## 論文内容の要旨

## 論文題目（＋）－リゼルグ酸の合成研究

氏 名 梅﨑 智

【背景，目的】
リゼルグ酸（1）は麦穂などに寄生する麦角菌の産出する麦角 アルカロイドの中心骨格をなす分子であり，その誘導体は循環器系や神経系に対して多彩な生理活性を有することが知られてい る ${ }^{1}$ 。また，インドールを含む特異な四環性縮環骨格の構築とい ら面から広く有機合成化学者の興味を惹き付け，現在までに多く の全合成が報告さえている ${ }^{2}$ 。当研究室においても異なるアプロ
一チによる二つの合成経路を報告しているが ${ }^{3}$ ，これらの合成経路は工程数，総収率について問題が残るものであった。そこで我々は，光学活性リゼル グ酸のさらなる効率的な全合成を目指し本研究に着手した。

【方法，結果】
以下に我々の逆合成解析を示す（Scheme 1）。合成にあたり，以前の合成研究によっ て得られた知見から C 環は分子内 Heck 反応によって構築することとした。ここで Heck反応前駆体である 2 のカルボン酸 $\alpha$ 位は，Heck 反応における A のような中間体からの $\beta$－水素脱離のため，立体選択的に合成する必要がある。D 環については閉環メタセシス

反応によって構築することで効率的な骨格構築が可能ではないかと考えた。そこで環化前駆体 3 をアルドール反応によって立体選択的に合成できるへミアミナール $5^{4}$ と光学活性なアリルアミン 4 とを，還元的アミノ化により連結する合成計画を立てた。

## Scheme 1



まず，上部ユニットであるヘミアミナール 4 の合成は以下のように行った（Scheme 2）。 クロトンイミド 6 から調製したチタンジエノラートのアルドール反応により 7 を得た。生じた水酸基を TBS 基により保護し，イミド部位を DIBALによって低温下部分還元す ることで目的のヘミアミナール 4 が得られた。

Scheme 2


Reagents and Conditions：a） $\mathrm{TiCl}_{4}, i-\mathrm{Pr}_{2} \mathrm{NEt}, \mathrm{CH}_{2} \mathrm{Cl}_{2},-78{ }^{\circ} \mathrm{C}$ ，then $\mathrm{TBSOCH} \mathrm{H}_{2} \mathrm{CHO},-78{ }^{\circ} \mathrm{C}$ to $\mathrm{rt}, 83 \%$ ；b） TBSCI，imidazole，DMF， $60^{\circ} \mathrm{C}, 63 \%$ ；c）DIBAL， $\mathrm{CH}_{2} \mathrm{Cl}_{2},-78^{\circ} \mathrm{C}, 86 \%$ ．

次に，光学活性なアリルアミン5の合成を行った（Scheme 3）。4－ブロモインドール
（8）と，乳酸メチルから四工程にて合成可能な光学活性なアリルアルコール9とを田丸らの手法 ${ }^{5}$ を参考に，パラジウム触媒とトリエチルボランを用いたインドール三位の直接的アリル化の条件に付したところ，目的のアリル化反応は高収率，高選択的に進行 した。次に，得られた $\mathbf{1 0}$ のインドール窒素原子の保護，TBS 基の除去，カーバメート化の三工程を経て転位反応前駆体となるアリルカーバメート 11 へと変換した。続いて， 11 を市川らの報告している条件 ${ }^{6}$ に付しカーバメートの脱水を行うことで，生じたアリ ルシアネートが速やかに［3，3］－シグマトロピー転位を起こし，対応するイソシアネート へと変換された。生じたイソシアネートは，直接加水分解してアミンへと変換するのが困難であったため，トリクロロエタノールを作用させ一度トリクロロエチルカーバメー

トとして単離した後，Troc 基の除去を行らことで目的のアリルアミン $\mathbf{5}$ を得た。
目的とする両ユニットが合成できたので，閉環メタセシス反応の検討を行った。4と 5 との還元的アミノ化によるカップリングは円滑に進行し，生じた第二級アミン部位を Boc 基で保護することでジエン 12 が得られた。鍵となる 12 に対する閉環メタセシス反応は，Hoveyda－Grubbs 第二世代触媒をシクロペンチルメチルエーテル（CPME）中で用 いた場合に最も良い収率を与え，環化体 $\mathbf{1 3}$ が良好な収率で得られた。しかしD環の構築には成功したものの，内部オレフィンが異性化し，それに続く環化が進行することで生じる 7 員環生成物 $\mathbf{1 4}$ が分離の困難な副生成物として得られた。

