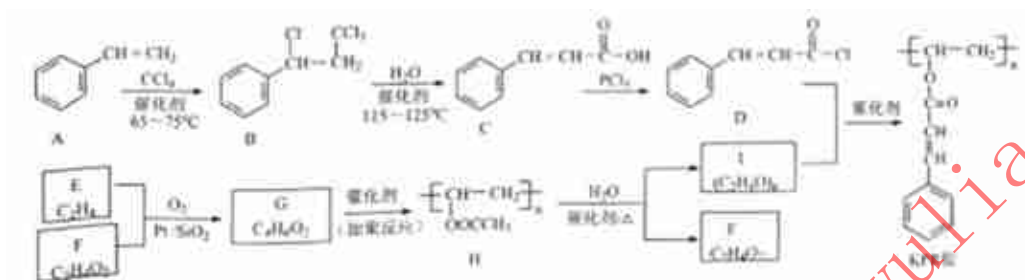


2022江苏高一下学期苏教版高中化学期末考试

1.

光刻胶是制造芯片、集成电路的关键材料，其中KPR胶的一种合成路线如下：



(1)①A→B、C→D的反应类型依次为_____、_____。

②C中的官能团名称是_____和_____。

(2)由E为起始原料制备F的一种流程为：



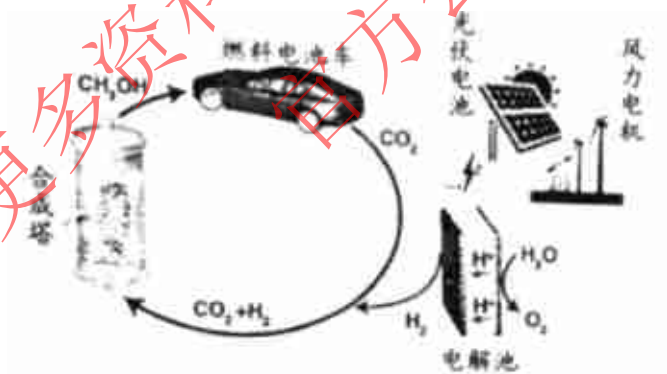
则X转化为Y所需的试剂和条件依次是_____、_____。

(3) G的结构简式为_____。

(4)写出反应H+H₂O→I+F的化学方程式：_____ (有机物用结构简式表示)。

2.

我国太阳能燃料生产示范工程在兰州落地，太阳能燃料的生产和利用示意如下：



(1)图中能量转化形式中，产生电能的有：风能→机械能→电能、_____等(举一例)。

(2)在恒温恒容密闭容器中进行的合成反应为 $\text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 。

①该反应常用Cu/ZnO作催化剂。工业上由黄铜矿(CuFeS_2)火法冶铜时，包含多步

反应，其中 Cu_2S 与 Cu_2O 在高温下生成Cu并放出能使品红溶液褪色的气体,写出