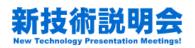


# フロン類の再利用による含フツ素化合物の合成法



筑波大学 数理物質系 化学域 助教 藤田 健志

2023年3月9日



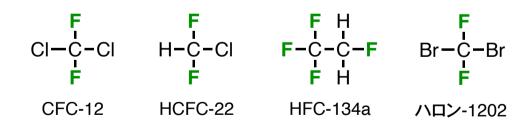
## フロンの使用規制

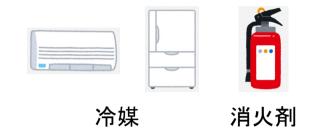
1987年 モントリオール議定書

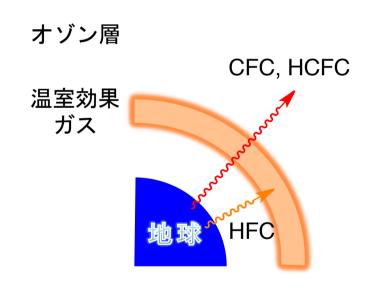
オゾン層破壊物質の規制: クロロフルオロカーボン (CFC) ハイドロクロロフルオロカーボン (HCFC) 特定ハロン

1997年 京都議定書 2016年 モントリオール議定書キガリ改訂

温室効果ガスの規制:
ハイドロフルオロカーボン (HFC)









フロン類の効率的な処理法の開発が求められている

## 従来技術とその問題点

- ▶ フロンの再利用: 分別蒸留による精製
  - → いつまでも再利用できない

CFC 2009年全廃

HCFC 2020年全廃(先進国)

HFC 2019年削減開始(先進国)

▶ フロン(や HFO)の破壊: 燃焼法

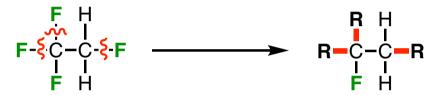
$$C_xH_yF_z + [x+(y-z)/2] O_2 \longrightarrow x CO_2 + (y-z)/2 H_2O + z HF$$
(1), (4) (2), (3)

- (1) 炭素骨格が失われる
- (2) フッ素資源の喪失
- (3) 有毒なフッ化水素の発生 (4) 温室効果のあるCO。の発生

## 研究開発目的

#### 有機合成化学を用いた効率的な非破壊処理法の開発

(1) フロン(や HFO)の選択的なフッ素変換反応



材料・医農薬へ有望な含フッ素化合物としてアップサイクル

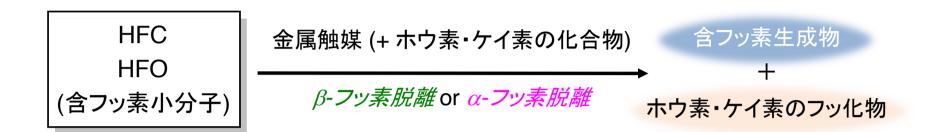
- (2) フロン(や HFO) のフッ素を失わない変換反応 フッ素資源の持続可能な社会の実現(フロンのフッ素を全て使う)
- (3) 生成物の実用化に向けた物性評価

企業との共同研究で、材料・医農薬への応用に向けた評価を実施したい



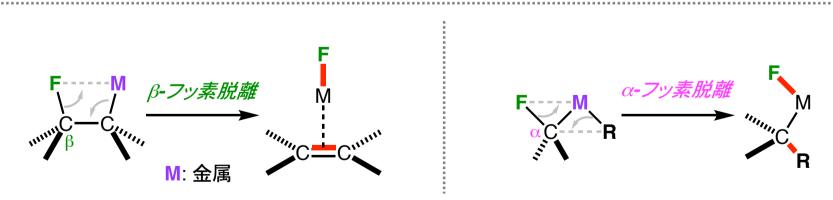
## これまでの研究:変換反応の開発

#### ◆ フロン類のフッ素変換反応



#### これまでに開発した炭素-フッ素結合変換反応をフロン類へ応用

総説: Angew. Chem., Int. Ed. 2019, 58, 390.

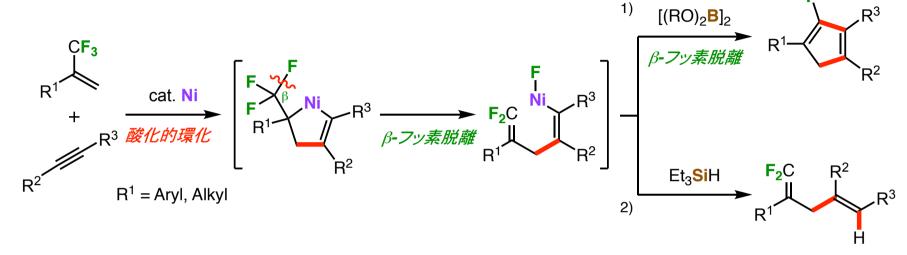


本来変換し難いC-F結合を穏和な条件で変換する手法を開発している



## これまでの研究:変換反応の開発

## ◆ β-フッ素脱離



1) Angew. Chem., Int. Ed. 2014, 53, 7371.; Dalton Trans. 2015, 44, 19460. 2) ACS Catal. 2015, 5, 5947.

