国 語

(注意) 問題は I ~ Ⅲまであります。すべての問題に解答しなさい。

Ⅰ 次の文章を読み、下の問い(問1~7)に答えよ。(解答 ア ~ キ)

[I]

culture という英語は、教養とも文化とも訳され、私たちの日常に使われる日本語と化していますが、どちらも本来の日本語にはなかった言葉であって、明治以降に翻訳されて生まれた、いわゆる翻訳語なのです。幕末から明治にかけて、私たちの優れた先人たちは、当時世界を支配していた、そして今日も支配し続けている西欧文明を積極的に受容し、この国を急速に近代化する仕事を果たすために、西欧の言語からさし迫って必要な言葉を翻訳して、従来の日本語にはなかった新語を多数作り出して、日本語の語彙につけ加えなければなりませんでした。文化も教養もcultureの翻訳語として明治以降に生まれ出た新語であることは、思い出してみるに価する事実であると思います。

A ,文化とは感心できない悪い訳語であります。culture を文明開化の意と解し、この中の二字を取って文化としたという説があり、また「以武化民」と対立する「以文化民」、文を以て民を化す、つまり学問、芸術の力によって民を治める、という儒教が掲げた政治のモットーの上下の二字を取って文化という略語が生まれたという説もあるが、どちらの説が正しいとしても、culture の原意を全く反映していない悪訳であります。教養も同じく culture の訳語ですが、こちらは、まずまずの出来栄えです。原語の意味が少なくとも投影されてはいるからです。【Ⅱ】

culture という英語は、本来ラテン語が語源なのであって、「耕す、栽培する」という意味で、農業に、農耕文明の発祥に深く結びついている言葉です。agriculture とは、「ager (地、大地)を耕すこと」という意味なのであります。大地を耕す、そして作物を、果樹や花を大切に守り育てて、その植物が本来的に持っている可能性を実現させる、その最も豊かな実りを結ばせ、その最もかぐわしい花を開かせる、そしてこうしてその植物がついに咲かせた花、ついに結んだ実りが、すなわちculture なのであり、その過程をcultivation と言うのです。人間と呼ばれる一本の植物の生命力が、両親をはじめとする多くの他者に、また先人たちに助けられながら存分に陽の光に浴し、大地の恵みを吸い上げて、風雪をしのぎ、様々な障害を越えて、すくすくと成長繁茂し、ついにいま咲かせている花、いま結ばせている実りが、その人間の教養なのです。別言すれば、その人間がいまこの世に存在することによって、その人が咲かせている花、実らせている果実によって、どのくらい周囲の人々や環境が、明るく豊かに、美しく変化するか、その程度が、その人の教養の程度なのです。教養とは、人間が長い時をかけて遂に身につけたポジティブな力、その人の言行から滲み出てくる周囲を明るく豊饒にするのに寄与する力を言うのです。

て日本という巨大な一本の樹木を想像してみるとよい。この木が恐らく5.6世紀に、あの懐かし い三輪山の西(注1)のどこかに根づき、次第に成長繁茂して鬱蒼たる巨樹となり、かくて年々歳々咲 かせ続けてきた花、実らせている木の実、緑涼やかな木蔭こそ、すなわちこの木が存在することに よって、周りの国々や環境が、どのくらい明るく美しく豊かに変化することになるか、その力こそ 日本という国の文化なのです。明治の先人たちは、個人を単位として考える場合には culture を教 養という国字に移し、社会を単位とする場合には文化という訳語を当てたのです。してみると教養 をただちに博学多識と混同することはできなくなると思います。知識は、健全なる体力とともに教 養の土台であることは疑えないが、教養そのものではなく、教養とは、蓄積された知識を、現実 に、実人生に生かす実践的な、即ち倫理的な力のことを言うのであり、知識という言葉よりも

知恵という言葉に結びつくものであるからです。 С

教養と呼ばれるものの本質をさらに別言してみるならば、それは、人間が置かれるあらゆる状況 において、これに対応できる精神と肉体の、いかにも人間の名にふさわしい品位ある弾力性のこ と、つまり、いわゆる見識ある人間の判断と行動から自ら私たちに感得される力であると言うこと ができるかもしれません。あの理性の王者、ルネ・デカルト(注2)は、王立学院という当時の最高学 府を出るとただちに「これからは世間という大きな書物を読む|ために旅に出て軍役にも服し、幾年 かを戦塵の中で過ごしたこともある人でした。決闘で生命をかけることを辞さなかった武人でも あった人でした。バイエ^(注3)の伝えている果断な行動人としてのデカルトの畏敬すべきいくつかの エピソードは、教養の、ともすれば忘れられがちな要素を思い出させてくれるように思います。博 学多識にして教養なき人は、何についても、究極においては判断を下し行動することができない、

