

I	問 1	ア	イ	ウ	
		⑦ (H ₂ O)	⑥ (還元)	⑤ (酸化)	
		エ	(2)	オ	カ
		⑦ (H ₂ O)	② (緑→青)	(3)	②
		キ	ク	ケ	$\frac{2 \times (60 \times 3 + 13)}{96500} = 0.004 (ml)$
	2	2	2	$0.004 \times \frac{1}{4} \times 22.4 = 0.0224 = 2.24 \times 10^{-2} (1)$	
	(5)	コ		サ	
			2	1	
	問 2	(1)	シ	ス	
		① (0→+2)		⑤ (+4→+2)	
(2)		セ			
③ (+3)					
(3)		ソ	タ	チ	
	3	2	0	$\frac{5 \times (32 \times 60 + 10)}{96500} = 0.1 (mol)$	
	①	4	8	正極: SO ₂ 0.05mol 64 × 0.05 = 3.2 (g)	
ナ	ニ		負極: SO ₄ 0.05mol 96 × 0.05 = 4.8 (g)		
0	①				
問 1	(1)	ア	イ	ウ	
	5		8	4	
	(2)	エ	⑥ (5 × 10 ¹²)		
問 2	オ	カ	キ	ク	
	⑭ (負)	⑩ (静電力)	⑤ (反発)	⑤ (反発)	
	ケ	コ	サ	シ	
② (温度)	⑳ (速度)	⑩ (静電力)	⑤ (反発)		
ス	セ	ソ			
⑮ (内部)	⑮ (内部)	⑧ (増加)			
問 3	タ	問 4	チ	問 5	
③, ⑥, ⑧		①, ⑤		ツ	
				③	

III	問 1	ア	イ	ウ	エ
		8 (Ni)	13 (Al)	14 (Sn)	12 (Zn)
		オ	カ	キ	ク
		9 (Cu)	10 (Ag)	2 (Na)	6 (Ba)

IV	問 1	ア	イ	ウ	エ
	5		1	2	1
	問 2	オ	カ	問 3	キ
	① (アルコール)		④ (エーテル)		8
	問 4	1)	ク	ケ	コ
		4	3		1
	2)	サ	シ		
6		3			
問 5	ス	セ			
②		④ (CH ₃)			
問 6	ソ	タ			
1		2			
問 7	チ	ツ			
3		1			

講評

昨年からのマーク式の大問 4 題の出題。II の反応速度の問題は、問題文の表現が読み取りにくく、受験生は困ったであろう。II の出来が重要になってくる。他の I, III, IV はこれまでにない基本問題。合格点は 8 割強は欲しい。

medika 化学科



医学部受験専門予備校・医学部受験個別指導 medika tokyo medika osaka

東京 School 東京都渋谷区千駄ヶ谷 1-31-10 Tel:03-5412-6585 Fax:03-5412-1650

大阪 School 大阪府大阪市北区豊崎 2-5-25 Tel:06-6359-5399 Fax:06-6359-5405

Yahoo!で検索

medika

検索

medika で合格目指そう ※oms は medika (メディカ) に名称変更しました。