

## 神奈川大学 学期末試験用紙

試験日時 2018年 7月 30日 (月曜日) 第3限

科	3	担 当 者 名	授業	試験時間		- () -	
67101 (前) 化学表現 I		101712 木原 伸浩	月 3	80	備考	□1.参照不可 □2.持込可〔	)
				分	Š	角	解答別紙

裏面使用(□可・□不可) 問題回収(□要・□不要)

問1 次の化学英語を和訳せよ。

(1) aprotic

(2) bulky

(3) delocalization

(4) elimination

(5) hydrocarbon

(6) kinetics

(7) precursor

(8) racemic

(9) reduction

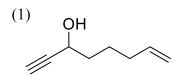
(10) valence

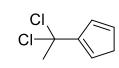
問2 次の英文を和訳せよ。

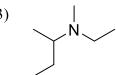
- (1) Carbon can bond to fewer than four elements by forming one or more multiple bonds.
- (2) More than any other element, carbon has the ability to form chains of atoms, as illustrated by the structures of propane and butane shown in Figure 19.3.
- (3) Those whose carbon-carbon bonds are all single bonds are said to be saturated, because each carbon is bound to four atoms, the maximum number.
- (4) The alkane with six carbon atoms can be written as CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>, which can be condensed to CH<sub>3</sub>-(CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>-CH<sub>3</sub>.
- Note that all alkanes can be represented by the general formula  $C_nH_{2n+2}$ , where *n* represents the number of carbon atoms.
- (6) Butane and all succeeding alkanes exhibit structural isomerism.

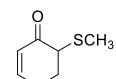
(6)

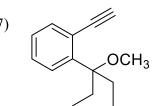
問3 次の化合物を英語で命名せよ。ただし、特性基が主基となるための順位は、カルボン酸>アルデヒド>ケトン>アルコール> チオール>アミンの順である。











問4 次の名前の化合物の構造を記せ。

 $7-\{2-[(dicyclohexylamino)methyl]-4-iodocyclobutyl\}-2-(2-methylprop-1-enyl)naphthalene-1,4-diological actions and the supersystem of the supersys$ 

	学	部	学	科	年	組	学 籍	番	号	丘	座席	極	
一部										名	•	休点	