

化学 解答用紙 (その1)

1	問 1	ア	イ	ウ
		陰性	原子核	陽子
		エ	オ	カ
		フッ素	酸化	ポリエチレン

問 2

$\textcircled{2} \text{MgBr}_2 + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{MgCl}_2 + \text{Br}_2$ $\textcircled{3} 2\text{KI} + \text{Br}_2 \longrightarrow 2\text{KBr} + \text{I}_2$
---

問 3 (1)

陽極	陰極	(2)
$\text{Na}^+, \text{Cl}^-$	$\text{Na}^+, \text{OH}^-$	$\text{Na}^+$

(3)

陽極	$2\text{Cl}^- \longrightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$
陰極	$2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$

問 4 (1)

		5		10		15
フ	ッ	化	水	素	分	子
間	に	水	素	紹	介	を
成	る	た	め			

(2)

pH	(3)	pH
2.23 (2.2も可)		1.30 (1.3も可)

問 5 (1)

$\text{I}_3^-$	(2)	単	体	の	ヨ	ウ	素	加	ら	せ	ん	
		構	造	を	持	つ	テ	ン	ア	ン	の	
		中	に	取	り	込	ま	れ	2	呈	色	
		ち	る	た	め							

得 点

化学 解答用紙 (その2)

2 問1 (1)

ア 大きい	イ 一酸化窒素 (NO)
ウ 鉛 (Pb)	エ 二酸化鉛 (PbO <sub>2</sub> )
オ 二次	

(2) 

	5		10		15									
不	動	態	を	形	成	し	、	そ	れ	以	上	反	応	し
な	く	な	る	た	め	。								

(3) 

2.2	g
-----	---

(4) 

リチウムイオン電池
-----------

問2 (1)

カ 右	キ Ag <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>
ク H <sup>+</sup>	ケ Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>
コ Ag <sub>2</sub> O	

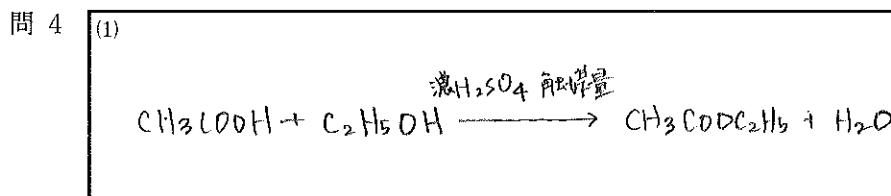
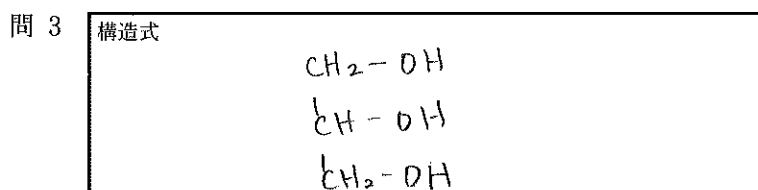
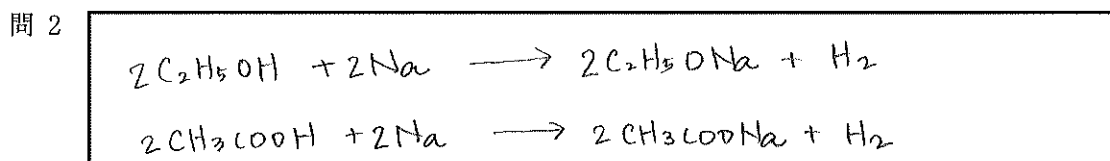
(2) 

2.3 × 10 <sup>-2</sup>	g
------------------------	---

得 点

化学 解答用紙 (その3)

3	問1	ア	イ	ウ	エ	オ	カ
		ヒドロキシ	—	酸化	— (1)	三 (3)	二 (2)



(2)

③

問5	構造式	構造式
	$\begin{array}{c} O \\    \\ CH_2-O-C-C_{15}H_{31} \\   \\ CH-O-C-C_{15}H_{31} \\   \\ CH_2-O-C-C_{17}H_{33} \end{array}$	$\begin{array}{c} O \\    \\ CH_2-O-C-C_{15}H_{31} \\   \\ CH-O-C-C_{17}H_{33} \\   \\ CH_2-O-C-C_{17}H_{33} \end{array}$
	モル分率	モル分率
	0.22	0.78

問6	キ	ク	ケ
	親水	疎水(親油)	界面活性(乳化)
	コ	サ	
	ミセル	ミス	

得点

令和2年度  
後期日程

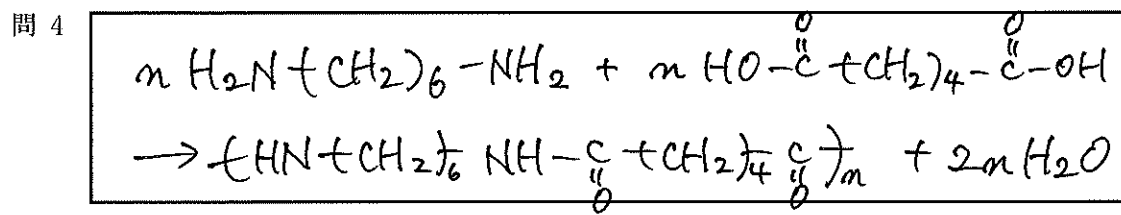
受験 番号	
----------	--

化学 解答用紙 (その4)

4	問 1	ア ヘキサメチレンジアミン	イ アミド	ウ ε-カプロラクタム
		エ アクリル	オ レゾール	カ アミノ

問 2	(A) 2	(B) 4	(C) 1	(D) 3	(E) 3	(F) 1
-----	----------	----------	----------	----------	----------	----------

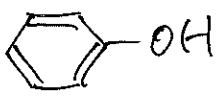
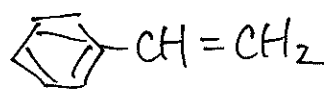
問 3	熱可塑性樹脂 (A), (B), (C), (F)	熱硬化性樹脂 (D), (E)
-----	------------------------------	--------------------



問 5

50
----

問 6	(1) $2.2 \times 10^{-5} \text{ mol}$	(2) $5.5 \times 10^2 \text{ Pa}$
-----	---	-------------------------------------

問 7	(d) $\text{CH}_2=\text{CH}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{O}-\text{CH}_3$	(e) 
	(f) $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$	(g) 

得点

令和2年度  
後期日程

受験  
番号

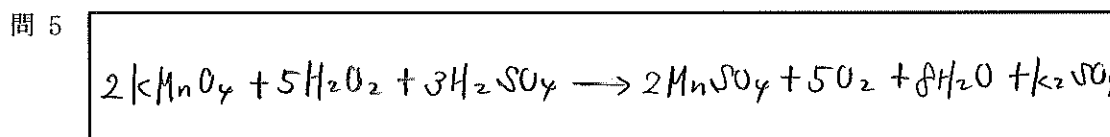
化学 解答用紙 (その5)

5 問1 (1)  $+7$  (2)  $-1$

問2 ア ① イ ③

問3 ア ① イ ②

問4 5 10 15  
過剰に反応して不安定なため、  
光に分解する。



問6 還元剤

問7 5 10 15  
塩酸では、塩化物イオンは還元剤  
として反応する。

問8 5 10 15  
赤紫色が消失するまで、  
点とす。

問9  $6.1 \times 10^{-2}$  mol/L

得点