Scheme 3


Reagents and Conditions：a）cat． $\mathrm{Pd}(\mathrm{OAc})_{2}$ ，cat．DPPF， $\mathrm{Et}_{3} \mathrm{~B}, \mathrm{Et}_{3} \mathrm{~N}, \mathrm{LiCl}, \mathrm{THF}, 50^{\circ} \mathrm{C}, 90 \%$ ；b） $\mathrm{NaH}, \mathrm{TsCl}$ THF，rt；c）TBAF，THF，rt， $95 \%$（2 steps）；d） $\mathrm{Cl}_{3} \mathrm{CCONCO}, \mathrm{CH}_{2} \mathrm{Cl}_{2}$ ，rt，then $\mathrm{Et}_{3} \mathrm{~N}, \mathrm{MeOH}$ ，rt，quant．；e）TFAA，
 reflux；h） $\mathrm{Boc}_{2} \mathrm{O}, \mathrm{CH}_{2} \mathrm{Cl}_{2}-\mathrm{aq}$ ． $\mathrm{NaHCO}_{3}, \mathrm{rt}, 65 \%$（2 steps）；i）Hoveyda－Grubbs＇2nd gen．cat．，CPME，reflux．

そこで，この副反応を回避するため，末端にメチル基を有さない下部ユニット19の合成を検討することとした（Scheme 4）。合成にあたり，上部コニット合成にも用いてい るEvans不斉アルドール反応に着目した。すなわち，アルドール反応によって得られる $\beta, \gamma$－不飽和イミドのカルボン酸イミド部位を，Curtius転位やHoffman転位などの一炭素 の減炭を伴う転位反応を用いて窒素官能基へと変換することで，対応する光学活性なア リルアミンを合成することができる。実際に検討を行ったところ，クロトンイミド6と アルデヒド15とのアルドール反応は円滑に進行し，アルドール反応成績体16が高収率，

高選択的に得られた。続くイミド部位の窒素官能基への変換は，種々の検討の結果，カ ルボン酸やアミドなどへの効率的な変換が難しかったため，アシルヒドラジドを経る Curtius転位反応を用いることにした。16にヒドラジンを作用させることでアシルヒドラ ジド17へと変換した。その後にアシルヒドラジド17を酸性条件下，ニトロソ化を行らこ とでアシルアジドへと変換し，加熱条件下続くCurtius転位反応が進行することで生じる イソシアネートが分子内の水酸基からの求核付加を受けることでオキサゾリジノン18 が得られた。最後に，18に四塩化チタン存在下トリエチルシランを作用させることで，還元的に酸素官能基の除去を行い目的のアリルアミン19を得た。

## Scheme 4



Reagents and Conditlons：a） $\mathrm{TiCl}_{4}, i-\mathrm{Pr}_{2} \mathrm{NEt}, \mathrm{NMP}, \mathrm{CH}_{2} \mathrm{Cl}_{2},-78{ }^{\circ} \mathrm{C} ; 15,-78{ }^{\circ} \mathrm{C}$ to $\mathrm{rt}, 83 \%$ ；b） $\mathrm{NH}_{2} \mathrm{NH}_{2} \cdot \mathrm{H}_{2} \mathrm{O}$ ， THF， $0^{\circ} \mathrm{C}, 90 \%$ ；c） HCl in $\mathrm{AcOEt}, t$－BuONO，$i$－PrOH， $60^{\circ} \mathrm{C}, 95 \%$ ；d） $\mathrm{TiCl}_{4}, \mathrm{Et}_{3} \mathrm{SiH}^{\circ} \mathrm{CH}_{2} \mathrm{Cl}_{2}, 0^{\circ} \mathrm{C}, 90 \%$ ．

