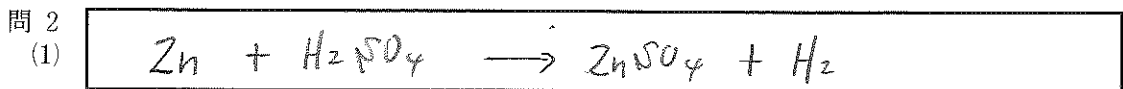
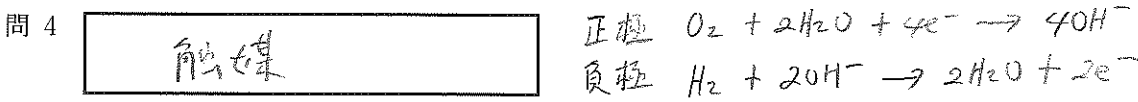
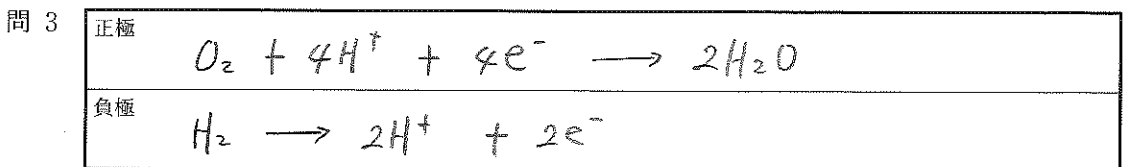


化学 解答用紙 (その1)

1 問1 陰



(2) 0.36 mol (3) 24 g

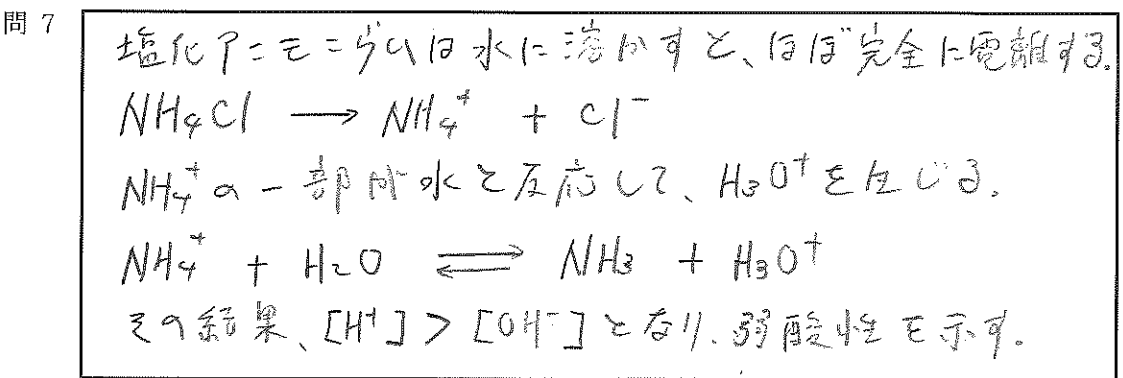


問5 (1) -3 (2) +2 (3) +4 (4) +5

問6

ア	イ	ウ	エ
ア	イ	ウ	エ

ア、イ、ウ、エの電離度が小さく、一部しか電離しないため。



問9 5.0 mL

得点

問10 水素 ① アンモニア ②

化学 解答用紙 (その2)

2

問 1

(1)

ア	硫酸バリウム	イ	CuS
---	--------	---	-----

(2)

1.0×10^{-6}	g	1.1×10^{-6} も可
----------------------	---	-------------------------

(3)

化学式	$[Ag(NH_3)_2]^+$	イオンの一般的名称	錯イオン
-----	------------------	-----------	------

[Ag(NH₃)₂]Cl も可

(4)

反応前の色	白(色)	反応後の色	黒(色)
反応式			
$2 AgCl \rightarrow 2 Ag + Cl_2$			

問 2

(1)

ウ	+4	エ	還元力
オ	白色	カ	Zn(OH) ₂

(2)

$2Al + 2NaOH + 6H_2O \rightarrow 2Na[Al(OH)_4] + 3H_2$
--

(3)

6.2	L
-----	---

得 点

化学 解答用紙 (その3)

3	問 1	ア	イ	ウ	エ (分子式)
	(1)	0.433	2.10	1.25	$C_2H_5O_2N$

(2)	物質名 グリシン	構造式 $H_2N-CH_2-C(=O)OH$
-----	-------------	----------------------------

