

令和 7 年度 A O 入 試 問 題 集 (医学部保健学科)

公表期限：2028 年 3 月末

東北大学アドミッション機構

令和7年度（2025年度）東北大学

AO入試（総合型選抜）Ⅱ期

筆記試験①問題

令和6年11月2日

志願学部／学科／ 専攻	試験時間	ページ数
医学部保健学科 看護学専攻	9:30～10:30 (60分)	5ページ

注意事項

1. 試験開始の合図があるまで、この「問題冊子」、「解答用紙」を開いてはいけません。
2. この「問題冊子」は5ページあります。ページの脱落、印刷不鮮明の箇所などがあった場合には申し出てください。ホチキスは外さないでください。
3. 「問題冊子」の他に、「解答用紙」、「メモ用紙」を配付します。
4. 解答は、必ず黒鉛筆（シャープペンシルも可）で記入し、ボールペン・万年筆などを使用してはいけません。
5. 「解答用紙」の受験記号番号欄（1枚につき1か所）には、忘れずに受験票と同じ受験記号番号をはっきりと判読できるように記入してください。
6. 解答は、必ず「解答用紙」の指定された箇所に記入してください。
7. 試験終了後は「解答用紙」を回収しますので、持ち帰ってはいけません。
「問題冊子」、「メモ用紙」は持ち帰ってください。

———このページは白紙———

1 以下の問いに答えよ。

(1) 三角形 ABC において、 $AB = 12$, $BC = 13$, $CA = 14$ とし、 $\angle A$ の二等分線が辺 BC と交わる点を D とする。線分 AD の長さを求めよ。

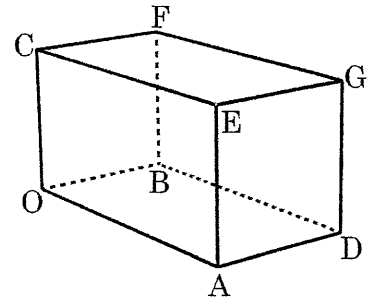
(2) 次の連立方程式を解け。

$$\begin{cases} xy = 1 \\ x^2 + y^2 = 4 \end{cases}$$

(3) x についての不等式 $|2x - 1| \leq mx + m - 1$ が実数解をもつように、正の定数 m の値の範囲を定めよ。

2

右図のように、 $OA = 2$, $OB = OC = 1$ の直方体 $OADB-CEGF$ がある。線分 EF の中点を M 、線分 OM と線分 CD の交点を P 、頂点 C から平面 OFM に下ろした垂線と OFM との交点を H とする。 $\overrightarrow{OA} = \vec{a}$, $\overrightarrow{OB} = \vec{b}$, $\overrightarrow{OC} = \vec{c}$ とおく。以下の問いに答えよ。



- (1) $\overrightarrow{OP}$ を $\vec{a}$, $\vec{b}$, $\vec{c}$ を用いて表せ。また、 $OP : PM$ を求めよ。
- (2) $\overrightarrow{OH}$ を $\vec{a}$, $\vec{b}$, $\vec{c}$ を用いて表せ。また、点 H は平面 OFM 上のどのような位置にあるか。
- (3) 三角形 OFM の面積 S を求めよ。
- (4) 三角錐 $OCFP$ の体積 V を求めよ。

令和7年度（2025年度）東北大学

AO入試（総合型選抜）Ⅱ期

筆記試験② 封筒

令和6年11月2日

志願学部／学科／ 専攻	試験時間	問題冊子数
医学部保健学科 看護学専攻	13:00～15:00 (120分)	3冊

注意事項

- 試験開始の合図があるまで、この封筒を開いてはいけません。
- この封筒には、「問題冊子」3冊、「解答用紙」3種類、「メモ用紙」2枚が入っています。
- 筆記試験②は、＜選択問題1＞、＜選択問題2＞、＜選択問題3＞の3冊からなります。
※ ＜選択問題1～3＞のうちから2つを選択し、解答してください。2つ選択しなかった場合は、失格となります。
※ ＜選択問題＞の解答用紙1枚目の所定の欄に、選択の有無を  で囲んでください。

選択する場合：

選択する
選択しない

選択しない場合：

選択する
選択しない

- ページの脱落、印刷不鮮明の箇所などがあった場合には申し出てください。問題冊子のホチキスは外さないでください。
- 解答は、必ず**黒鉛筆**（シャープペンシルも可）で記入し、ボールペン・万年筆などを使用してはいけません。
- 「解答用紙」は1枚につき1か所の所定の欄に、忘れずに受験票と同じ受験記号番号をはっきりと判読できるように記入してください。選択しない問題の解答用紙にも受験記号番号を記入してください。
- 解答は、必ず「解答用紙」の指定された箇所に記入してください。
- 試験終了後は、「解答用紙」は全て回収しますので持ち帰ってはいけません。
本封筒、「問題冊子」及び「メモ用紙」は持ち帰ってください。

令和 7 年度（2025 年度）東北大学

AO入試（総合型選抜）Ⅱ期

筆記試験②

< 選択問題 1 >

令和 6 年 11 月 2 日

志願学部／学科／ 専攻	試 験 時 間	ページ数
医学部保健学科 看護学専攻	13 : 00～15 : 00 (120 分)	11 ページ

1

図1のように、長さ $2L$ の細い円筒内に、ばね定数 k 、自然長 $2L$ のばねを入れ、ばねの一端を円筒の左端に固定し、他端に質量 m の小物体 A を取り付けた。小物体 A は円筒のなめらかな内面に接しながら運動することができ、円筒は変形することなく、小物体 A の運動とばねの縮みを円筒に沿った方向に限定する役割をもつ。また、円筒は密閉されておらず、気体の圧力による力は考えなくてよい。小物体 A の大きさや円筒の太さ、円筒やばねの質量、摩擦や空気抵抗は無視できるものとし、重力加速度の大きさを g とする。小物体 A の運動は、ばねが完全に縮む場合はその直前までを考える。

以下の問1～3に答えよ。解答は解答用紙の所定の場所に記入せよ。また、結果だけでなく、考え方や計算の過程も示せ。

問1 図2のように、小物体 A とばねが入った円筒を、ばねの固定された面を下にして水平面に垂直に置くと、小物体 A はばねが L だけ縮んだ位置で静止した。

- ばね定数 k を、 m 、 g 、 L を用いて表せ。
- 小物体 A を、外力を加えてばねの自然長の位置まで静かに持ち上げる。このときの外力のした仕事 W を、 m 、 g 、 L を用いて表せ。
- ばねの自然長の位置から小物体 A を静かにはなすと、小物体は動き始めてばねが自然長から L だけ縮んだ位置を通過した。このときの小物体 A の速さ v を、 m 、 g 、 L の中から必要なものを用いて表せ。

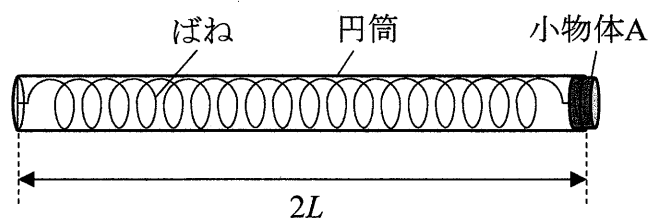


図1

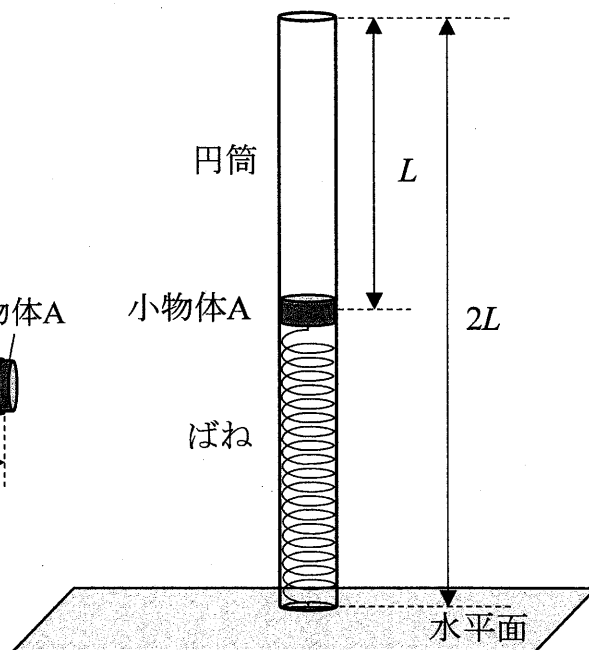


図2

問2 次に、図3のように、鉛直面に水平面からの高さが $2L$ の位置に細い軸を取り付け、その軸に円筒の上端を取り付けて、小物体Aをばねの縮みが L の位置に静止させた。円筒の下端は水平面からわずかに離れており、円筒は小物体Aとともに軸を中心に鉛直面に沿ってなめらかに回転できる。軸の位置を原点 O として、水平に右向きを正として x 軸を、鉛直に上向きを正として y 軸をとる。力積および力の x 成分、 y 成分の正の向きはそれぞれ x 軸、 y 軸の正の向きとする。

その後、質量 M の小物体Bを、水平面上で x 軸の正の向きに速さ V で円筒の下端に衝突させた。衝突後、小物体Bは静止した。衝突において小物体Bが円筒に接していた時間は、その時間内での円筒の動きが無視できるほど短く、その微小な時間を Δt とする。

- 衝突で小物体Bが受けた力積の x 成分 I および平均の力の x 成分 $\bar{F}$ を、それぞれ M , V , Δt の中から必要なものを用いて表せ。
- 衝突で小物体Aが受けた平均の力の x 成分 $\bar{f}$ を、 M , V , Δt を用いて表せ。
- 衝突直後の小物体Aの速さ v' を、 M , m , V を用いて表せ。

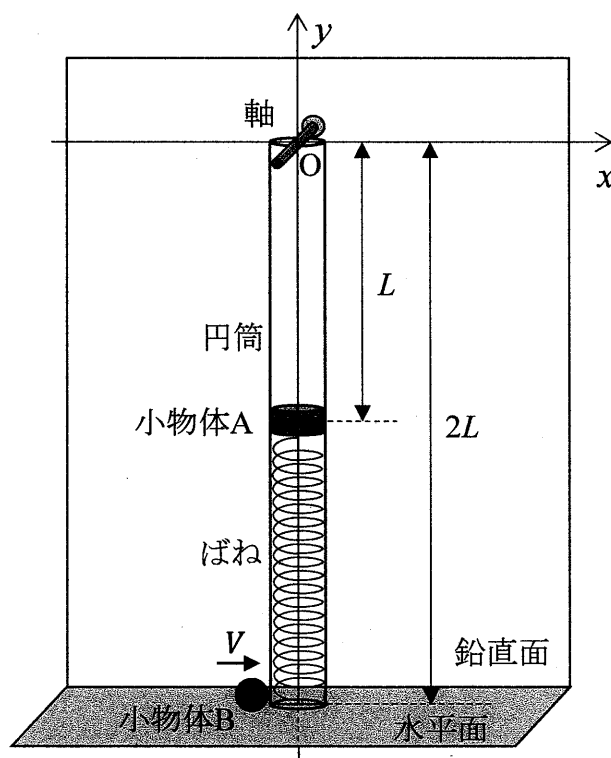


図3

問3 問2の小物体Bの衝突の後、静止した小物体Bを取り除いた。その後、図4のように小物体Aは初速度 v' で円筒とともに、 y 座標が $y = -L$ の直線上を運動し始めた。

- (a) 小物体Aの x 座標が x_A のときに、小物体Aにはたらく力の x 成分 F_x および y 成分 F_y を、それぞれ x_A , m , k , L の中から必要なものを用いて表せ。
- (b) 時間が経過すると、円筒の振れは最大となり、一瞬静止して戻り始めた。円筒が振れ始めてから最初に振れが最大になるまでに要した時間 t および振れが最大となったときの小物体Aの x 座標 X を、それぞれ m , k , v' , L の中から必要なものを用いて表せ。

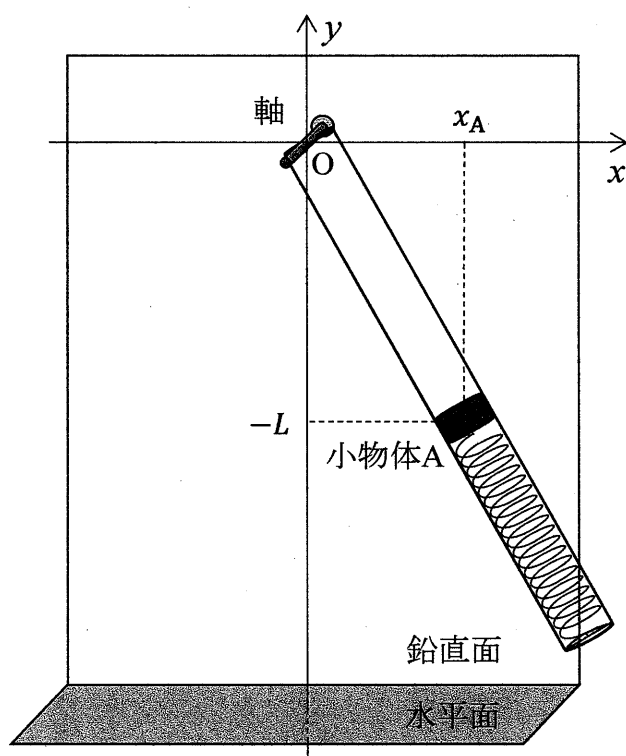


図4

2

水面を伝わる波は、媒質となる水の水深により波の速さが異なる。水深の異なる領域Ⅰから領域Ⅱに入射する水面を伝わる波について考える。媒質となる水の流れはなく、領域Ⅰと領域Ⅱの波の速さはそれぞれ V_1 , V_2 ($V_2 < V_1$) である。なお、2つの領域の境界面は平面で、境界面で反射する波は考えない。

以下の問1, 2に答えよ。解答は解答用紙の所定の場所に記入せよ。また、結果だけでなく、考え方や計算の過程も示せ。

問1 図1のように、領域Ⅰにおける波長が λ_1 の平面波が、領域Ⅰから入射角 θ_1 で境界面に入射し、屈折角 θ_2 で屈折して領域Ⅱに進行した。領域Ⅰから領域Ⅱに進行する波の進む向きを示す線(射線)を矢印のついた破線で示し、領域Ⅰでの波面の一部を実線で示している。水面を伝わる波の領域Ⅰに対する領域Ⅱの屈折率(相対屈折率) n を

$$n = \frac{\sin \theta_1}{\sin \theta_2}$$

と定義する。

- 波面①、波面②、波面③の領域Ⅱにおける様子を解答用紙の図に描き入れ、特徴的な角度を記入せよ。
- 描いた図から、領域Ⅱの波長 λ_2 を、 λ_1 , n を用いて表せ。
- V_2 を、 V_1 , n を用いて表せ。

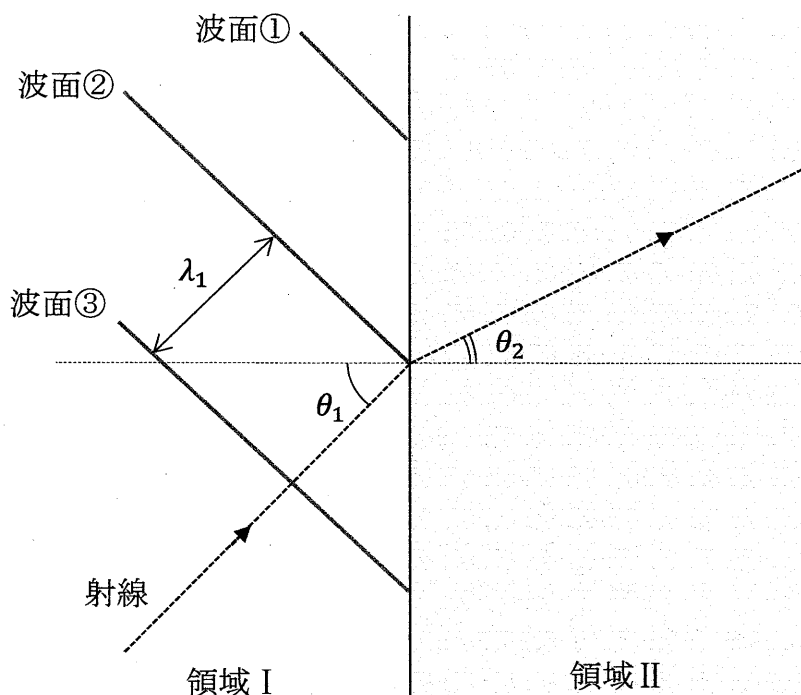


図1

問2 問1と同じ領域Ⅰと領域Ⅱがあり、図2のように、領域の境界に2つのスリット S_1, S_2 のある厚さの無視できるうすい壁を置き、領域Ⅱ内でスリットから L だけ離れた位置に境界と平行にもう1つの壁 W を置いた。2つのスリットの間隔は D で、その二等分線（中心軸）と壁 W との交点を原点 O として壁 W に沿って x 軸をとる。 x 軸の正の向きは S_2 から S_1 の向きとする。2つの領域、2つの壁は、 x 軸に沿った方向には十分な広がりがある。壁 W 上の x 座標が X にある点を P とする。水面を伝わる波の領域Ⅰに対する領域Ⅱの屈折率は n である。

領域Ⅰからスリットに向かって波長 λ_1 の平面波を中心軸に平行に入射すると、領域Ⅱで2つのスリットから生じた円形波が干渉した。

- (a) スリット S_1, S_2 から生じた波が、点 P において同位相で重なり強め合った。そのときの条件式を、 D, L, X, λ_1, n および整数 m ($m = 0, \pm 1, \pm 2, \pm 3, \dots$) を用いて表せ。
- (b) 問2 (a) の条件式を満たす点の数は有限である。 $D = 4\lambda_1, n = 1.4$ のときの強め合う点の数を、数値で答えよ。

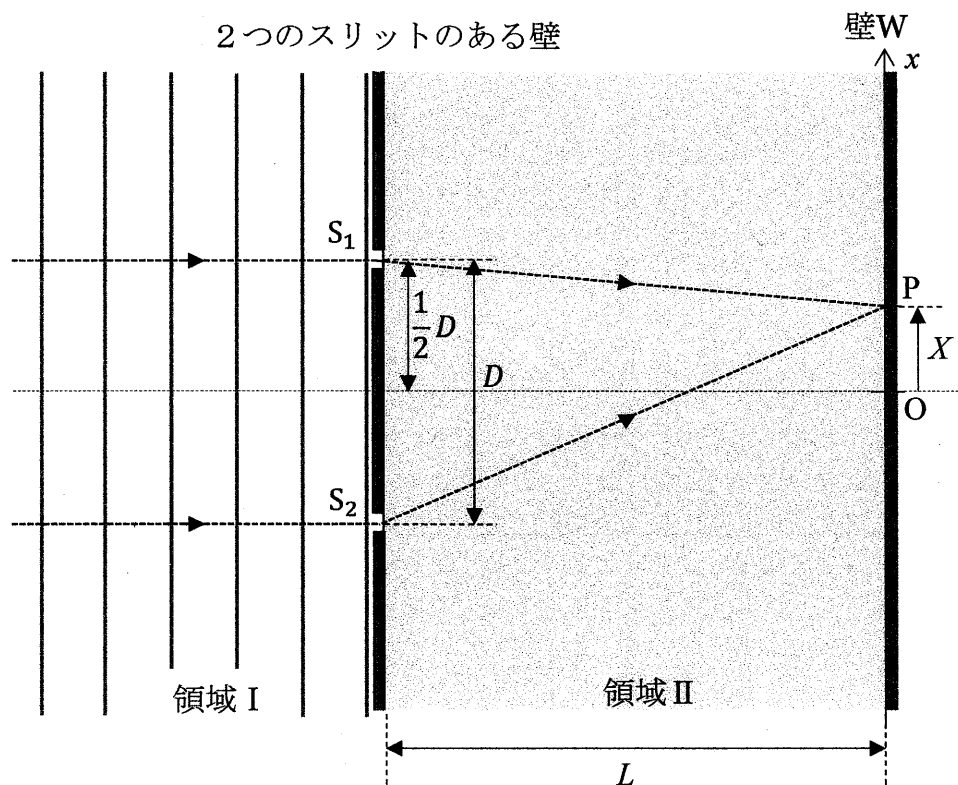


図2

3

導体棒に電流を流す場合について考える。導体棒は抵抗率 ρ の一様な材質でできており、導体内のキャリア（電流の担い手）は電気量 $-e$ の自由電子で、単位体積あたりの数は n である。導体棒の両端に電圧を加えると、自由電子は導体棒内の電場（電界）から力を受け、加速されて進む。自由電子は導体棒内の金属イオン等との衝突により速さに比例する抵抗力を受け、やがて電場から受ける力と抵抗力とがつり合って、一定の速さで移動するようになる。この抵抗力の大きさは自由電子の速さ v に比例し、 kv (k は正の比例定数) で表されるものとする。

