





第七章

立体化学

(Sterochemistry)

有机化学(Organic Chemistry)

本章主要内容



- 一、物质的旋光性
- 二、分子的对称性和旋光性
- 三、含一个手性碳原子的对映异构※▲
- 四、含两个手性碳原子的对映异构
- 五、含手性中心的环状化合物

异构的种类



构造异构

碳链: C骨架不同

位置:取代基位置不同

官能团:不同官能团,官能团位置异构

互变异构: 官能团互变

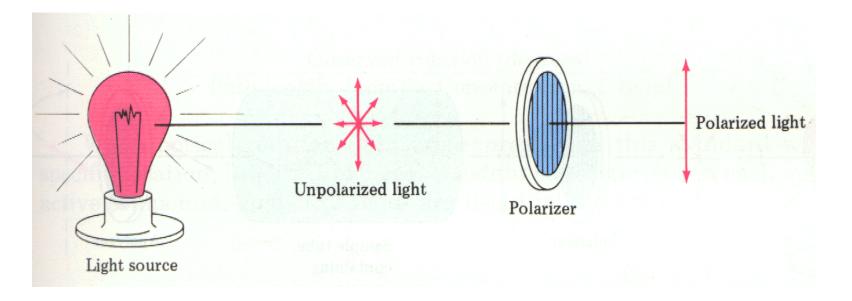
立体异构 {构型异构 对映异构构象异构

一、物质的旋光性



(一) 自然光和偏振光

- 1. 自然光: 在各个方向上振动的光
- 2. 偏振光: 在一个方向上振动的光
- 3. 偏振光的产生



(二)旋光性物质和非旋光性物质



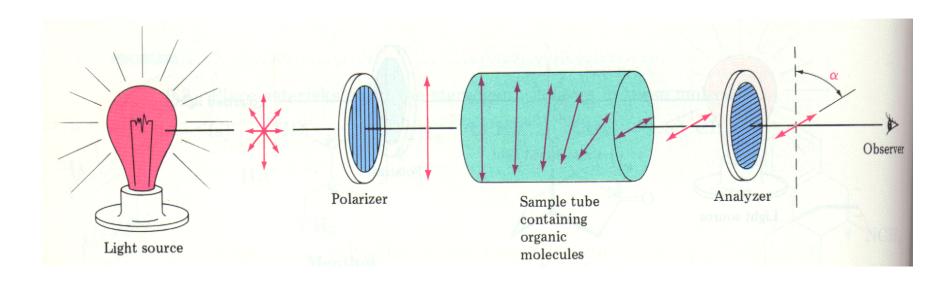
- 1. 非旋光性物质: 当偏振光通过某物质时, 如果该物质能使通过它的偏振光的振动方向不发生改变, 如H₂O, C₂H₅OH
- 2.旋光性物质: 当偏振光通过某物质时,如果该物质能使通过它的平面偏振光的振动方向发生旋转,则称该物质具有旋光性或称该物质为旋光性物质,如葡萄糖。

(三) 旋光仪、旋光度和比旋光度



1.旋光度:偏振光通过旋光性物质时,振动方向 改变的角度,用α表示

2.旋光仪:测量旋光度的仪器





3.比旋光度(Specific rotation): 在一定的溶剂、温度和λ下,单位长度(1dm),单位浓度(1g/ml)的旋光度

比旋光度只决定于物质的结构

$$\left[\alpha\right]_{\mathrm{D}}^{\mathrm{t}} = \frac{\alpha}{l \, C}$$

α- 样品的旋光度 /- 样品管的长度 c - 样品的浓度 如:葡萄糖

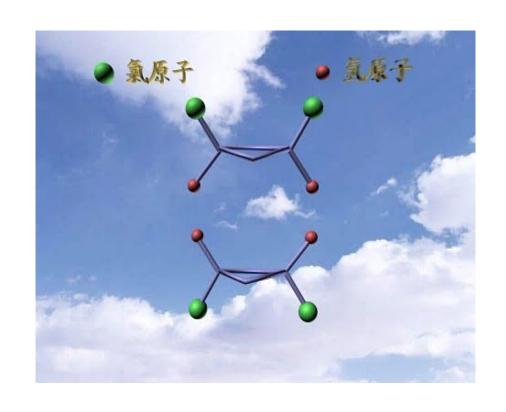
二、分子的对称性和旋光性



(一) 对称因素

1.对称面(σ)

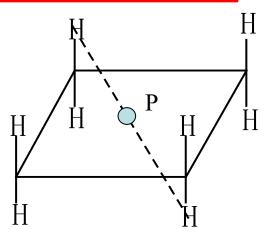
定义:若有一个平面, 能将分子切成两部分, 一部分正好是另一部分 的镜象,这个平面就是 这个分子的对称面。

