

# 解答例

化学解答用紙（医学部医学科）

受験番号

（注意 この解答用紙は表裏2ページになっている）

1

問1

(1)	$a = 2$ , $b = 1$ , $c = 2$	
(2)	高温なのは $T_1$ $T_2$ である。	理由 $T_1$ の場合の方が $T_2$ よりも早く平衡に到達しているため。
(3)	発熱 (反応)	理由 低温 $T_2$ の場合の方が、物質 C の生成量が増加しているため。

問2

(ア)

問3

$K_C = 0.63$  L/mol  $K_P = 2.5 \times 10^{-7}$  /Pa

問4

(オ)

小計

2

問1

(1)	1	(ア)	2	(オ)	3	(キ)	(2)	(ア), (エ), (オ)	(3)	$4.6 \times 10^4$	kJ
-----	---	-----	---	-----	---	-----	-----	---------------	-----	-------------------	----

問2

(1)	4	銑鉄	5	銅	(2)	6	3	7	3	排出される二酸化炭素	0.75	mol
(3)	8	$4n$	9	$2n$	10	$2n$	11	$n$	排出される二酸化炭素	0.50	mol	
(4)	(イ)											

小計

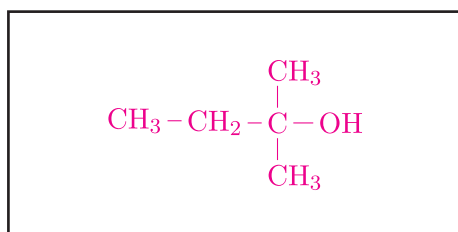
採点欄

1	2	3	得点

3

問1	1	(ウ)	理由	試料を完全燃焼させるための酸化剤
	2	(イ)	理由	発生した H <sub>2</sub> O を吸収する。
	3	(オ)	理由	発生した CO <sub>2</sub> を吸収する。

問2



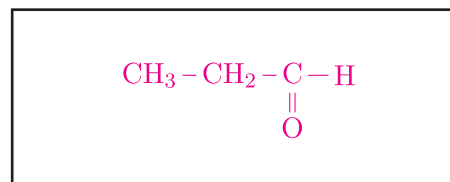
問3

銀鏡反応

問4

赤(褐)色[黄色]から無色

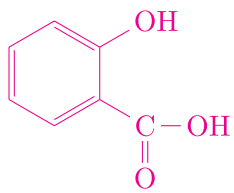
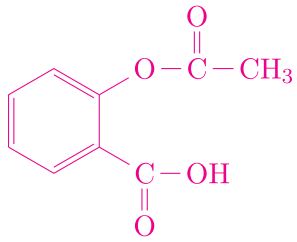
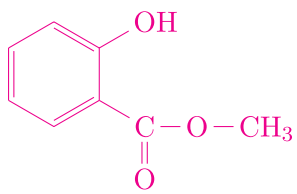
問5



問6

16.8 L

問7

D	名称	サリチル酸	構造式	
E	名称	アセチルサリチル酸	構造式	
F	名称	サリチル酸メチル	構造式	

問8

4	(イ)	6	(オ)
---	-----	---	-----

問9

7	E	呈色	化合物 F	色	紫色
---	---	----	-------	---	----

小計