以下の問 1～3 に答えよ。解答は解答用紙の所定の場所に記入せよ。また、結果だけでなく、考え方や計算の過程も示せ。

問 1 図 1 のように、長さ L 、縦幅 D 、奥行き W の直方体の導体棒の両端の点 a と点 b の間に電圧 V を加えると、自由電子は一定の速さ v で移動し、大きさ I の電流が流れた。導体棒に沿って右向きを正として x 軸を、奥行き方向を正として y 軸を、上方向を正として z 軸を取り、導体棒の左端手前下を原点 O とする。

(a) この導体棒の両端 ab 間の抵抗値 R を、 ρ 、 L 、 D 、 W を用いて表せ。

(b) 導体棒内の電場は一様であるので、電場の強さは $\frac{V}{L}$ となる。また、電流の大きさは、単位時間あたりに導体棒の断面を通過する電気量の大きさであるので、 $I = envDW$ と表される。これらのことを用いて、比例定数 k を、 ρ 、 e 、 n を用いて表せ。

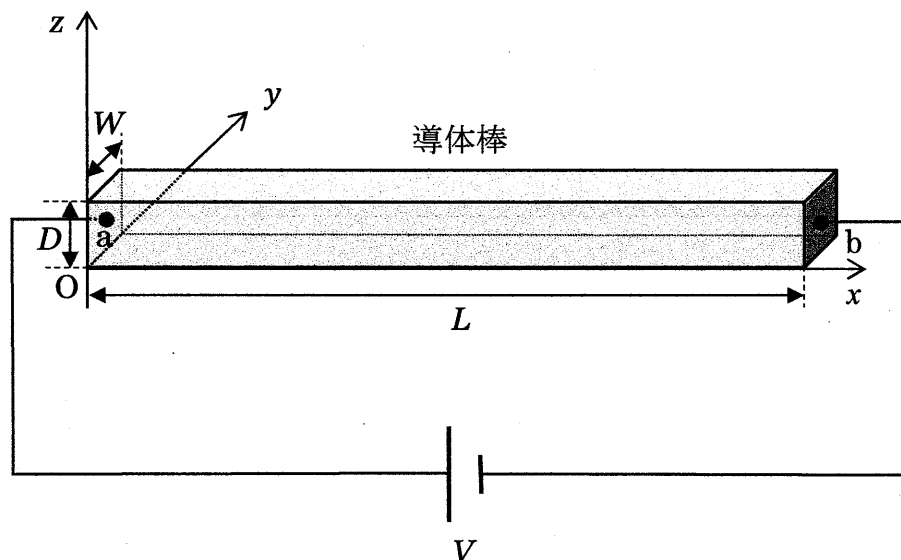


図 1

問2 問1において、自由電子が受ける抵抗力により、導体棒に電流が流れることで熱が発生した。自由電子が導体棒内の電場から受ける力によってされる仕事のすべてが、抵抗力により熱に変換されると仮定する。

- (a) 1つの自由電子が、時間 t の間に導体棒内の電場から受ける力によってされる仕事 w を、 e, v, L, D, W, V, t の中から必要なものを用いて表せ。ただし、考えている自由電子は、時間 t での移動距離が L に比べて十分短く、導体棒内から出ないものとする。
- (b) 導体棒の中に含まれる自由電子の総数 N を、 n, v, L, D, W の中から必要なものを用いて表せ。
- (c) 抵抗力により、時間 t の間に導体棒全体で生じる熱量 Q を、 e, n, v, L, D, W, V, t の中から必要なものを用いて表せ。

問3 次に、図2のように、図1の電流が流れている導体棒に、 y 軸の正の向きに磁束密度 B の一様な磁場（磁界）を加えた。導体棒内を移動する自由電子は、磁場からローレンツ力を受けることで自由電子の分布に偏りが生じる。この偏りによって導体棒内に z 軸に平行な向きに電場が生じ、導体棒の下面と上面の間に電圧が生じた（ホール効果）。この z 軸に平行な向きに生じた電場から自由電子が受ける力と、磁場によるローレンツ力が釣り合うことで、自由電子は磁場を加える前と変わらず x 軸に平行な向きに速さ v で移動し、導体棒には大きさ I の電流が流れた。同じ x 座標にある導体棒の上面の点 p と下面の点 q の間の電圧の大きさを測定すると V_z であった。

- (a) 自由電子が受けるローレンツ力の大きさ f を、 e , v , B を用いて表し、この力の z 成分の向きを、正、負どちらかで答えよ。
- (b) 点 p と点 q で電位の高い方を、 p , q のどちらかで答え、また、単位体積あたりの自由電子の数 n を、 e , ρ , L , D , V , B , V_z を用いて表せ。

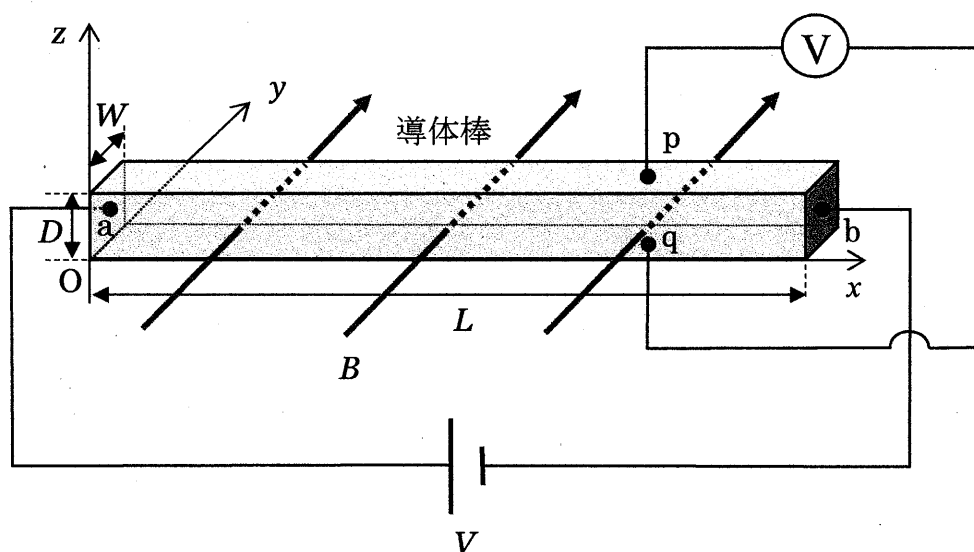


図2

令和 7 年度（2025 年度）東北大学

A○入試（総合型選抜）Ⅱ期

筆記試験②

<選択問題 2>

令和 6 年 11 月 2 日

志願学部／学科	試 験 時 間	ページ数
医 学 部 保 健 学 科 看 護 学 専 攻	13 : 00～15 : 00 (120 分)	18 ページ

———このページは白紙———

必要があれば次の数値を用いなさい。

気体定数： $8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L}/(\text{mol} \cdot \text{K})$ 絶対零度： $-273 \text{ }^\circ\text{C}$

アボガドロ定数： $6.0 \times 10^{23} / \text{mol}$

原子量： $\text{H} = 1.0$ $\text{N} = 14.0$ $\text{Mg} = 24.3$ $\text{Cl} = 35.5$

1 次の文章〔Ⅰ〕と〔Ⅱ〕を読み、問1から問7に答えなさい。

〔Ⅰ〕 イオン化エネルギーを同族元素で比較すると、一般に原子番号が大きいものほどイオン化エネルギーが小さく、たとえば、アルカリ金属元素の場合は $\text{Li} > \text{Na} > \text{K} > \text{Rb} > \text{Cs}$ である。したがって、ここに示したアルカリ金属元素の中で最も陽イオンになりやすく、その単体の反応性が高い元素は **ア** である。また、同周期の元素で比較すると最もイオン化エネルギーが大きいのは **イ** 元素である。**イ** 元素の原子の価電子は **ウ** 個であり、きわめて安定で化合物を作りにくい。イオン化エネルギーは原子の陽性の強さを知る上で重要な指標であるが、_{a)} 水溶液中における金属の反応性についてはイオン化エネルギーの値だけから推測することはできない。 一方、電子親和力は、その値が大きい原子ほど電子を受け取って安定化しやすく、17族元素で大きな値となっている。

イオン化エネルギーと電子親和力という2つのエネルギーは、原子と電子の親和性に関わるものであり、その大きさは個々の原子で異なっている。このことは、原子どうしの結合において、結合に関与する電子を引き付ける強さが原子によって異なるということを示唆している。_{b)} 原子が共有電子対を引き付ける強さの尺度として電気陰性度がある。

問1 空欄 **ア** にあてはまる元素の名称、空欄 **イ** にあてはまる周期表の族の名称をそれぞれ書きなさい。また、空欄 **ウ** にあてはまる数字を0から8より1つ選んで解答欄の数字を○で囲みなさい。

問2 イオン化エネルギーについて述べた文として、その内容が誤っているものを①から⑤よりすべて選んで解答欄の番号を○で囲みなさい。

- ① 原子が最外殻電子を1個取り去られるときに放出するエネルギーである。
- ② イオン化エネルギーが大きいほど陽イオンになりにくい。
- ③ ナトリウム原子のイオン化エネルギーを Q [kJ/mol] とすると次式のように表される。

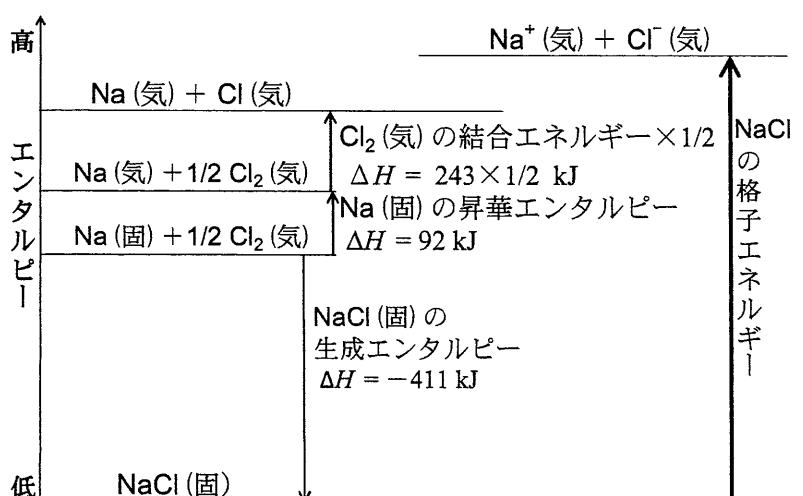
$$\text{Na (固)} \rightarrow \text{Na}^+ \text{(気)} + \text{e}^- \quad \Delta H = Q \text{ [kJ/mol]}$$
- ④ 一般に電子親和力が大きい原子ほど、イオン化エネルギーが小さい傾向がある。
- ⑤ 水素とリチウムのイオン化エネルギーを比較すると水素の方が大きい。

問3 1 mol のイオン結晶のイオン結合を切断して、ばらばらのイオン（気体）にするのに必要なエネルギーを格子エネルギーという。格子エネルギーを直接測定するのは困難であるが、ヘスの法則を利用すると既知の測定値を利用して計算で求めることができる。下に示す気体の Na 原子のイオン化エネルギーと気体の Cl 原子の電子親和力、およびいくつかの過程のエンタルピーの変化を表す図を用いて、塩化ナトリウム NaCl の格子エネルギー [kJ/mol] を求め、その数値の小数第1位を四捨五入して整数で答えなさい。

Na (気) のイオン化エネルギー 496 kJ/mol $\Delta H = 496 \text{ kJ/mol}$

Cl (気) の電子親和力 349 kJ/mol $\Delta H = -349 \text{ kJ/mol}$ (*注1)

(*注1) 電子親和力は原子が電子を1個受け取ったとき放出するエネルギーなので ΔH の符号は逆になる



問4 下線部 a)について、次の(1)と(2)に答えなさい。

- (1) 単体の金属(固体)が水溶液中で電子を放出して陽イオンになろうとする性質のことを金属の エ という。空欄 エ にあてはまる語句を6文字で書きなさい。
- (2) ①から③のような組み合わせで金属イオンを含む水溶液に金属の単体を浸したとき、変化がみられる場合はその変化をイオン反応式で書きなさい。変化が起らない場合は解答欄に×を書きなさい。

- ① 硝酸銀水溶液に銅を入れた
② 硫酸亜鉛水溶液に銅を入れた
③ 硫酸銅(Ⅱ)水溶液に亜鉛を入れた

問5 下線部 b)について、次の(1)と(2)に答えなさい。ただし、各原子の電気陰性度の値は次のとおりとする。

H : 2.2 C : 2.6 N : 3.0 O : 3.4 F : 4.0 Cl : 3.2

- (1) ①から⑤の結合のうち、結合の極性が最小であるものを選んで解答欄の番号を○で囲みなさい。

① C-H ② N-H ③ O-H ④ F-H ⑤ Cl-H

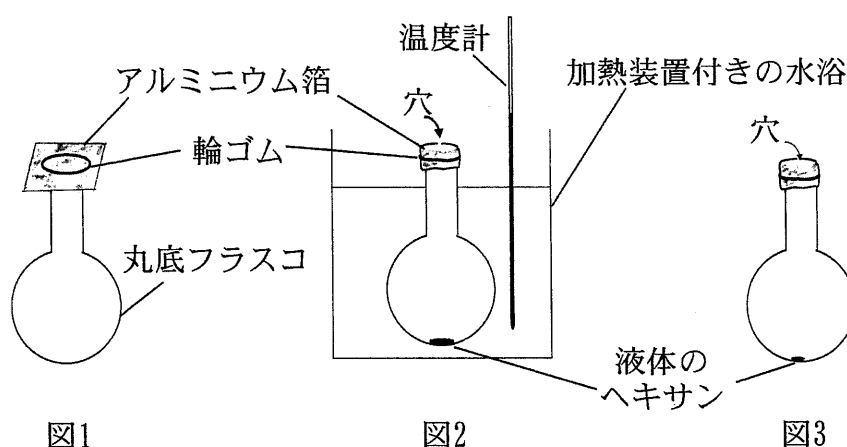
- (2) ①から⑥の分子のうち、個々の原子間の結合には極性があるが、分子全体としては無極性分子となるものを3つを選んで解答欄の番号を○で囲みなさい。

① NH₃ ② CH₄ ③ CCl₄ ④ H₂ ⑤ H₂O ⑥ CO₂

〔Ⅱ〕 実験書に掲載されていた『気体の分子量の測定』の＜実験の手順＞に従い、ヘキサン (沸点 69 °C) の分子量を求める実験を行い、実験で得られた分子量の値と分子式 C_6H_{14} から得られる分子量 86.0 という値を比較することで、その方法の妥当性を検討することにした。実験はすべて大気中で行い、大気圧は $1.00 \times 10^5 \text{ Pa}$ であった。断りがない限り、丸底フラスコ内の気体の温度は、水浴に浸けているときは水浴の温度に等しく、水浴に浸けていないときは室温に等しいとする。なお、水浴には加熱装置がついており、80 °C以上の一定温度に保たれ、室温は 20.0 °Cであった。また、丸底フラスコの容積は 360 mL であり、温度による容積変化は無視してよく、実験を通して容積は一定であるとする。気体はすべて理想気体としてふるまうものとする。

＜実験の手順＞

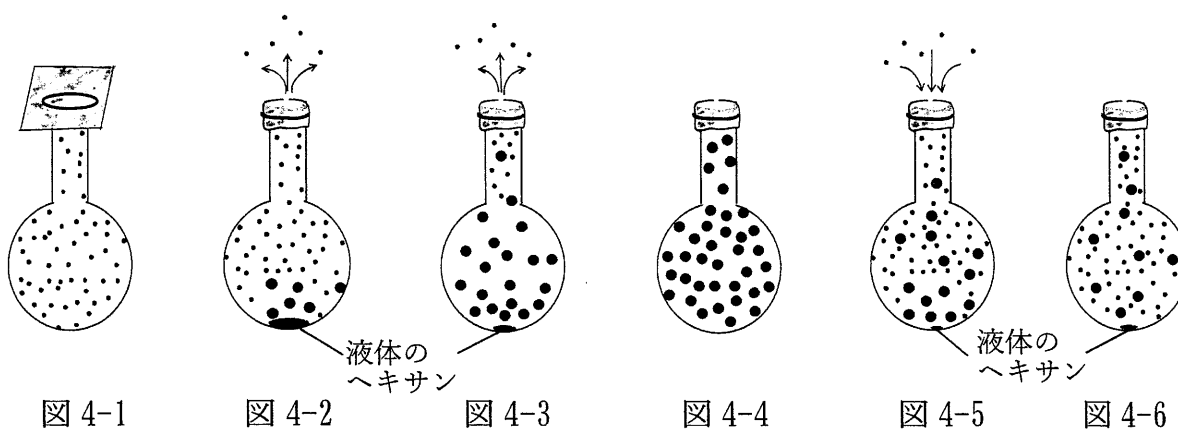
- (i) 乾いた空の丸底フラスコにアルミニウム箔と輪ゴムを載せたもの (図 1) を準備して、その全体 (丸底フラスコ、アルミニウム箔および輪ゴム) の質量 [g] を測定し、 w_1 として記録した。
- (ii) 丸底フラスコに約 8 mL の液体のヘキサンを入れ、アルミニウム箔で丸底フラスコの口を覆い、輪ゴムでとめ、アルミニウム箔には針で小さな穴をあけた。
- (iii) (ii) の丸底フラスコを一定温度に保った水浴に深く沈めて固定し、加熱した (図 2)。
- (iv) 丸底フラスコ内のヘキサン (液体) が全部蒸発したのち、2,3 分そのまま放置して水浴に浸けた温度計の値が一定になっていることを確認してから目盛りを読んだところ、87.0 °Cであった。
- (v) 丸底フラスコを水浴から取り出し、外側についている水をふき取り、室温まで十分に放冷したところ、ヘキサンの凝縮が観察された (図 3)。この状態の全体 (アルミニウム箔と輪ゴムを付けたままの丸底フラスコ) の質量 [g] を測定し、 w_2 として記録した。



問6 実験の開始から終了までの丸底フラスコ内の気体の様子を図 4-1 から図 4-6 に模式的に表した。図中の小さい点(・)は空気を構成する分子を表しており、大きい点(●)はヘキサン分子を表している。

図 4-1 は図 1 の状態を表しており、ここで質量測定してから液体のヘキサンを加えて加熱を始める。加熱を続けると図 4-2 から図 4-3 のように液体のヘキサンが徐々に蒸発して気体となり、アルミニウム箔の穴から空気が押し出され、余分なヘキサン蒸気も穴から出ていく。ついには図 4-4 のように液体のヘキサンがすべて蒸発して丸底フラスコ内がヘキサン蒸気のみで満たされる。**実験の手順** (iv) に相当するのが図 4-4 であり、この状態に気体の状態方程式を適用する。

室温まで放冷する過程で図 4-5 のようにヘキサンが凝縮するとともに空気が丸底フラスコ内にもどり、最終的に丸底フラスコ内が室温と同じ温度になる(図 4-6)。図 4-6 が図 3 の状態を表している。図 4-6 に示したように室温でもヘキサンの一部は気体となっており、液体との間に気液平衡が成立しているとする。以上を踏まえて、(1)と(2)に答えなさい。ただし、ヘキサンの蒸気圧は $20\text{ }^{\circ}\text{C}$ で $2.00 \times 10^4\text{ Pa}$ とする。



(1) 20℃でのヘキサンの蒸気圧 2.00×10^4 Pa と等しい圧力の 20℃の空気 360 mL の質量 [g] を求め、その数値を有効数字 2 桁で書きなさい。ただし、20℃, 1.00×10^5 Pa の条件下で、360 mL の空気の質量は 0.430 g とする。

(2) 実験の結果、 $w_2 - w_1 = 0.96$ g であった。20℃でのヘキサンの蒸気圧の値を考慮して、ヘキサンの分子量を求めたい。ヘキサンのモル質量を M [g/mol] とし、 M を求めるための式を以下のように立てた。空欄 [オ]、[カ] および [キ] に、問題文中に示された数値や問いの答えの数値のうち、適切なものを入れて式を完成させなさい。なお、図 3 において液体のヘキサンの体積は無視してよい。また、計算して得られたモル質量 M [g/mol] の値を [ク] に有効数字 2 桁で書きなさい。

$$M = \frac{(0.96 + \text{オ}) \times 8.3 \times 10^3 \times (273 + \text{カ})}{\text{キ} \times 360 \times 10^{-3}} \text{ g/mol}$$

上式を計算して $M = \text{ク}$ g/mol

問 7 次の (1) または (2) のように部分的に＜実験の手順＞どおりの操作を行わなかったとする。

(1) 手順 (iv) において、丸底フラスコ内にヘキサンの液体がほんのわずかに残っていたが、温度計の目盛りを読んで、手順 (v) に進んだ。この操作以外はすべて＜実験の手順＞どおりに行った。

