#### 2026年度

# 京都大学大学院薬学研究科博士課程(4年制)学生募集入学試験問題(専門科目)

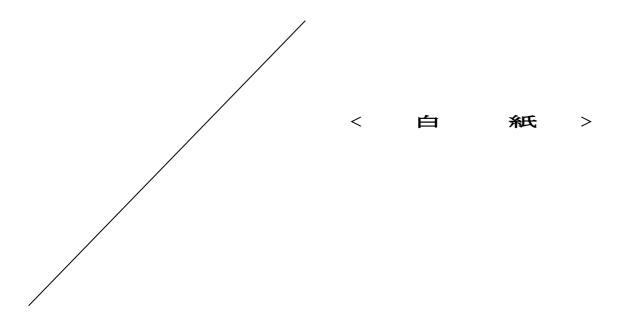
# 【創薬有機化学】

\*整理番号

#### [注意事項]

- 1. この問題冊子は、「解答を始めなさい。」の指示があるまで開いてはならない。
- 2. 指示があれば直ちに、問題冊子の枚数(表紙、白紙を含めて4枚)を確認し、表紙に受験番号(1ヶ所)及び氏名を記入すること。(「整理番号」欄は記入しないこと。)
- 3. この問題冊子は、切り離してはならない。
- 4. 裏面を解答用に使用してもよいが、表紙の「きりとり線」より下部には、記入しないこと。
- 5. 専門科目の配点は、200点とする。

き	ŋ	٤	ŋ	線		



### 【創薬有機化学】

\*整理番号

問1 次の化合物について以下の問題に答えよ。

- (a) 常温でキラルな化合物の化合物番号をすべて書け。
- (b) メソ化合物の化合物番号をすべて書け。
- (c) Newman 投影式を用いて、化合物 2 の最も安定な配座と最も不安定な配座を描け。
- (d) 化合物7の立体異性体(鏡像異性体を含む)は、7を含め合計でいくつあるか書け。

(a)			(b)			
(c)	最も安定な配座	最も不安	定な配	· P.	(d)	

問2 非対称アルケン10の求電子付加反応について答えよ。

- (a) アルケン 10 から主生成物 C が生じる反応機構を、中間体 A, B の構造を明示しながら巻き矢印を使って示せ。
- (b) 付加反応において、主生成物 C が位置選択的に生じる経験則の名称を答えよ。
- (c) 上記の位置選択性が発現する理由を、反応のエネルギー図を用いるとともに、下に示す用語をすべて使って説明せよ。 (用語) 律速段階・超共役・Hammond の仮説

(a)	
(b)	
(c)	

## 【創薬有機化学】

問3次の問題に答えよ。

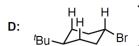
- (イ) 反応剤(a)~(f)と2-メチル-2-ブテンとの反応で生じる主生成物を答えよ。
  - (a) HCI
- (b)  $(BH_3)_2$ ;  $H_2O_2$ , NaOH
- (c)  $O_3$ ,  $-78^{\circ}C$ ;  $Me_2S$

- (d) Br<sub>2</sub>
- (e) H<sub>2</sub>, Pd/C

- (f) 3-chloroperoxybenzoic acid
- (ロ)(g)と(h)それぞれにおいて、置換反応がより速やかに進行するのはどちらか、理由とともに答えよ。
  - (g) KOHとの反応
- [A: CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CI, B: CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OCH<sub>2</sub>CI]

(h)	<b>PhSNa</b>	上の	$\triangle$	心

	C:	H IH	Br H
ι		Bu	<b>-</b> ''



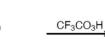
	(a)	(b)	(c)		(d)	(e)	(f)
	()	(=)			(-)	(-)	( )
(イ)							
	(g) 正しい方を○で囲	む		•	1	<u> </u>	<u> </u>
		ь					
	Α	В					
(□)							
(□)	<b>人</b> (h) 正しい方を○で歴						
(□)	(h) 正しい方を○でE	∄む					
(□)							

問4 次の反応 (1)-(9) の空欄a~jにあてはまる適切な主生成物あるいは試薬を答えよ。(a), (c), (i)については立体化学も 記せ。

(3) NHCO<sub>2</sub>Bn (E)-CH<sub>3</sub>CH=CHCHO 110 °C

CH<sub>2</sub>(CO<sub>2</sub>Me)<sub>2</sub>

(5)



CH<sub>3</sub> **I+** CH<sub>3</sub>CHCH<sub>2</sub>NCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> (6)CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub> HO

(7)

PhNHNH<sub>2</sub> PhCOCH<sub>3</sub> 微量の酸 Δ

h

(8) PhCH<sub>2</sub>OH 2) Ph<sub>3</sub>P=CHCO<sub>2</sub>Et