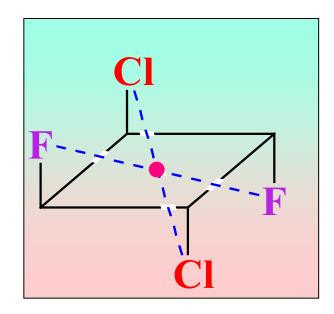


2.对称中心(i)

UNITED STATES

定义:分子中有一点 P,以分子任何一点 与其连线,都能在延 长线上找到自己的镜 象,则 P 点为该分子 的对称中心。

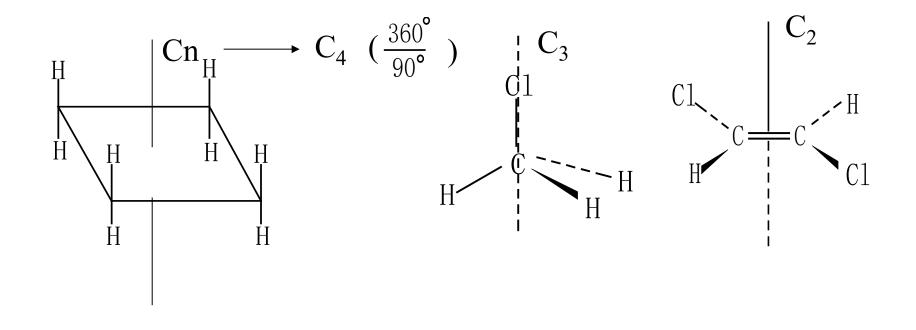




3. 对称轴(Cn)



定义: 穿过分子画一直线,以它为轴旋转一定角度后,可以获得于原来分子相同的构型,这一直线叫对称轴。



(二)分子的对称性和旋光性的关系



凡是分子内存在对称面、对称心 则此分子无 旋光性(无手性)

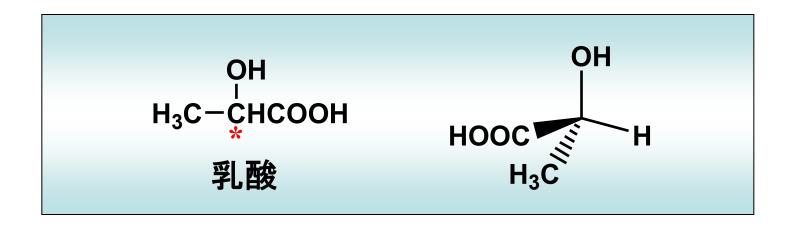
若分子内不存在对称面或对称中心,

则此分子一般有旋光性(有手性)

三、含一个手性碳原子的化合物※▲



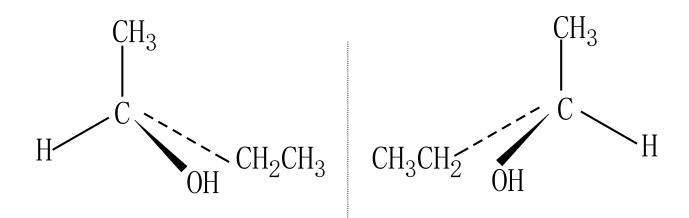
- (一) 不对称C原子(手性C原子): C*
 - 1. 定义: 连接有四个不相同基团的C原子





手性是指实物和税象不能重合的一种性质。

例: CH₃CHCH₂CH₃OH



这种具有手性,实物和镜象不能叠合而引起的异构就是对映异构。实物和镜象是一对对映体。

2. 含一个C*化合物的对映异构(enantiomers)





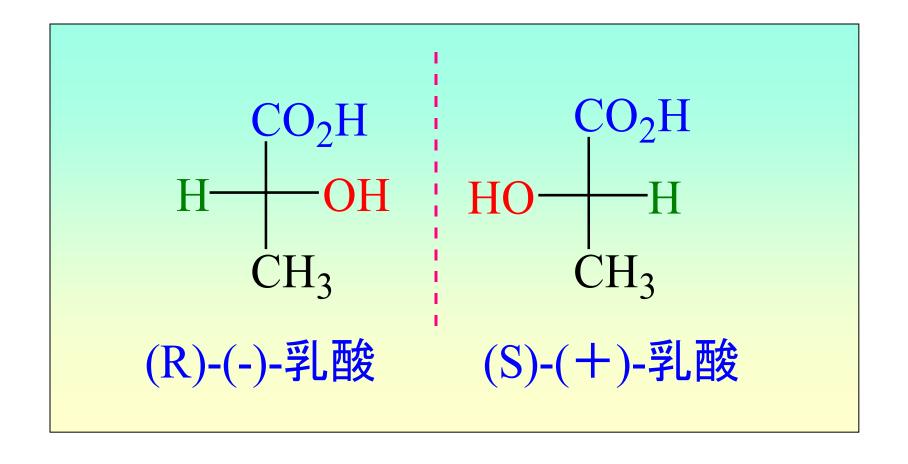
构型(Configuration)