(2) 手順 (v) において、水浴から丸底フラスコを引きあげたあと、丸底フラスコを氷水につけて十分に冷却し、ヘキサン蒸気が凝縮したことを確認後、まわりの水をふき取り、すぐにこの状態の全体の質量 [g] を測定し、その値を w_2 として記録した。このとき丸底フラスコは室温よりも冷たく、内部の気体の温度も室温より低かった。この操作以外はすべて＜実験の手順＞どおりに行った。

(1), (2) のそれぞれについて、＜実験の手順＞どおりに操作したときと比べて値が変化する可能性のあるものを①から⑤よりすべて選んで、解答欄の番号を○で囲みなさい。ただし、図 3 は、(1) においては手順 (v) のとおり室温まで十分に放冷した状態を表しており、(2) においては氷水から丸底フラスコを引き上げてまわりの水をふき取ってすぐの状態を表していることとする。また、図 3 において、丸底フラスコ内に存在する液体のヘキサンの体積はその増減に関わらず無視することができ、丸底フラスコ内の気体の体積は常に 360 mL とする。

- ① 図 3 の全体の質量 (w_2 [g]) の値
- ② 図 3 のときのヘキサンの蒸気圧の値
- ③ 図 3 の丸底フラスコ内に含まれる空気の質量の値
- ④ 図 3 の丸底フラスコ内に含まれるヘキサンの質量の値
- ⑤ 図 3 の丸底フラスコ内の酸素分圧の値

2 次の文章〔Ⅰ〕から〔Ⅲ〕を読み、問1から問10に答えなさい。

〔Ⅰ〕 炭素およびケイ素は14族に属する非金属元素である。同じ元素の単体であるが、互いに性質が異なる物質を〔ア〕という。炭素の単体には多くの〔ア〕があり、その一つであるダイヤモンドは〔イ〕を吸収しないために無色透明である。炭素の別の〔ア〕である〔ウ〕は、多数の炭素原子が正六角形型に平面状に敷き詰められた層が分子間力によって引き合い、積み重なった構造をとる黒色の固体である。〔ウ〕の層一枚のみからなる炭素の〔ア〕も存在し、これは〔エ〕と呼ばれる。さらに、炭素の〔ア〕には、 C_{60} 、 C_{70} などの分子式をもつ球状分子もあり、これらは〔オ〕と呼ばれる。炭素原子およびケイ素原子はともに最外殻に〔A〕個の電子をもち、この電子を用いて水素原子やハロゲン原子との間に共有結合を形成する。

一方、同じ14族に属するが、金属元素に分類される元素としてスズおよび鉛がある。スズの合金の1つである〔カ〕は、融点が低いため金属の接合剤として用いられる。以前は〔カ〕として、スズとともに鉛を含む合金が用いられていたが、^{a)}最近では鉛を含まない合金が実用化され用いられるようになっている。鉛の化合物の中で、白色の硫酸塩や黒色の硫化物などは酸化数〔B〕の鉛を含んでいる。一方、赤色顔料の鉛丹の主成分となっている鉛の酸化物のように、酸化数〔B〕と〔C〕の2種類の鉛イオンを含む化合物も存在する。

問1 空欄〔ア〕から〔カ〕に入る最も適切な語句を書きなさい。

問2 空欄〔A〕から〔C〕に入る適切な数字を書きなさい。必要なら＋、－の符号を付けなさい。

問3 下線部a)において、鉛を含まない合金が用いられるようになった理由を15文字以内で書きなさい。

問4 元素や原子に関する次の記述の中から正しいものをすべて選び，解答欄の記号を○で囲みなさい。

- (a) すべての元素のすべての安定な同位体の原子は，必ず電子，陽子および中性子を含んでいる。
- (b) 現在の周期表中では，元素は原子量が増加する順番に並んでいる。
- (c) 族番号が12よりも小さい元素の中に，金属元素でない元素が存在する。
- (d) 現在では，質量数12の炭素原子 ^{12}C が正確に12 g あるとき，その中に含まれる ^{12}C の数と等しい数の集団のことを1 mol と定義している。
- (e) 第2周期で1族から17族に属する元素では，原子番号が大きくなるほど原子半径は増加する。
- (f) 同じ電子配置をもつ単原子イオンである O^{2-} ， F^{-} ， Na^{+} ， Mg^{2+} および Al^{3+} では，原子番号が大きくなるほどイオンの大きさは小さくなる。

〔Ⅱ〕 鉄のシュウ酸塩 $\text{Fe}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ と b) ヘキサシアニド鉄(Ⅲ)酸カリウムを水に溶かした溶液に白紙を浸した後、この白紙を取り出して暗所で乾燥させた。出来上がった紙（以後紙 A と呼ぶ）に、図 1 のように星形の厚紙を載せ、その上から日光を 10 分間照射した。その間、紙 A から二酸化炭素の発生が観測された。その後、紙 A を水洗いして乾燥させたところ、星形の厚紙が載っていた部分は白色、星形の厚紙が載っていなかった部分は濃青色となり、星形が紙にくっきりと写し取られた。この星形の厚紙が載っていなかった部分に生じた濃青色の物質は、ターンプルブルーとよばれる、水に不溶性の化合物である。

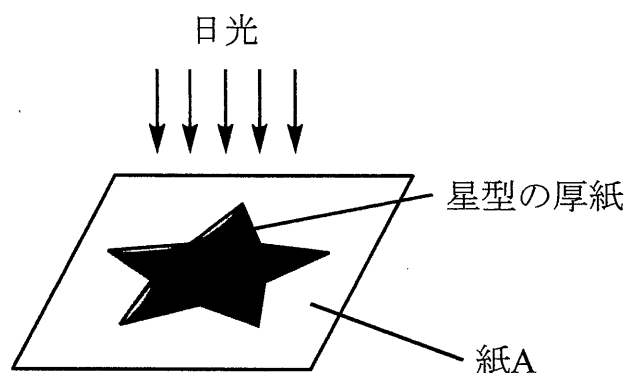


図1

問 5 下線部 b)のヘキサシアニド鉄(Ⅲ)酸カリウムの化学式を、配位子、配位数、カリウムの数などが明確に分かるように書きなさい。

問 6 紙 A の日光が当たった部分では、酸化還元反応が起こっている。この反応で、(1) 酸化された元素の酸化数の変化、および(2) 還元された元素の酸化数の変化を、それぞれ下の書き方の例にならって書きなさい。

〔例〕 ClO^- から Cl^- が生じる反応での塩素の酸化数の変化の書き方： $+1 \rightarrow -1$

〔Ⅲ〕 次の実験 1 から実験 7 はいずれも実験室で気体を発生させる実験，または発生した気体の反応の実験に関する記述である。

実験 1 硫化鉄(Ⅱ)に希硫酸を加えると，気体 X が発生した。

実験 2 亜硫酸ナトリウム水溶液に希硫酸を加えると，気体 Y が発生した。

実験 3 塩化アンモニウム水溶液に水酸化カルシウムを加えて加熱すると，刺激臭のある気体 Z が発生した。気体 Z は湿った赤色のリトマス試験紙を青色に変色させた。

実験 4 塩化アンモニウム 5.35 g を水に溶かし，小過剰の亜硝酸ナトリウムを加えて加熱すると，窒素が発生した。

実験 5 デンプン水溶液にヨウ素ヨウ化カリウム水溶液を加えて生じる青紫色溶液に，気体 X または気体 Y を通したところ，いずれの場合も溶液の青紫色が消失した。

実験 6 気体 X と気体 Y を触媒存在下 200～350℃で反応させると，硫黄と水が生成した。

実験 7 窒素を金属マグネシウムと高温で反応させたところ，窒化マグネシウムが生成した。この化合物中のマグネシウムの酸化数は+2，窒素の酸化数は-3である。

問 7 (1) 実験 2，(2) 実験 3 および(3) 実験 4 で起こった化学反応のイオンを含まない化学反応式を，それぞれ解答欄(1)から(3)に書きなさい。

問 8 実験 1, 実験 2, 実験 3 および実験 4 で発生した(1) 気体 X, (2) 気体 Y, (3) 気体 Z および(4) 窒素を大気中で捕集するのに最も適した方法を, それぞれ次の(A) から (C) の中から 1 つずつ選び, その記号をそれぞれ解答欄(1)から(4)に書きなさい。

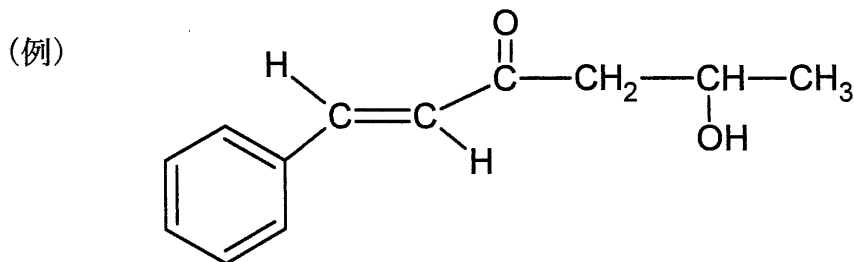
(A) 水上置換 (B) 下方置換 (C) 上方置換

問 9 (1) 実験 5 で, 気体 Y を通したときに起こる反応のイオンを含まない化学反応式を書きなさい。

(2) 実験 6 の反応で, 還元剤としてはたらいした物質の分子式を書きなさい。

問 10 実験 4 で塩化アンモニウムはすべて反応して窒素が生成した。生成した窒素をすべて使用して, 過剰量の金属マグネシウムを用いて実験 7 を行ったところ, 窒素はすべて消費された。生成した窒化マグネシウムの質量 [g] を計算し, その数値を有効数字 3 桁で書きなさい。なお, 実験 4 および実験 7 ではそれぞれ 1 つの化学反応のみが起こるものとする。

- 3 次の問 1 から問 4 に答えなさい。構造式を求められた場合には、(例) にならって書きなさい。



問 1 有機化合物の性質について、(1)から(4)に答えなさい。

- (1) C₅H₁₂ の炭化水素の構造異性体の中で、分子間にはたらく力が最も弱く沸点の最も低い異性体はどれか。その異性体の構造式を書きなさい。
- (2) アルコールが同程度の分子量を持つ炭化水素に比べて沸点が高いのは分子間にどのような相互作用があるためか。その相互作用を表す最も適切な語句を書きなさい。
- (3) メタン、エチレン、アセチレンの中で最も不完全燃焼を起こしやすく、燃えるときにすすが多く、炎がより赤くなるのはどれか。化合物の名称を書きなさい。
- (4) エタン、エチレン、アセチレンの中で過マンガン酸カリウム水溶液に加えても赤紫色が消えないのはどれか。化合物の名称を書きなさい。

問2 次の化合物(A)から(E)の中で、下の条件(1)から(5)のそれぞれに当てはまる化合物を選び、解答欄の該当する記号を○で囲みなさい。なお、それぞれの条件において解答は1つとは限らない。

- (A) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{OH}$ (B) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$ (C) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$
(D) $\text{CH}_2=\text{CHCH}(\text{OH})\text{CH}_3$ (E) $\text{CH}_2=\text{CHOCH}_2\text{CH}_3$

- (1) 臭素が付加してジブロモ化合物を与える。
- (2) ヨウ素および水酸化ナトリウム水溶液と反応させると黄色沈殿が生じる。
- (3) 不斉炭素原子を持っている。
- (4) フェーリング液を加えて温めると赤色沈殿ができる。
- (5) シス・トランス異性体が存在する。

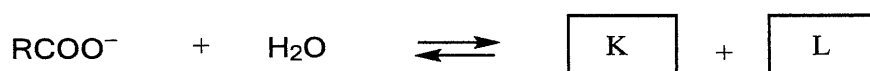
問3 次の記述の反応で生成する化合物 A から E の構造式を書きなさい。

- (1) メタンと大過剰の塩素の混合物に紫外線を照射すると無極性分子である化合物 A が得られる。
- (2) アセチレンに触媒の存在下で水を付加させると化合物 B が得られる。
- (3) 加熱した濃硫酸にエタノールを加え 130～140 °C に加熱すると分子間の反応により化合物 C が得られるが、同じ反応を 160～170 °C で行くと分子内の反応により化合物 D が得られる。
- (4) 濃硫酸存在下でグリセリンと硝酸を反応させると、火薬や狭心症治療薬に用いられる化合物 E が生成する。

問4 以下の文章を読んで、下の(1)および(2)に答えなさい。

鎖状炭化水素基 R とカルボキシ基から構成されるモノカルボン酸（一価カルボン酸） RCOOH は A と呼ばれ、広い意味では R には H も含まれる。その中で炭素数の多いものを B，少ないものを C という。この広義の A の中の飽和カルボン酸の中で最も強い酸性を示すのは D であり、D はカルボン酸であるが分子中に E 基が存在するため還元性を示す。油脂はグリセリンとさまざまな B からなるエステルの混合物である。油脂に水酸化ナトリウムを加えて加熱すると加水分解されセッケンとグリセリンになる。この加水分解は F と呼ばれる。セッケンは水に混じりにくい G 基である炭化水素基と水に混じりやすい H 基であるイオン部分 -COO-Na^+ からなり、このように分子中に G 基と H 基をあわせもつ物質を I という。セッケンは水中では、H 基を外側にして集まることにより J を形成しコロイド粒子となる。

- (1) 空欄 A から J に入る最も適切な語句あるいは化合物名を書きなさい。
- (2) セッケンは水に溶かしたときに弱塩基性となる。このことを示す以下のイオン反応式の空欄 K と L に最も適した化学式を入れて、イオン反応式を完成しなさい。



令和7年度（2025年度）東北大学

AO入試（総合型選抜）Ⅱ期

筆記試験②

<選択問題3>

令和6年11月2日

志願学部／学科／ 専攻	試 験 時 間	ページ数
医学部保健学科 看護学専攻	13：00～15：00 (120分)	11 ページ

B2346

———このページは白紙———

———このページは白紙———

1 次の文章を読み、以下の問（１）～（８）に答えよ。

(a)塩基対数がわからない DNA を挿入した(b)プラスミドがある。この DNA の塩基対数を解析することを目的として、(c)制限酵素や(d)電気泳動装置を用いて、下記の実験を行った。ただし、この実験で用いた DNA を挿入する前のプラスミド DNA の大きさは 2930bp（塩基対）である。なお、このプラスミドを制限酵素 *EcoRI* と *XhoI* で切断した部分に、下線部 (a)の塩基対数がわからない DNA を挿入した。

- ① 3本のマイクロチューブ A, B, C を用意した。
- ② それぞれのマイクロチューブに、マイクロピペットを用いて、蒸留水、制限酵素用緩衝液（少量の酸や塩基を加えたり、多少濃度が変化したりしても水素イオン濃度が大きく変化しない溶液）、下線部 (a) を挿入した下線部 (b) のプラスミドの DNA 溶液を順番に入れた。
- ③ A のマイクロチューブには(e)制限酵素 *EcoRI* 溶液を、B には制限酵素 *XhoI* 溶液を、C には制限酵素溶液（制限酵素 *EcoRI* 溶液と制限酵素 *XhoI* 溶液の混合液）を入れた。
- ④ これらのマイクロチューブのふたをして、よく混ぜた。
- ⑤ 準備したマイクロチューブを 37℃ で 30 分間保温した。
- ⑥ 反応後の DNA 溶液に青い色素溶液を加えて、よく混ぜた。
- ⑦ この 3 本のマイクロチューブから内部の試料をマイクロピペットで取り、電気泳動装置のアガロースゲルの別々の溝（ウェル）にゆっくりと注入した。（マイクロチューブ A はレーン 1 の溝に、B はレーン 2 の溝に、C はレーン 3 の溝に入れた。また、塩基対数のわかっている DNA をマーカーとして別の溝に入れた。）
- ⑧ この電気泳動装置のアガロースゲルに 100V で 30 分間通電した。
- ⑨ この結果、次の図 1 のようになった。

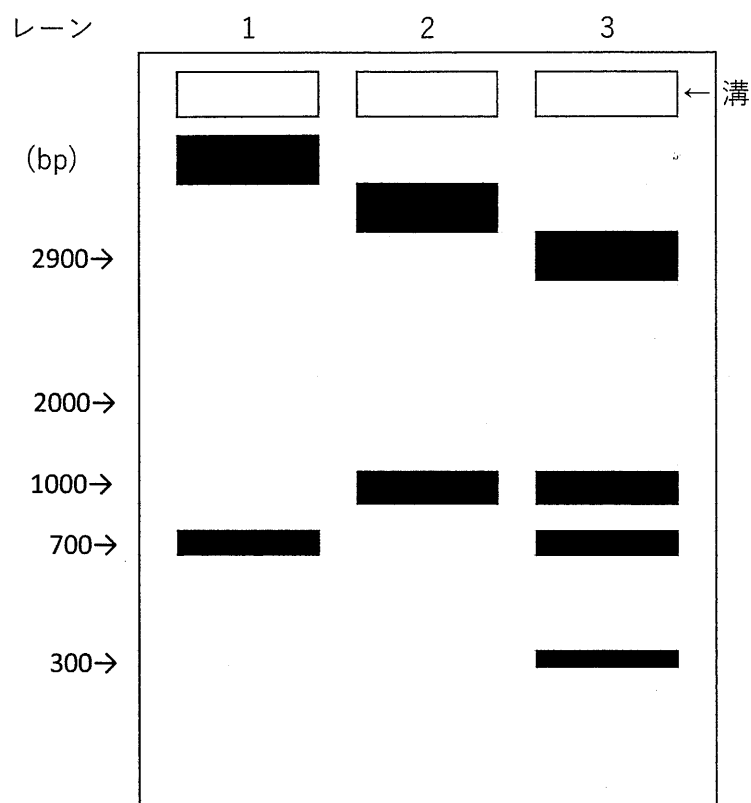
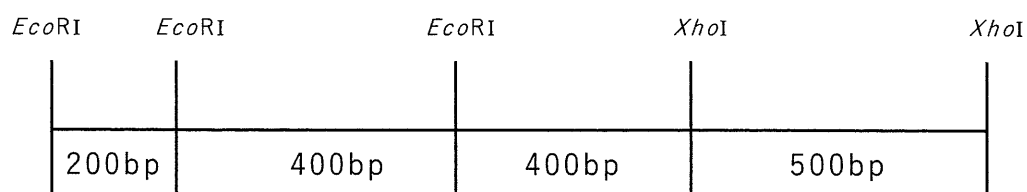


図 1

問(1) 上記の実験結果から下線部(a)の塩基対数がわからない DNA の制限酵素地図（制限酵素 *Eco*RIと制限酵素 *Xho*Iで切断することのできる位置とそれぞれの塩基対の大きさがわかるもの）を下記の例のように記せ。なお，DNA 断片を組み込んだ元のプラスミドには *Eco*RI，及び *Xho*Iで切断できる塩基配列はそれぞれ 1 カ所しかないものとする。

例



問(2) 下線部(b)のプラスミドとはどのようなものか，2 行以内で記せ。

問(3) 下線部(c)の制限酵素は多くの細菌の中でどのようなはたらきをしているか，2 行以内で記せ。

問(4) 下線部(d)の電気泳動装置でアガロースゲルに電圧を加えると、DNA はなぜ移動していくのか。DNA を構成する物質の特性をふまえて、2 行以内で記せ。

問(5) 下線部(e)の制限酵素 *EcoRI* は DNA の塩基配列 GAATTC の部分を切断する。2 本に切断された箇所の塩基配列を書け。(どのように切断されたかわかるように書くこと。対になっている塩基配列の部分も書くこと。)

問(6) 約 420 万塩基対からなる大腸菌の DNA を下線部(e)の制限酵素 *EcoRI* で切断すると、理論的には何カ所で切断されるか。小数点以下第 1 位を四捨五入して整数で答えよ。

問(7) ヒトのインスリン遺伝子を取り出し、そのままプラスミドを用いて大腸菌に取り込ませても、大腸菌は機能を持ったインスリンを生産することはできない。その理由を 2 行以内で記せ。

問(8) ゲノム編集は短時間で簡単に遺伝子进行操作する CRISPR-Cas9 という手法で行われるようになった。この方法でどのように特定の遺伝子を挿入するのか、下記の語句をすべて用いて、4 行以内で記せ。

【語群】 遺伝子、ヌクレオチド鎖、Cas9 タンパク質、ガイド RNA、DNA

2 次の文章を読み、以下の問（1）～（7）に答えよ。

有性生殖は配偶子の形成時に遺伝子の^(a)組換えが起こるため、親とは異なった遺伝子の組み合わせをもった子孫をつくることができる。しかし、植物の両性花の中で受精が起こる場合は、多様性のある子孫を残す可能性は小さくなる。自家受精は受精の効率を上げるには有効だが、多様性を持った子孫を残すには自家受精を抑制し、他家受精（他の個体と受精する）を促すしくみが必要である。自家受精を防ぐしくみには様々なものがあるが、そのうちの一つに自家不和合性がある。^(b)ナス科の植物においては花粉側のタンパク質の型と雌しべ側のタンパク質の型が一致すると、花粉管の成長が途中で止まってしまい、受精することができない。

