

▲ 化 学 記 述 式 解 答 用 紙 (1)

P

P

[I]

問1

ア	イ	ウ	エ	オ
カ	キ	ク	ケ	

問2

説明
同素体の例

問3

g

問4

(b)	<input type="text"/>	濃硫酸 →	<input type="text"/>	+	<input type="text"/>
(c)					

問5

mol/L

問6

(1)	$[\text{HCO}_3^-] =$
	$[\text{CO}_3^{2-}] =$

(2)

pH = 4 のとき	最も高い	2 番目
pH = 8 のとき	最も高い	2 番目
pH = 10 のとき	最も高い	2 番目

▲化学 記述式解答用紙(2)

受	験	番	号
P			

受	験	番	号
P			

〔Ⅱ〕

問1

ア	イ	ウ	エ	オ
---	---	---	---	---

問2

	³ H	¹³ C	³⁰ Si
陽子			
中性子			

問3

--

問4

カ	キ	ク
---	---	---

問5

ケ	コ
---	---

問6

計算

答. _____

問7

計算

答. _____

問8

サ

原子数 n

計算

答. _____

--

--

受験番号			
P			

受験番号			
P			

〔Ⅲ〕

問1

A	B	C	D
E	F	G	

問2

H

問3

ア	イ	ウ	エ
オ	カ	キ	ク

問4

(1)	(2)	(3)	(4)
-----	-----	-----	-----

--

--

--