- 在分子中,任一原子其所连接的基团在空间是按照一定位置来排列的。我们把这种按一定位置排列的方式称为这个原子的构型。
- 单键的旋转不会引起分子构型的改变。

1) 对映异构体



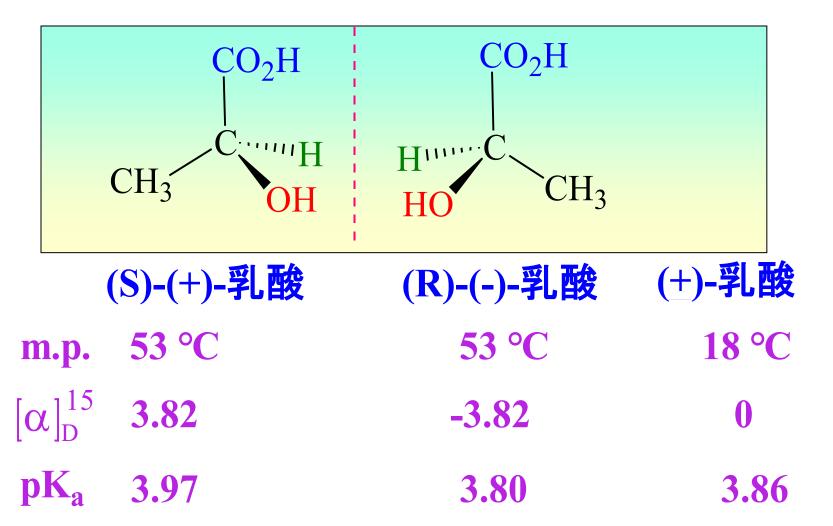
构造相同,构型不同的异构体



2) 对映体—互为镜像关系的旋光异构体



3) 外消旋体(racemate) —一对对映体的等量混合物



3. 对映异构体的性质

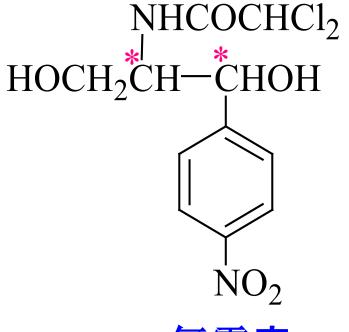


- 物理、化学性质基本相同
- 对偏振光的旋转方向相反,旋转能力相等
- 生理活性差别较大

布洛芬(S)

Propranolol (S)





氯霉素

美散痛(Methadone)



外消旋体的拆分(P₁₇₂)

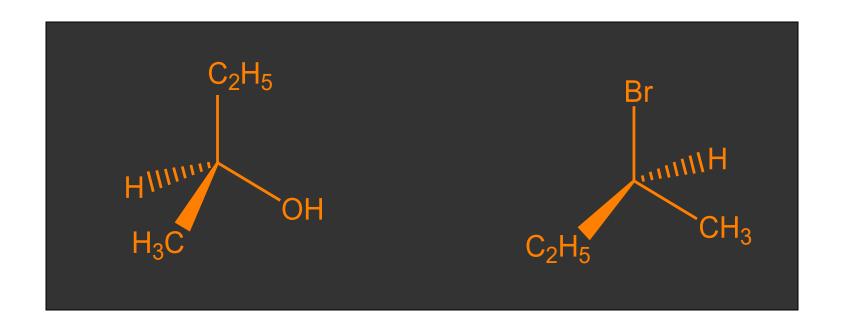
- 机械分离法
- 接种结晶法
- 化学拆分法
- 微生物或酶作用下的拆分
- 色谱分离法

(二) 对映体的表示方法



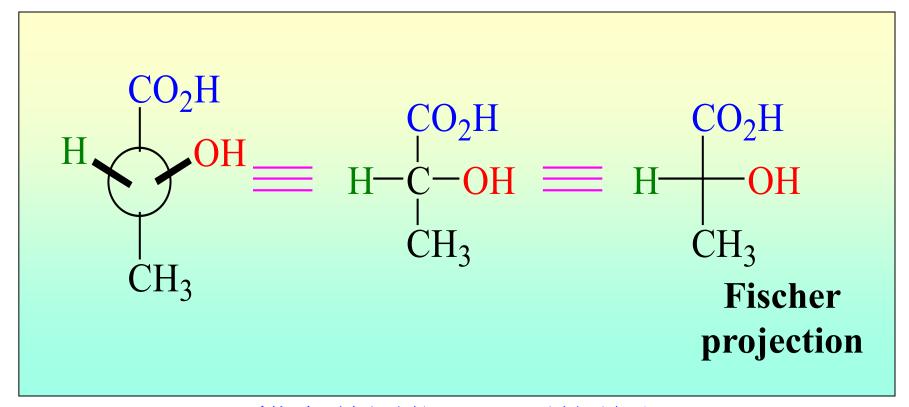
1.透视式(楔形式)

