## 広島大学大学院先進理工系科学研究科博士課程前期(一般選抜)専門科目入学試験問題

Graduate School of Advanced Science and Engineering (Master's Course), Hiroshima University

Entrance Examination Booklet (General Selection)

(2021年1月28日実施 / January 28, 2021)

試験時間:9時00分~12時00分 (Examination Time: From 9:00 to 12:00)

#### 受験上の注意事項

- (1) 問題用紙兼解答用紙はこの表紙を含み8枚あります。
- (2) この表紙を含むすべての問題用紙兼解答用紙に、受験番号を記入してください。
- (3) これは問題用紙と解答用紙が合冊されたものです。解答は指定された箇所に記入してください。
- (4) 解答が書ききれないときは、同じ用紙の裏面を利用しても構いません。ただし、その場合は「裏に続く」などと裏面に記載したことが分かるようにしておくこと。
- (5) 全問に解答しなさい。
- (6) 貸与された計算機(電卓)を使用しても差し支えない。

	質問あるいは不明な点がある場合は手を挙げてください。
(1)	図hin/の (12   /). 2 /// の/の加口12 1 で上// C /// C ( 0
Votice	S
(1)	There are 8 problem and answer sheets including this front sheet.
(2)	Fill in your examinee's number in the specified positions in this front sheet and all the problem and answer sheets.
	This examination booklet consists of problem sheets and answer sheets. Answer the problems in the specified positions.
<u> 4</u> )_	Jedi to to to the manner of the about and write darra (to be continued) on the last line of the about
•	
	,

広島大学大学院先進理工系科学研究科博士課程前期(一般選抜)専門科目入学試験問題

Graduate School of Advanced Science and Engineering (Master's Course), Hiroshima University

Entrance Examination Booklet (General Selection)

(2021年1月28日実施 / January 28, 2021)

					(202	11 1 1 / 1 /	20 p 30 / 30	11ddi y 20, 2021)	_
	試験科目	広田小学	(専門科目 I )	プログラム	応用化学	ã	受験番号	Ì	
								$\mid \mathbf{M} \mid$	
	Subject	Applie	ed Chemistry I	Program	(Applied Chemistr	y)   Exam	ninee's Number		
	月月日百 1 /D	moblem 1) FF	題用紙は3枚あり	キナ (throa choots	for Problem 1)				
	1. 次の糺	且み合わせて	、どちらがより沸	点が高いかを化	合物番号(I~IV	′)で記し,	理由を簡単に	ニ説明せよ。 (Which	
			as the higher boiling p						
	Compound	iii cacii paii iia	is the migher coming b	Ollit: Allower with	the compound har	noci (F 1 v )	and explain the	out	
						H <sub>2</sub>	H₃C—	CH <sub>3</sub>	
	1) \	_OH	$\searrow$ NH <sub>2</sub>		2) H <sub>3</sub> C C	<sup>C</sup> ,CH₃	H₃C—	-Ḉ—CH₃	
	,				$\check{H}_2$	$H_2$		CH <sub>3</sub>	
		I	II .			III		IV	
	亚日 (	-1>			番号 (numbe				
	番号 (num								
	理由 (reas	son):			理由 (reason	ı <b>)</b> :			
	<b>-</b>	_							
					, .				
<b>T</b>									
z. —					<del></del>				
	*								
	·	т.							
٠,		J.							
					<b>*</b> · · ·				
	<del>-</del>				7		1		
,									
					<u> </u>				
. E 3		•							
,									
_									
	ķ. <del></del>								
	7-7-	-							
		16							
	÷	· · ·							
}									
	,								
	•								

広島大学大学院先進理工系科学研究科博士課程前期(一般選抜)専門科目入学試験問題

Graduate School of Advanced Science and Engineering (Master's Course), Hiroshima University

Entrance Examination Booklet (General Selection)

(2021年1月28日実施 / January 28, 2021)

			(— - — -				
試験科目	応用化学(専門科目I)	プログラム	応用化学	受験番号	M		
Subject	Applied Chemistry I	Program	(Applied Chemistry)	Examinee's Number	141		

問題 1 (Problem 1) 続き (Continued)

6. 次の化合物は芳香族性 (○) かそうでない (×) かを示し、その理由を述べよ。(Show whether these compounds are aromatic (○) or not (non-aromatic and antiaromatic; ×). Explain the reasons.)

