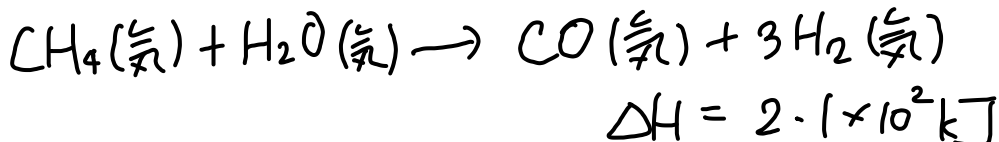


化学 解答用紙 (その1)  
(工学部・応用生物科学部)

1 問 1  
(1)



(2)

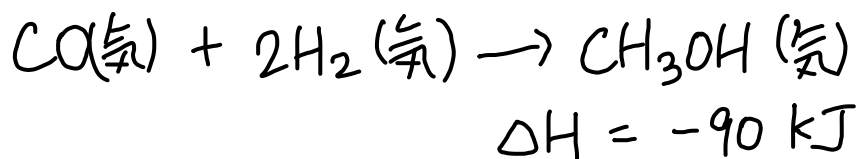
|                                      |   |
|--------------------------------------|---|
| 水素分圧<br>$6.0 \times 10^5 \text{ Pa}$ | 圧平衡定数<br>$4.8 \times 10^{11} [\text{Pa}^2]$ |
|--------------------------------------|---|

問 2

|                |               |            |
|----------------|---------------|------------|
| ア<br>吸熱、       | イ<br>900      | ウ<br>温室効果  |
| エ<br>電気分解      | オ<br>ホルムアルデヒド | カ<br>四酸化三鉄 |
| キ<br>ハーバー・ボッシュ | ク<br>尿素       |            |

問 3

(1)



(2)

|                   |                |
|-------------------|----------------|
| 一酸化炭素<br>0.80 mol | 水素<br>0.44 mol |
|-------------------|----------------|

(3)

$$48 [\text{L}^2/\text{mol}^2]$$

問 4

② ④

得点

令和8年度  
後期日程

受験  
番号

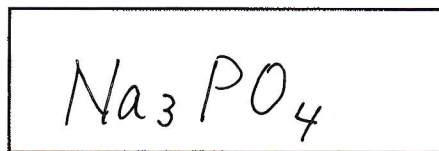
化学 解答用紙 (その2)  
(工学部・応用生物科学部)

2

問 1

|   |        |   |   |   |        |
|---|--------|---|---|---|--------|
| ア | ③      | イ | ④ | ウ | チンダル現象 |
| エ | ブラウン運動 |   |   | オ | ②      |
| カ | 電気泳動   |   |   | キ | 疎水     |
| ク | 凝析     |   |   | ケ | 透析     |

問 2



問 3  
(1)

$6.9 \times 10^2$  個

(2)

4.5 mL

問 4

差が最も小さい 差が最も大きい  
⑤ < ① < ③ < ④ < ②

問 5  
(1)

$4.4 \times 10^2$  Pa

(2)

$2.8 \times 10^4$

|     |
|-----|
| 得 点 |
|     |

令和8年度  
後期日程

受験  
番号

化学 解答用紙 (その3)  
(工学部・応用生物科学部)

|   |     |   |                                    |     |
|---|-----|---|------------------------------------|-----|
| 3 | 問1  | ア 臭素                                    | イ 17                               | ウ 7 |
|   |     | エ 高く                                    | オ 銑鉄                               |     |
|   | 問2  | O <sub>2</sub>                          |                                    |     |
|   | 問3  | HCl                                     | HClO                               |     |
|   | 問4  | NH <sub>4</sub> Cl                      |                                    |     |
|   | 問5  | 9.45 mol/L                              |                                    |     |
|   | 問6  | $Fe_2O_3 + 3CO \rightarrow 2Fe + 3CO_2$ |                                    |     |
|   | 問7  | ①                                       |                                    |     |
|   | 問8  | 陽極 $Cu \rightarrow Cu^{2+} + 2e^-$      | 陰極 $Cu^{2+} + 2e^- \rightarrow Cu$ |     |
|   | 問9  | $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$                     |                                    |     |
|   | 問10 | 名称 酸化銅(Ⅱ)                               | 化学式 CuO                            |     |