规则:实线一纸平面上 楔形线一纸平面前方 虚线一纸平面后方



2. Fischer projection (投影式)



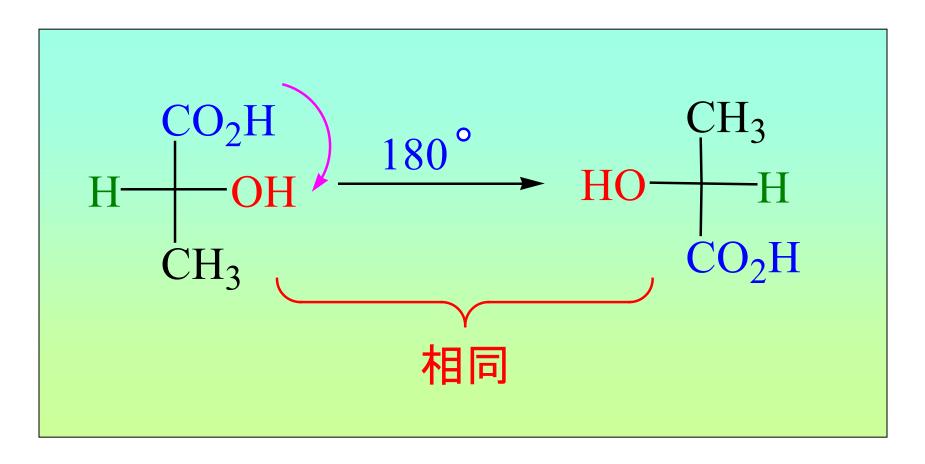


横向基团位于平面的前方 竖向基团位于平面的后方

处理Fischer投影式的注意事项

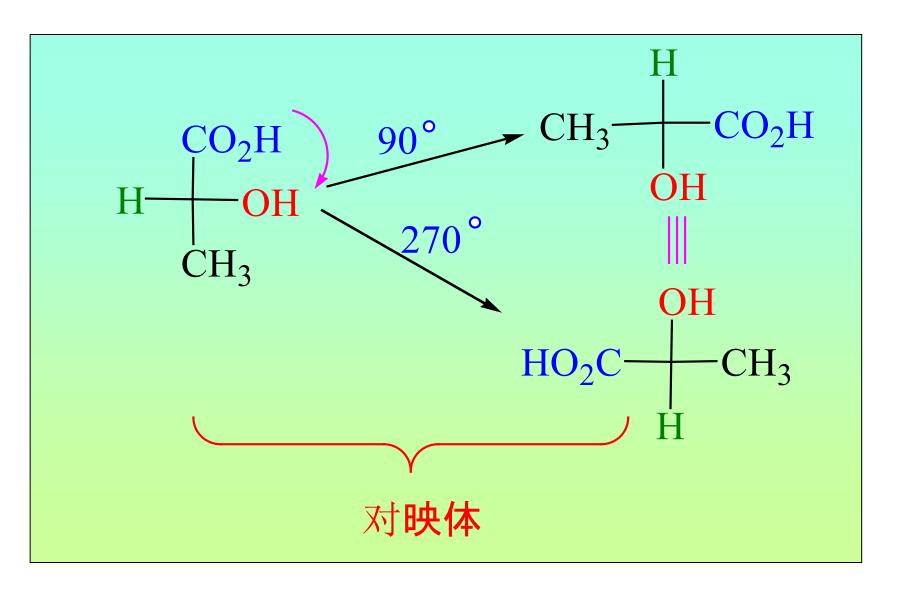


1). 在平面上旋转180°,构型不变。



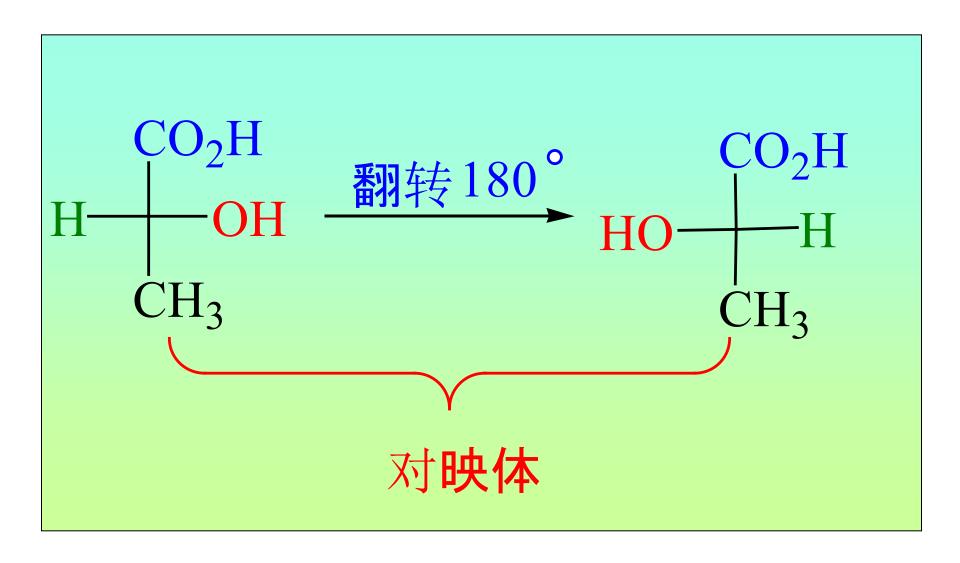
2). 在平面上旋转90°或270°,得到对映体





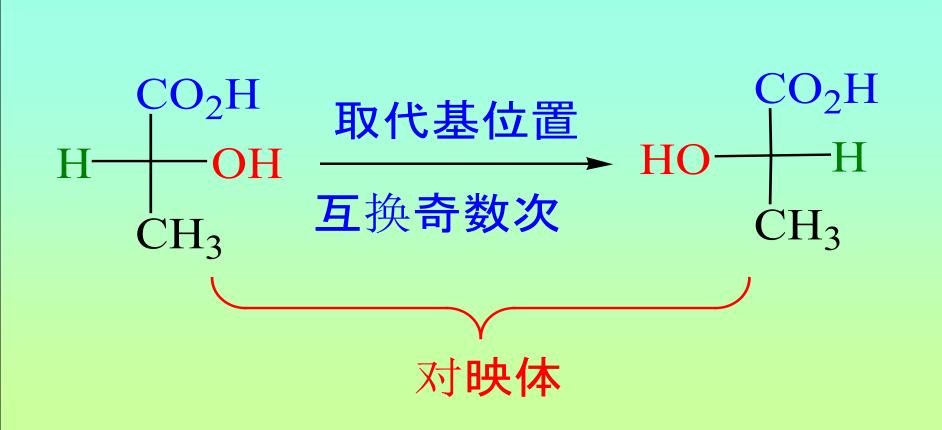
3). 离开平面翻转180°,得到对映体





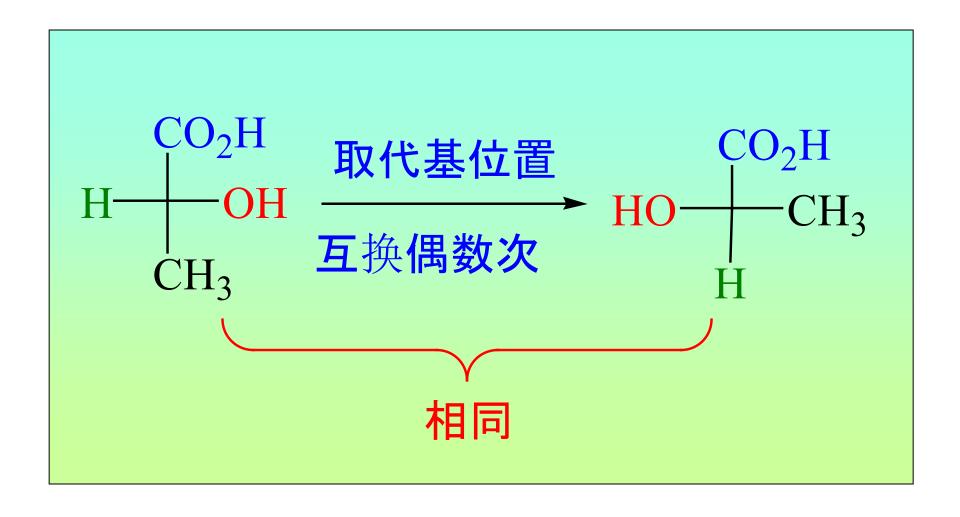
4). 取代基互换位置奇数次,得到对映体





5). 取代基互换位置偶数次,构型不变



