

令和5年度
前期日程

受験 番号	
----------	--

化学 解答用紙 (その1)

1	問 1	ア	陽子	イ	中性子	ウ	質量数
		エ	同位体	オ	単体	カ	同素体

問 2

^{14}N

問 3

1.8×10^8	個
-------------------	---

問 4

$\text{CO}_2 + 2\text{H}_2 \rightarrow \text{C} + 2\text{H}_2\text{O}$
--

問 5

2.9×10^3	年前
-------------------	----

問 6

		5			10			15							
石	炭	は	と	て	も	古	い	植	物	試	料	で	あ	り	
含	ま	れ	て	い	た	も	は	、	ほ	ほ	す	べ	て	壊	
変	し	て	い	る	か	ら	。								

得 点

令和5年度
前期日程

受験
番号

化学解答用紙

(その2)

2

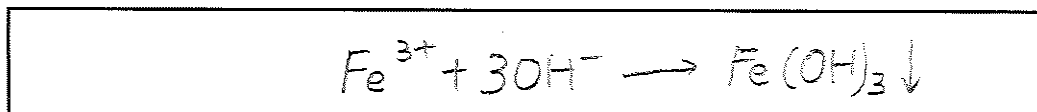
問1

ア	$>$	イ	$\leq$	ウ	小さい
エ	しやすい	オ	炎色反応		

問2

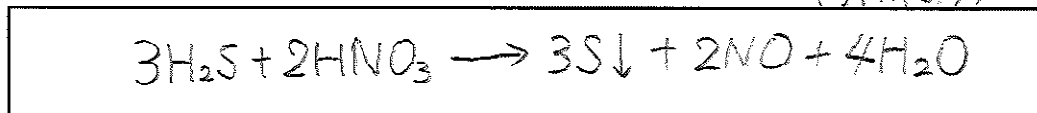
沈殿	化学式	色
C	AgCl	白(白色)
E	CaCO_3	白(白色)

問3



(別解あり)

問4

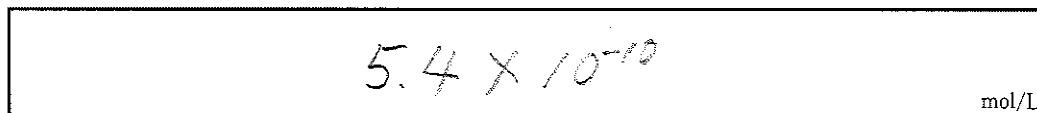


(別解あり)

問5

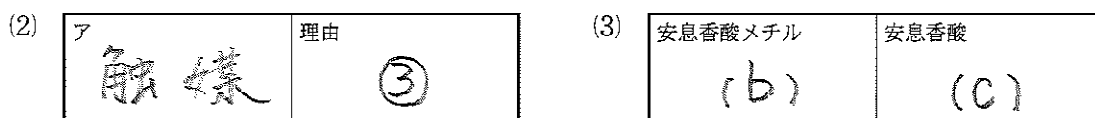
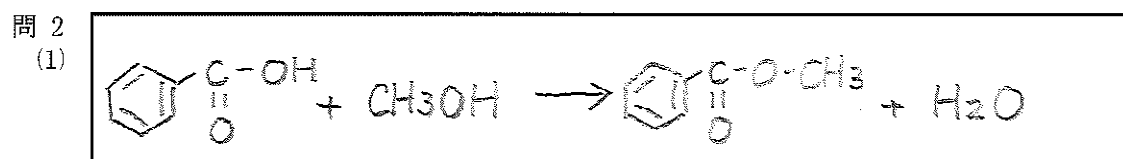
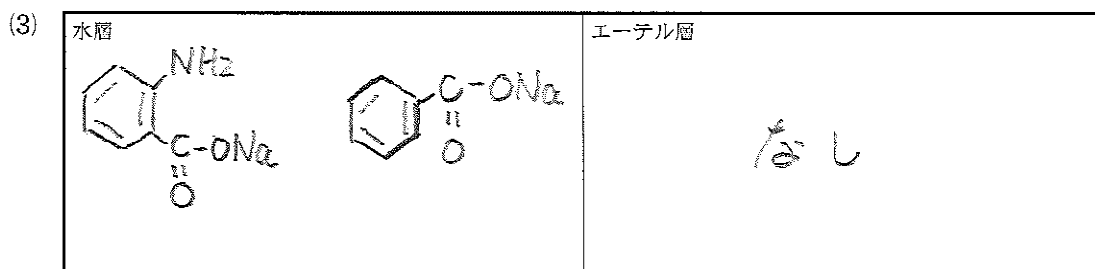
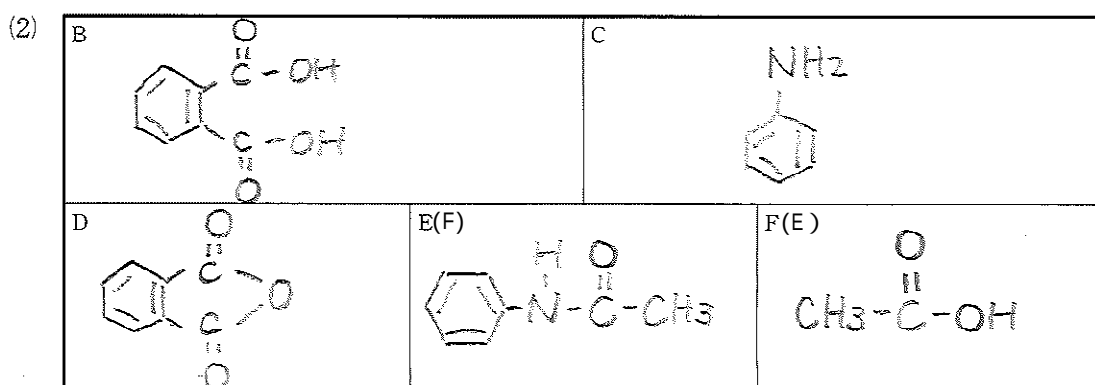
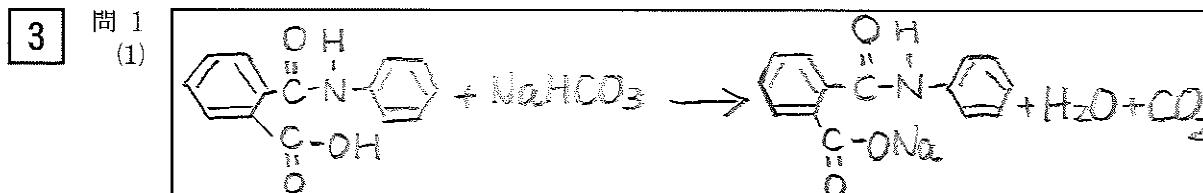
色	イオン
黄(黄色)	Na^+