見識ある人とは思えない知識人は、それこそ掃くほどいるのであります。【IV】以上を付 記したのは、教養、文化という日本語を私たちが正しく使用できるためにも、culture という英語 の意味内容を知ることが必要なのであり、外国語を少なくともひとつ修めなければ、日本語の正確 な運用もままならないという明治以降の日本の特殊な歴史的条件、言語状況の中で、私たちは現在 も生きており、今後も生きていくのであることを、そしてそれは、しごく最近の江戸末期まで、現 在の小学校にあたるものであったあの寺子屋で、中国の古典、論語の素読が必修の科目であった事 情と動をひとつにしていることを想起してもらいたかったからです。英語が中、高校で6年、さら に大学においても必修正科のひとつになっていることは、この歴史条件と言語状況に深く関連して いるのであって、これは私たちにとって別に事新しい経験ではない、遠い5、6世紀の昔から常に 圧倒的な大陸文明,即ち中国文明の影響を受けながら,独自な自分自身の言葉と文化を生み出して きた島国日本の運命であったし、徳川末期から,この国が,これまた圧倒的な西欧文明に対処しな ければならなかった、そして独自な文化を生み出していかねばならない、実は光栄ある運命なので あると私は信じております。

奥井潔「英文読解のナビゲーター」 (研究社 2021年)

(注1) 三輪山の西: (大和国一之宮, 奈良県桜井市)日本神話で, 国造りを行ったとされる神を祀
る神社が三輪山の西麓にある。
(注 2) ルネ・デカルト:フランスの哲学者,数学者。
(注3) バイエ:フランスの司祭。『デカルト伝』の著者。
問 1 $oxed{A}$ に入る最も適当なものを、次の $oxed{0}$ \sim $oxed{0}$ の中から一つ選べ。 $oxed{7}$
① つまり
② しかし
③ だから
② たとえば
問 2 下線部 <u>教養も同じく culture の訳語ですが、こちらは、まずまずの出来栄えです。原語の(a)</u>
<u>意味が少なくとも投影されてはいるからです。</u> とあるが,著者が述べる,教養の本来の意味と
は 異なる 記述を,次の ①~④ の中から一つ選べ。 _ イ
① 人間が置かれるあらゆる状況において、これに対応できる精神と肉体の、いかにも人間の
名にふさわしい品位ある弾力性のこと。
② 蓄積された知識を、現実に、実人生に生かす実践的な、倫理的な力のこと。
③ 人間がいまこの世に存在することによって、その人が咲かせている花、実らせている果実
によって,どのくらい周囲の人々や環境が,明るく豊かに,美しく変化するかの程度。
(4) 懐かしい三輪山に戻って木々を育て、周囲の人々を養う農業をすること。
問3 B に入る最も適当なものを、次の①~ ④ の中から一つ選べ。 ウ
① かりに
② たとえば
③ さらに
② ところが
問 4 C に入る最も適当なものを、次の①~ ④ の中から一つ選べ。 エ
すなわち
② むしろ
③ ただし
④ ただ

0	つまり こうしゅうしゅう しゅうしゅう しゅうしゅ しゅうしゅ しゅうしゅ しゅうしゅ しゅうしゅ しゅうしゅ しゅうしゅう しゅう
2	たとえば
3	かりに
4	いっぽう
問 6	本来の日本語にはなかった翻訳語である,教養,文化という日本語を私たちが正しく使用で
<u>き</u>	るためには何が必要だと著者は述べているか。最も適当なものを,次の ①~④ の中から一つ
選	べ。 カ
0	ーーー 外国語を学び,原語の意味を理解すること。
2	外国の歴史を学び,言葉を正確に理解すること。
3	外国の軍役に服し、幾年かの戦争体験を積むこと。
4	外国について良く学び,博学多識になること。
問 7	下の枠内の文章を本文に挿入する位置として、最も適当なものを、次の①~④の中から一つ
	べ。
	私たちは文化,教養という言葉を日常使ってはいるが,両者ともに翻訳語にほかならぬの
	であってみれば、この culture という原語の意味がしっかりと掴めていなければ、文化、
	教養という日本語の使い方が得手勝手なものとなり、教養なき人を教養人と誤認したり,
	文化住宅とか文化国家とか、およそ意味をなさぬ言葉が平気で横行する事態が生じてくる
	のは、当然の成り行きなのです。

D に入る最も適当なものを、次の①~**④**の中から一つ選べ。

問 5

① [I] ② [I]

③ [III]④ [IV]

ヴィトゲンシュタイン^(注)は哲学をハエ取器にかかったハエにたとえたが、もしそうだとすれば哲学の行路の軌跡はそのようである以外にはあるまい。さらに、ハエが脱出し哲学が完結するといった事態を想像できる哲学者がいるだろうか。【I】

