

岡山大学 化学 (前期日程)

第1問

問1

あ	4	い	Au	う	Ag ₂ S
え	AgF	お	AgCl	か	2
き	12	く	Cu	け	一次

問2

ウ

問3

(1)

4.0×10^{-8} または 3.9×10^{-8} cm

(2)

エ

(2) は大学から出題ミスが発表され、全ての受験生に得点を与えられることになりました。

問4

イ

問5

ア	亜鉛	イ	鉄	ウ	鉄
エ	スズ	Ｂ	イオン化傾向		

問6

(1)

a	2	b	2	X	OH ⁻
---	---	---	---	---	-----------------

(2)

48	秒
----	---

1/4

岡山大学 化学 (前期日程)

第2問

問1

- (1)
- (2)
- (3)
- (4)
- (5)

問2

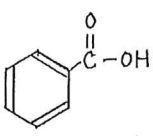
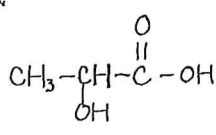
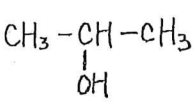
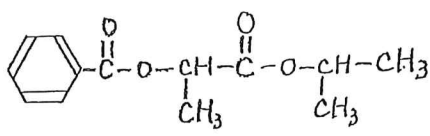
- (1)
- (2)
- (3)
- (4)

水溶液の性質 塩基性	反応熱 1.4 kJ
---------------	--------------------

2/4

岡山大学 化学 (前期日程)

第3問

問1	<p>Bの構造式</p> 	<p>下線部①の気体の名称</p> <p>二酸化炭素</p>
問2	<p>Gの分子式</p> <p>$C_3H_6O_3$</p>	<p>Cの構造式</p> 
	<p>下線部②の気体の名称</p> <p>二酸化炭素</p>	
問3	<p>Dの構造式</p> 	<p>下線部③の気体の名称</p> <p>水素</p>
問4	<p>Aの構造式</p> 	

3/4

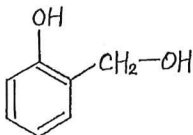
岡山大学 化学 (前期日程)

第4問

問1

(1)	あ イ	い ク
	う カ	え キ
	お ウ	か ケ

(2)	1.35×10^4
-----	--------------------

(3)	中間体 A の構造式 
-----	---

問2

(1)	あ カ	い イ
	う エ	

(2)	え 還元	お ホルミル(アルデヒド)
-----	---------	------------------

(3)	エ
-----	---

(4)	4.00×10^3 mol
-----	------------------------

4/4