(3)	一般の名称 双性イオン	構造式 $H_3N^+-CH_2-C(=O)O^-$
-----	----------------	-------------------------------

問 2	(1)	$H-C(=O)OH$
-----	-----	-------------

(3)	構造式 $CH_3-C(=O)O-C(=O)CH_3$
	一般の名称 酸無水物

(2)	$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-OH$ $CH_3-CH(CH_3)-CH_2-OH$ $CH_3-CH(OH)-CH_2-CH_3$ $CH_3-C(CH_3)(OH)-CH_3$ $(CH_3-C^*(H)(OH)-CH_2-CH_3)$ OH 鏡像異性体を加えて可
-----	---

(4)	A	B
	$CH_3-C(=O)-O-C(CH_3)_2$	$H-C(=O)-O-CH(CH_3)-CH_2-CH_3$

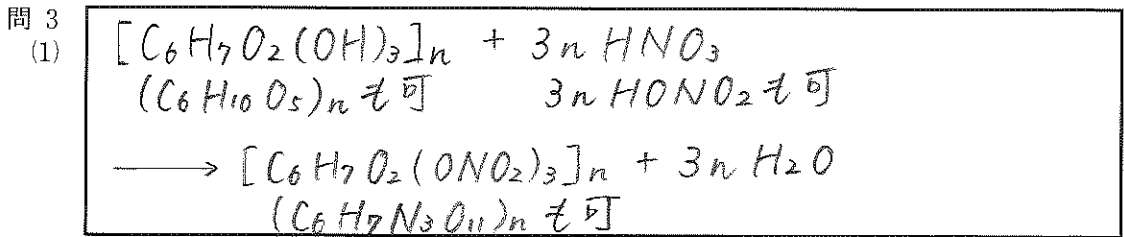
得点

$H-C(=O)-O-C^*(H)(CH_3)-CH_2-CH_3$
 CH₃ 鏡像異性体を加えて可

化 学 解 答 用 紙 (その4)

4 問1	ア 濃 い	イ 薄 い
	ウ ビ"スコース	エ ビ"スコースレーヨン (レーヨン, 再生繊維)
	オ セロハン	カ トリニトロセルロース (ニトロセルロース)
	キ セルラーゼ	ク セロビ"オース

問2 (1)	(2)
ゾ"ル	電 気 泳 動



(2)

1.8×10^2
g

問4 (1)	(2)
ケ 脂 肪 酸	コ 基 質 特 異 性

(2)

6.8
g

問5

①, ②

得 点

化学 解答用紙 (その5)

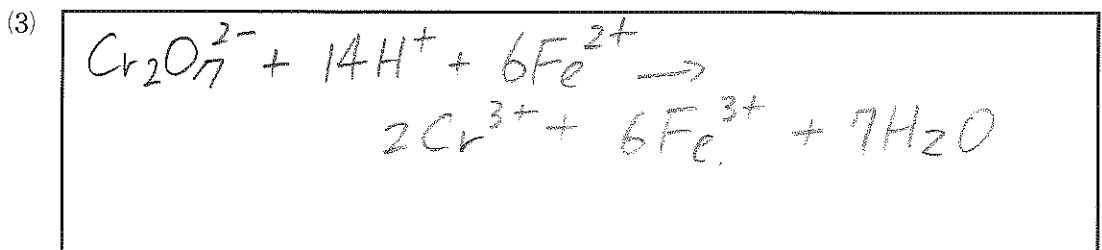
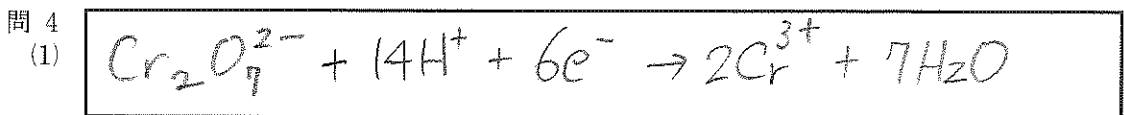
5	問 1	ア 8	イ 5	ウ 4	エ 無色
		オ 2	カ 2	キ 淡紅色	ク 4
		ケ 4	コ 2		

問 2

9.0	mg/L
-----	------

問 3

Cl^- の酸化 ($2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$) に
 MnO_4^- が消費されるため。



得 点