哲学の作業を音楽になぞらえるならば、 それは作曲というよりは演奏に近いように私には思える。 それは変わることのない主題を人それぞれが演奏する。人間の生き方がさまざまでありなが $\frac{-2}{(a-2)}$ らも、 それは同一の主題、利欲や野心や愛憎の、情熱や辛苦や倦怠の、弾奏であり歌であるのと $\frac{-3}{(a-3)}$ 同様に、哲学もまたいくつかの変わらぬ主題の演奏であると思える。そしてこのことには理由がある。

哲学が常に面するのはこの世界と人間である。それは科学と異ならない。だが哲学は望遠鏡や電子顕微鏡で世界と人間を探索するのではなく、世界と人間のあるがままのあり方を「みてとる」ことを求める。遠い星や地球の内部、また細胞の極微の代謝機構が科学者にかくされている、という意味ではこの世界と人間は哲学にとって何らかくされていない。世界と人間はあからさまに、そのすべてをさらけだしてそこに在るのである。科学者にその細部や遠方がかくされているという、その在り方であからさまに在るのである。だがそのあからさまにそこに投げ出されてあるものをどう眺めるか、どうみてとるか、そしてそれをどう言葉に定着するか、それが哲学の作業である。哲(d-1) (d-2) 学は科学のように新事実を発見したり新理論を発想しはしない。哲学に新事実というものがあるとすれば、それはかくし絵の中のかくされた姿をみてとること以外ではない。そのかくされた姿とはすでにそこにあからさまに在り、すでに見られていたものである。すでに見られていたものを「みてとる」こと、それが哲学なのである。科学が news に向かうとすれば、哲学は new look に向かうのである。【II】

だからこそ、哲学は専門ではありえない。物理学や経済学が専門 1 哲学は専門ではなく、哲学に素人と専門家との区別はない。誰であろうと生きているかぎり、世界と人間をあるみ方で「みてとって」いるからである。ただ普通以上にその「みてとる」ことにかまけ、「みてとる」ことを明確に意識的に遂行しようとするとき、それが哲学専攻と言われるにすぎない。

この世界と人間の在り方をみてとろうとするとき、かならず登場する一群の概念組織がある。それは、存在、意識、内容と形式、実体と属性、主観と客観、個物と普遍、時間と空間、死と生、といったような概念組織である。哲学者であろうと科学者であろうとなかろうと人は誰でもこれらの枠組の中で考えこれらの枠組の中で世界を眺めざるをえない。【Ⅲ】当然、これらの枠組は包括的であると同時に曖昧で流動的にならざるをえない。人は そういう枠組の中で生き、これらの枠組が (e) 人に棲みついているのである。これらの枠組の命名はいかにも抽象的でよそよそしいがそれは見かけにすぎず、 2 枠組なのである。

これらの枠組がさまざまに交錯し、把え難く流動する中で世界と人間を意識的に「みてとる」ことの試みが哲学の作業だと言えよう。それが意識的であることからして、これらの枠組そのものがま

た哲学の主題となることも当然である。そのとき、これらの枠組の破砕が試みられるとしてさえ、その破格の作業の主題はこの枠組なのである。この意味で哲学は古来変わらぬ主題群の果てることのない演奏だと私には思えるのである。そこでは一人の演奏の終わったところから次の人が引き継いで演奏を続けるということはできない。【IV】誰でもみずから始めから演奏を始めなければならない、それがいかにつたないものであるとしてもである。そしてまた、音楽の演奏がそうであるように、繰り返し巻き返し演奏をやり直さねばならないのである。そこには終了といったものもなく完結というものもない。つねに未完であり、絶えざるやり直しがあるだけである。哲学とは本来、途上のものであり、終わりのない過程なのである。

(大森荘蔵「知覚風景と科学的世界像」

(『大森荘蔵著作集 第三巻 言語・知覚・世界』岩波書店 1998年 所収))

- (注) ヴィトゲンシュタイン:オーストリア出身の哲学者。
- **問1** 下線部(a-1), (a-2), (a-3)の「それ」の説明として、最も適当なものを、次の $\mathbf{0} \sim \mathbf{0}$ の中から一つ選べ。 $\mathbf{7}$
 - (a-1), (a-2), (a-3)の「それ」はすべて「哲学の作業」を指している。
 - ② (a-2), (a-3)の[それ]は[人間の生き方]を指している。
 - ③ (a-3)の「それ」のみが「人間の生き方」を指している。
 - **4** (a-1), (a-2), (a-3)の「それ」はすべて「人間の生き方」を指している。
- **問2** 下線部(b)の文章の趣旨として、最も適当なものを、次の \bigcirc ~ \bigcirc の中から一つ選べ。

1

- 哲学と科学は対象も目指すところも同じである。
- 2 哲学と科学は対象は同じであるが方法が異なる。
- ③ 哲学は科学が発見したことがらに新しい「み方」を与える。
- 4 哲学によって科学ではかくされているものが明らかになる。
- **問3** 下線部 <u>そこ</u>は何を指しているか。最も適当なものを,次の $\mathbf{0}$ 〜 $\mathbf{0}$ の中から一つ選べ。