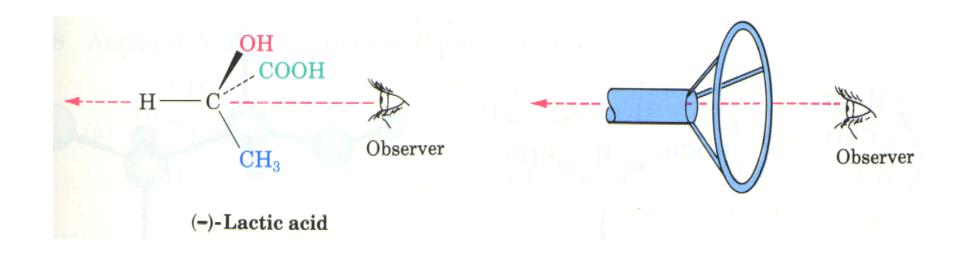


(三) **对映体的标记

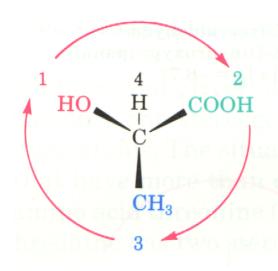


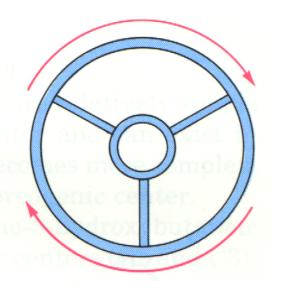
1. 构型R/S的确定

- 1) 按次序规则列出与手性碳原子相连的四个基团的优先次序
- 2) 最小基团放在离观察者最远处









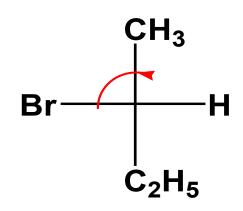
大 — 小 大 — 小

顺时针 R 构型 逆时针 S 构 型

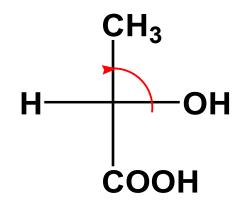
3) Fisher投影式中



当最小基团在竖键上,剩余三个取代基由大到小,判断出的构型即为真实构型 当最小基团在横键上,剩余三个取代基由大到小,判断出的构型即为真实构型的镜像