化合物 Compounds	例 Example			
芳香族性 Aromaticity	0			
理由 Reasons	この分子は平面環状であり、十分共役しており、6ヵ電子をもつのでヒュッケル則を満たすため。(This molecule is cyclic, planar, and fully conjugated and satisfies Hückel's rule because it has 6ヵ electrons.)			

# 広島大学大学院先進理工系科学研究科博士課程前期(一般選抜)専門科目入学試験問題

Graduate School of Advanced Science and Engineering (Master's Course), Hiroshima University

Entrance Examination Booklet (General Selection)

(2021年1月28日実施 / January 28, 2021)

	試験科目 応用化学(専門科目 I)	_0, _1, _,				
		プログラム	応用化学	受験番号	<b>1.</b> //	1
	Subject Applied Chemistry I	Program	(Applied Chemistry)	Examinee's Number	$\mathbf{M}$	
	問題 1 (Problem 1) 続き (Continued)		\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \		No.	_
				ロー・ベロマルハマト		
	1 1 7 F, a ann A 1 7 1 - a ann A 1 7 A	(水	~\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\		= 11	
	-					
4						
			· .			
				* <del>-</del>		
	,					
	<b>≟</b>					
	· •					
			Mark + 11 to			
				• .		
				• .		
				• .		
				<b>.</b>		
				<b>.</b>		
				• .		
	を求め上、(Calculate the number average mo	olecular weight M	fn, weight average mol		$M_{\!\scriptscriptstyle  extsf{M}_{\!\scriptscriptstyle  extsf{N}}}$ of an equimolar	
	を求めよ。(Calculate the number average momixture of molecules with molecular weights o	olecular weight <i>M</i>	In, weight average mole		$M_{ m w}/M_{ m n}$ of an equimolar	

- 9. メタクリル酸メチル, 酢酸ビニル, およびイソブテンの付加重合について以下の問いに答えよ。(Answer the following questions on addition polymerization of methyl methacrylate, vinyl acetate, and isobutene.)
- 1) カチオン重合が可能なモノマーはどれか。また、それに用いる重合開始剤の例を一つ挙げ、化学式で記せ。(Indicate the monomer which can be polymerized by cationic polymerization and describe an example of initiator for the polymerization in chemical formula.)

# 広島大学大学院先進理工系科学研究科博士課程前期(一般選抜)専門科目入学試験問題

Graduate School of Advanced Science and Engineering (Master's Course), Hiroshima University

Entrance Examination Booklet (General Selection)

					(2021 ±	平1月28日実施 / Ja∶	nuary 28, 2021)
	試験科目 Subject	応用化学(専門科目 Applied Chemistry		プログラム Program	応用化学 (Applied Chemistry)	受験番号 Examinee's Number	M
L		roblem 2) <u>問題用紙は2</u>					
	1. 次の語	F句を簡潔に説明せよ。 事関数 (Maximum work	(Explain the				
	2) 臨界点	(Critical point)					
	3) ボルン(	の式 (Born equation)					
	4) 自由膨	張 (Free expansion)					
	5) デバイ	-ヒュッケルの極限法則	り (Debye-Hi	ückel limiting l	law)		
		و- مـــــ		<u>, , , , , , , , , , , , , , , , , , , </u>	aturba ha cor	мж» <u></u> г	
	,						
					l .		
_					) — — — — — — — — — — — — — — — — — — —		

広島大学大学院先進理工系科学研究科博士課程前期(一般選抜)専門科目入学試験問題

Graduate School of Advanced Science and Engineering (Master's Course), Hiroshima University

Entrance Examination Booklet (General Selection)

(2021年1月28日実施 / January 28, 2021)

			(2021	1 171 20 17 700 1	
試験科目	応用化学(専門科目I)	プログラム	応用化学	受験番号	M
Subject	Applied Chemistry I	Program	(Applied Chemistry)	Examinee's Number	TAT
	\ A.F. \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \				

問題2 (Problem 2) 続き (Continued)