ゥ

- (1) 前段落でのべられた内容
- ② あるがままのあからさまな世界
- ③ 科学者にとっての細部や遠方
- 4 科学する者,哲学する者の眼前

問 4 下線部(d-1), (d-2), (d-3)の <u>それ</u> の説明として、最も適当なものを、次の $0 \sim 0$
中から一つ選べ。
① (d−1), (d−2), (d−3)の「それ」はすべて同じものを指している。
② (d−1), (d−2)の「それ」は同じものを指し, (d−3)のみが別のものを指している。
③ (d-2), (d-3)の「それ」は同じものを指し、(d-1)のみが別のものを指している。
④ (d−1), (d−2), (d−3)の「それ」はすべて別のものを指している。
問 5 1 に入る最も適当なものを、次の①~ ④ の中から一つ選べ。 オ
① である以上は
②ではない以上
③ であるようには
④ ではないように
問 6 下線部 そういう枠組の解釈として、最も適当なものを次の \bigcirc へ \bigcirc の中から一つ選べ。
(e) カ
① 世界と人間をみてとろうとするときに用いる概念組織の枠組
② 包括的であると同時に曖昧で流動的な概念組織の枠組
③ 人々にとっては抽象的でよそよそしい概念組織の枠組
④ 人々に棲みついた抽象的名称をもつ概念組織の枠組
問7 2 に入る最も適当なものを次の①~ ④ の中から一つ選べ。 キ
 ① 人々の血肉の生活と関係なくおかれた
② 人々の血肉の生活がその中でなされている
③ 人々の血肉の生活に哲学がもたらした成果としての
④ 人々の血肉の生活を離れ哲学の作業を進めるための
問8 下の枠内の文章を本文に挿入する位置として、最も適当なものを、次の \bigcirc ~ \bigcirc の中から一つ
選べ。
完結し終了した哲学史なるものを考えることができるだろうか。
0 [1]
② [II]
③ [III]
4 [IV]

III	次の(1),	(2)の設問に答えよ。(解答 ア) ~ コ)
(1) 問い((問1~6)の下線部と同じ漢字を用いるのはどれか。最も適当なものを,下の ①~④ の中
,	から一つ	
	問 1 担	矣拶がわりにイッ <u>コン</u> さしあげたい。 ア
	0	知りたいことが載っているブン <u>ケン</u> を探す。
	2	傷ついたレンズを <u>ケン</u> マする。
	3	武家社会は、ホウ <u>ケン</u> セイドで成り立っていた。
	4	試合前に、 <u>ゲン</u> を担いでトンカツを食べる。
	問 2 君	と婆はふと顔を上げて, <u>コ</u> クウを見つめた。 イ
	0	万感の想いが胸に <u>キョ</u> ライする。
	2	映画界の <u>キョ</u> ショウに取材する。
	3	もう <u>キョ</u> セイを張るのに疲れた。
	4	海外進出の <u>キョ</u> テンにする。
	問 3 5	5年ぶりに優勝旗をダッ <u>カン</u> した。 ウ
	0	都心の <u>カン</u> ジョウセンの道路を走る。
	2	外交官を本国にショウ <u>カン</u> する。
	3	使えなくなったバッテリーをコウ <u>カン</u> する。
	4	難しいミッションを <u>カン</u> スイする。
	問 4 信	昔金のヘン <u>サイ</u> は,全て終わった。 エ
	0	フ <u>サイ</u> は,資産に比べると微々たるものだ。
	2	今年度の県の <u>サイ</u> ニュウは大幅に増加した。
	3	賞与をもらったので、 <u>サイ</u> フのひもを緩めた。
	4	寄付金を集めて、被害者のキュウ <u>サイ</u> に役立てた。

問 5 ジ<u>ユウ</u>のいかんに関わらず、遅刻は許されない。 **オ**

① 自分の番ではないので、 $\underline{10}$ チョウに構えていた。

② もはや一刻のユウヨも許されない。

④ ユイショ正しいお寺の鐘の音が響く。

③ 彼は、<u>ユイ</u>イツムニの友人だ。

問6格	下のチームに負けて,全員イキショウ <u>チン</u> した。 カ
0 7	 水平線に太陽が <u>シズ</u> ンデいく。
	<u>ーー</u> 显布で痛みを <u>シズ</u> メタ。
_	 株でイエヤ <u>シキ</u> を失った。
_	
(2) 問い(問	$oxed{1}$ 7~10)の空欄に,下の $oxed{0}$ ~ $oxed{0}$ の中から最も適当なものを一つ選び,慣用句を完成せ
よ。	
問 7	を追うより魚をのけよ。 キ
0 3	出 出
2 1	
3 1	ずみ == 単し
4	
問 8	が熟する。 ク
1 1	折
2 ;	
3	π
4	幾
問 9 案	ずるより が易し。 ケ
0 1	言う
2 1	行う
3 j	産む
4 ,	戏 す
問10 傷	
_	
_	
3 -	
4	尼