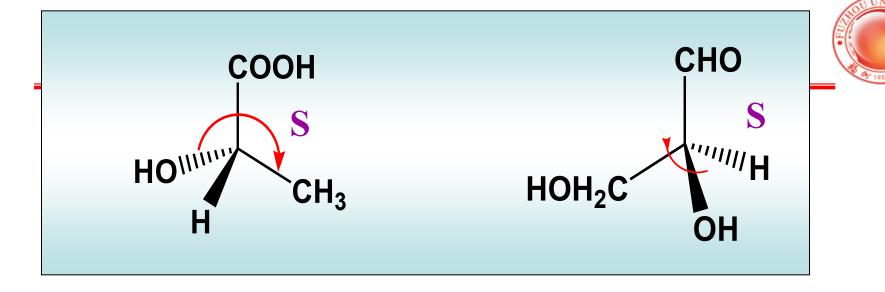


$$-Br > -C_2H_5 > -CH_3$$



$$-OH > -COOH > -CH_3$$

}



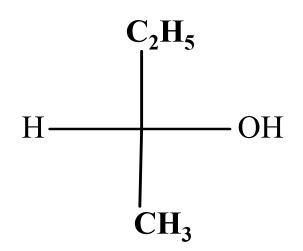
给出构型,要求 ← 给出标记,画出构型

R-2-丁醇的Fisher投影式

1.先找出C*和与它相连的 四个基团的优先次序

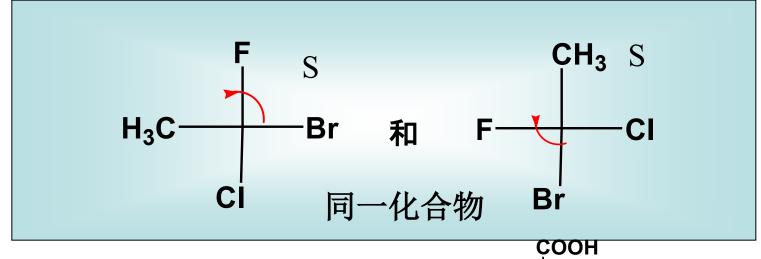
$$-OH > -C_2H_5 > -CH_3 > -H$$

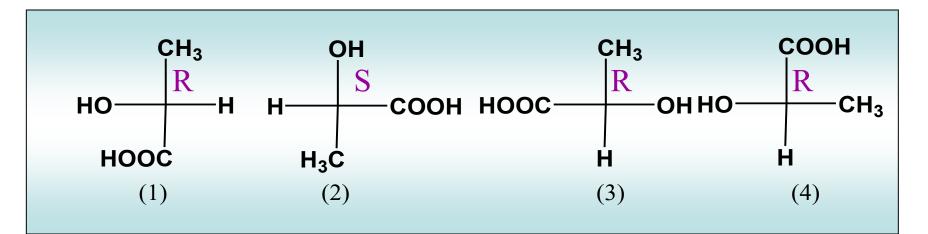
2.按照要求的构型将各个基团放置好





4) 判断两个化合物是同一化合物还是对映异构体





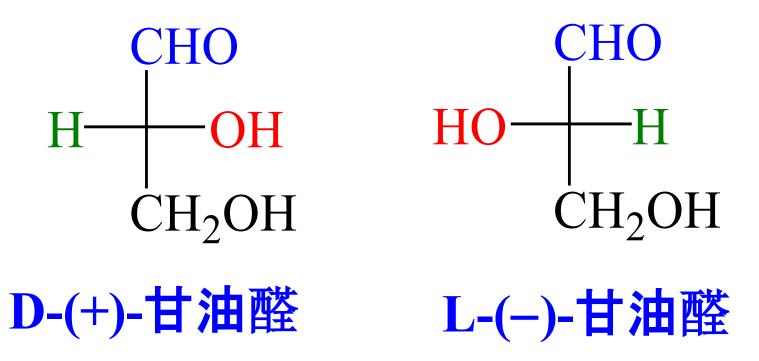


$$H \xrightarrow{CH_3} Br$$
