

氏名	
----	--

受験番号	
------	--

解答用紙 (化学) その1
(理工学部)

1

(1)

問 1	ア	イ

問 2		問 3		問 4	
-----	--	-----	--	-----	--

問 5	計算過程	
		増加した水分子の個数

(2)

問 1	ア	イ	ウ

問 2	性質1									
	性質2									

問 3	A	B

問 4	C	D	E

問 5	F	G

採点欄	
1	

氏名	
----	--

受験番号	
------	--

解答用紙 (化学) その2
(理工学部)

2

(1) 問 1

電極①	
電極②	
電極③	
電極④	

問 2

電子の物質質量	電流値
mol	A

問 3

計算過程	モル濃度
	mol/L

問 4

計算過程	体積
	L

(2) 問 1

ア

問 2

A	B

問 3

計算過程	モル濃度
	mol/L

問 4

K_{sp2} の値	K_{sp2} の単位

問 5

化学式	名称

採点欄	
2	

氏名	
----	--

受験番号	
------	--

解答用紙 (化学) その3
(理工学部)

3 (1)

問 1	ア	イ	ウ	エ	オ

問 2	無極性	非共有電子対が3組

問 3	①	②	③	④

問 4	
-----	--

問 5	A)	B)	C)

(2)

問 1	A	
	B	
	C	

問 2	
-----	--

問 3	アンモニア	一酸化窒素	二酸化窒素	硝酸

問 4	計算過程	モル濃度
		mol/L

問 5	(あ)	(い)

採点欄	
3	

氏名	
----	--

受験 番号	
----------	--

解答用紙 (化学) その4
(理工学部)

4

(1)

問 1

--

問 2

化合物 A	化合物 B
-------	-------

問 3

化合物 C	化合物 D
-------	-------

問 4 1)

答えに至る過程	分子式
	2)

(2)

問 1

ア	イ	ウ
エ	オ	カ

問 2

<table border="1" style="width: 100%;"> <tr> <td style="width: 50%;">A</td> <td style="width: 50%;">B</td> </tr> <tr> <td style="height: 40px;"></td> <td style="height: 40px;"></td> </tr> </table>	A	B			<p>問 3</p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td></tr> </table>																														
A	B																																		

問 4

--

問 5

--

採点欄	
4	

氏名	
----	--

受験 番号	
----------	--

解答用紙 (化学) その5
(理工学部)

5

問 1

A	B
C	D

問 2 1)

陽イオン X^+	双性イオン Y	陰イオン Z^-

2)

C	D

3)

選 択 欄

採 点 欄	
5	

6

問 1

問 2

問 3

問 4 1)

2)

g

問 5

選 択 欄

採 点 欄	
6	

下 書 用 紙