問(1) ある植物の花の色に関する対立遺伝子 A と a、及び花粉の形状に関する対立遺伝子 B と b は一対の相同染色体上に存在している。一方の染色体では遺伝子 A と B が連鎖し、対になる染色体では遺伝子 a と b が連鎖している。遺伝子型 AABB の個体と aabb の個体を交配すると、F₁（雑種第 1 代）の遺伝子型はすべて AaBb になった。この個体が配偶子を形成する時に下線部（a）の組換えが生じ、その組換え価は 12.5% であった。この場合、F₁（遺伝子型 AaBb）同士を交配すると、F₂（雑種第 2 代）の表現型の分離比はどのようになるか。ただし、遺伝子型 AABB, AaBb などを持つ個体の表現型は[AB]、AAbb, Aabb などは [Ab] として、[AB]: [Ab]: [aB]: [ab] の形で記せ。

問(2) あるナス科の植物の花粉を形成する親において、自家不和合性にかかわる遺伝子型を S₁S₂ とし、胚珠を形成する親の遺伝子型を S₂S₃ とする。この花粉を形成する親と胚珠を形成する親を交配した。

（i）F₁ の胚の遺伝子型の比を記せ。

（ii）F₁ の胚乳の遺伝子型の比を記せ。

ただし、このナス科の植物では花粉の遺伝子と胚珠の遺伝子に同じものが含まれる場合は受精しない。

問(3) 下線部 (b) の場合の自家不和合性を示す原因としては花柱（雌しべの柱頭と子房の間）が分泌する RNA を分解する酵素を花粉管側が不活性化できないからと考えられている。なぜ花粉管の成長が止まってしまうのか、2 行以内で記せ。

問(4) 被子植物の卵細胞形成の過程を下記の語句をすべて用いて、6 行以内で記せ。

【語群】 胚珠、胚のう細胞、胚のう、胚のう母細胞、卵細胞、
反足細胞、中央細胞、減数分裂、極核、助細胞、核分裂

問(5) 減数分裂と体細胞分裂の過程で異なる点を 2 つ記せ。

問(6) あるイネ科の植物では、胚乳を培養することによって植物体が再び分化することが報告されている。これは胚乳も胚と同様に植物体になる能力を保持していると考えられる。この性質を利用して開発できると考えられているものは何か、1 行で記せ。

問(7) シロイヌナズナの遺伝子 F は胚乳において母親（中央細胞）から遺伝したときのみ発現する。一方、父親（精細胞）から遺伝した対立遺伝子是不活性な状態に保たれている。遺伝子 F は DNA のプロモーター領域がメチル化（DNA の塩基にメチル基 $[-CH_3]$ が付加されること）されることによって発現が抑制される。しかし、雌性配偶体の中央細胞では、この領域がある酵素によって脱メチル化（メチル基が離れること）されるので遺伝子 F は活性化される。そのため、受精後の胚乳においては、母親に由来する遺伝子が選択的に発現する。一方、雄性配偶子では別の酵素が働き、メチル化が維持され遺伝子発現の抑制状態が維持される。メチル化が維持されると遺伝子発現が抑制されるのはなぜか、そのしくみを 2 行以内で記せ。

3 次の文章を読み、以下の問（１）～（７）に答えよ。

水は生命にとって不可欠な物質であり、水なしに生物は生きていけない。水は分子量が小さいため、環境内に豊富に水が存在する場合には、細胞内と細胞外の溶質の濃度差を利用して、低張液から高張液へと水分子を移動させることができる。これを浸透という。しかし、^(a)細胞膜は疎水性の障壁を持つリン脂質二重層なので、浸透だけに頼った細胞膜の水の移動はわずかしかなじない。それにもかかわらず、動物の赤血球、^(b)腎臓の細胞などは細胞膜を横切って多量の水を高速に通すことができる。多くの科学者は、このような細胞の細胞膜には^(c)多量の水を高速に透過するタンパク質があると考えた。そこである科学者は、赤血球の細胞膜に多量に存在するタンパク質 H が、このタンパク質であると考え、下記の実験 I を行った。

- ① ヒトのタンパク質 H の遺伝情報を持つ mRNA を含む水溶液を、アフリカツメガエルの卵母細胞 A に注入した。
- ② 卵母細胞 B には mRNA を含まない水溶液を、①と同じ量を注入した。
- ③ 卵母細胞 C には別のタンパク質の遺伝情報を持つ mRNA を含む水溶液を、①と同じ量を注入した。
- ④ ①～③の操作をした卵母細胞を、室温で等張液（アフリカツメガエルの体液の浸透圧にほぼ等しい溶液）の中に 72 時間入れた。
- ⑤ その後、卵母細胞を入れた溶液を、約 3 倍量の蒸留水で薄めた。

実験 I の結果

卵母細胞 A は大量の水が入り、数分後に破裂した。

卵母細胞 B は水が入って多少膨張したが、破裂しなかった。

卵母細胞 C はほとんど膨張しなかった。

その後、下記の実験Ⅱを行った。

アフリカツメガエルの卵母細胞に、タンパク質を介在する水透過を阻害する塩化水銀（Ⅱ）（ HgCl_2 ）や、塩化水銀（Ⅱ）による水透過の阻害を解除する化学物質 M を与えて、水分子が透過する速度を調べた。

表 1 実験Ⅱの結果

タンパク質 H の mRNA の卵母細胞への注入	塩化水銀（Ⅱ）	化学物質 M	水分子の透過する速度
なし	なし	なし	（ア）
なし	あり	なし	（イ）
なし	あり	あり	（ウ）
あり	なし	なし	（エ）
あり	あり	なし	（オ）
あり	あり	あり	（カ）

問 (1) 下線部 (a) の細胞膜の断面図を親水性の部分と疎水性の部分がどのように分布しているかわかるように模式的に書け。

問 (2) ヒトの体液の塩分濃度が上昇した際、下線部 (b) のヒトの腎臓において、水の再吸収を促進するホルモンが働くまでの過程を 3 行以内で記せ。

問 (3) (i) 下線部 (c) のタンパク質の名称を記せ。

(ii) 細胞膜で主にイオンを受動輸送しているタンパク質の名称を記せ。

問 (4) 小腸の上皮細胞では、腸管側のグルコース濃度が小腸上皮細胞内よりも低いにもかかわらず、グルコースを小腸上皮細胞に取り込んでいる。どのようなしくみで取り込んでいるのか、3 行以内で記せ。

問 (5) 実験Ⅰでタンパク質 H が水を高速で透過するタンパク質であることは推測できた。実験Ⅱでは実験Ⅰの結果を支持するデータが得られた。表 1 の (ア) ～ (カ) の中で水分子の透過する速度が速いものを 2 つ選べ。

問 (6) 実験Ⅰと実験Ⅱで、タンパク質 H が水を高速で透過するタンパク質であることは推測できた。しかし、アフリカツメガエルの卵母細胞には既に水を高速で透過するタンパク質が存在し、タンパク質 H はそのタンパク質を活性化したにすぎないのではないかという批判が出た。それに対して、ある実験を行い、タンパク質 H が水を高速で透過するタンパク質であることを明らかにした。どのような実験をしたと考えられるか、下記の語句をすべて用いて、3 行以内で記せ。

【語群】減少，体積，脂質分子，等張液，スクロース，小胞，
タンパク質 H，ヒトの赤血球，人工の膜

問 (7) 以下は細胞膜ではたらく、あるホルモンに関する文章である。空欄 キ ～ シ に適する語句を入れよ。

キ は副腎髄質から分泌され血液中を移動し、このホルモンの ク 器官である肝臓の細胞膜上の ケ に結合する。その結果 ケ の立体構造が変化して、細胞膜上にある コ を活性化する。活性化した コ は サ から cAMP という情報伝達物質を新たに産生する。cAMP はさらに別の コ を活性化して、一連の反応を促進し、最終的にグリコーゲンがグルコースに分解される。この結果グルコースが血液中に運ばれて血糖濃度が上昇する。cAMP のような細胞内の情報伝達物質は、 シ とよばれる。

令和7年度（2025年度）東北大学

AO入試（総合型選抜）Ⅱ期

筆記試験③問題

令和6年11月2日

志願学部／学科	試験時間	ページ数
医学部保健学科 歯学部 農学部	16:00～17:30 (90分)	14ページ

注意事項

1. 試験開始の合図があるまで、この「問題冊子」、「解答用紙」を開いてはいけません。
2. この「問題冊子」は14ページあります。ページの脱落、印刷不鮮明の箇所などがあった場合には申し出てください。ホチキスは外さないでください。
3. 「問題冊子」の他に、「解答用紙」、「メモ用紙」を配付します。
4. 解答は、必ず黒鉛筆（シャープペンシルも可）で記入し、ボールペン・万年筆などを使用してはいけません。
5. 「解答用紙」の受験記号番号欄（1枚につき1か所）には、忘れずに受験票と同じ受験記号番号をはっきりと判読できるように記入してください。
6. 解答は、必ず「解答用紙」の指定された箇所に記入してください。
7. 特に指示がある場合以外は、日本語で記入してください。
8. 解答に字数の指定がある場合は、句読点、数字、アルファベット、記号も1字として数えてください。
9. 試験終了後は「解答用紙」を回収しますので、持ち帰ってはいけません。「問題冊子」、「メモ用紙」は持ち帰ってください。

C2346

- 1 次の英文を読んで以下の問いに答えなさい。

著作権の都合上、この部分をご覧いただけません。

著作権の都合上、この部分をご覧いただけません。

問1 下線部(1)の that が示す内容を本文に即して説明しなさい。

問2 下線部(2)の 8 countries について、文中ではいくつかに分類されている。どのように分類されているか説明しなさい。

問3 下線部(3)について、we が指すものを具体的に示して、日本語に訳しなさい。

問4 本文の内容から正しいと判断できるものを、次の (A)～(D) の中から一つ選び、記号で答えなさい。

(A) スペインとウクライナでは国民の英語習熟度が異なっている。

(B) 学術論文の審査過程では、研究内容の正確さと英語の質の問題は分けて評価される。

(C) 英語が堪能でない人にとって、論文やプレゼンテーションだけでなく、研究費を獲得するための申請も困難である。

(D) 英語を母国語とする国の数は世界の国の数の5%に過ぎない。

——このページは白紙——

2 次の英文を読んで、以下の問いに答えなさい。

著作権の都合上、この部分をご覧いただけません。

著作権の都合上、この部分はご覧いただけません。

著作権の都合上、この部分をご覧いただけません。

問1 本文中で 下線部(1) Avian と同じ意味で用いられている英単語を答えなさい。

問2 下線部(2)を日本語に訳しなさい。

問3 下線部(3)について、なぜ It should be no surprise なのか、その理由について本文に即して簡潔に説明しなさい。

問4 下線部(4)について、なぜ controversial なのか、その理由について本文に即して簡潔に説明しなさい。

問5 以下の (A)～(D) のうち、本文の内容から誤っていると判断できるものを二つ選び、記号で答えなさい。

(A) HPAI に感染した人は50%以上の確率で死に至る。

(B) 最初の HPAI は野生のガチョウから見つかった。

(C) 鳥の死体を見つけた場合は HPAI に感染している可能性があるので、拾って専門機関に持っていく必要がある。

(D) HPAI の世界的な流行を抑制する施策の一つとして、家禽飼育羽数の増加の抑制があげられる。

3 次の英文を読んで、以下の問いに答えなさい。

[1] In the 1990s and early 2000s, technologists made the world a grand promise: new communications technologies would strengthen democracy, undermine authoritarianism, and lead to a new era of human *flourishing. But today, (1)few people would agree that the internet has lived up to that *lofty goal.

[2] Today, on social media platforms, content tends to be ranked by how much engagement it receives. Over the last two decades politics, the media, and culture have all been reshaped to meet a single, overriding incentive: *posts that provoke an emotional response often rise to the top. Efforts to improve the health of online spaces have long focused on content moderation, the practice of detecting and removing bad content. Tech companies hired workers and built AI to identify hate speech, *incitement to violence, and harassment. That worked imperfectly, but it stopped the worst toxicity from flooding our feeds. There was one problem: while these AIs helped remove the bad, they didn't elevate the good. "Do you see an internet that is working, where we are having conversations that are healthy or productive?" asks Yasmin Green, the CEO of Google's Jigsaw unit, which was founded in 2010 with a remit to address threats to open societies. "No. You see an internet that is driving us further and further apart." What if there were another way?

[3] Jigsaw believes (2)it has found one. On Monday, the Google subsidiary revealed a new set of AI tools, or classifiers, that can score posts based on the likelihood that they contain good content: Is a post *nuanced? Does it contain evidence-based reasoning? Does it share a personal story, or foster human compassion? By returning a numerical score (from 0 to 1) representing the likelihood of a post containing each of those virtues and others, these new AI tools could allow the designers of online spaces to rank posts in a new way. Instead of posts that receive the most likes or comments rising to the top, platforms could — in an effort to foster a better community — choose to put the most nuanced comments, or the most compassionate ones, first.

[4] The breakthrough was made possible by recent advances in (3)large language models (LLMs), the type of AI that underpins *chatbots like ChatGPT. In the past, even training an

C2346

AI to detect simple forms of toxicity, like whether a post was racist, required millions of labeled examples. Those older forms of AI were often *brittle and ineffectual, not to mention expensive to develop. But the new generation of LLMs can identify even complex linguistic concepts out of the box, and *calibrating them to perform specific tasks is far cheaper than it used to be. Jigsaw's new classifiers can identify "attributes" like whether a post contains a personal story, curiosity, nuance, compassion, reasoning, *affinity, or respect. "It's starting to become feasible to talk about something like building a classifier for compassion, or curiosity, or nuance," says Jonathan Stray, a senior scientist at the Berkeley Center for Human-Compatible AI. "These fuzzy, contextual, know-it-when-I-see-it kind of concepts - we're getting much better at detecting those."

[5] This new ability could be a watershed for the internet. Green, and a growing chorus of academics who study the effects of social media on public discourse, argue that content moderation is "necessary but not sufficient" to make the internet a better place. (4) Finding a way to boost positive content, they say, could have *cascading positive effects both at the personal level — our relationships with each other — but also at the scale of society. "By changing the way that content is ranked, if you can do it in a broad enough way, you might be able to change the media economics of the entire system," says Stray, who did not work on the Jigsaw project. "If enough of the algorithmic distribution channels disfavored divisive rhetoric, it just wouldn't be worth it to produce it any more."

(出典: "The AI that Could Heal a Divided Internet" April 15, 2024, *Time* より一部改変)
(Reprinted from "The AI That Could Heal a Divided Internet" by Billy Perrigo. From TIME. © 2024 TIME USA LLC.. All rights reserved. Used under license)

(注)

*flourishing: 繁栄

*lofty: 高尚な

*post(s): 投稿

*incitement: 誘因

*nuanced: ニュアンス (微妙な差異) を含んでいる

*chatbot(s): テキストや音声を使って自動で会話を行うプログラム

*brittle: 脆い

*calibrating: 調整する

*affinity: 親和性

*cascading: 連鎖する

C2346

問1 下線部 (1) について, どうして few people would agree なのか, 段落[2]で述べられている内容に即して説明しなさい。

問2 下線部 (2) の具体例としてあげられているものを, 段落[3]で述べられている内容に即して 120 字程度で説明しなさい。

問3 下線部 (3) large language models (LLMs) がもつ, 従来の AI にはない特徴を, 2 点説明しなさい。

問4 下線部 (4) を日本語に訳しなさい。

令和7年度（2025年度）東北大学

AO入試（総合型選抜）Ⅱ期

筆記試験①問題

令和6年11月2日

志願学部／学科／ 専攻	試験時間	ページ数
医学部保健学科 放射線技術科学専攻 検査技術科学専攻	9:30～10:50 (80分)	6ページ

注意事項

1. 試験開始の合図があるまで、この「問題冊子」、「解答用紙」を開いてはいけません。
2. この「問題冊子」は6ページあります。ページの脱落、印刷不鮮明の箇所などがあった場合には申し出てください。ホチキスは外さないでください。
3. 「問題冊子」の他に、「解答用紙」、「メモ用紙」を配付します。
4. 解答は、必ず**黒鉛筆**（シャープペンシルも可）で記入し、ボールペン・万年筆などを使用してはいけません。
5. 「解答用紙」の受験記号番号欄（1枚につき1か所）には、忘れずに受験票と同じ受験記号番号をはっきりと判読できるように記入してください。
6. 解答は、必ず「解答用紙」の指定された箇所に記入してください。
7. 試験終了後は「解答用紙」を回収しますので、持ち帰ってはいけません。
「問題冊子」、「メモ用紙」は持ち帰ってください。

1 以下の問いに答えよ。

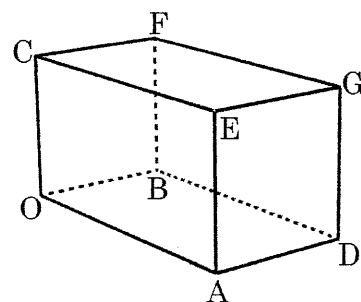
(1) 曲線 $C: y = x^3 - 3x^2$ を考える。

(ア) C 上の点 $A(t, t^3 - 3t^2)$ における接線の方程式を t を用いて表せ。

(イ) a を実数とし, $a \neq 1$ とする。点 $P(a, -3a + 1)$ から C に引いた接線の本数は, ちょうど 2 本であることを示せ。

(2) x についての不等式 $|2x - 1| \leq mx + m - 1$ が実数解をもつように, 正の定数 m の値の範囲を定めよ。

- 2 右図のように、 $OA = 2$, $OB = OC = 1$ の直方体 $OADB-CEGF$ がある。線分 EF の中点を M , 線分 OM と線分 CD の交点を P , 頂点 C から平面 OFM に下ろした垂線と OFM との交点を H とする。 $\overrightarrow{OA} = \vec{a}$, $\overrightarrow{OB} = \vec{b}$, $\overrightarrow{OC} = \vec{c}$ とおく。以下の問いに答えよ。



- (1) $\overrightarrow{OP}$ を $\vec{a}$, $\vec{b}$, $\vec{c}$ を用いて表せ。また, $OP : PM$ を求めよ。
- (2) $\overrightarrow{OH}$ を $\vec{a}$, $\vec{b}$, $\vec{c}$ を用いて表せ。また, 点 H は平面 OFM 上のどのような位置にあるか。
- (3) 三角形 OFM の面積 S を求めよ。
- (4) 三角錐 $OCFP$ の体積 V を求めよ。

3 以下の問いに答えよ。

(1) 円 $x^2 + y^2 = 4$ と曲線 $y = \frac{1}{x}$ の共有点の座標を求めよ。

(2) 次の連立不等式の表す領域 D を座標平面上に図示せよ。

$$\begin{cases} xy \geq 1 \\ x^2 + y^2 \leq 4 \end{cases}$$

(3) (2) で求めた領域 D の面積 S を求めよ。

令和7年度（2025年度）東北大学

AO入試（総合型選抜）Ⅱ期

筆記試験② 封筒

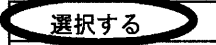
令和6年11月2日

志願学部／学科／ 専攻	試験時間	問題冊子数
医学部保健学科 放射線技術科学専攻 検査技術科学専攻	13:00～15:00 (120分)	3冊

注意事項

- 試験開始の合図があるまで、この封筒を開いてはいけません。
- この封筒には、「問題冊子」3冊、「解答用紙」3種類、「メモ用紙」2枚が入っています。
- 筆記試験②は、＜選択問題1＞、＜選択問題2＞、＜選択問題3＞の3冊からなります。
※ ＜選択問題1～3＞のうちから2つを選択し、解答してください。 2つ選択しなかった場合は、失格となります。
※ ＜選択問題＞の解答用紙1枚目の所定の欄に、選択の有無を  で囲んでください。

選択する場合：

 選択する
選択しない

選択しない場合：

選択する
 選択しない

- ページの脱落、印刷不鮮明の箇所などがあった場合には申し出てください。問題冊子のホチキスは外さないでください。
- 解答は、必ず黒鉛筆（シャープペンシルも可）で記入し、ボールペン・万年筆などを使用してはいけません。
- 「解答用紙」は1枚につき1か所の所定の欄に、忘れずに受験票と同じ受験記号番号をはっきりと判読できるように記入してください。選択しない問題の解答用紙にも受験記号番号を記入してください。
- 解答は、必ず「解答用紙」の指定された箇所に記入してください。
- 試験終了後は、「解答用紙」は全て回収しますので持ち帰ってはいけません。
本封筒、「問題冊子」及び「メモ用紙」は持ち帰ってください。

令和 7 年度（2025 年度）東北大学

AO入試（総合型選抜）Ⅱ期

筆記試験②

< 選択問題 1 >

令和 6 年 11 月 2 日

志願学部／学科／ 専攻	試 験 時 間	ページ数
医 学 部 保 健 学 科 放射線技術科学専攻 検査技術科学専攻	13 : 00～15 : 00 (120 分)	12 ページ