 C_2H_5

2.相对构型(D, L表示法)



以甘油醛化合物的构型作为确定其它化合物的标准



人为规定羟基写在右的为D型,羟基写在左的为L型。



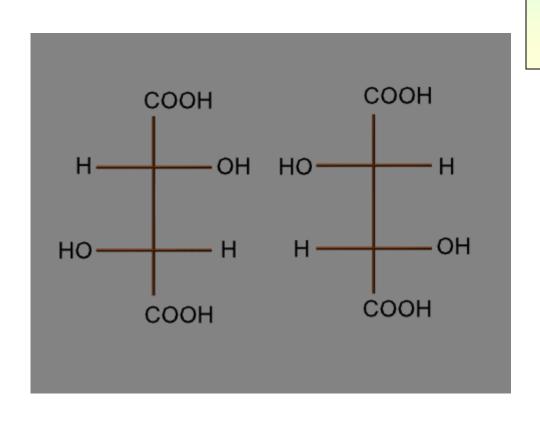
在糖类和氨基酸中使用

注: +/一 旋光仪测定 } 没有因果关系 R/S 人为规定 }

四、具有二个手性中心的化合物

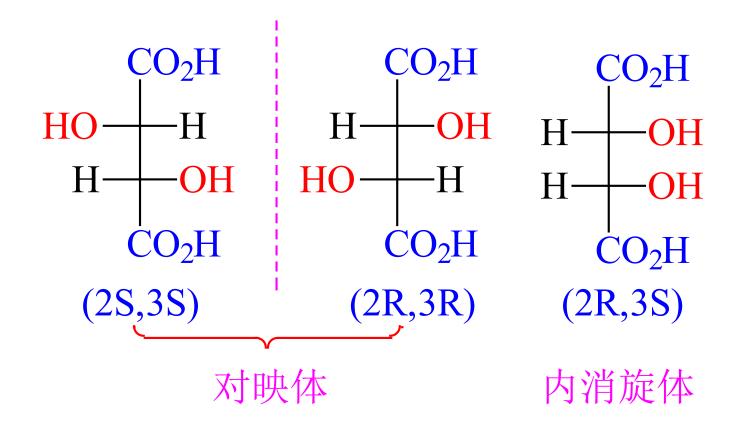


1. 含有两个相同手性碳原子





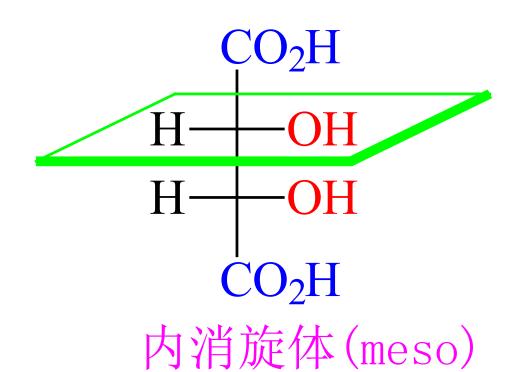




内消旋体



虽含有手性碳原子,但分子中存在对称面的旋光异构体。内消旋体的旋光度为零,不是手性分子。





含有两个相同手性碳原子,立体异构体数目只有3个

外消旋体

内消旋体

有C*,非旋光

有C*,非旋光

原因: 由一对等量对映

一种物质存在对

体组成(两种物质)