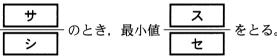
数 学

(注意) 問題はⅠ~Ⅲまであります。すべての問題に解答しなさい。

- **I** 次の(1)~(4)に答えよ。
 - (1) $\frac{5\sqrt{2}-3\sqrt{3}}{\sqrt{3}-\sqrt{2}}$ の整数部分を a, 小数部分を b する。このとき、次の(i), (ii)に答えよ。

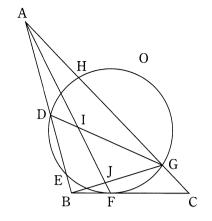
(i)
$$a=$$
 ア , $b=$ イウ + エ $\sqrt{$ オ である。

(ii)
$$a^2+b^2+ab-4a=$$
 カキ + クケ $\sqrt{}$ である。



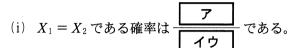
- (3) 次の(i), (ii)に答えよ。
 - (i) 11x + 19y = 1 を満たす整数の組(x, y)のうちxの値が最も小さな自然数となる整数の組は, (x, y) = (**ソ)** である。
- (4) A, B, C, D, E, F, Gの7人のグループで旅行に出かけた。滞在先のホテルでは、2人部屋が2つ(1号室および2号室)と3人部屋1つ(3号室)が準備されていた。このとき、この7人の各部屋への分け方は **ナニヌ** 通りある。このうち、AとBが同室になるような分け方は**ネノ** 通りである。

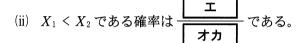
■ 右図のように △ABC と円 O がある。点 D と点 E は辺 AB と 円 O の交点である。点 F は辺 BC と円 O の接点で、点 G と点 H は辺 CA と円 O の交点である。また、点 I は線分 AF と線分 DG の交点で、点 J は線分 AF と線分 BG の交点である。AB = 9、BC = 6、CA = 12、BE = 1、BF = 2 であるとき、次の(1)~(6) に答えよ。



- (2) 線分 DE の長さは **オ** である。
- (3) 線分 GH の長さは **カ** である。

- **III** トランプの[A(x-z)], [2], [3]のカードを用意する $(z^2 i^2)$, [2], [3]が1枚ずつあるので,全部で12枚である[2])。この12 枚のカードから1枚ずつ無作為に取り出し,120 枚目[2]0 枚のカードから[2]1 枚がつ無作為に取り出したカードは元に戻さないとし,[2]2 ないとし,ながましたときの数は[1]3 とする。このとき,次の[2]3 に答えよ。
 - (1) カードを 2 枚取り出すとき,次の(i)~(iii)に答えよ。





- (2) カードを3枚取り出すとき,次の(i)~(iv)に答えよ。

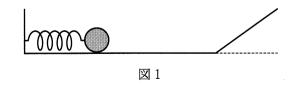
 - (iii) X_1 , X_2 , X_3 の最大値が 3 である確率は ッテ である。
 - (iv) X_1 , X_2 , X_3 の最大値が3であるとき, $X_1+X_2+X_3=6$ である条件付き確率は トナ である。

物理

- ●問題はI~Ⅲまであります。志望学科によって解答する問題が異なるので注意してください。指定されていない問題を解答しても採点されません。
- 問題Ⅰ、Ⅱは、志望する学科に関わらず全ての受験者が解答してください。
- 問題Ⅲ-Aは、臨床検査技術学科、臨床工学科、診療放射線技術学科を志望する受験者が解答してください。
- ●問題Ⅲ-Bは、健康福祉学科、看護学科、救急救命学科、リハビリテーション学科、 臨床心理学科を志望する受験者が解答してください。
- ▼ 下の問い(問1~2)に答えよ。
 - **問** 1 ばね定数 490 N/m のばねの一端に質量 2.5 kg のおもりを固定し、他端を天井に固定して鉛直方向につるした。重力加速度を 9.8 m/s^2 として、下の問い(**問** $1-1 \sim 1-2$)に答えよ。

問 1-1 おもりが静止しているとき,ばねの伸びはいくらか。 **ア** . **イ** cm

問 2 図1のように、水平面上に固定されたばね定数 490 N/m のばねに、質量 2.5 kg のおもりを押し付け、ばねの自然の長さからの縮みが 0.20 m になったところで、静かにおもりから手を離した。重力加速度を 9.8 m/s^2 として、次の問い(**問 2-1** ~ **2-4**)に答えよ。ただし、水平面と斜面はなめらかで、斜面は十分に長いものとする。また、水平面と斜面はなめらかに接続され、高さは水平面を基準(0 m)とする。