1

図1のように、長さ $2L$ の細い円筒内に、ばね定数 k 、自然長 $2L$ のばねを入れ、ばねの一端を円筒の左端に固定し、他端に質量 m の小物体 A を取り付けた。小物体 A は円筒のなめらかな内面に接しながら運動することができ、円筒は変形することなく、小物体 A の運動とばねの縮みを円筒に沿った方向に限定する役割をもつ。また、円筒は密閉されておらず、気体の圧力による力は考えなくてよい。小物体 A の大きさや円筒の太さ、円筒やばねの質量、摩擦や空気抵抗は無視できるものとし、重力加速度の大きさを g とする。小物体 A の運動は、ばねが完全に縮む場合はその直前までを考える。

以下の問1～3に答えよ。解答は解答用紙の所定の場所に記入せよ。また、結果だけでなく、考え方や計算の過程も示せ。

問1 図2のように、小物体 A とばねが入った円筒を、ばねの固定された面を下にして水平面に垂直に置くと、小物体 A はばねが L だけ縮んだ位置で静止した。

- ばね定数 k を、 m 、 g 、 L を用いて表せ。
- 小物体 A を、外力を加えてばねの自然長の位置まで静かに持ち上げる。このときの外力のした仕事 W を、 m 、 g 、 L を用いて表せ。
- ばねの自然長の位置から小物体 A を静かにはなすと、小物体は動き始めてばねが自然長から L だけ縮んだ位置を通過した。このときの小物体 A の速さ v を、 m 、 g 、 L の中から必要なものを用いて表せ。

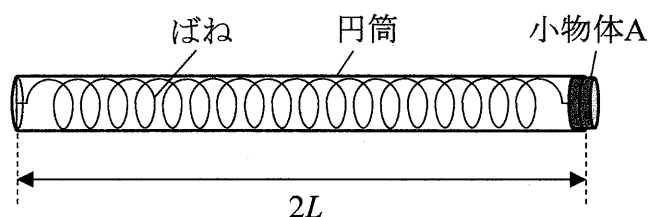


図1

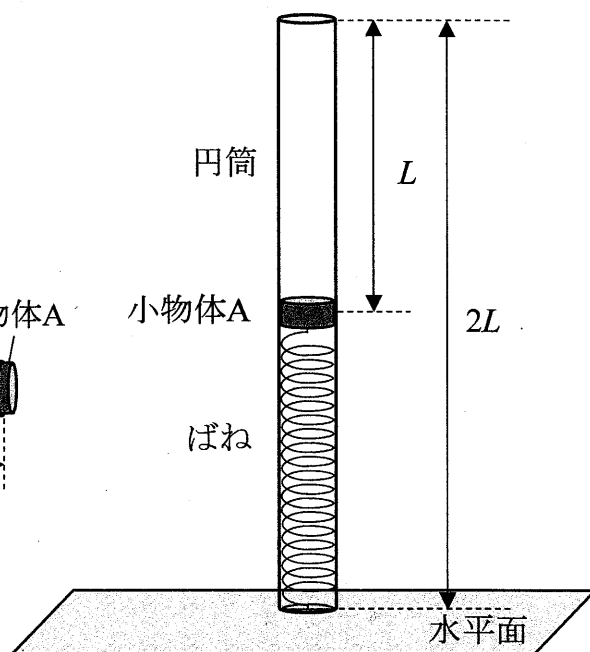


図2

問2 次に、図3のように、鉛直面に水平面からの高さが $2L$ の位置に細い軸を取り付け、その軸に円筒の上端を取り付けて、小物体Aをばねの縮みが L の位置に静止させた。円筒の下端は水平面からわずかに離れており、円筒は小物体Aとともに軸を中心に鉛直面に沿ってなめらかに回転できる。軸の位置を原点 O として、水平に右向きを正として x 軸を、鉛直に上向きを正として y 軸をとる。力積および力の x 成分、 y 成分の正の向きはそれぞれ x 軸、 y 軸の正の向きとする。

その後、質量 M の小物体Bを、水平面上で x 軸の正の向きに速さ V で円筒の下端に衝突させた。衝突後、小物体Bは静止した。衝突において小物体Bが円筒に接していた時間は、その時間内での円筒の動きが無視できるほど短く、その微小な時間を Δt とする。

- 衝突で小物体Bが受けた力積の x 成分 I および平均の力の x 成分 $\bar{F}$ を、それぞれ M , V , Δt の中から必要なものを用いて表せ。
- 衝突で小物体Aが受けた平均の力の x 成分 $\bar{f}$ を、 M , V , Δt を用いて表せ。
- 衝突直後の小物体Aの速さ v' を、 M , m , V を用いて表せ。

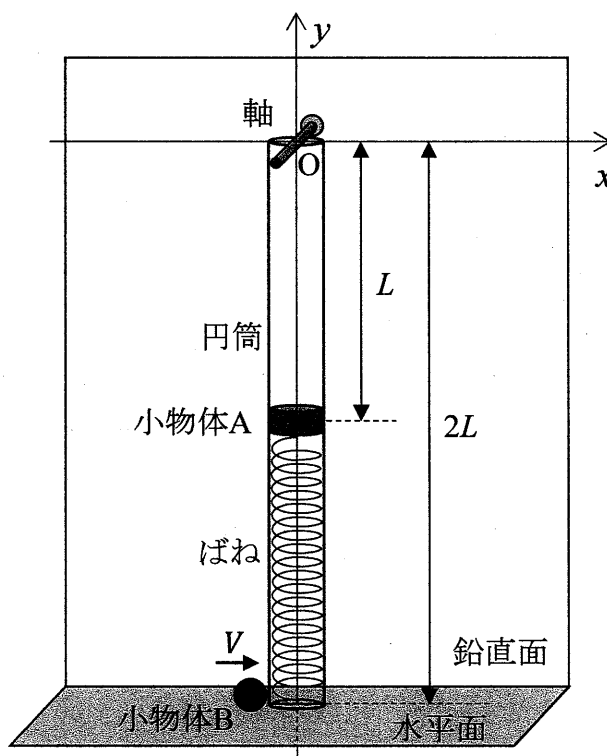


図3

問3 問2の小物体Bの衝突の後、静止した小物体Bを取り除いた。その後、
図4のように小物体Aは初速度 v' で円筒とともに、 y 座標が $y = -L$ の直
線上を運動し始めた。

- (a) 小物体Aの x 座標が x_A のときに、小物体Aにはたらく力の x 成分 F_x およ
び y 成分 F_y を、それぞれ x_A , m , k , L の中から必要なものを用いて表せ。
(b) 時間が経過すると、円筒の振れは最大となり、一瞬静止して戻り始めた。
円筒が振れ始めてから最初に振れが最大になるまでに要した時間 t および
振れが最大となったときの小物体Aの x 座標 X を、それぞれ m , k , v' , L
の中から必要なものを用いて表せ。

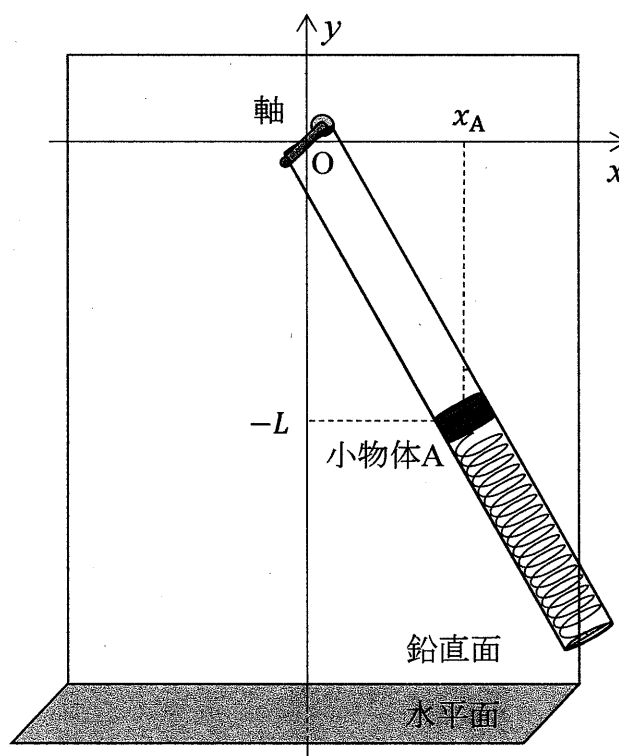


図4

2

水面を伝わる波は、媒質となる水の水深により波の速さが異なる。水深の異なる領域Ⅰから領域Ⅱに入射する水面を伝わる波について考える。領域Ⅰと領域Ⅱの静水における波の速さはそれぞれ V_1 、 V_2 ($V_2 < V_1$) である。なお、2つの領域の境界面は平面で、境界面で反射する波は考えない。

以下の問1～3に答えよ。解答は解答用紙の所定の場所に記入せよ。また、結果だけでなく、考え方や計算の過程も示せ。

問1 図1のように、領域Ⅰにおける波長が λ_1 の平面波が、領域Ⅰから入射角 θ_1 で境界面に入射し、屈折角 θ_2 で屈折して領域Ⅱに進行した。領域Ⅰから領域Ⅱに進行する波の進む向きを示す線(射線)を矢印のついた破線で示し、領域Ⅰでの波面の一部を実線で示している。媒質となる水の流れはなく、そのときの水面を伝わる波の領域Ⅰに対する領域Ⅱの屈折率(相対屈折率) n を

$$n = \frac{\sin \theta_1}{\sin \theta_2}$$

と定義する。

- (a) 波面①、波面②、波面③の領域Ⅱにおける様子を解答用紙の図に描き入れ、特徴的な角度を記入せよ。
- (b) 描いた図から、領域Ⅱの波長 λ_2 を、 λ_1 、 n を用いて表せ。

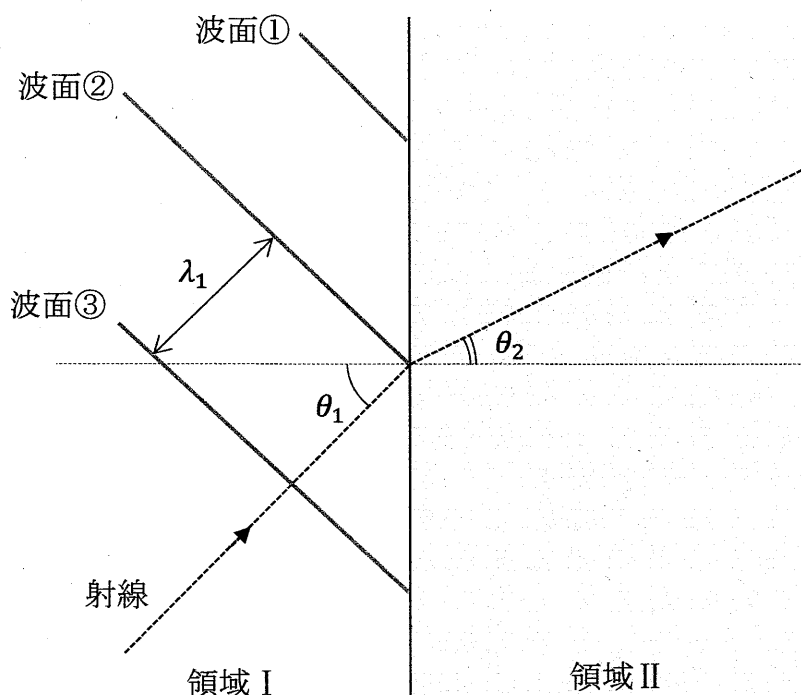


図1

問2 問1と同じ領域Ⅰと領域Ⅱがあり、図2のように、領域の境界に2つのスリット S_1, S_2 のある厚さの無視できるうすい壁を置き、領域Ⅱ内でスリットから L だけ離れた位置に境界と平行にもう1つの壁 W を置いた。2つのスリットの間隔は D で、その二等分線（中心軸）と壁 W との交点を原点 O として壁 W に沿って x 軸を、中心軸に沿って y 軸をとる。 x 軸の正の向きは S_2 から S_1 の向き、 y 軸の正の向きはスリットのある壁から壁 W の向きとする。2つの領域、2つの壁は、 x 軸に沿った方向には十分な広がりがある。壁 W 上の x 座標が X にある点を P とする。水面を伝わる波の領域Ⅰに対する領域Ⅱの屈折率は n である。

領域Ⅰからスリットに向かって波長 λ_1 の平面波を中心軸に平行に入射すると、領域Ⅱで2つのスリットから生じた円形波が干渉した。

- (a) スリット S_1, S_2 から生じた波が、点 P において同位相で重なり強め合った。そのときの条件式を、 D, L, X, λ_1, n および整数 m ($m = 0, \pm 1, \pm 2, \pm 3, \dots$) を用いて表せ。
- (b) 問2 (a) の条件式を満たす点の数は有限である。 $D = 4\lambda_1, n = 1.4$ のときの強め合う点の数を、数値で答えよ。

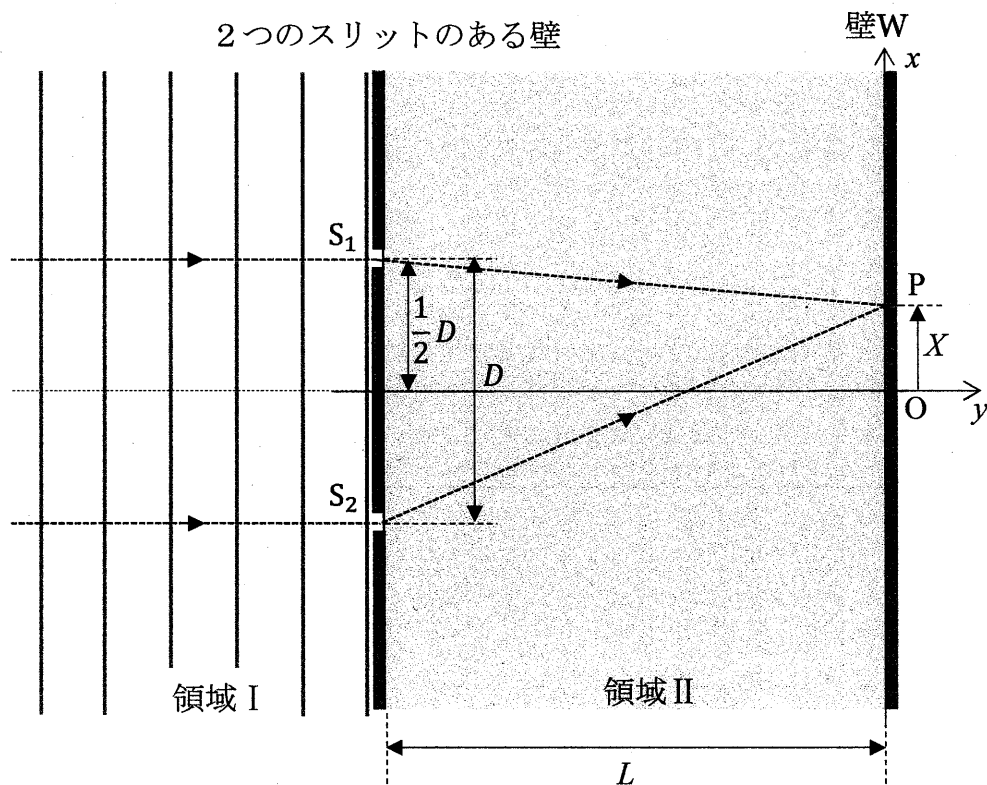


図2

(a) S_1 から O に向かって生じた水面波は、水の流れによって壁 W 上の点 P' に到達した。 S_1 から O に向かって生じた水面波の進む速度の y 成分の大きさ V_y および点 P' の x 座標 X' を、それぞれ V_2 , v , L , ℓ の中から必要なものを用いて表せ。

(あ) 流れがないときの点 O と同じように波が同位相で重なり強め合う。

(い) 流れがないときの点 O と同じように波が逆位相で重なり弱め合う。

(う) 波の位相差が時間とともに変化するため「うなり」が生じる。

2つのスリットのある壁



3

導体棒に電流を流す場合について考える。導体棒は抵抗率 ρ の一様な材質でできており、導体内のキャリア（電流の担い手）は電気量 $-e$ の自由電子で、単位体積あたりの数は n である。導体棒の両端に電圧を加えると、自由電子は導体棒内の電場（電界）から力を受け、加速されて進む。自由電子は導体棒内の金属イオン等との衝突により速さに比例する抵抗力を受け、やがて電場から受ける力と抵抗力とがつり合って、一定の速さで移動するようになる。この抵抗力の大きさは自由電子の速さ v に比例し、 kv (k は正の比例定数) で表されるものとする。

以下の問 1～3 に答えよ。解答は解答用紙の所定の場所に記入せよ。また、結果だけでなく、考え方や計算の過程も示せ。

問 1 図 1 のように、長さ L 、縦幅 D 、奥行き W の直方体の導体棒の両端の点 a と点 b の間に電圧 V を加えると、自由電子は一定の速さ v で移動し、大きさ I の電流が流れた。導体棒に沿って右向きを正として x 軸を、奥行き方向を正として y 軸を、上方向を正として z 軸を取り、導体棒の左端手前下を原点 O とする。

(a) この導体棒の両端 ab 間の抵抗値 R を、 ρ 、 L 、 D 、 W を用いて表せ。

(b) 導体棒内の電場は一様であるので、電場の強さは $\frac{V}{L}$ となる。また、電流の大きさは、単位時間あたりに導体棒の断面を通過する電気量の大きさであるので、 $I = envDW$ と表される。これらのことを用いて、比例定数 k を、 ρ 、 e 、 n を用いて表せ。

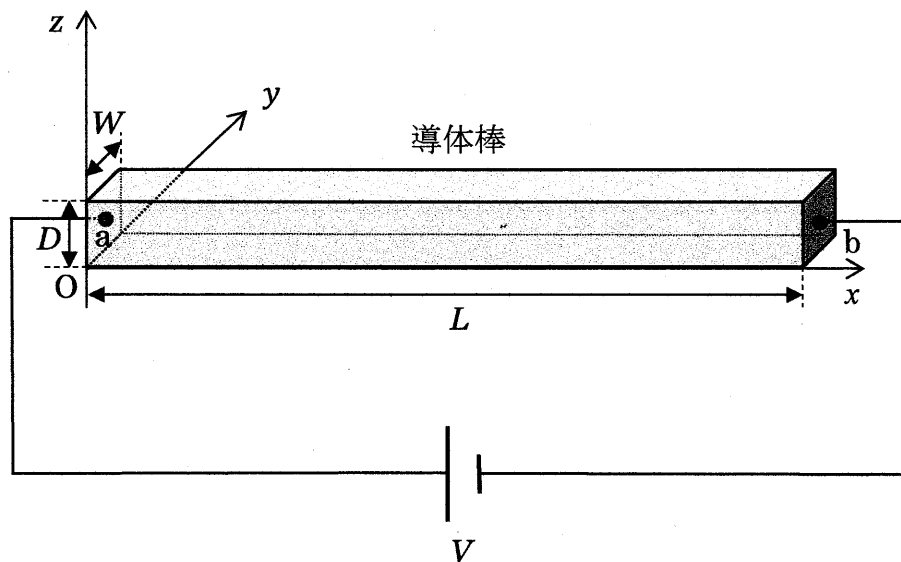


図 1

問2 次に、図2のように、図1の電流が流れている導体棒に、 y 軸の正の向きに磁束密度 B の一様な磁場（磁界）を加えた。導体棒内を移動する自由電子は、磁場からローレンツ力を受けることで自由電子の分布に偏りが生じる。この偏りによって導体棒内に z 軸に平行な向きに電場が生じ、導体棒の下面と上面の間に電圧が生じた（ホール効果）。この z 軸に平行な向きに生じた電場から自由電子が受ける力と、磁場によるローレンツ力が釣り合うことで、自由電子は磁場を加える前と変わらず x 軸に平行な向きに速さ v で移動し、導体棒には大きさ I の電流が流れた。同じ x 座標にある導体棒の上面の点 p と下面の点 q の間の電圧の大きさを測定すると V_z であった。

- (a) 自由電子が受けるローレンツ力の大きさ f を、 e 、 v 、 B を用いて表し、この力の z 成分の向きを、正、負どちらかで答えよ。
- (b) 点 p と点 q で電位の高い方を、 p 、 q のどちらかで答え、また、単位体積あたりの自由電子の数 n を、 e 、 ρ 、 L 、 D 、 V 、 B 、 V_z を用いて表せ。

