
- 10) C 11) A 12) C 13)B 14)B 15)B 16)A 17)B 18) C
- 19) C 20) D
- 三、依据反应式写出主产物

- 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)
- A) (1) Cl2 **h**v (2) Mg (3) 丙酮 (4) 酸性水解, 加热
- B) (1) Cl2 **hv** (2) Mg (3) 丙酮 (4) 酸性水解 C) (1) Na (2) 氯乙烷 (3) Na (4) 环氧乙烷 (4) 酸性水解

## 五、简答题

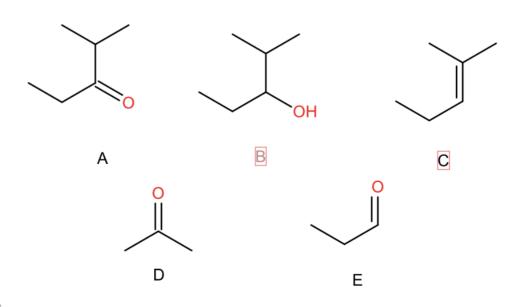
1.相同点:都可以发生加成反应

不同点: 乙烯易发生亲电加成反应

醛酮易发生亲核加成反应

从结构上来说,这是因为醛酮与乙烯中都具有双键(不饱和键)的结构,这个结构决定了这些化合物可以加成某些物质以成为饱和化合物。

但是由于 O 的电负性较大, 因此相较于 C-C 双键, C-O 双键的极性较大, C 的正电性更高, 也更容易被亲核试剂进攻。同时, 由于 O 的电负性较大, 在被亲核试剂加成后, 负电荷主要分布于 O 上, 加成产物也能保持一定的稳定性。



2.

反应式略

3.如下图所示