問 2-1 おもりはばねが自然の長さになるとばねから離れる。そのときのおもりの速さはいく らか。 **オ** . **カ** m/s

- **問 2-2** ばねから離れたおもりが斜面上の高さ 0.30 m の位置を通過するとき、その速さはいくらか。 **キ** . **ク** m/s
- **問 2-3** おもりが達する最高点の高さはいくらか。 0. ケコ m
- **問 2-4** 斜面と水平面とのなす角(傾角)が 30°のとき、斜面を上り始めてから最高点に達するまでの時間はいくらか。ただし、水平面が傾角 30°の斜面になるまでの距離は無視できる。 0. サシ s

▼ 下の問い(問1~3)に答えよ。

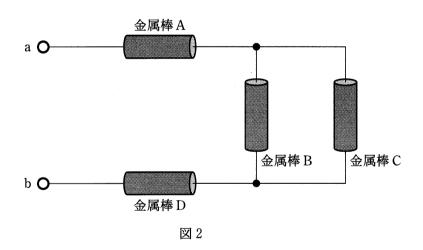
- 問 1 1.0×10^2 V の電圧で使用すると 5.0×10^2 W の電力を消費するヒーターがある。同じヒーターを 2 個直列に接続した回路に 1.0×10^2 V の電圧を加えた時に流れる電流 [A] はいくらか。 $\boxed{ 7}$. $\boxed{ 7}$ A
- **問 2** 直径が均一な長さ $1.0\,\mathrm{m}$ の金属棒 0 がある。金属棒 0 の両端に $30\,\mathrm{V}$ の電圧を加えると $50\,\mathrm{mA}$ の電流が流れた。この金属棒 0 を 3 等分の長さになるように切断し、さらにその一つ を 2 等分の長さになるように切断して 4 本の金属棒とした。

この 4 本の金属棒を図 2 のように接続し、端子 ab 間に電圧を加えて電圧と電流の測定を行ったところ、金属棒 A を流れる電流 I_A 、両端電圧 V_A 、金属棒 B を流れる電流 I_B 、両端電圧 V_B の間に、次の 2 つの関係があった。

$$I_{\rm A}=2\,I_{\rm B}$$

$$V_{\rm A} = V_{\rm B}$$

下の問い(問 2-1 ~ 2-4)に答えよ。ただし、図 2 の金属棒の長さは実際の長さと関係ない。



問 2-1 金属棒 C の抵抗値 $[\Omega]$ はいくらか。

問 2-2 端子 ab 間の合成抵抗[Ω] はいくらか。

問 2-3 端子 ab 間に 30 V の電圧を加えた。金属棒 D の断面を 1.0 分間あたりに通過した電気量の大きさ[C] はいくらか。 **ケ** . **コ** C

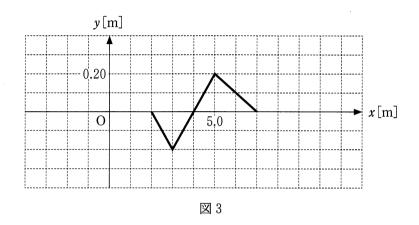
問 2-4 端子 ab 間に 30 V の電圧を 1.0 分間加えた。回路全体で発生するジュール熱 [J] はいくらか。

問 3 波長 $60~\rm{mm}$ の電波の周波数 $[\rm{H}z]$ はいくらか。ただし、電波の速さを $3.0 \times 10^8~\rm{m/s}$ とする。

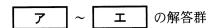
Ⅲ-A 下の文章を読み、下の問い(問1~6)に答えよ。

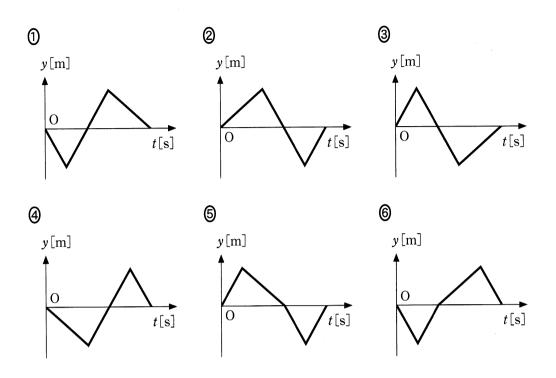
臨床検査技術学科、臨床工学科、診療放射線技術学科を志望する受験者が解答してください。

図 3 は、x 軸上を速さ 1.0 m/s で進むパルス波の時刻 t=0 s における波形(媒質の変位 y)を表している。

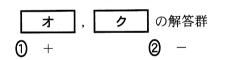


- **問 1** パルス波が x 軸の正の向きに進んでいるとき, $x = 7.0 \, \mathrm{m}$ における時間と媒質の変位との関係を表すグラフ (y-t グラフ)はどれか。最も適当なものを、次の解答群の中から一つ選べ。
- **問 2** パルス波がx軸の負の向きに進んでいるとき, $x=2.0\,\mathrm{m}$ におけるy-t グラフはどれか。最も適当なものを、次の解答群の中から一つ選べ。 **イ**
- **問 3** パルス波がx軸の正の向きに進みx = 7.0 m で固定端反射するとき,反射波のx = 7.0 m におけるy-t グラフはどれか。最も適当なものを,次の解答群の中から一つ選べ。 $\dot{\boldsymbol{p}}$
- **問 4** パルス波がx 軸の負の向きに進み $x=2.0\,\mathrm{m}$ で自由端反射するとき,反射波の $x=2.0\,\mathrm{m}$ におけるy-t グラフはどれか。最も適当なものを,次の解答群の中から一つ選べ。 \square





