

① 問1 イ

問2 (1) ひ mL 中にステアリン酸は、 $\frac{w}{M}$ mol
含まれる。よって、 $x = \frac{w}{M} \times \frac{a}{v} \times N$

(2) 単分子膜を形成したステアリン酸の質量は、

$w \times \frac{a}{v}$ g より、この体積は、

$w \times \frac{a}{vd}$ cm³ となり、これが SL
に等しい。 $L = \frac{aw}{dvN}$

(3) S を立てれば、1 分子の断面積になる。

$$\frac{S}{x} = \frac{NvS}{awN}$$

問3 問2の (3)の答えに代入する。

$$2.0 \times 10^{-15} = \frac{284 \times 100 \times 146}{0.10 \times 0.032 \times N}$$

$$N = 6.5 \times 10^{23}$$

問4 ステアリン酸は、分子の形が直線形であるが、
オレイン酸は、分子の形が折れ曲がっている
ため。

② 問1 C AgCl 白 E PbCrO_4 黄

L $\text{Al}(\text{OH})_3$ 白 N ZnS 白

問2 P Ca^{2+} 赤橙 Q Na^+ 黄

問3 濃青色 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$

問4 酸性水溶液中では、 S^{2-} の濃度が小さいが
塩基性水溶液中では、 S^{2-} の濃度が大きくな
るから。

問5 $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

沈殿が溶解して、 $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ の水溶液に
なる。

③ 問1 酸素は、反応の活性化エネルギーを下げるから。

問2



$$\text{問3 (1)} \quad K = \frac{[\text{CH}_3\text{COOH}][\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}]}{[\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5][\text{H}_2\text{O}]}$$

$$= \frac{(2.0 \times 10^{-2} - 2.9 \times 10^{-5})^2}{2.9 \times 10^{-5} \times 56}$$

$$= 0.245 \quad 2.5 \times 10^{-2}$$

$$(2) \quad \frac{V}{V'} = \frac{k_1 \times 1.0 \times 10^{-2} \times 56}{k_2 \times (2.0 \times 10^{-2} - 1.0 \times 10^{-2})^2}$$

$$= 0.245 \times 5600 = 1.4 \times 10^3$$

$$\left(\frac{k_1}{k_2} = K \text{ なり} \right)$$

$$K = 0.246 = \frac{x^2}{(1.0 \times 10^{-2} - x) \times 56}$$

$$x = \frac{-14 \pm \sqrt{14^2 + 0.14 \times 4}}{2} = 9.993 \times 10^{-3}$$

$$\text{酢酸エチル} \quad 1.0 \times 10^{-2} - 9.993 \times 10^{-3}$$

$$= 7 \times 10^{-6}$$

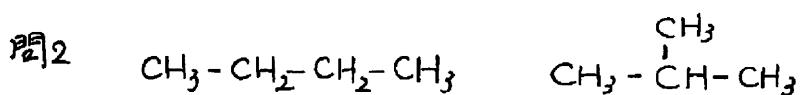
)

④ 間1 I

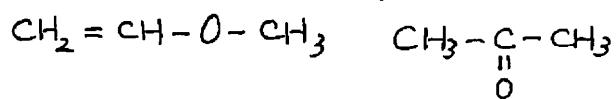
$$\frac{82.7}{12} : \frac{17.3}{1.0} = 6.89 : 17.3 \\ = 1 : 2.5 = 2 : 5 \quad C_2H_5$$

II

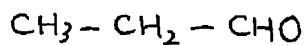
$$\frac{62.0}{12} : \frac{10.4}{1.0} : \frac{27.6}{16} \\ = 5.16 : 10.4 : 1.73 \\ = 3 : 6 : 1 \quad C_3H_6O$$



間3 C

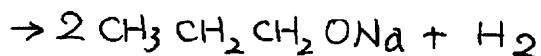
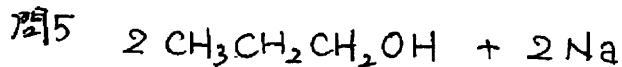


E



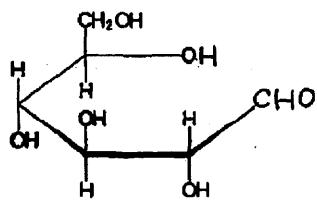
間4

$$\frac{11.6}{58} \times 74 = 14.8 [g]$$

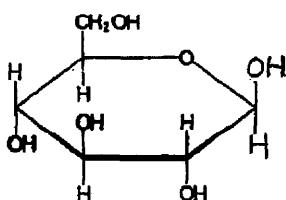


- 5A 間1 ア 1万 イ 単量体(モノマー)
ウ 重合体(ポリマー) エ 重合度
オ 平均分子量

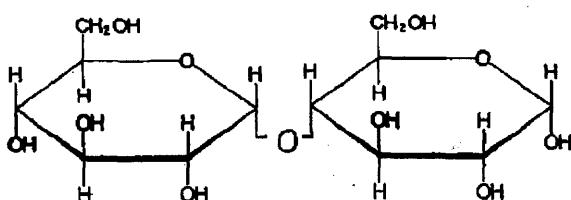
問2 (1)



(2)



(3) マルトース



(4) 持つ 脱離してアルデヒド基となる
ヘミアセタール構造をもつから。

(5) アミロース

問3 (1) カ 塗 キ フィブロイン

ク セリシン

(2) ケ エチレングリコール

コ テレフタル酸

問4 (1) 陽イオン交換樹脂

(2) 七塩酸

(3) 陽イオン交換樹脂と陰イオン交換樹脂

を入れた容器に海水を入れる。

5B 問3 (1) カ 核酸 キ RNA

ク DNA

(2) ケ 転写 コ 翻訳

問4 (1) サリチル酸

(2) アセチルサリチル酸

(3) サリチル酸に無水酢酸と濃硫酸を加えて

加熱する。