化学解答 (2018 年度 学部留学生)

問				解		答				酉己	備
題										点	考
Ι	(1)	3	(2)	4	(3)	3	(4)	1		各 3	
	(5)	3	(6)	2	(7)	1			_	3 点 x7=計	
		21 点									
		(a)∼	(a) 4								
II	(a)		- 4	(b)	-	+ 6	(c)	+6		(c)各 2点、	(b) 6 (c) 6
	$SO_2 + 2H_2S \rightarrow 3S + 2H_2O$										も正 解と
		計 9 点	する								
III		各 4									
		点									
	(a)	1.8	×10 ⁻⁹ n	nol L ⁻¹	ol L ⁻¹ (b) 0.10 mol L ⁻¹					4 点	
		x2=									
		計 8 点									
		各 3									
IV	(a)		58 kJ mo	√1 -1	(b)	,	1.5			点、	
	(a)	,	JU KJ III(<i>)</i> 1		,	1	1.3		3 点	
	(c)		6		(d)	0.56	6 nm		x4=	
								計 12 点			

V													
	A		В		C	D		E		F	F		
	3		19		17	1	1	6		15	5	点、 2点	
	G		Н		I	J		K		L	1	x12=	
	9		20		18	13		11		1		計 24 点	
		各 2											
VI	(1)	C ₈ I	H_{12}	(2)	3, 6	(3)	4		(4)	3		点、 2点	
	(5)	(5) 5		(6)	2, 6	(7)	7	7				x9=	
]			計18	
												点	
												(1) 3	(2)
VII	(1)]	1	(2)	16%							点、	は、
												(2) 5	16.0%
												点計8	は不
												点	可