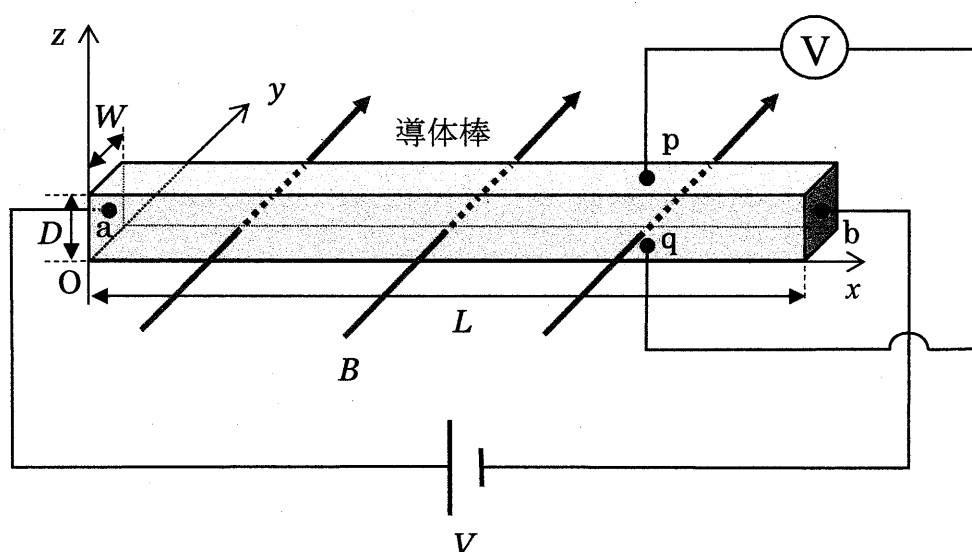


図2

問3 さらに、図3のように、導体棒を問1、2と同じ材質で、長さ L 、奥行き W 、 z 軸方向の幅が D から D' ($L > D' > D$) に x 座標とともに一定の割合で増加しているものに変えた。導体棒の両端 ab 間に電圧 V を加えると、導体棒には大きさ I' の電流が流れた。その後、 y 軸の正の向きに磁束密度 B の一樣な磁場を加え、 x 座標がともに X の位置にある導体棒の上面の点 p' と下面の点 q' の間の電圧を測定した。

- (a) x 座標が X の位置における自由電子の速さ v_x を、 I' 、 e 、 n 、 L 、 D 、 D' 、 W 、 X を用いて表せ。
- (b) x 座標が X の位置における点 p' と点 q' の間の電圧の大きさ V_x を、 I' 、 e 、 n 、 B 、 L 、 D 、 D' 、 W 、 X の中から必要なものを用いて表せ。

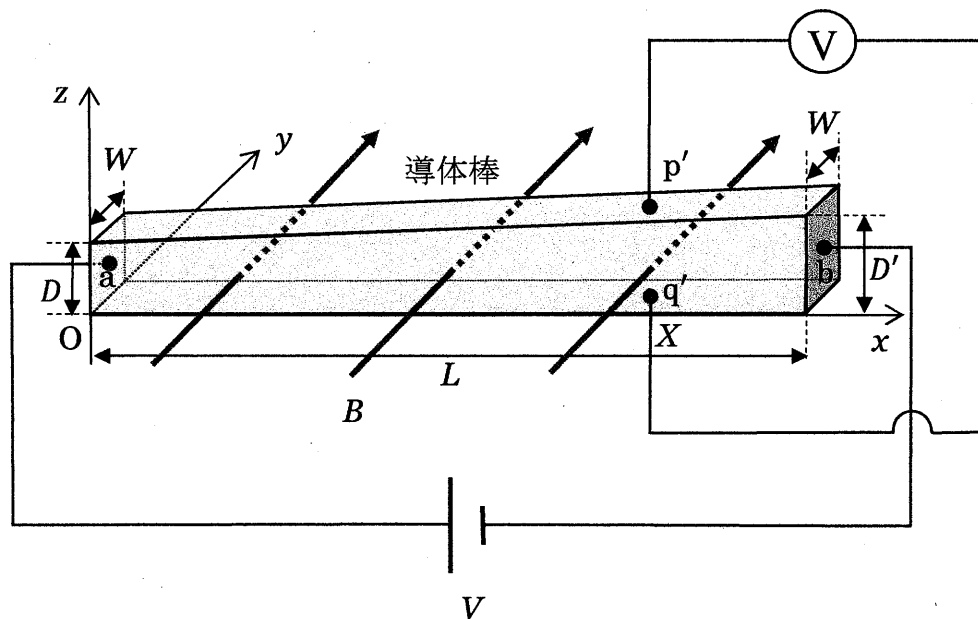


図3

令和 7 年度（2025 年度）東北大学

AO入試（総合型選抜）Ⅱ期

筆記試験②

<選択問題 2>

令和 6 年 11 月 2 日

志願学部／学科	試 験 時 間	ページ数
医 学 部 保 健 学 科 放射線技術科学専攻 検査技術科学専攻	13 : 00～15 : 00 (120 分)	18 ページ

必要があれば次の数値を用いなさい。

気体定数： $8.3 \times 10^3 \text{ Pa} \cdot \text{L}/(\text{mol} \cdot \text{K})$ 絶対零度： $-273 \text{ }^\circ\text{C}$

アボガドロ定数： $6.0 \times 10^{23} / \text{mol}$

原子量： $\text{H} = 1.0$ $\text{N} = 14.0$ $\text{Mg} = 24.3$ $\text{Cl} = 35.5$

1 次の文章〔Ⅰ〕と〔Ⅱ〕を読み、問1から問7に答えなさい。

〔Ⅰ〕 イオン化エネルギーを同族元素で比較すると、一般に原子番号が大きいものほどイオン化エネルギーが小さく、たとえば、アルカリ金属元素の場合は $\text{Li} > \text{Na} > \text{K} > \text{Rb} > \text{Cs}$ である。したがって、ここに示したアルカリ金属元素の中で最も陽イオンになりやすく、その単体の反応性が高い元素は である。また、同周期の元素で比較すると最もイオン化エネルギーが大きいのは 元素である。 元素の原子の価電子は 個であり、きわめて安定で化合物を作りにくい。イオン化エネルギーは原子の陽性の強さを知る上で重要な指標であるが、_{a)} 水溶液中における金属の反応性についてはイオン化エネルギーの値だけから推測することはできない。一方、電子親和力は、その値が大きい原子ほど電子を受け取って安定化しやすく、17族元素で大きな値となっている。

イオン化エネルギーと電子親和力という2つのエネルギーは、原子と電子の親和性に関わるものであり、その大きさは個々の原子で異なっている。このことは、原子どうしの結合において、結合に関与する電子を引き付ける強さが原子によって異なるということを示唆している。_{b)} 原子が共有電子対を引き付ける強さの尺度として電気陰性度がある。

問1 空欄 にあてはまる元素の名称、空欄 にあてはまる周期表の族の名称をそれぞれ書きなさい。また、空欄 にあてはまる数字を0から8より1つ選んで解答欄の数字を○で囲みなさい。

問2 イオン化エネルギーについて述べた文として、その内容が誤っているものを①から⑤よりすべて選んで解答欄の番号を○で囲みなさい。

- ① 原子が最外殻電子を1個取り去られるときに放出するエネルギーである。
- ② イオン化エネルギーが大きいほど陽イオンになりにくい。
- ③ ナトリウム原子のイオン化エネルギーを Q [kJ/mol] とすると次式のように表される。

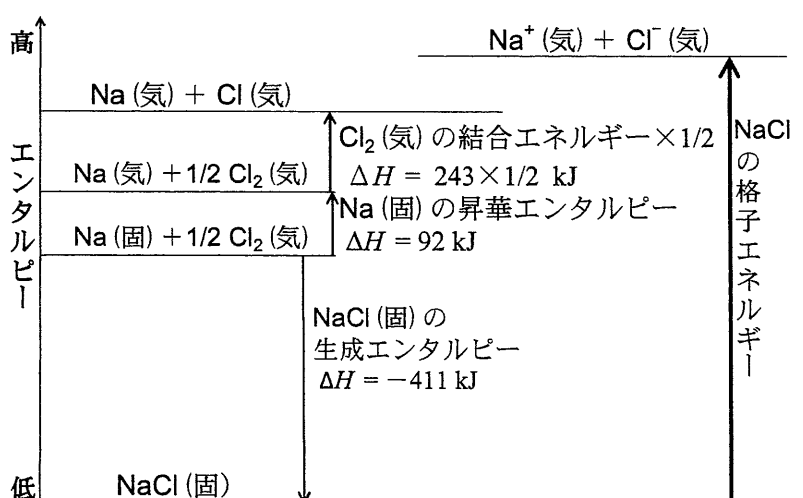
$$\text{Na (固)} \rightarrow \text{Na}^+ \text{ (気)} + \text{e}^- \quad \Delta H = Q \text{ [kJ/mol]}$$
- ④ 一般に電子親和力が大きい原子ほど、イオン化エネルギーが小さい傾向がある。
- ⑤ 水素とリチウムのイオン化エネルギーを比較すると水素の方が大きい。

問3 1 mol のイオン結晶のイオン結合を切断して、ばらばらのイオン（気体）にするのに必要なエネルギーを格子エネルギーという。格子エネルギーを直接測定するのは困難であるが、ヘスの法則を利用すると既知の測定値を利用して計算で求めることができる。下に示す気体の Na 原子のイオン化エネルギーと気体の Cl 原子の電子親和力、およびいくつかの過程のエンタルピーの変化を表す図を用いて、塩化ナトリウム NaCl の格子エネルギー [kJ/mol] を求め、その数値の小数第1位を四捨五入して整数で答えなさい。

Na (気) のイオン化エネルギー 496 kJ/mol $\Delta H = 496 \text{ kJ/mol}$

Cl (気) の電子親和力 349 kJ/mol $\Delta H = -349 \text{ kJ/mol}$ (*注1)

(*注1) 電子親和力は原子が電子を1個受け取ったとき放出するエネルギーなので ΔH の符号は逆になる



問4 下線部 a)について、次の(1)と(2)に答えなさい。

- (1) 単体の金属(固体)が水溶液中で電子を放出して陽イオンになろうとする性質のことを金属の エ という。空欄 エ にあてはまる語句を6文字で書きなさい。
- (2) ①から③のような組み合わせで金属イオンを含む水溶液に金属の単体を浸したとき、変化がみられる場合はその変化をイオン反応式で書きなさい。変化が起らない場合は解答欄に×を書きなさい。

- ① 硝酸銀水溶液に銅を入れた
② 硫酸亜鉛水溶液に銅を入れた
③ 硫酸銅(Ⅱ)水溶液に亜鉛を入れた

問5 下線部 b)について、次の(1)と(2)に答えなさい。ただし、各原子の電気陰性度の値は次のとおりとする。

H : 2.2 C : 2.6 N : 3.0 O : 3.4 F : 4.0 Cl : 3.2

- (1) ①から⑤の結合のうち、結合の極性が最小であるものを選んで解答欄の番号を○で囲みなさい。

① C-H ② N-H ③ O-H ④ F-H ⑤ Cl-H

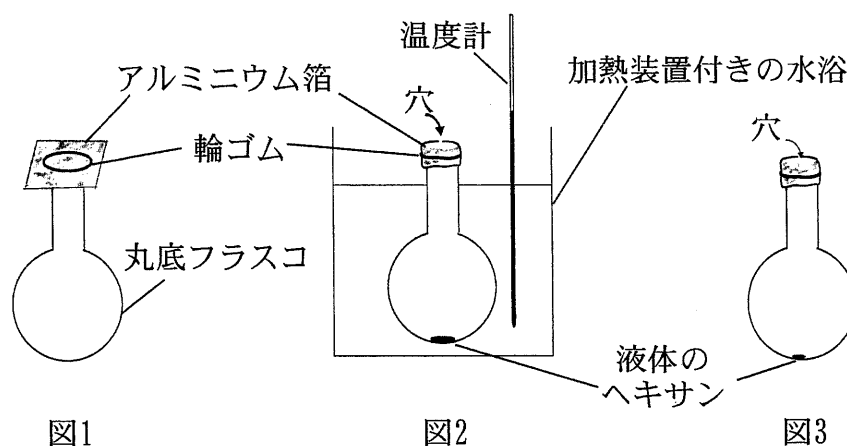
- (2) ①から⑥の分子のうち、個々の原子間の結合には極性があるが、分子全体としては無極性分子となるものを3つを選んで解答欄の番号を○で囲みなさい。

① NH₃ ② CH₄ ③ CCl₄ ④ H₂ ⑤ H₂O ⑥ CO₂

〔Ⅱ〕 実験書に掲載されていた『気体の分子量の測定』の＜実験の手順＞に従い、ヘキサン(沸点 69 °C) の分子量を求める実験を行い、実験で得られた分子量の値と分子式 C_6H_{14} から得られる分子量 86.0 という値を比較することで、その方法の妥当性を検討することにした。実験はすべて大気中で行い、大気圧は $1.00 \times 10^5 \text{ Pa}$ であった。断りが無い限り、丸底フラスコ内の気体の温度は、水浴に浸けているときは水浴の温度に等しく、水浴に浸けていないときは室温に等しいとする。なお、水浴には加熱装置がついており、80 °C以上の一定温度に保たれ、室温は 20.0 °Cであった。また、丸底フラスコの容積は 360 mL であり、温度による容積変化は無視してよく、実験を通して容積は一定であるとする。気体はすべて理想気体としてふるまうものとする。

＜実験の手順＞

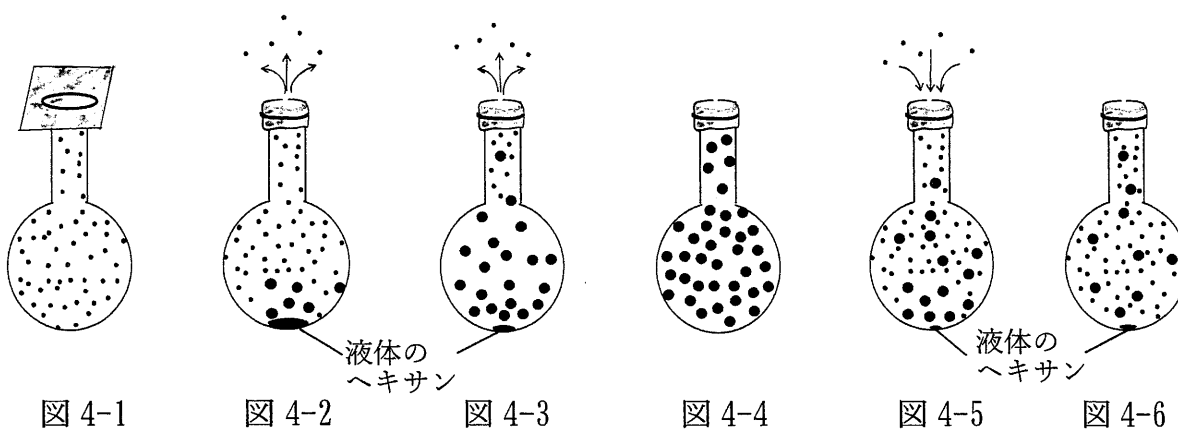
- (i) 乾いた空の丸底フラスコにアルミニウム箔と輪ゴムを載せたもの(図 1)を準備して、その全体(丸底フラスコ、アルミニウム箔および輪ゴム)の質量〔g〕を測定し、 w_1 として記録した。
- (ii) 丸底フラスコに約 8 mL の液体のヘキサンを入れ、アルミニウム箔で丸底フラスコの口を覆い、輪ゴムでとめ、アルミニウム箔には針で小さな穴をあけた。
- (iii) (ii) の丸底フラスコを一定温度に保った水浴に深く沈めて固定し、加熱した(図 2)。
- (iv) 丸底フラスコ内のヘキサン(液体)が全部蒸発したのち、2,3 分そのまま放置して水浴に浸けた温度計の値が一定になっていることを確認してから目盛りを読んだところ、87.0 °Cであった。
- (v) 丸底フラスコを水浴から取り出し、外側についている水をふき取り、室温まで十分に放冷したところ、ヘキサンの凝縮が観察された(図 3)。この状態の全体(アルミニウム箔と輪ゴムを付けたままの丸底フラスコ)の質量〔g〕を測定し、 w_2 として記録した。



問6 実験の開始から終了までの丸底フラスコ内の気体の様子を図 4-1 から図 4-6 に模式的に表した。図中の小さい点(・)は空気を構成する分子を表しており、大きい点(●)はヘキサン分子を表している。

図 4-1 は図 1 の状態を表しており、ここで質量測定してから液体のヘキサンを加えて加熱を始める。加熱を続けると図 4-2 から図 4-3 のように液体のヘキサンが徐々に蒸発して気体となり、アルミニウム箔の穴から空気が押し出され、余分なヘキサン蒸気も穴から出ていく。ついには図 4-4 のように液体のヘキサンがすべて蒸発して丸底フラスコ内がヘキサン蒸気のみで満たされる。**実験の手順** (iv) に相当するのが図 4-4 であり、この状態に気体の状態方程式を適用する。

室温まで放冷する過程で図 4-5 のようにヘキサンが凝縮するとともに空気が丸底フラスコ内にもどり、最終的に丸底フラスコ内が室温と同じ温度になる(図 4-6)。図 4-6 が図 3 の状態を表している。図 4-6 に示したように室温でもヘキサンの一部は気体となっており、液体との間に気液平衡が成立しているとする。以上を踏まえて、(1)と(2)に答えなさい。ただし、ヘキサンの蒸気圧は $20\text{ }^{\circ}\text{C}$ で $2.00 \times 10^4\text{ Pa}$ とする。



(1) 20℃でのヘキサンの蒸気圧 2.00×10^4 Pa と等しい圧力の 20℃の空気 360 mL の質量 [g] を求め、その数値を有効数字 2 桁で書きなさい。ただし、20℃、 1.00×10^5 Pa の条件下で、360 mL の空気の質量は 0.430 g とする。

(2) 実験の結果、 $w_2 - w_1 = 0.96$ g であった。20℃でのヘキサンの蒸気圧の値を考慮して、ヘキサンの分子量を求めたい。ヘキサンのモル質量を M [g/mol] とし、 M を求めるための式を以下のように立てた。空欄 [オ]、[カ] および [キ] に、問題文中に示された数値や問いの答えの数値のうち、適切なものを入れて式を完成させなさい。なお、図 3 において液体のヘキサンの体積は無視してよい。また、計算して得られたモル質量 M [g/mol] の値を [ク] に有効数字 2 桁で書きなさい。

$$M = \frac{(0.96 + \text{オ}) \times 8.3 \times 10^3 \times (273 + \text{カ})}{\text{キ} \times 360 \times 10^{-3}} \text{ g/mol}$$

上式を計算して $M = \text{ク}$ g/mol

問 7 次の (1) または (2) のように部分的に＜実験の手順＞どおりの操作を行わなかったとする。

(1) 手順 (iv) において、丸底フラスコ内にヘキサンの液体がほんのわずかに残っていたが、温度計の目盛りを読んで、手順 (v) に進んだ。この操作以外はすべて＜実験の手順＞どおりに行った。

(2) 手順 (v) において、水浴から丸底フラスコを引きあげたあと、丸底フラスコを氷水につけて十分に冷却し、ヘキサン蒸気が凝縮したことを確認後、まわりの水をふき取り、すぐにこの状態の全体の質量 [g] を測定し、その値を w_2 として記録した。このとき丸底フラスコは室温よりも冷たく、内部の気体の温度も室温より低かった。この操作以外はすべて＜実験の手順＞どおりに行った。

(1), (2) のそれぞれについて、＜実験の手順＞どおりに操作したときと比べて値が変化する可能性のあるものを①から⑤よりすべて選んで、解答欄の番号を○で囲みなさい。ただし、図 3 は、(1) においては手順 (v) のとおり室温まで十分に放冷した状態を表しており、(2) においては氷水から丸底フラスコを引き上げてまわりの水をふき取ってすぐの状態を表していることとする。また、図 3 において、丸底フラスコ内に存在する液体のヘキサンの体積はその増減に関わらず無視することができ、丸底フラスコ内の気体の体積は常に 360 mL とする。

- ① 図 3 の全体の質量 (w_2 [g]) の値
- ② 図 3 のときのヘキサンの蒸気圧の値
- ③ 図 3 の丸底フラスコ内に含まれる空気の質量の値
- ④ 図 3 の丸底フラスコ内に含まれるヘキサンの質量の値
- ⑤ 図 3 の丸底フラスコ内の酸素分圧の値

2 次の文章〔Ⅰ〕から〔Ⅲ〕を読み、問1から問10に答えなさい。

〔Ⅰ〕 炭素およびケイ素は14族に属する非金属元素である。同じ元素の単体であるが、互いに性質が異なる物質を〔ア〕という。炭素の単体には多くの〔ア〕があり、その一つであるダイヤモンドは〔イ〕を吸収しないために無色透明である。炭素の別の〔ア〕である〔ウ〕は、多数の炭素原子が正六角形型に平面状に敷き詰められた層が分子間力によって引き合い、積み重なった構造をとる黒色の固体である。〔ウ〕の層一枚のみからなる炭素の〔ア〕も存在し、これは〔エ〕と呼ばれる。さらに、炭素の〔ア〕には、 C_{60} 、 C_{70} などの分子式をもつ球状分子もあり、これらは〔オ〕と呼ばれる。炭素原子およびケイ素原子はともに最外殻に〔A〕個の電子をもち、この電子を用いて水素原子やハロゲン原子との間に共有結合を形成する。

一方、同じ14族に属するが、金属元素に分類される元素としてスズおよび鉛がある。スズの合金の1つである〔カ〕は、融点が低いため金属の接合剤として用いられる。以前は〔カ〕として、スズとともに鉛を含む合金が用いられていたが、_{a)}最近では鉛を含まない合金が実用化され用いられるようになっていく。鉛の化合物の中で、白色の硫酸塩や黒色の硫化物などは酸化数〔B〕の鉛を含んでいる。一方、赤色顔料の鉛丹の主成分となっている鉛の酸化物のように、酸化数〔B〕と〔C〕の2種類の鉛イオンを含む化合物も存在する。