目的のアリルアミンが得られたため，閉環メタセシス反応，Heck反応を用いた骨格構築の検討を行った（Scheme 5）。以前と同様の条件で4と19の還元的アミノ化と続くBoc基での保護を行った。得られたジエン20に対する閉環メタセシス反応を検討したところ，末端メチル基を有するジエン12の場合に比べてより穏和な条件で反応が進行すること がわかった。次に13に対して $\mathrm{Pd}\left(\mathrm{PPh}_{3}\right)_{4} お$ よび炭酸銀を作用させたところ，分子内Heck反応が円滑に進行し望みの四環性化合物21が得られた。これにて主骨格の構築が達成で きたため残る側鎖の官能基変換について検討を行った。まず，後の段階での除去が困難 であったTs基をBoc基へと変換することで22とした。リゼルグ酸のカルボン酸側鎖は， 22の二つのTBS基の除去，得られたジオールの酸化的解裂を行らことでアルデヒド 23 ～ と変換した後，亜塩素酸ナトリウムを用いる酸化，及びカルボン酸のメチルエステル化行うことで構築でき，我々のグループで以前に報告している $\alpha, \beta$－不飽和エステル $\mathbf{2 4}^{3 \mathrm{~b}}$～ と導いた。続いて以前報告している手法を参考にし，高希釈条件下DBUを作用させるこ とで二重結合の異性化させ25を得た。酸性条件下Boc基の除去を行い，生じた第二級ア ミン部位を還元的にメチル化することでリゼルグ酸メチルエステルとそのエピマーの混合物 $\mathbf{2 6}$ を得た。最後に文献に従い，26のメチルエステル部位の加水分解を行うことで リゼルグ酸（1）の全合成を達成した。

Scheme 5



Reagents and Conditions：a） $\mathrm{NaBH}_{3} \mathrm{CN}, \mathrm{AcOH}, \mathrm{EtOH}$ ，reflux；b） $\mathrm{Boc}_{2} \mathrm{O}, \mathrm{CH}_{2} \mathrm{Cl}_{2}$－aq． NaHCO ，rt， $60 \%$（2 steps）；c）Hoveyda－Grubbs＇2nd gen．cat．，toluene， $80^{\circ} \mathrm{C}, 70 \%$ ．d） $\mathrm{Pd}\left(\mathrm{PPh}_{3}\right)_{4}, \mathrm{Ag}_{2} \mathrm{CO}_{3}$ ，toluene， $100^{\circ} \mathrm{C}$ ， $85 \%$ ；e） $\mathrm{Mg}, \mathrm{MeOH}, \mathrm{rt}$ ；f） $\mathrm{Boc}_{2} \mathrm{O}$ ，DMAP，MeCN，rt，quant．（2 steps）；g）TBAF，THF，rt，70\％；h）Phl（OAc）${ }_{2}$ $\mathrm{CH}_{2} \mathrm{Cl}_{2}, \mathrm{rt}, 82 \%$ ；i） $\mathrm{NaClO}_{2}, \mathrm{NaH}_{2} \mathrm{PO}_{4}$ ，2－methyl－2－butene，THF－t－BuOH－H $\mathbf{2}$, rt；j）TMSCHN ${ }_{2}, \mathrm{Et}_{2} \mathrm{O}-\mathrm{MeOH}$, rt， $65 \%$（2 steps）；k）DBU， $\mathrm{MeOH},\left(0.002 \mathrm{M}\right.$ ），rt；I）TFA， $\mathrm{CH}_{2} \mathrm{Cl}_{2}, \mathrm{rt} ; \mathrm{m}$ ）pyridine， $\mathrm{CH}_{3} \mathrm{CN}, 50^{\circ} \mathrm{C}$ ；n）formalin， $\mathrm{AcOH}, \mathrm{NaBH}_{3} \mathrm{CN}, \mathrm{MeOH}, \mathrm{rt}, 75 \%$（4 steps，dr＝1．2：1）；o） $\mathrm{NaOH}, \mathrm{H}_{2} \mathrm{O}-\mathrm{EtOH} ; \mathrm{HCl}$ aq．， $35 \%$ ．

【参考文献】1）For a review，see：Schardl，C．L．；Panaccione，D．G．；Tudzynski，P．In the Alkaloids，Vol．63；Cordell，G．A．，Ed．；Academic Press：New York，2006；p45．2）Liu，Q．and Jia，Y．Org．Lett．，2011，13， 4810 and references therein．；3）（a）Inoue，T．；Yokoshima，S．； Fukuyama，T．Heterocycles，2009，79，373．（b）Kurokawa，T．；Isomura，M．；Tokuyama，H．； Fukuyama，T．Synlett，2009，775．4）Sakaguchi，H．；Tokuyama，H．；Fukuyama，T．Org．Lett．， 2007，9，1635．5）Kimura，M．；Futamata，M．；Mukai，R．；Tamaru，Y．J．Am．Chem．Soc．，2005， 127，4592．6）Ichikawa，Y．Synlett，1991， 238.

