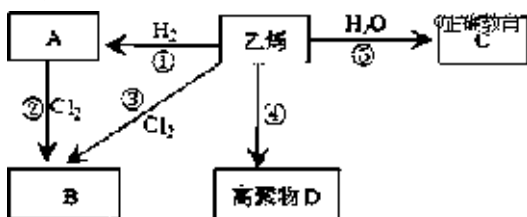


2022河北高一下学期人教版(2019)高中化学期末考试

1.

有机物A、B、C、D有如下转化关系。回答下列问题:



(1) 乙烯的电子式为_____, 分子中含有的共价键类型有 _____ (填极性键或非极性键)。

(2) 写出反应的化学方程式和有机反应类型:

④ _____, 反应类型: _____。

⑤ _____, 反应类型: _____。

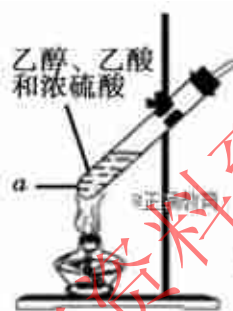
(3) 反应②和反应③都可以用来制备物质B, 反应②的条件为_____。

(4) 某单烯烃通过加成反应得到的某烷烃的相对分子质量为86, 则该烯烃的分子式为_____。

该烷烃存在多种同分异构体, 请写出只能由一种烯烃加成得到的烷烃的结构简式, 并用系统命名法命名: _____、_____。

2.

乙酸乙酯是重要的有机合成中间体, 广泛应用于化学工业。



(1) 写出实验室制备乙酸乙酯的化学方程式_____。

(2) 步骤②中b试管中饱和Na₂CO₃溶液的主要作用_____。(填字母)

a. 降低乙酸乙酯的溶解度

b. 除去实验中挥发出来的硫酸

c. 除去乙酸乙酯中混有的乙酸和乙醇

(3) 试管b中盛放的试剂_____ (填“能”或“不能”)换成NaOH溶液

(4) 连接好装置(装置气密性良好), 用小火均匀地加热装有混合液的试管a 3~5 min. 需要用小火均匀加热, 其主要原因是_____。

3.