#### **◆** α-フッ素脱離

Chem. Eur. J. 2015, 21, 13225.

#### ➤ C-F結合切断とC-C結合形成

## 生成物の特長と利用可能性

◆ 機能性ポリマーとして

撥水性、撥油性、耐熱性、耐候性 電子材料、電池材料

◆ 医農薬を目指した生理活性物質として

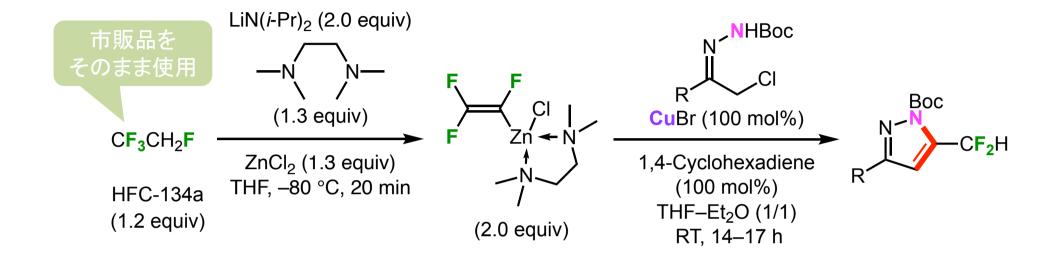
サース 
$$\approx$$
 ない  $\approx$  生物学的等価体  $\Rightarrow$  医農薬として有望  $\xi$ —CHF2  $\approx$   $\xi$ —OH Łドロキシ



# HFCの変換反応



## HFC-134aの新たな変換反応



## 殺菌剤としてのCHF2-ピラゾール

## HFC-134aの新たな変換反応

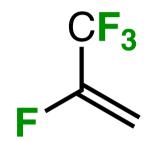
## 提供可能なサンプル

## 医薬・農薬への応用を期待(生理活性評価を希望)



# HFOの変換反応





- > ハイドロフルオロオレフィン
- ▶ オゾン層を破壊しない
- > 温室効果無し



次世代冷媒として利用開始



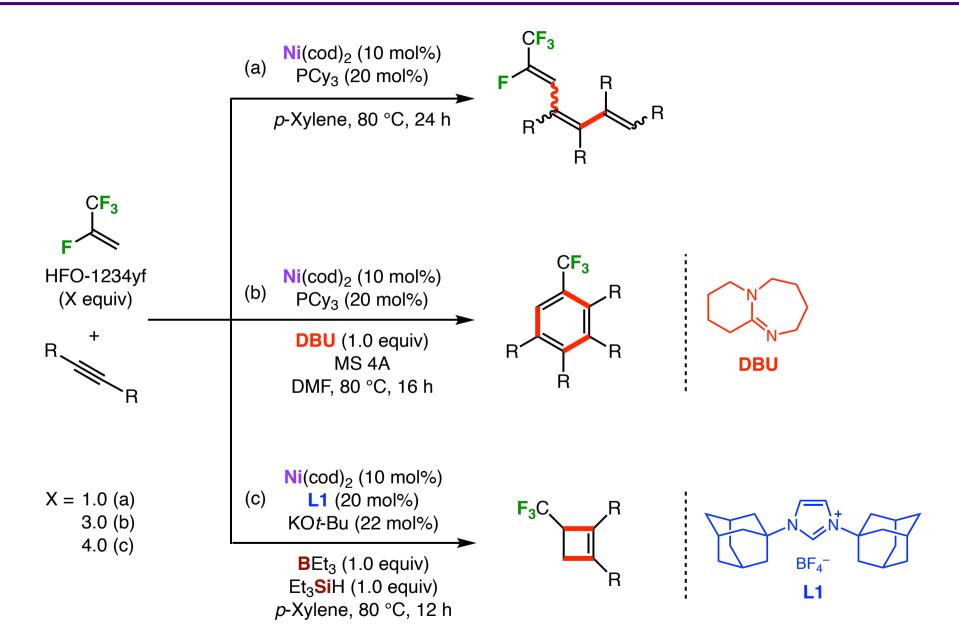
## HFO-1234yf変換の従来法

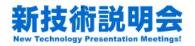
$$\begin{array}{c} \text{CF}_3 \\ \text{F} \\ \text{HFO-1234yf} \end{array} + \begin{array}{c} \text{B(OH)}_2 \\ \text{Cat. Pd(PhCN)}_2\text{Cl}_2 \\ \text{cat. PCy}_3 \\ \text{NaHCO}_3 \\ \text{(C}_6\text{H}_5\text{CO)}_2\text{O}_2 \end{array}$$