- 4. 量子論に関する以下の問いに答えよ。ただし、プランク定数は  $6.626\times 10^{-34}\,\mathrm{J}\,\mathrm{s}$ 、電子の質量は  $9.109\times 10^{-31}\,\mathrm{kg}$ 、光の速度は  $2.998\times 10^8\,\mathrm{m}\,\mathrm{s}^{-1}$  とする。(Answer the following questions related to the quantum theory. Use Planck's constant:  $6.626\times 10^{-34}\,\mathrm{J}\,\mathrm{s}$ , mass of an electron:  $9.109\times 10^{-31}\,\mathrm{kg}$ , and speed of light:  $2.998\times 10^8\,\mathrm{m}\,\mathrm{s}^{-1}$ , if needed.)
- 1) 波長が 5.0 cm の電子の速さを計算しなさい。(Calculate the speed of an electron with a wavelength of 5.0 cm.)
- 2) 実効質量が  $1.33\times10^{-25}\,\mathrm{kg}$  の粒子からなる調和振動子において、隣接するエネルギー準位の差が  $4.82\times10^{-21}\,\mathrm{J}$  である。 で記載が記載された計算したさい(For a barmonic oscillator consisting of a narticle of an effective mass of 1.33 × 10<sup>-25</sup>

2021年4月入学(April 2021 Admission) 広島大学大学院先進理工系科学研究科博士課程前期(一般選抜)専門科目入学試験問題

	Graduate School of Advanced Science and Engineering (Master's Course), Hiroshima University
<b>.</b> .	D. 11.1/(C10.1)
•, _	
•	
<u> </u>	
ì	
· ;	
44	<u></u>
	(2021年1月28日実施 / January 28, 2021)
	試験科目   応用化学 (専門科目 I )   プログラム   応用化学   受験番号   M
	Subject Applied Chemistry I Program (Applied Chemistry) Examinee's Number
	問題3 (Problem 3) 問題用紙は2枚あります(two sheets for Problem 3)
1	
	/ <del>-</del>
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
<u> </u>	V
•	
_	
-	· ·
,	
•	(~1.
P- 1	
	1.4
_	
	· •
	· <b>b</b>

広島大学大学院先進理工系科学研究科博士課程前期(一般選抜)専門科目入学試験問題 Graduate School of Advanced Science and Engineering (Master's Course), Hiroshima University

Entrance Examination Booklet (General Selection)

(2021年1月28日実施 / January 28, 2021)



広島大学大学院先進理工系科学研究科博士課程前期(一般選抜)専門科目入学試験問題 Graduate School of Advanced Science and Engineering(Master's Course),Hiroshima University

794							
<u> </u>							
r —							
		·					
·							
_							
	f.a.,						
<u></u>							
· <b>.</b>		1					
1,							
- الكيارُ							
				•			
	_						
,							
-							
-		Y					
•							
·- ·	<u></u>						
	-						
	試験科目	応用化学(専門科目Ⅱ)	プログラム	<b>戊田小</b> 岭	受験番号		]
			1	応用化学		$\mathbf{M}$	
	Subject	Applied Chemistry II	Program	(Applied Chemistry)	Examinee's Number		]

試験時間: 13 時 30 分~15 時 00 分 (Examination Time: From 13:30 to 15:00)

## 受験上の注意事項

- (1) 問題用紙兼解答用紙はこの表紙を含み2枚あります。
- (2) この主処さ会されての問題日知紅華伽牧田処に 四般を見む記ましてください

広島大学大学院先進理工系科学研究科博士課程前期(一般選抜)専門科目入学試験問題 Graduate School of Advanced Science and Engineering (Master's Course), Hiroshima University

Entrance Examination Booklet (General Selection)

(2021年1月28日実施 / January 28, 2021)

			(20	21   171 20 F70/10	7 ballaar j 20, 2021)
試験科目	応用化学(専門科目Ⅱ)	プログラム	応用化学	受験番号	<b>N</b> ./Γ
Subject	Applied Chemistry II	Program	(Applied Chemistry)	Examinee's Number	M

問題 (Problem) 大学で行った卒業研究あるいは現在行っている研究の内容について 1,000 字以内で記述せよ。(Describe the contents of your graduation thesis at university or current research within 2,000 characters or 400 words.)