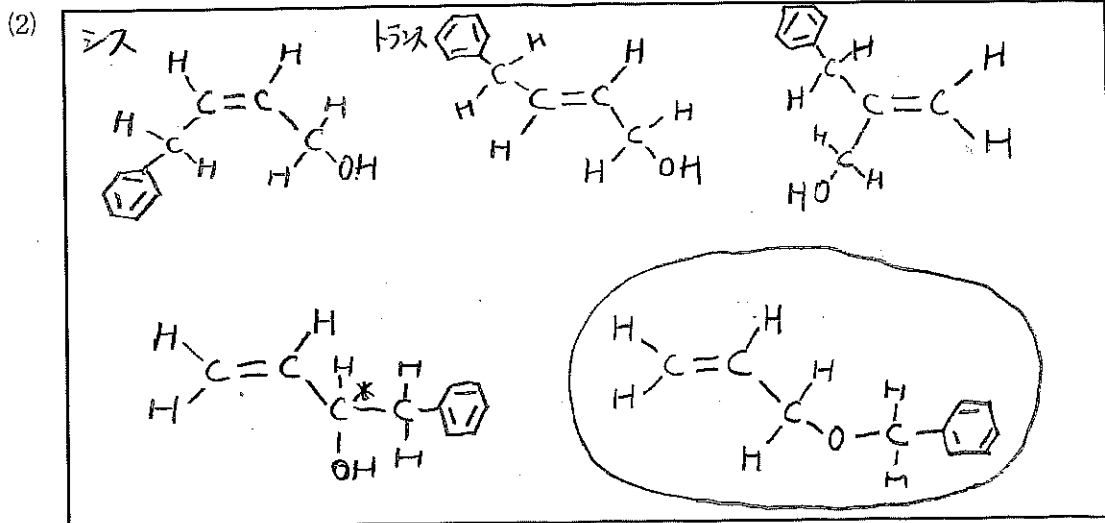
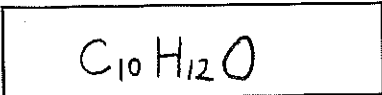
得点

令和8年度  
後期日程

受験番号

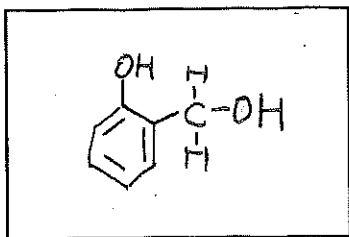
化学解答用紙 (その4)  
(工学部・応用生物科学部)

4 問1  
(1)

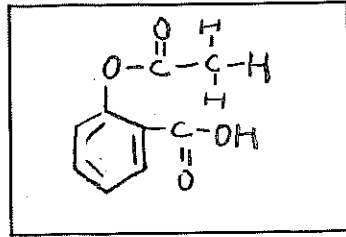


(3) ヒドロキシ基(OH基)が無い

問2  
(1)



(2)



(3) ア カルボキシ イ エステル

(4) 弱酸が強酸で遊離するから  
(水に不溶性カルボン酸になるから)

(5) ②

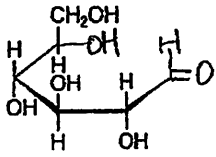
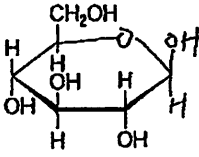
(6) 55

得点

化学 解答用紙 (その5)  
(工学部・応用生物科学部)

5

|     |            |          |           |
|-----|------------|----------|-----------|
| 問 1 | ア<br>ペプチド  | イ<br>一次  | ウ<br>二次   |
|     | エ<br>基質特異性 | オ<br>活性  | カ<br>酵素基質 |
|     | キ<br>α     | ク<br>らせん | ケ<br>β    |
|     | コ<br>直線    | サ<br>水素  |           |

|     |   |  |
|-----|---|--|
| 問 2 | A<br> | B<br> |
|-----|---|--|

|         |       |         |
|---------|-------|---------|
| 問 3 (1) | アミロース | アミロペクチン |
|---------|-------|---------|

|     |         |
|-----|---------|
| (2) | グリコシド結合 |
|-----|---------|

|     |        |        |        |        |
|-----|--------|--------|--------|--------|
| (3) | C<br>1 | D<br>4 | E<br>1 | F<br>6 |
|-----|--------|--------|--------|--------|

|     |   |             |
|-----|---|-------------|
| 問 4 | 化学反応式<br>$(C_6H_{10}O_5)_n + nH_2O \rightarrow nC_6H_{12}O_6$ | 質量<br>90 mg |
|-----|---|-------------|

|     |               |                 |
|-----|---------------|-----------------|
| 問 5 | デンプン<br>82 mg | グルコース<br>180 mg |
|-----|---------------|-----------------|

|         |       |
|---------|-------|
| 問 6 (1) | マルトース |
|---------|-------|

|     |                        |
|-----|------------------------|
| (2) | アミラーゼが熱変性し酵素活性が失われるため。 |
|-----|------------------------|

|     |                               |
|-----|-------------------------------|
| (3) | ヒトのアミラーゼはセルロースの化学結合を切断できないため。 |
|-----|-------------------------------|

|    |  |
|----|--|
| 得点 |  |
|----|--|