問6



得点

化学 解答用紙 (その3)



得点

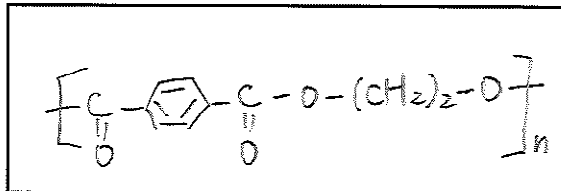
化学 解答 用 紙 (その4)

4

問 1

ア 単量体	イ テレフタル酸	ウ 縮合重合	エ ポリエステル
オ 付加重合	カ アセチル	キ 熱硬化性	ク 熱可塑性
ケ 付加縮合	コ ポリスチレン		

問 2



問 3

48 g

問 4

5				10				15						
分	子	内	に	親	水	性	を	示	す	ヒ	ド	ロ	キ	シ
基	が	適	度	に	残	っ	て	い	る	た	め	。		

問 5

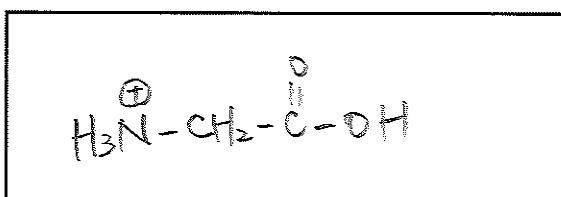
ノボラック

問 6

陽イオン交換樹脂 ④	陰イオン交換樹脂 ⑥
---------------	---------------

問 7

(1)



(2)

A ②	B ③
C ①	

(2)の理由

陽イオン交換樹脂に吸着したアミノ酸は、溶離溶媒のpHを大きくすると等電点の小さい順に陽イオンではなくなり樹脂から溶出されると考えられるため。

得 点

令和5年度
前期日程

受験 番号	
----------	--

化学 解答用紙 (その5)
(教育学部・工学部・応用生物科学部)

5	問 1	ア 遷移	イ 内側	ウ 非共有 or 孤立	エ Fe_2O_3
		オ ステンレス鋼	カ 水素	キ 黒色	ク 酸化

問 2

$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$

問 3

ケ OH^-	コ $\text{Cu}(\text{OH})_2$
-----------------	----------------------------

問 4

$\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
--

問 5

4.7	g
-----	---

問 6

①, ④

問 7

Cl_2	2.2	L	濃塩酸	33	mL
---------------	-----	---	-----	----	----

(2)

②, ③

得 点