

埼玉大学・理工学研究の現場

サイ・テク こらむ・ 知と技の発信

35

ベンゼン誘導体を求めて

木下 英典 埼玉大学大学院
理工学研究科助教

埼玉大学大学院
理工学研究科助教

埼玉経済

く存在し、生活中で広く利用
されている。

例えば、消炎鎮痛剤アスピリ
ンとして有名なアセチルサリチ
ル酸や抗不安薬のジアゼパムな
どの医薬品から、バニラの香り
の主要成分であるバニリン、染
料やペットボトルの材料、液晶
や導電性を示す有機分子材料に



これらのベンゼン誘導体を見ると、ベンゼン環にさほどまざまな置換基が付いていることが分かる。これらの置換基を正しい位置に持つベンゼンを合成する方法は、21世紀になつた現在でも活発に研究されている。

■生活必需品
ベンゼンは、分子式C₆H₆で表される芳香族炭化水素であり、石油化学工業における重要な合成原料である。日常生活では、ベンゼンそれ自身に触れる機会はほとんどないが、ベンゼンから導かれるベンゼン誘導体は、我々の身の回りに非常に多くある。

■命名法
ベンゼン誘導体は、我々の生活になくてはならないものである。この置換基の付いたベンゼンのことを、置換基とは水素以外の原子または原子団のことを意味する。

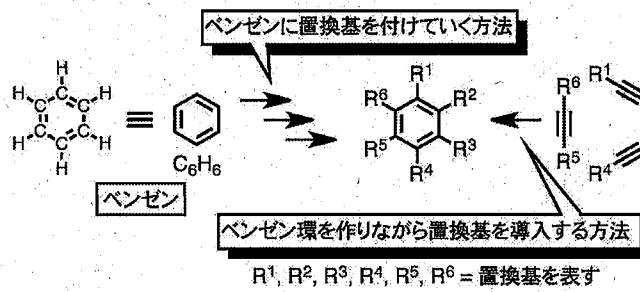
至れりくにせん認體は
我々の生活になくてはならぬ

れど、これまで通用せられてゐるところが難しくなる。むしろ、いへる置換ベンゼンの合成法には、近年、ベンゼン環を作りながらどのようなものがあるのだろう。同時に置換基を導入する方法にか。それは二つの方法に大別することができる。一つは、ベンゼンに直接置換基をくつ付ける方法である。もう一つは、ベンゼン環を作りながら置換基を組み込む方法である。

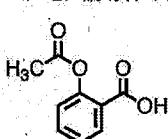
い。

前者の歴史は古く、多用されているが、多くの置換基をベンゼンに付けたい場合は、反応をアルミニウム反応剤を用いて効率的に合成する反応を開発している。最近われわれは、目的の位置に繰り返す必要があり、目的的位置に目的の置換基を付け、率的に合成する反応を開発し、完全制御

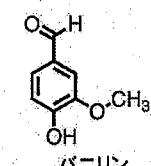
た。」の上を得られないのは、
1種類の四置換ベンゼンであり、その他のベンゼン環は全く
得られない。ベンゼンを作りな
がら完全に置換基の位置を制御
できた例である。



ベンゼン誘導体の例



The chemical structure shows a central carbon atom bonded to a phenyl group (benzene ring), an allyl group (-CH₂-CH=CH₂), and two methyl groups (-CH₃). The allyl group is attached to the central carbon via a double bond.



木下 英典氏（きのした・ひでのり）76年生まれ。京都大学卒、京都大学大学院工学研究科博士後期課程修了。博士（工学）。ファイザー中央研究所研究員、米国ボストン大学博士研究員を経て、09年から現職。専門は有機化学、有機金属化学。

企業、団体商店街などの話題や情報を寄せ下さい
TEL 048・795・9161 FAX 048・

企業、団体商店街などの話題や情報をお寄せ下さい
TEL 048・795・9161 FAX 048・