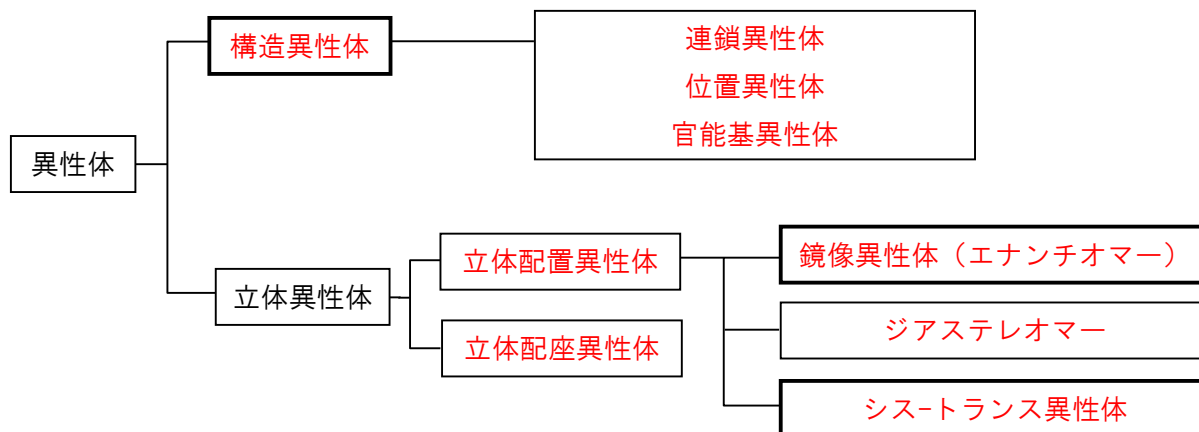


2. 異性体

異性体とは、分子式が同じで構造が異なる化合物です。構造が異なるため、各々物理的・化学的性質が相違することや、芳香分子の異性体では香りや作用が異なることがあります。

異性体の分類

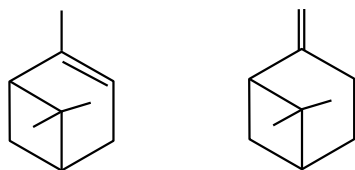


2-1, 構造異性体

構造異性体とは、原子の結合順序が異なる異性体です。

(連鎖異性体、位置異性体、官能基異性体がありますが、これらは定義に厳密さを欠くところもあり、現在ではその使用は推奨されていません。)

例) α -ピネン β -ピネン (二重結合の位置が異なる)



α -ピネンと β -ピネンの香りを嗅ぎ、香りの印象を書き留めてください。