

受験番号	B						
------	---	--	--	--	--	--	--

解答用紙番号
化学0-1
52-0-1

採点記入欄

理科解答用紙 (化学)

3枚の解答用紙と1枚の下書き用紙がある。
下書き用紙は回収しない。

座席番号			
(下の座席番号欄にも記入すること。)			

注意
※採点記入欄には何も記入しないこと。

1

I 問 1

[mol]

問 2

問 3 ①

②

[mol/L]

問 1 ~ 問 3

問 4 ①

②

[mol]

問 5

問 6

問 4 ~ 問 6

II 問 1

	Cl ⁻ に最も近い Na ⁺ の数	Cl ⁻ に二番目に近いイオン	Cl ⁻ に二番目に近いイオンの数
(1)			

(2)

問 2

[kJ/mol]

問 1, 問 2

問 3 (1) < < <

(2)	①	陽極		
		陰極		
	②		③	[g]

問 3

※採点欄

選抜区分
B

注意

- この欄の座席番号も必ず記入すること。
- ※採点表には何も記入しないこと。

解答用紙番号
化学0-1
52-0-1

座席番号
10 11 12

※採点表
問題 1
0
13 14 15

受験番号	B						
------	---	--	--	--	--	--	--

解答用紙番号
化学0-2

52-0-2

採点記入欄

理科解答用紙 (化学)

座席番号			
------	--	--	--

(下の座席番号欄にも記入すること。)

注意

※採点記入欄には何も記入しないこと。

2

I 問 1

形成前		形成後	
-----	--	-----	--

問 2

(あ)		(い)	
(う)			

問 3

理由																			

問 4

--

問 5

イオン反応式	
--------	--

問 6

--

問 7

--

[個]

問 8

--

II 問 1

--

問 2

(a)		(b)		(c)	
-----	--	-----	--	-----	--

問 3

--

問 4

--

問 5

(1) (あ)		(い)		(う)		(え)	
---------	--	-----	--	-----	--	-----	--

(2)	
-----	--

[mol]

問 6

--

問 1 ~ 問 2

問 3 ~ 問 5

問 6 ~ 問 8

問 1 ~ 問 4

問 5 ~ 問 6

※採点欄

選抜区分
B

注意

- この欄の座席番号も必ず記入すること。
- ※採点表には何も記入しないこと。

解答用紙番号
化学0-2

座席番号

52-0-2

10 11 12

※採点表
問題 2
0
13 14 15

H-29 (B)

受験番号	B						
------	---	--	--	--	--	--	--

解答用紙番号
化学0-3
52-0-3

採点記入欄

理科解答用紙 (化学)

座席番号			
------	--	--	--

(下の座席番号欄にも記入すること。)

注意
 ※採点記入欄には何も記入しないこと。

3

I 問 1

問 2

問 1 ~ 問 2

問 3

問 4

問 5

問 6

問 3 ~ 問 6

II 問 1

3 価アルコール	数値

問 2

A		B	
---	--	---	--

問 3

C		D	
---	--	---	--

問 1 ~ 問 3

問 4

問 5

	[mg]
--	------

問 4 ~ 問 6

問 6

	[個]
--	-----

※採点欄

H-29 (B)

選抜区分
B

注意

- この欄の座席番号も必ず記入すること。
- ※採点表には何も記入しないこと。

解答用紙番号
化学0-3
52-0-3

座席番号
10 11 12

※採点表
問題 3
0
13 14 15

◇K38(705-109)