問 5 パルス波がx軸の正の向きに進み $x=8.0\,\mathrm{m}$ で自由端反射するとき,下の時刻の合成波において,下の位置での変位はそれぞれいくらか。ただし, **オ** , **ク** には,正負の符号の正しいものを,次の解答群の中から一つずつ選べ。

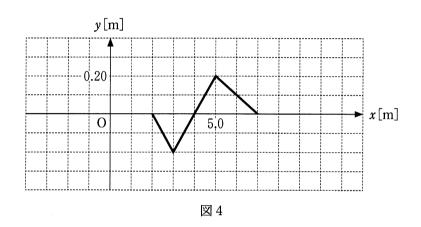


問 6 パルス波が x 軸の負の向きに進み $x=2.0\,\mathrm{m}$ で固定端反射するとき、 $t=3.0\,\mathrm{s}$ のとき合成波の変位が $0.10\,\mathrm{m}$ である位置 x はどこか。 x の値の小さい順に答えよ。

Ⅲ-B 下の文章を読み、下の問い(問1~6)に答えよ。

健康福祉学科,看護学科,救急救命学科,リハビリテーション学科,臨床心理学科を志望する受験者が解答してください。

図 4 は、x 軸上を速さ 1.0 m/s で進むパルス波の時刻 t=0 s における波形(媒質の変位 y) を表している。

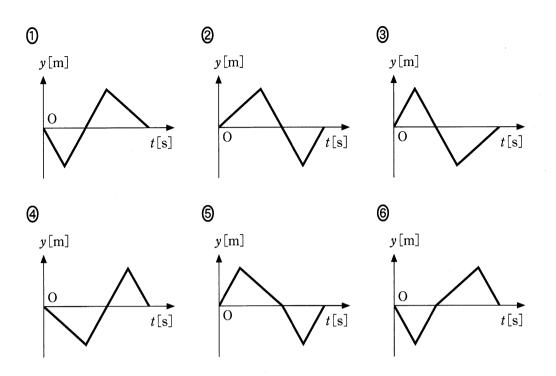


問 1 パルス波がx軸の正の向きに進んでいるとき, $x = 7.0 \, \mathrm{m}$ における時間と媒質の変位との関係を表すグラフ(y-t グラフ)はどれか。最も適当なものを、次の解答群の中から一つ選べ。

ア

- **問 2** パルス波がx軸の負の向きに進んでいるとき、 $x=2.0\,\mathrm{m}$ におけるy-t グラフはどれか。最も適当なものを、次の解答群の中から一つ選べ。
- **問 3** パルス波がx軸の正の向きに進みx = 7.0 m で固定端反射するとき,反射波のx = 7.0 m におけるy-t グラフはどれか。最も適当なものを,次の解答群の中から一つ選べ。 ウ
- **問 4** パルス波がx 軸の負の向きに進み $x=2.0\,\mathrm{m}$ で自由端反射するとき,反射波の $x=2.0\,\mathrm{m}$ におけるy-t グラフはどれか。最も適当なものを,次の解答群の中から一つ選べ。 \Box エ





問 5 パルス波がx軸の正の向きに進み $x = 7.0 \, \mathrm{m}$ で自由端反射するとき,下の時刻の合成波において,下の位置での変位はそれぞれいくらか。ただし, **オ** , **ク** には,正負の符号の正しいものを,次の解答群の中から一つずつ選べ。



問 6 パルス波がx軸の負の向きに進み $x=2.0\,\mathrm{m}$ で固定端反射するとき、 $t=3.0\,\mathrm{s}$ のとき合成波の変位が $0.10\,\mathrm{m}$ である位置 x はどこか。x の値の小さい順に答えよ。

 $x = \begin{bmatrix} y \end{bmatrix}$. $\begin{bmatrix} y \end{bmatrix}$, $\begin{bmatrix} Z \end{bmatrix}$. $\begin{bmatrix} t \end{bmatrix}$ m

化

- ●問題はI~Ⅲまであります。志望学科によって解答する問題が異なるので注意してください。指定されていない問題を解答しても採点されません。
- 問題Ⅰ、Ⅱは、志望する学科に関わらず全ての受験者が解答してください。
- ●問題Ⅲ-Aは、臨床検査技術学科、臨床工学科、診療放射線技術学科を志望する受験者が解答してください。
- ●問題Ⅲ-Bは、健康福祉学科、看護学科、救急救命学科、リハビリテーション学科、 臨床心理学科を志望する受験者が解答してください。

