

受験番号			
R			

1

受験番号			
R			

[I]

問1

A	B	C
---	---	---

問2

D	E	F
---	---	---

x		y		z	
-----	--	-----	--	-----	--

問3

ア		イ		ウ	
---	--	---	--	---	--

エ		オ		カ		キ	
---	--	---	--	---	--	---	--

ク		ケ		コ	
---	--	---	--	---	--

サ		シ		ス		セ	
---	--	---	--	---	--	---	--

ソ		タ	
---	--	---	--

問4

%

--	--

--	--

受験番号			
R			

受験番号			
R			

〔Ⅱ〕

問1	あ	い	う	え	お
	か	き	く	け	こ
	さ	元素1	元素2		

問2	水溶液 (陽極)	熔融塩電解 (陽極)
	水溶液 (陰極)	熔融塩電解 (陰極)

問3	g
----	---

問4	kg
----	----

問5	(1)
	(2)

問6	名称

問7	現象	元素1	元素2	ナトリウム
----	----	-----	-----	-------

問8		陽イオン数	陰イオン数	さ
	NaCl 型			
	CsCl 型			
	ZnS 型			

問9	X	Y
----	---	---

--	--

--	--

--	--

▲化学記述式解答用紙(3)

受験番号				
R				

受験番号				
R				

〔Ⅲ〕

問1

(1)	あ	い	う	え
(2)	始点	終点	(3)	

問2

(1)		(2)	$v_1 =$	$v_2 =$
(3)	モル濃度で示す		反応速度定数で示す	
	$K_c =$		$K_c =$	

問3

(1)	$H_2 + I_2 \rightleftharpoons 2HI$				
物質 量 [mol]	反応前	0.40	0.70		0
	平衡までの 変化量				
	平衡時				

濃度平衡定数	
--------	--

(2)	$H_2 + I_2 \rightleftharpoons 2HI$				
物質 量 [mol]	反応前	0.70	0.70		0
	平衡までの 変化量				
	平衡時				

HIのモル濃度		mol/L
---------	--	-------

問4

(1)	平衡の移動	(A)	(B)	(C)	K_c	(A)	(B)	(C)
(2)	(A)	(B)						

2020—(C)

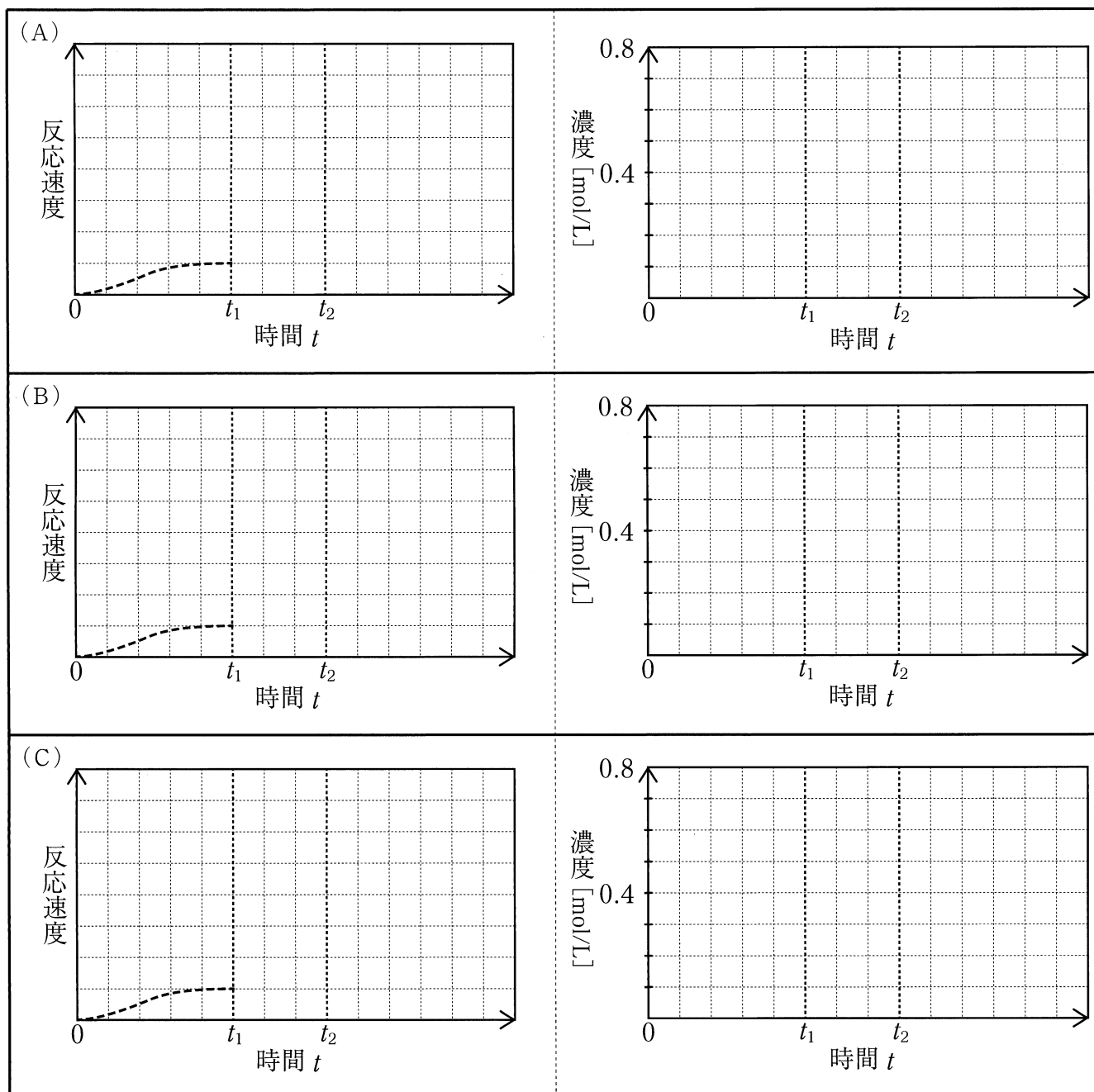
▲化学 記述式解答用紙(4)

受験番号			
R			

受験番号			
R			

〔Ⅲ〕

問5



--	--