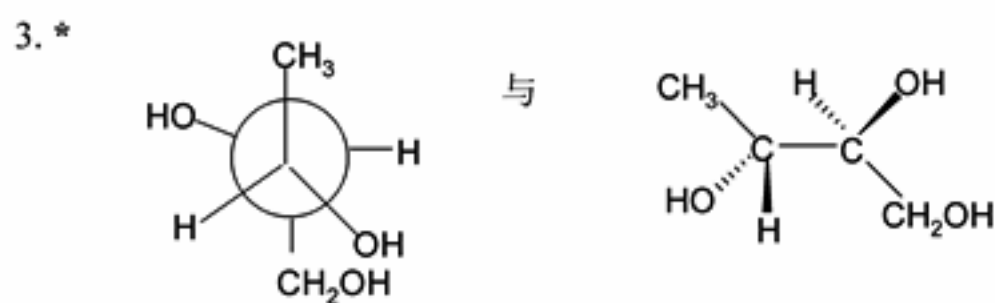
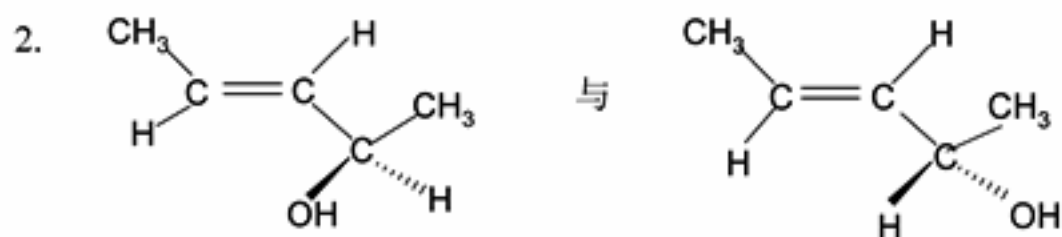
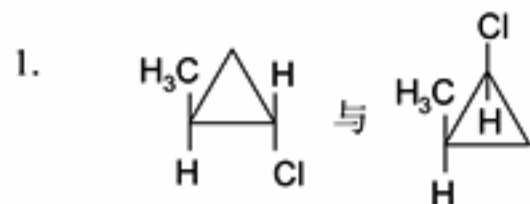


第三章 立体化学单元练习

一. 正确判断下列各组化合物之间的关系：构造异构、顺反异构、对映异构、非对映体，同一化合物等。（带*号 4 学分不做）

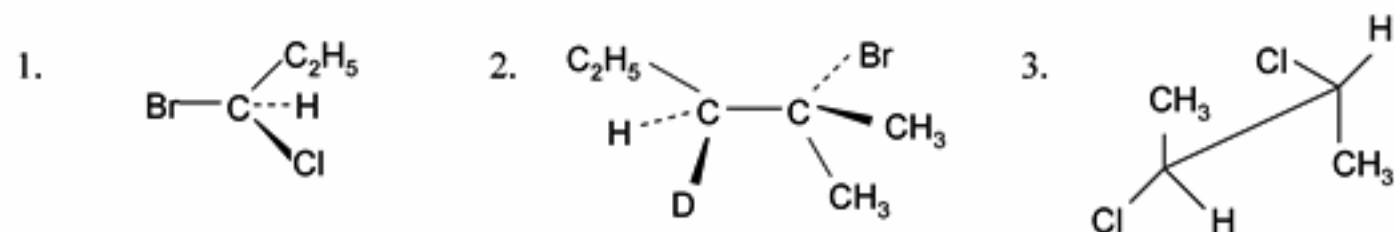


二. 用 **Fisher** 投影式完成下列题目。

用 Fisher 投影式写出 3-氯-2-戊醇的所有异构体，并用 R/S 标记其构型。

三. 写出 3-甲基戊烷进行氯化反应时可能生成一氯代物的费歇尔投影式，指出其中哪些是对映体，哪些是非对映体？

四. 写出下列化合物的费歇尔投影式，并对每个手性碳原子的构型标以 (R) 或 (S)。



五. 判断下列叙述是否正确，为什么？

1. 一对对映异构体总是物体与镜像的关系。
2. 非手性的化合物可以有手性中心。
3. 所有手性化合物都有非对映异构体。
4. 如果一个化合物有一个对映体，它必须是手性的。
5. 某些手性化合物可以是非光学活性的。
6. 当非手性的分子经反应得到的产物是手性分子，则必定是外消旋体。