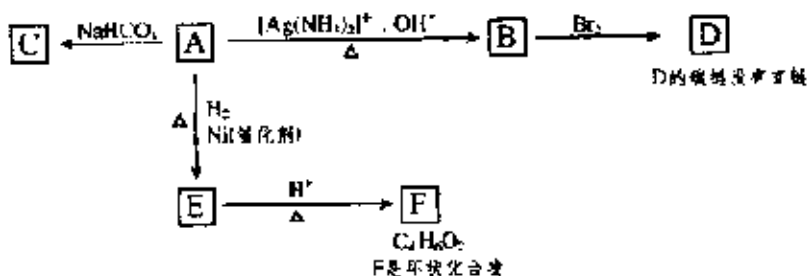


2022广西高二下学期人教版(2019)高中化学月考试卷

1.

根据图示填空



(1) 化合物 A 含有的官能团是_____

(2) 1mol A 与 2mol H_2 发生反应生成 1mol E, 其反应方程式是_____

(3) 与 A 具有相同官能团的 A 的同分异构体的结构简式是_____

(4) B 在酸性条件下与 Br_2 反应得到 D, D 的结构简式是_____

(5) F 的结构简式是_____;由 E 生成 F 的反应类型是_____。

2.

某研究性学习小组的学生用标准浓度的氢氧化钠溶液测定未知浓度的盐酸溶液。

序号	选用指示剂	选用滴定管
A	石蕊	(乙)
B	甲基橙	(甲)
C	酚酞	(甲)
D	酚酞	(乙)



(1) 该学生指示剂和装标准液的仪器选用正确的一组是_____ (写编号)

(2) 实验中用左手控制滴定管上橡胶管内的玻璃珠, 眼睛注视锥形瓶中溶液的颜色变化, 直至滴定终点. 判断到达终点的现象: _____

(3) 已知滴定管中装有浓度为 0.1000 mol/L 的氢氧化钠. 逐滴加入到装有盐酸溶液的锥形瓶中. 开始时读数及恰好反应时氢氧化钠溶液的读数见下表.