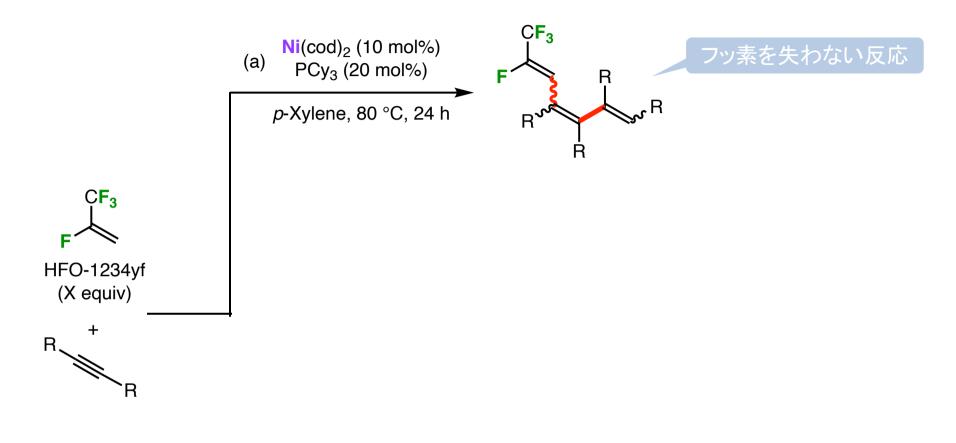
Liu, Z.-T.; Lu, J. et al. Eur. J. Org. Chem. 2015, 4340.

Yamasaki, T. et al. *J. Fluorine Chem.* **2015**, *179*, 71. See also: Niwa, T.; Ogoshi, S.; Hosoya, T. et al. *J. Am. Chem. Soc.* **2017**, *139*, 12855.

### 変換反応の例は少ない



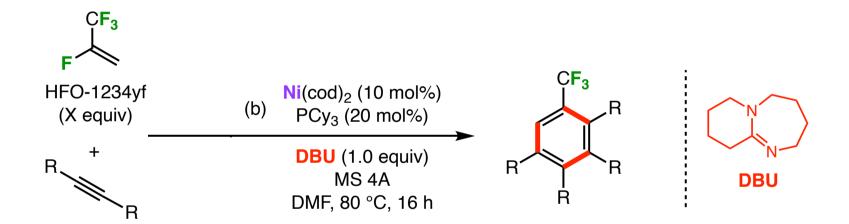




$$X = 1.0 (a)$$

- 3.0 (b)
- 4.0 (c)

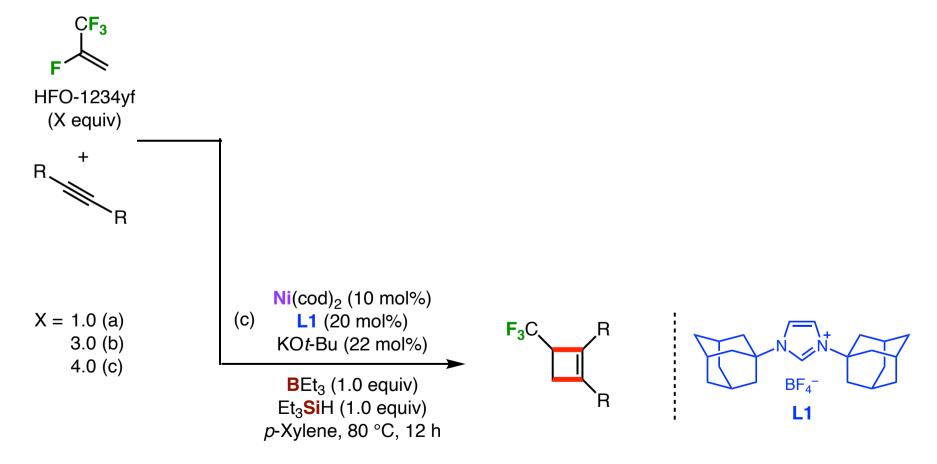
## 提供可能なサンプル



$$X = 1.0 (a)$$
 3.0 (b)

4.0 (c)

## 提供可能なサンプル



## 提供可能なサンプル



# 本技術に関する知的財産権1

発明の名称 : HFC-134aを出発物質とする

ジフルオロメチル置換ピラゾールの合成法

• 出願番号 : 特願2022-035453

• 出願人 : 筑波大学

• 発明者 : 市川淳士、藤田健志、有本日南人、佐野公祐



# 本技術に関する知的財産権2

• 発明の名称 : HFO-1234yfを用いるテトラフルオロトリエン、

(トリフルオロメチル)アレーン、および

(トリフルオロメチル)シクロブテンの合成法

• 出願番号 : 特願2022-035313

• 出願人 : 筑波大学

• 発明者 : 市川淳士、藤田健志、北島昌樹、高橋一光



# お問い合わせ先

筑波大学 産学連携部 産学連携企画課

TEL 029-859-1486 e-mail event-sanren@un.tsukuba.ac.jp