問1 空欄〔ア〕から〔カ〕に入る最も適切な語句を書きなさい。

問2 空欄〔A〕から〔C〕に入る適切な数字を書きなさい。必要なら＋、－の符号を付けなさい。

問3 下線部 a)において、鉛を含まない合金が用いられるようになった理由を15文字以内で書きなさい。

問4 元素や原子に関する次の記述の中から正しいものをすべて選び，解答欄の記号を○で囲みなさい。

- (a) すべての元素のすべての安定な同位体の原子は，必ず電子，陽子および中性子を含んでいる。
- (b) 現在の周期表中では，元素は原子量が増加する順番に並んでいる。
- (c) 族番号が12よりも小さい元素の中に，金属元素でない元素が存在する。
- (d) 現在では，質量数12の炭素原子 ^{12}C が正確に12 g あるとき，その中に含まれる ^{12}C の数と等しい数の集団のことを1 mol と定義している。
- (e) 第2周期で1族から17族に属する元素では，原子番号が大きくなるほど原子半径は増加する。
- (f) 同じ電子配置をもつ単原子イオンである O^{2-} ， F^{-} ， Na^{+} ， Mg^{2+} および Al^{3+} では，原子番号が大きくなるほどイオンの大きさは小さくなる。

〔Ⅱ〕 鉄のシュウ酸塩 $\text{Fe}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ と b) ヘキサシアニド鉄(Ⅲ)酸カリウム を水に溶かした溶液に白紙を浸した後、この白紙を取り出して暗所で乾燥させた。出来上がった紙（以後紙 A と呼ぶ）に、図 1 のように星形の厚紙を載せ、その上から日光を 10 分間照射した。その間、紙 A から二酸化炭素の発生が観測された。その後、紙 A を水洗いして乾燥させたところ、星形の厚紙が載っていた部分は白色、星形の厚紙が載っていなかった部分は濃青色となり、星形が紙にくっきりと写し取られた。この星形の厚紙が載っていなかった部分に生じた濃青色の物質は、ターンブルブルーとよばれる、水に不溶性の化合物である。

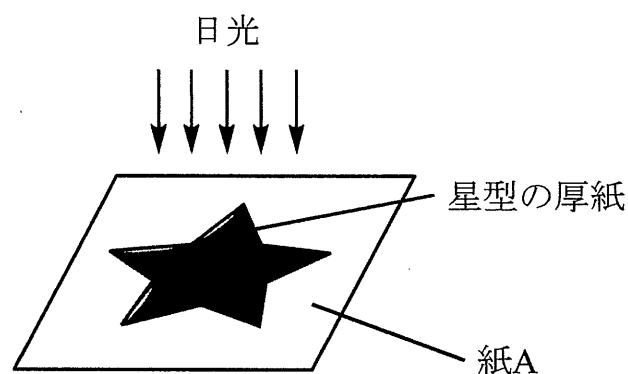


図1

問 5 下線部 b) のヘキサシアニド鉄(Ⅲ)酸カリウムの化学式を、配位子、配位数、カリウムの数などが明確に分かるように書きなさい。

問 6 紙 A の日光が当たった部分では、酸化還元反応が起こっている。この反応で、(1) 酸化された元素の酸化数の変化、および(2) 還元された元素の酸化数の変化を、それぞれ下の書き方の例にならって書きなさい。

〔例〕 ClO^- から Cl^- が生じる反応での塩素の酸化数の変化の書き方： $+1 \rightarrow -1$

〔Ⅲ〕 次の実験 1 から実験 7 はいずれも実験室で気体を発生させる実験，または発生した気体の反応の実験に関する記述である。

実験 1 硫化鉄(II)に希硫酸を加えると，気体 X が発生した。

実験 2 亜硫酸ナトリウム水溶液に希硫酸を加えると，気体 Y が発生した。

実験 3 塩化アンモニウム水溶液に水酸化カルシウムを加えて加熱すると，刺激臭のある気体 Z が発生した。気体 Z は湿った赤色のリトマス試験紙を青色に変色させた。

実験 4 塩化アンモニウム 5.35 g を水に溶かし，小過剰の亜硝酸ナトリウムを加えて加熱すると，窒素が発生した。

実験 5 デンプン水溶液にヨウ素ヨウ化カリウム水溶液を加えて生じる青紫色溶液に，気体 X または気体 Y を通したところ，いずれの場合も溶液の青紫色が消失した。

実験 6 気体 X と気体 Y を触媒存在下 200～350℃で反応させると，硫黄と水が生成した。

実験 7 窒素を金属マグネシウムと高温で反応させたところ，窒化マグネシウムが生成した。この化合物中のマグネシウムの酸化数は+2，窒素の酸化数は-3である。

問 7 (1) 実験 2，(2) 実験 3 および(3) 実験 4 で起こった化学反応のイオンを含まない化学反応式を，それぞれ解答欄(1)から(3)に書きなさい。

問 8 実験 1, 実験 2, 実験 3 および実験 4 で発生した(1) 気体 X, (2) 気体 Y, (3) 気体 Z および(4) 窒素を大気中で捕集するのに最も適した方法を, それぞれ次の (A) から (C) の中から 1 つずつ選び, その記号をそれぞれ解答欄(1)から(4)に書きなさい。

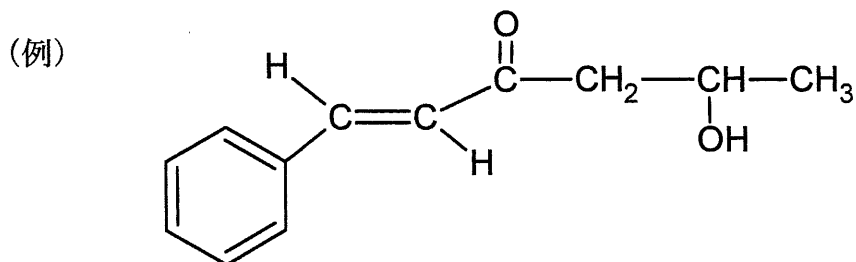
(A) 水上置換 (B) 下方置換 (C) 上方置換

問 9 (1) 実験 5 で, 気体 Y を通したときに起こる反応のイオンを含まない化学反応式を書きなさい。

(2) 実験 6 の反応で, 還元剤としてはたらいした物質の分子式を書きなさい。

問 10 実験 4 で塩化アンモニウムはすべて反応して窒素が生成した。生成した窒素をすべて使用して, 過剰量の金属マグネシウムを用いて実験 7 を行ったところ, 窒素はすべて消費された。生成した窒化マグネシウムの質量 [g] を計算し, その数値を有効数字 3 桁で書きなさい。なお, 実験 4 および実験 7 ではそれぞれ 1 つの化学反応のみが起こるものとする。

- 3 次の問 1 から問 4 に答えなさい。構造式を求められた場合には、(例) にならって書きなさい。



問 1 有機化合物の性質について、(1)から(4)に答えなさい。

- (1) C₅H₁₂ の炭化水素の構造異性体の中で、分子間にはたらく力が最も弱く沸点の最も低い異性体はどれか。その異性体の構造式を書きなさい。
- (2) アルコールが同程度の分子量を持つ炭化水素に比べて沸点が高いのは分子間にどのような相互作用があるためか。その相互作用を表す最も適切な語句を書きなさい。
- (3) メタン、エチレン、アセチレンの中で最も不完全燃焼を起こしやすく、燃えるときにすすが多く、炎がより赤くなるのはどれか。化合物の名称を書きなさい。
- (4) エタン、エチレン、アセチレンの中で過マンガン酸カリウム水溶液に加えても赤紫色が消えないのはどれか。化合物の名称を書きなさい。

問2 次の化合物(A)から(E)の中で、下の条件(1)から(5)のそれぞれに当てはまる化合物を選び、解答欄の該当する記号を○で囲みなさい。なお、それぞれの条件において解答は1つとは限らない。

- (A) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{OH}$ (B) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$ (C) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$
(D) $\text{CH}_2=\text{CHCH}(\text{OH})\text{CH}_3$ (E) $\text{CH}_2=\text{CHOCH}_2\text{CH}_3$

- (1) 臭素が付加してジブロモ化合物を与える。
- (2) ヨウ素および水酸化ナトリウム水溶液と反応させると黄色沈殿が生じる。
- (3) 不斉炭素原子を持っている。
- (4) フェーリング液を加えて温めると赤色沈殿ができる。
- (5) シス・トランス異性体が存在する。

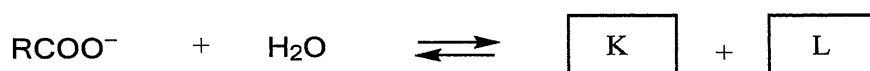
問3 次の記述の反応で生成する化合物 A から E の構造式を書きなさい。

- (1) メタンと大過剰の塩素の混合物に紫外線を照射すると無極性分子である化合物 A が得られる。
- (2) アセチレンに触媒の存在下で水を付加させると化合物 B が得られる。
- (3) 加熱した濃硫酸にエタノールを加え 130～140 °C に加熱すると分子間の反応により化合物 C が得られるが、同じ反応を 160～170 °C で行くと分子内の反応により化合物 D が得られる。
- (4) 濃硫酸存在下でグリセリンと硝酸を反応させると、火薬や狭心症治療薬に用いられる化合物 E が生成する。

問4 以下の文章を読んで、下の(1)および(2)に答えなさい。

鎖状炭化水素基 R とカルボキシ基から構成されるモノカルボン酸（一価カルボン酸） RCOOH は A と呼ばれ、広い意味では R には H も含まれる。その中で炭素数の多いものを B，少ないものを C という。この広義の A の中の飽和カルボン酸の中で最も強い酸性を示すのは D であり、D はカルボン酸であるが分子中に E 基が存在するため還元性を示す。油脂はグリセリンとさまざまな B からなるエステルの混合物である。油脂に水酸化ナトリウムを加えて加熱すると加水分解されセッケンとグリセリンになる。この加水分解は F と呼ばれる。セッケンは水に混じりにくい G 基である炭化水素基と水に混じりやすい H 基であるイオン部分 $\text{-COO}^-\text{Na}^+$ からなり、このように分子中に G 基と H 基をあわせもつ物質を I という。セッケンは水中では、H 基を外側にして集まることにより J を形成しコロイド粒子となる。

- (1) 空欄 A から J に入る最も適切な語句あるいは化合物名を書きなさい。
- (2) セッケンは水に溶かしたときに弱塩基性となる。このことを示す以下のイオン反応式の空欄 K と L に最も適した化学式を入れて、イオン反応式を完成しなさい。



令和 7 年度（2025 年度）東北大学

A○入試（総合型選抜）Ⅱ期

筆記試験②

<選択問題 3>

令和 6 年 11 月 2 日

志願学部／学科／ 専攻	試 験 時 間	ページ数
医 学 部 保 健 学 科 放射線技術科学専攻 検査技術科学専攻	13 : 00～15 : 00 (120 分)	11 ページ

B2346

———このページは白紙———

——このページは白紙——

1 次の文章を読み、以下の問（１）～（８）に答えよ。

(a)塩基対数がわからない DNA を挿入した(b)プラスミドがある。この DNA の塩基対数を解析することを目的として、(c)制限酵素や(d)電気泳動装置を用いて、下記の実験を行った。ただし、この実験で用いた DNA を挿入する前のプラスミド DNA の大きさは 2930bp（塩基対）である。なお、このプラスミドを制限酵素 *EcoRI* と *XhoI* で切断した部分に、下線部 (a) の塩基対数がわからない DNA を挿入した。

- ① 3本のマイクロチューブ A, B, C を用意した。
- ② それぞれのマイクロチューブに、マイクロピペットを用いて、蒸留水、制限酵素用緩衝液（少量の酸や塩基を加えたり、多少濃度が変わりても水素イオン濃度が大きく変化しない溶液）、下線部 (a) を挿入した下線部 (b) のプラスミドの DNA 溶液を順番に入れた。
- ③ A のマイクロチューブには(e)制限酵素 *EcoRI* 溶液を、B には制限酵素 *XhoI* 溶液を、C には制限酵素溶液（制限酵素 *EcoRI* 溶液と制限酵素 *XhoI* 溶液の混合液）を入れた。
- ④ これらのマイクロチューブのふたをして、よく混ぜた。
- ⑤ 準備したマイクロチューブを 37℃ で 30 分間保温した。
- ⑥ 反応後の DNA 溶液に青い色素溶液を加えて、よく混ぜた。
- ⑦ この 3 本のマイクロチューブから内部の試料をマイクロピペットで取り、電気泳動装置のアガロースゲルの別々の溝（ウェル）にゆっくりと注入した。（マイクロチューブ A はレーン 1 の溝に、B はレーン 2 の溝に、C はレーン 3 の溝に入れた。また、塩基対数のわかっている DNA をマーカーとして別の溝に入れた。）
- ⑧ この電気泳動装置のアガロースゲルに 100V で 30 分間通電した。
- ⑨ この結果、次の図 1 のようになった。

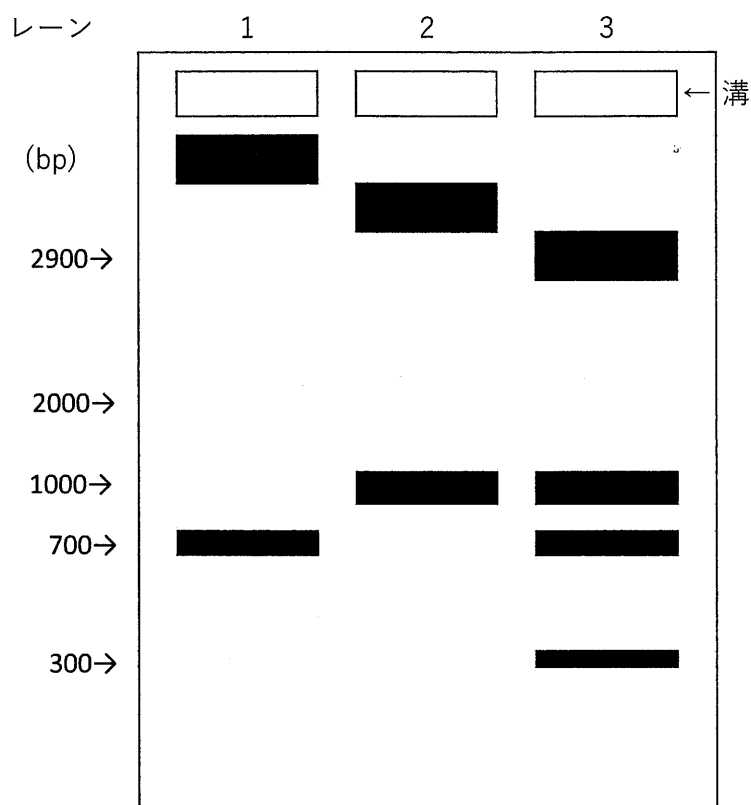
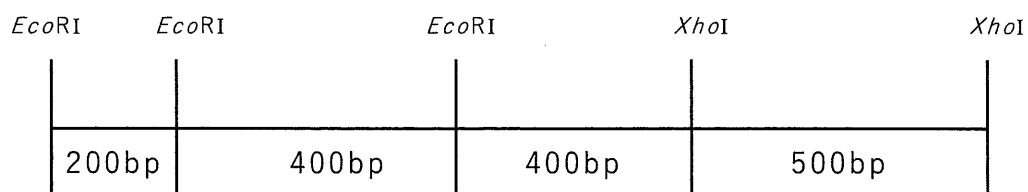


図 1

問(1) 上記の実験結果から下線部(a)の塩基対数がわからない DNA の制限酵素地図（制限酵素 *Eco*RIと制限酵素 *Xho*Iで切断することのできる位置とそれぞれの塩基対の大きさがわかるもの）を下記の例のように記せ。なお，DNA 断片を組み込んだ元のプラスミドには *Eco*RI，及び *Xho*Iで切断できる塩基配列はそれぞれ 1 カ所しかないものとする。

例



問(2) 下線部(b)のプラスミドとはどのようなものか，2 行以内で記せ。

問(3) 下線部(c)の制限酵素は多くの細菌の中でどのようなはたらきをしているか，2 行以内で記せ。

問(4) 下線部(d)の電気泳動装置でアガロースゲルに電圧を加えると、DNA はなぜ移動していくのか。DNA を構成する物質の特性をふまえて、2 行以内で記せ。

問(5) 下線部(e)の制限酵素 *EcoRI* は DNA の塩基配列 GAATTC の部分を切断する。2 本に切断された箇所の塩基配列を書け。(どのように切断されたかわかるように書くこと。対になっている塩基配列の部分も書くこと。)

問(6) 約 420 万塩基対からなる大腸菌の DNA を下線部(e)の制限酵素 *EcoRI* で切断すると、理論的には何カ所で切断されるか。小数点以下第 1 位を四捨五入して整数で答えよ。

問(7) ヒトのインスリン遺伝子を取り出し、そのままプラスミドを用いて大腸菌に取り込ませても、大腸菌は機能を持ったインスリンを生産することはできない。その理由を 2 行以内で記せ。

問(8) ゲノム編集は短時間で簡単に遺伝子进行操作する CRISPR-Cas9 という手法で行われるようになった。この方法でどのように特定の遺伝子を挿入するのか、下記の語句をすべて用いて、4 行以内で記せ。

【語群】 遺伝子、ヌクレオチド鎖、Cas9 タンパク質、ガイド RNA、DNA

2 次の文章を読み、以下の問（1）～（7）に答えよ。

有性生殖は配偶子の形成時に遺伝子の^(a)組換えが起こるため、親とは異なった遺伝子の組み合わせをもった子孫をつくることができる。しかし、植物の両性花の中で受精が起こる場合は、多様性のある子孫を残す可能性は小さくなる。自家受精は受精の効率を上げるには有効だが、多様性を持った子孫を残すには自家受精を抑制し、他家受精（他の個体と受精する）を促すしくみが必要である。自家受精を防ぐしくみには様々なものがあるが、そのうちの一つに自家不和合性がある。^(b)ナス科の植物においては花粉側のタンパク質の型と雌しべ側のタンパク質の型が一致すると、花粉管の成長が途中で止まってしまい、受精することができない。

問(1) ある植物の花の色に関する対立遺伝子 A と a、及び花粉の形状に関する対立遺伝子 B と b は一対の相同染色体上に存在している。一方の染色体では遺伝子 A と B が連鎖し、対になる染色体では遺伝子 a と b が連鎖している。遺伝子型 AABB の個体と aabb の個体を交配すると、F₁（雑種第 1 代）の遺伝子型はすべて AaBb になった。この個体が配偶子を形成する時に下線部（a）の組換えが生じ、その組換え価は 12.5% であった。この場合、F₁（遺伝子型 AaBb）同士を交配すると、F₂（雑種第 2 代）の表現型の分離比はどのようになるか。ただし、遺伝子型 AABB, AaBb などを持つ個体の表現型は[AB]、AAbb, Aabb などは [Ab]として、[AB]: [Ab]: [aB]: [ab]の形で記せ。

問(2) あるナス科の植物の花粉を形成する親において、自家不和合性にかかわる遺伝子型を S₁S₂とし、胚珠を形成する親の遺伝子型を S₂S₃とする。この花粉を形成する親と胚珠を形成する親を交配した。

（i）F₁の胚の遺伝子型の比を記せ。

（ii）F₁の胚乳の遺伝子型の比を記せ。

ただし、このナス科の植物では花粉の遺伝子と胚珠の遺伝子に同じものが含まれる場合は受精しない。

問(3) 下線部 (b) の場合の自家不和合性を示す原因としては花柱（雌しべの柱頭と子房の間）が分泌する RNA を分解する酵素を花粉管側が不活性化できないからと考えられている。なぜ花粉管の成長が止まってしまうのか、2 行以内で記せ。

問(4) 被子植物の卵細胞形成の過程を下記の語句をすべて用いて、6 行以内で記せ。

【語群】 胚珠、胚のう細胞、胚のう、胚のう母細胞、卵細胞、
反足細胞、中央細胞、減数分裂、極核、助細胞、核分裂

問(5) 減数分裂と体細胞分裂の過程で異なる点を 2 つ記せ。

問(6) あるイネ科の植物では、胚乳を培養することによって植物体が再び分化することが報告されている。これは胚乳も胚と同様に植物体になる能力を保持していると考えられる。この性質を利用して開発できると考えられているものは何か、1 行で記せ。