称中心或对称面,

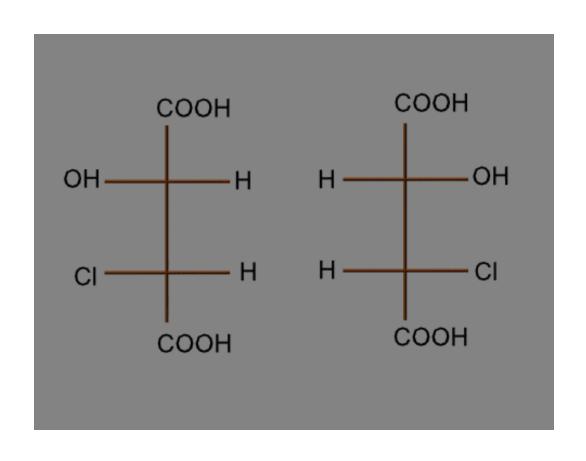
分子非手性

不同点: 可拆分为旋光物种

不可拆分

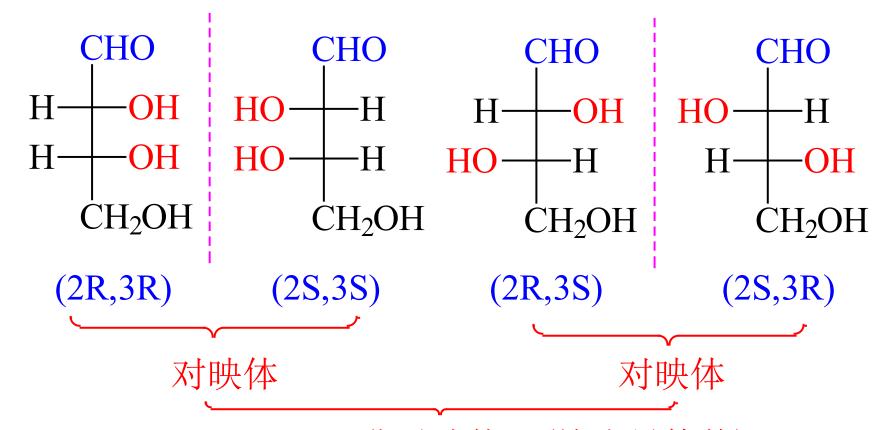
2. 含有两个不同手性碳原子的化合物







HOCH₂CHCHCHO OHOH



非对映体

(旋光异构体)

赤藓糖 (erythrose), 赤式

苏糖(threse),苏式

3. 含有不同手性碳原子化合物的立体异构数目



$$2 \times 2 = 2^2$$

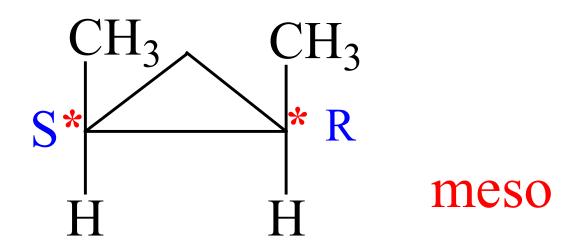
$$2\times2\times2=2^3$$

2n

立体异构体数目≤ 2n

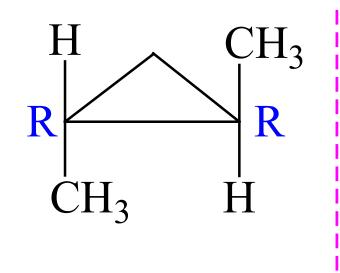
五、含手性碳原子的单环化合物

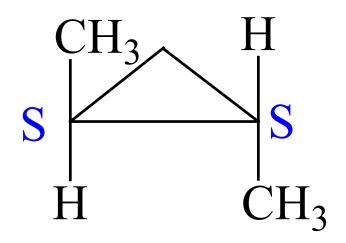




顺-1,2-二甲基环丙烷 (1R,2S)-1,2-二甲基环丙烷







反一1,2一二甲基环丙烷

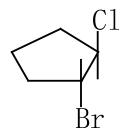
(1R,2R)-1,2-二甲基环丙烷

(1S,2S)-1,2-二甲基环丙烷

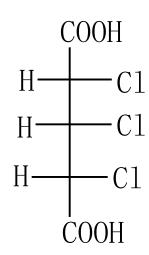


因此有C*,不一定有旋光性 而有一个C*,一定有旋光性

练习:下列化合物是否有旋光性?



无σ、i,有旋光性



有σ,无旋光性



作业

$$P_{176}$$
 3, 5, 6 (1-4), 7