

解 答 速 報

福岡大学医学部医学科(化学)
2026年2月2日(月)実施 一般入試

1	問 1	問 2	問 3
1	1	3	4

2	問	ア	イ	ウ	エ	オ	力	キ	問	39
1	1	2	1	1	5	17	18	22	23	2 3

問	解答例			錯イオンの化学式		
3		$[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$			$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	

問	i	ii	
4	1	$7.2 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$	→ 有理化せずに求めた場合、 $7.3 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$ となる

点数
41
42

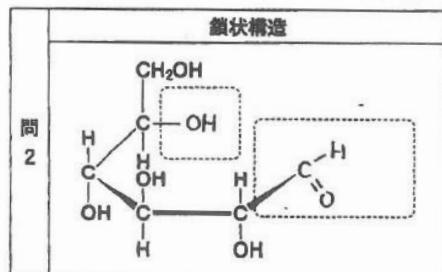
問	ア	イ	ウ	エ	問	51
1	13	15	17	19	2	3

問	P	P_{CH_4}
3	52	53

問	X	全圧
4	2	2.8 倍
	Y	O_2 の分圧
	CO_2	0.4 倍

点数
54
55

問	ア	イ	ウ	エ	オ
1	16	14	12	21	18



問	A	B	C
3	4	3	1

問 4 3.60 g

問 5 5

問 6 3

点数
71
72

傾向・特徴・問題形式は昨年度とほとんど同じである。問題量・出題内容・難易度は標準的である。

第1問の問1はアルカリ金属元素に関する正誤問題で知識がないと難しく感じただろう。問2は平衡定数に水を含めるかどうかで悩んだかもしれない。問3はアニリンがアンモニアより弱い塩基であることを知っているかどうかで差がつく。第2問は問4の(ii)の計算問題で差がつくだろう。第3問は落ち着いて解けば難しくない。第4問は問1でトレハロースを知っているかで差がつく。問3の繊維の製法も知識で差がつく。問6の異性体の関係も定義を理解していないと差がついただろう。