問(7) シロイヌナズナの遺伝子 F は胚乳において母親（中央細胞）から遺伝したときのみ発現する。一方、父親（精細胞）から遺伝した対立遺伝子は不活性な状態に保たれている。遺伝子 F は DNA のプロモーター領域がメチル化（DNA の塩基にメチル基 $[-CH_3]$ が付加されること）されることによって発現が抑制される。しかし、雌性配偶体の中央細胞では、この領域がある酵素によって脱メチル化（メチル基が離れること）されるので遺伝子 F は活性化される。そのため、受精後の胚乳においては、母親に由来する遺伝子が選択的に発現する。一方、雄性配偶子では別の酵素が働き、メチル化が維持され遺伝子発現の抑制状態が維持される。メチル化が維持されると遺伝子発現が抑制されるのはなぜか、そのしくみを 2 行以内で記せ。

3 次の文章を読み、以下の問（１）～（７）に答えよ。

水は生命にとって不可欠な物質であり、水なしに生物は生きていけない。水は分子量が小さいため、環境内に豊富に水が存在する場合には、細胞内と細胞外の溶質の濃度差を利用して、低張液から高張液へと水分子を移動させることができる。これを浸透という。しかし、(a)細胞膜は疎水性の障壁を持つリン脂質二重層なので、浸透だけに頼った細胞膜の水の移動はわずかしかなじない。それにもかかわらず、動物の赤血球、(b)腎臓の細胞などは細胞膜を横切って多量の水を高速に通すことができる。多くの科学者は、このような細胞の細胞膜には(c)多量の水を高速に透過するタンパク質があると考えた。そこである科学者は、赤血球の細胞膜に多量に存在するタンパク質 H が、このタンパク質であると考え、下記の実験 I を行った。

- ① ヒトのタンパク質 H の遺伝情報を持つ mRNA を含む水溶液を、アフリカツメガエルの卵母細胞 A に注入した。
- ② 卵母細胞 B には mRNA を含まない水溶液を、①と同じ量を注入した。
- ③ 卵母細胞 C には別のタンパク質の遺伝情報を持つ mRNA を含む水溶液を、①と同じ量を注入した。
- ④ ①～③の操作をした卵母細胞を、室温で等張液（アフリカツメガエルの体液の浸透圧にほぼ等しい溶液）の中に 72 時間入れた。
- ⑤ その後、卵母細胞を入れた溶液を、約 3 倍量の蒸留水で薄めた。

実験 I の結果

卵母細胞 A は大量の水が入り、数分後に破裂した。

卵母細胞 B は水が入って多少膨張したが、破裂しなかった。

卵母細胞 C はほとんど膨張しなかった。

その後、下記の実験Ⅱを行った。

アフリカツメガエルの卵母細胞に、タンパク質を介在する水透過を阻害する塩化水銀（Ⅱ）（ HgCl_2 ）や、塩化水銀（Ⅱ）による水透過の阻害を解除する化学物質 M を与えて、水分子が透過する速度を調べた。

表 1 実験Ⅱの結果

タンパク質 H の mRNA の卵母細胞への注入	塩化水銀（Ⅱ）	化学物質 M	水分子の透過する速度
なし	なし	なし	（ア）
なし	あり	なし	（イ）
なし	あり	あり	（ウ）
あり	なし	なし	（エ）
あり	あり	なし	（オ）
あり	あり	あり	（カ）

問 (1) 下線部 (a) の細胞膜の断面図を親水性の部分と疎水性の部分がどのように分布しているかわかるように模式的に書け。

問 (2) ヒトの体液の塩分濃度が上昇した際、下線部 (b) のヒトの腎臓において、水の再吸収を促進するホルモンが働くまでの過程を 3 行以内で記せ。

問 (3) (i) 下線部 (c) のタンパク質の名称を記せ。

(ii) 細胞膜で主にイオンを受動輸送しているタンパク質の名称を記せ。

問 (4) 小腸の上皮細胞では、腸管側のグルコース濃度が小腸上皮細胞内よりも低いにもかかわらず、グルコースを小腸上皮細胞に取り込んでいる。どのようなしくみで取り込んでいるのか、3 行以内で記せ。

問 (5) 実験Ⅰでタンパク質 H が水を高速で透過するタンパク質であることは推測できた。実験Ⅱでは実験Ⅰの結果を支持するデータが得られた。表 1 の (ア) ～ (カ) の中で水分子の透過する速度が速いものを 2 つ選べ。

問 (6) 実験Ⅰと実験Ⅱで、タンパク質 H が水を高速で透過するタンパク質であることは推測できた。しかし、アフリカツメガエルの卵母細胞には既に水を高速で透過するタンパク質が存在し、タンパク質 H はそのタンパク質を活性化したにすぎないのではないかという批判が出た。それに対して、ある実験を行い、タンパク質 H が水を高速で透過するタンパク質であることを明らかにした。どのような実験をしたと考えられるか、下記の語句をすべて用いて、3 行以内で記せ。

【語群】減少，体積，脂質分子，等張液，スクロース，小胞，
タンパク質 H，ヒトの赤血球，人工の膜

問 (7) 以下は細胞膜ではたらく、あるホルモンに関する文章である。空欄 キ ～ シ に適する語句を入れよ。

キ は副腎髄質から分泌され血液中を移動し、このホルモンの ク 器官である肝臓の細胞膜上の ケ に結合する。その結果 ケ の立体構造が変化して、細胞膜上にある コ を活性化する。活性化した コ は サ から cAMP という情報伝達物質を新たに産生する。cAMP はさらに別の コ を活性化して、一連の反応を促進し、最終的にグリコーゲンがグルコースに分解される。この結果グルコースが血液中に運ばれて血糖濃度が上昇する。cAMP のような細胞内の情報伝達物質は、 シ とよばれる。

令和7年度（2025年度）東北大学

AO入試（総合型選抜）Ⅱ期

筆記試験③問題

令和6年11月2日

志願学部／学科	試験時間	ページ数
医学部保健学科 歯学部 農学部	16:00～17:30 (90分)	14ページ

注意事項

1. 試験開始の合図があるまで、この「問題冊子」、「解答用紙」を開いてはいけません。
2. この「問題冊子」は14ページあります。ページの脱落、印刷不鮮明の箇所などがあった場合には申し出てください。ホチキスは外さないでください。
3. 「問題冊子」の他に、「解答用紙」、「メモ用紙」を配付します。
4. 解答は、必ず黒鉛筆（シャープペンシルも可）で記入し、ボールペン・万年筆などを使用してはいけません。
5. 「解答用紙」の受験記号番号欄（1枚につき1か所）には、忘れずに受験票と同じ受験記号番号をはっきりと判読できるように記入してください。
6. 解答は、必ず「解答用紙」の指定された箇所に記入してください。
7. 特に指示がある場合以外は、日本語で記入してください。
8. 解答に字数の指定がある場合は、句読点、数字、アルファベット、記号も1字として数えてください。
9. 試験終了後は「解答用紙」を回収しますので、持ち帰ってはいけません。「問題冊子」、「メモ用紙」は持ち帰ってください。

C2346

- 1 次の英文を読んで以下の問いに答えなさい。

著作権の都合上、この部分をご覧いただけません。

著作権の都合上、この部分をご覧いただけません。

問1 下線部(1)の that が示す内容を本文に即して説明しなさい。

問2 下線部(2)の 8 countries について、文中ではいくつかに分類されている。どのように分類されているか説明しなさい。

問3 下線部(3)について、we が指すものを具体的に示して、日本語に訳しなさい。

問4 本文の内容から正しいと判断できるものを、次の (A)～(D) の中から一つ選び、記号で答えなさい。

(A) スペインとウクライナでは国民の英語習熟度が異なっている。

(B) 学術論文の審査過程では、研究内容の正確さと英語の質の問題は分けて評価される。

(C) 英語が堪能でない人にとって、論文やプレゼンテーションだけでなく、研究費を獲得するための申請も困難である。

(D) 英語を母国語とする国の数は世界の国の数の5%に過ぎない。

——このページは白紙——

2 次の英文を読んで、以下の問いに答えなさい。

著作権の都合上、この部分をご覧いただけません。

著作権の都合上、この部分はご覧いただけません。

著作権の都合上、この部分をご覧いただけません。

問1 本文中で 下線部(1) Avian と同じ意味で用いられている英単語を答えなさい。

問2 下線部(2)を日本語に訳しなさい。

問3 下線部(3)について、なぜ It should be no surprise なのか、その理由について本文に即して簡潔に説明しなさい。

問4 下線部(4)について、なぜ controversial なのか、その理由について本文に即して簡潔に説明しなさい。

問5 以下の (A)～(D) のうち、本文の内容から誤っていると判断できるものを二つ選び、記号で答えなさい。

(A) HPAI に感染した人は50%以上の確率で死に至る。

(B) 最初の HPAI は野生のガチョウから見つかった。

(C) 鳥の死体を見つけた場合は HPAI に感染している可能性があるので、拾って専門機関に持っていく必要がある。

(D) HPAI の世界的な流行を抑制する施策の一つとして、家禽飼育羽数の増加の抑制があげられる。

3 次の英文を読んで、以下の問いに答えなさい。

[1] In the 1990s and early 2000s, technologists made the world a grand promise: new communications technologies would strengthen democracy, undermine authoritarianism, and lead to a new era of human *flourishing. But today, (1)few people would agree that the internet has lived up to that *lofty goal.

[2] Today, on social media platforms, content tends to be ranked by how much engagement it receives. Over the last two decades politics, the media, and culture have all been reshaped to meet a single, overriding incentive: *posts that provoke an emotional response often rise to the top. Efforts to improve the health of online spaces have long focused on content moderation, the practice of detecting and removing bad content. Tech companies hired workers and built AI to identify hate speech, *incitement to violence, and harassment. That worked imperfectly, but it stopped the worst toxicity from flooding our feeds. There was one problem: while these AIs helped remove the bad, they didn't elevate the good. "Do you see an internet that is working, where we are having conversations that are healthy or productive?" asks Yasmin Green, the CEO of Google's Jigsaw unit, which was founded in 2010 with a remit to address threats to open societies. "No. You see an internet that is driving us further and further apart." What if there were another way?

[3] Jigsaw believes (2)it has found one. On Monday, the Google subsidiary revealed a new set of AI tools, or classifiers, that can score posts based on the likelihood that they contain good content: Is a post *nuanced? Does it contain evidence-based reasoning? Does it share a personal story, or foster human compassion? By returning a numerical score (from 0 to 1) representing the likelihood of a post containing each of those virtues and others, these new AI tools could allow the designers of online spaces to rank posts in a new way. Instead of posts that receive the most likes or comments rising to the top, platforms could — in an effort to foster a better community — choose to put the most nuanced comments, or the most compassionate ones, first.

[4] The breakthrough was made possible by recent advances in (3)large language models (LLMs), the type of AI that underpins *chatbots like ChatGPT. In the past, even training an

C2346

AI to detect simple forms of toxicity, like whether a post was racist, required millions of labeled examples. Those older forms of AI were often *brittle and ineffectual, not to mention expensive to develop. But the new generation of LLMs can identify even complex linguistic concepts out of the box, and *calibrating them to perform specific tasks is far cheaper than it used to be. Jigsaw's new classifiers can identify "attributes" like whether a post contains a personal story, curiosity, nuance, compassion, reasoning, *affinity, or respect. "It's starting to become feasible to talk about something like building a classifier for compassion, or curiosity, or nuance," says Jonathan Stray, a senior scientist at the Berkeley Center for Human-Compatible AI. "These fuzzy, contextual, know-it-when-I-see-it kind of concepts - we're getting much better at detecting those."

[5] This new ability could be a watershed for the internet. Green, and a growing chorus of academics who study the effects of social media on public discourse, argue that content moderation is "necessary but not sufficient" to make the internet a better place. (4) Finding a way to boost positive content, they say, could have *cascading positive effects both at the personal level — our relationships with each other — but also at the scale of society. "By changing the way that content is ranked, if you can do it in a broad enough way, you might be able to change the media economics of the entire system," says Stray, who did not work on the Jigsaw project. "If enough of the algorithmic distribution channels disfavored divisive rhetoric, it just wouldn't be worth it to produce it any more."

(出典: "The AI that Could Heal a Divided Internet" April 15, 2024, *Time* より一部改変)
(Reprinted from "The AI That Could Heal a Divided Internet" by Billy Perrigo. From TIME. © 2024 TIME USA LLC.. All rights reserved. Used under license)

(注)

*flourishing: 繁栄

*lofty: 高尚な

*post(s): 投稿

*incitement: 誘因

*nuanced: ニュアンス (微妙な差異) を含んでいる

*chatbot(s): テキストや音声を使って自動で会話を行うプログラム

*brittle: 脆い

*calibrating: 調整する

*affinity: 親和性

*cascading: 連鎖する

C2346

問1 下線部 (1) について, どうして few people would agree なのか, 段落[2]で述べられている内容に即して説明しなさい。

問2 下線部 (2) の具体例としてあげられているものを, 段落[3]で述べられている内容に即して 120 字程度で説明しなさい。

問3 下線部 (3) large language models (LLMs) がもつ, 従来の AI にはない特徴を, 2 点説明しなさい。

問4 下線部 (4) を日本語に訳しなさい。

東北大学医学部保健学科

令和7年度（2025年度）

A〇入試（総合型選抜）Ⅲ期 筆記試験

（試験時間 11：00～12：00 （60分））

注 意 事 項

1. 試験開始の合図があるまで、この問題冊子、解答用紙を開いてはいけない。
2. 試験開始の合図の直後に、配付された問題冊子（7ページ）、解答用紙（2枚）がすべてあることを確認すること。なお、問題冊子のページの脱落、印刷不鮮明の箇所及び解答用紙の汚れなどがあった場合には、手を挙げて監督者に申し出ること。
3. 解答は、必ず黒鉛筆（シャープペンシルも可）で記入し、ボールペン・万年筆などを使用してはいけない。
4. 最初に、解答用紙（2枚）に受験記号番号を忘れずに記入すること。
5. 解答は、必ず解答用紙の指定された箇所に記入すること。
6. 解答に字数の指定がある場合、句読点、数字、アルファベット、記号も1字として数えること。
7. 試験終了後、解答用紙を回収するので、持ち帰ってはいけない。問題冊子は持ち帰ること。

— このページは白紙 —

— このページは白紙 —

次の原子力及び放射線緊急事態後の防護措置に関する英文を読み、設問に日本語で答えなさい。

(1) A nuclear or radiological emergency can be declared as a result of an actual or potential release of radioactivity. Once a nuclear or radiological emergency has been declared, quick action is required during the emergency exposure situation. The emergency exposure situation can be divided into three phases. The timeline of these phases is dependent on the nature and scale of the nuclear or radiological emergency.

***The urgent response phase** is the period in which actions must be taken within hours or days to be effective; these are the *precautionary and urgent *protective actions that have been *predetermined in **the preparedness phase** and are based on observables and conditions at a facility (e.g. the declaration of a *general emergency). (2) Precautionary urgent protective actions are implemented before or shortly after a release of radioactive material to avoid severe *deterministic effects. The precautionary urgent protective actions include the consumption of an *ITB (Iodine Thyroid Blocking) agent, the safe *evacuation of the *PAZ (Precautionary Action Zone) beyond the *UPZ (Urgent Protective action planning Zone) and food, milk and drinking water restrictions. These precautionary urgent protective actions should take place within an hour of the declaration of a general emergency. (3) Urgent protective actions need to be implemented within hours or days of the declaration of an emergency to maximise their effectiveness. These actions include evacuation, short-term sheltering, actions to reduce *inadvertent ingestion, *decontamination of individuals and protection of the food and water supplies, restrictions on significantly *contaminated food and water supplies and the provision of instructions to protect agricultural products. These urgent protective actions are implemented within the predetermined emergency planning zones and distances. Within the UPZ, urgent protective actions can include sheltering or evacuation, administering of ITB agents, actions to reduce inadvertent ingestion and instructions to the public not to consume food that may have been directly contaminated or not to consume milk from animals that may *graze on contaminated ground. The principle urgent protective action within the *EPD (Extended Planning Distance) is to take actions to reduce inadvertent ingestion by keeping hands away from the mouth, not to drink,

the urgent response phase :
緊急対応期

precautionary : 予防的

protective action: 防護措置

predetermine : あらかじめ
決める

general emergency: 全面緊
急事態

deterministic effects: 確 定
的影響

ITB: 甲状腺ヨウ素剤

evacuation : 避難

PAZ: 予防的防護措置を準備する区域

UPZ: 緊急防護措置を準備する区域

inadvertent ingestion : 不注意な摂取

decontamination : 除染、汚染除去

contaminate : (放射性物質に) 汚染する

graze: (家畜が) 草を食べる

EPD: 拡大計画距離

eat or smoke until hands are washed. The urgent protective actions within the *ICPD (Ingestion and Commodities Planning Distance) are to place grazing animals on protected feed *if feasible, to protect food and drinking water sources and to stop the consumption and distribution of non-essential local produce, wild-grown produce, milk from grazing animals and animal feed until the levels of contamination have been assessed. Environmental monitoring should also begin as soon as practicable to implement the appropriate restrictions on food and drinking water from rainwater where they may be contaminated to levels requiring restrictions. Following the declaration of an emergency, specific urgent protective actions can be implemented before and shortly after the release of radioactivity to the environment to reduce the risk of contamination of animals. Such actions include :

- Short-term sheltering of animals
- Provision of clean feed
- Covering of harvested fodder
- Closure of air intake valves at food processing plants

At the **early response phase**, the radiological situation has been sufficiently characterized to enable the *implementation of actions that are effective within days or weeks; these are the early protective actions. Early protective actions are those pre-established in the **preparedness phase** and are based on *operational criteria, such as *OILs (Operational Intervention Levels), until more detailed characterization of radioactivity in the environment and laboratory analysis of food, milk and water samples are conducted in the transition phase. (4) The environmental monitoring, sampling and laboratory analysis can be used to start adjusting the initial protective actions implemented in the **urgent response phase** to confirm the *adequacy of the controls in place, to provide for additional protective actions or to remove restrictions. This could lead to:

- Longer-term restrictions on food, milk and drinking water
- *Relocation of people if they are living in areas where essential food and drinking water is contaminated and replacements cannot be provided
- Actions to prevent contaminated food and animal feed from entering the food chain

ICPD: 経口摂取・物品計画
距離

if feasible : 可能であれば

implementation : 実行

operational : 運用上の
OILs: 運用上の介入レベル

adequacy : 妥当性

relocation : 移転

(5) There may also be a need to revise the OIL values and to extend monitoring and assessment beyond the initial emergency planning zones and distances to take into account the conditions during the emergency. This could lead to additional restrictions or the lifting of restrictions on food, milk and drinking water in certain areas. Consideration also needs to be given to the protection of international trade and *commercial interests, and restrictions can be placed on food and commodities from affected areas until it has been verified that they do not exceed internationally agreed criteria for trade. **The early response phase** is the time where other agricultural *countermeasures can begin to be implemented in order to protect the food chain and to *avert dose over longer time periods.

commercial interest: 商業的利益

countermeasure : 対応策

avert : 防ぐ

(“Nuclear and Radiological Emergencies in Animal Production Systems, Preparedness, Response and Recovery”, Ivancho Naletoski, Anthony G. Luckins, Gerrit Viljoen, Springer, 2021 より一部改変)

(設問)

1. 下線部(1)を和訳しなさい。
2. 本文で説明されている緊急時被ばく状況の三つの段階と取るべき措置をまとめると以下の表のようになる。この表を参考にして以下の 2-1.と 2-2.の問いに答えなさい。

phase (段階) ※本文中では太字で記載	action (措置)
The preparedness phase (準備期)	
The urgent response phase (緊急対応期)	下線部(2) : Precautionary urgent protective actions (予防的緊急防護措置)
	下線部(3) : Urgent protective actions (緊急防護措置)
The early response phase (早期対応期)	The early protective actions (早期防護措置)

- 2-1. 下線部(2) Precautionary urgent protective actions (予防的緊急防護措置)の実施時期と目的について説明しなさい。
- 2-2. 下線部(3) Urgent protective actions (緊急防護措置)の実施時期と目的について説明しなさい。

3. 次の(ア)～(オ)の緊急防護措置は、どの区域(距離)において実施すべきか、本文中で示されている以下の①～③の区域(距離)から1つずつ選び、番号で答えなさい。

- ① EPD :Extended Planning Distance (拡大計画距離)
- ② ICPD:Ingestion and Commodities Planning Distance (経口摂取・物品計画距離)
- ③ UPZ :Urgent Protective action Planning Zone (緊急防護措置準備区域)

(ア)食料や水源の保護

(イ)甲状腺ヨウ素剤の投与

(ウ)放射性物質を含む可能性がある飲食物の摂取制限の指導

(エ)汚染レベルが評価されるまで野生で生育した農産物の消費と流通を停止

(オ)手を口から離し、手を洗うまで飲食や喫煙をしない

4. 下線部(4)を実施する目的について、本文に即して 70 字程度(句読点含む)で説明しなさい。
5. 下線部(5)で紹介されているような行動を取った場合、どのような影響が生じる可能性があるか。本文に即して 150 字程度(句読点含む)で説明しなさい。
6. 本文の内容を理解した上で、原子力あるいは放射線に関する全面緊急事態に遭遇した人々に対する助言や貢献について、あなたの意見を 100 字程度(句読点含む)で述べなさい。