(注意) 1. 裏表紙の解答に関する注意をよく読むこと。

- 2. Lはリットルを表す。
- 3. 必要があれば次の数値を用いなさい。

気体のモル体積(標準状態): 22.4 L/mol

アボガドロ定数: 6.0 × 10²³/mol

原子量: H = 1.0, C = 12.0, N = 14.0, O = 16.0, Na = 23.0, A1 = 27.0, S = 32.0, C1 = 35.5, K = 39.0, Ca = 40.0, Cu = 64.0, I = 127, Ba = 137

- Ⅰ 次の問い(問1~5)に答えよ。
 - 問 1 次の①~⑦の記述の中から、誤っているものを二つ選び、同じ解答欄にマークせよ。

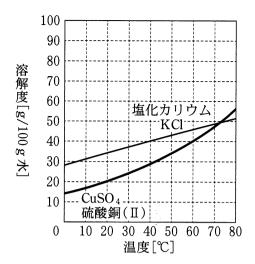
ア

- ② 気体は、分子が空間を自由に運動している。
- ③ 液体は、分子が不規則に配列している。
- **4** 液体は、分子間の平均距離が小さく、分子が規則正しく配列している。
- **⑤** 固体は、分子間の平均距離が小さく、分子間の相互作用が最も強い。
- 6 固体では、分子は一定の位置で静止している。
- ⑦ 物質のもつエネルギーは、固体、液体、気体の順に大きくなる。

問 2 次の問い(問 2-1 ~ 2-2)について答えよ。 問 2-1 次の①~⑥の物質のうち、無極性分子をすべて遊べ。ただし、複数ある場合は同じ解答機に複数マークせよ。 ① アンモニア ② 二酸化炭素 ③ 塩化水素 ④ メタン ⑤ アセチレン ⑥ 水 問 2-2 次の①~⑥の物質のうち、極性分子をすべて遊べ。ただし、複数ある場合は同じ解答機に複数マークせよ。 ② メタン ② 水 素 ⑥ フッ化水素 間 3 次のa)~e)の物質の変化において、下線を引いた原子の 酸化数の変化の絶対値 の大小関係として、正しいものを、次の①~⑧の中から一つ遊べ。					
問 2-1 次の①~⑥の物質のうち、無極性分子をすべて選べ。ただし、複数ある場合は同じ解答欄に複数マークせよ。 ① アンモニア ② 二酸化炭素 ③ 塩化水素 ④ メタン ⑤ アセチレン ⑥ 水 問 2-2 次の①~⑥の物質のうち、極性分子をすべて選べ。ただし、複数ある場合は同じ解答欄に複数マークせよ。 ① ベンゼン ② メタン ③ 水 素 ⑥ コッ化水素 同 3 次のa)~e)の物質の変化において、下線を引いた原子の酸化数の変化の絶対値の大小関係として、正しいものを、次の②~⑥の中から一つ選べ。	間 2 次の問い(間 2-1 ~ 2-2)に	こついて答えよ。			
答欄に複数マークせよ。 ① アンモニア ② 二酸化炭素 ③ 塩化水素 ③ メタン ⑤ アセチレン ⑥ 水	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •		べて 選べ。ただし	複数ある場合は同	じ解
① アンモニア ② 二酸化炭素 ③ 塩化水素 ④ メタン ⑤ アセチレン ⑥ 水 1					
② メタン ③ アセチレン ⑤ 木 1 2-2 次の①~⑥の物質のうち、極性分子をすべて選べ。ただし、複数ある場合は同じ解答 欄に複数マークせよ。 ウ ① ペンゼン ② メタン ③ 水 素 ⑥ フッ化水素 1 3 次のa)~e)の物質の変化において、下線を引いた原子の酸化数の変化の絶対値の大小関係 として、正しいものを、次の①~⑧の中から一つ選べ。 エ	•		素	3 塩化水素	
	•			_	
欄に複数マークせよ。 ① ベンゼン ② メタン ③ 水 素 ④ 二酸化炭素 ⑤ 塩化水素 ⑥ フッ化水素	0 7.7 7	Q , =, .			
欄に複数マークせよ。 ① ベンゼン ② メタン ③ 水 素 ④ 二酸化炭素 ⑤ 塩化水素 ⑥ フッ化水素	問 2-2 次の①~⑥の物質の	うち. 極性分子を すべ	て 選べ。ただし,	複数ある場合は同じ	解答
① ベンゼン ② メタン ③ 水 素 ④ 二酸化炭素 ⑤ 塩化水素 ⑥ フッ化水素 3 次のa)~e)の物質の変化において、下線を引いた原子の酸化数の変化の絶対値の大小関係として、正しいものを、次の①~@の中から一つ選べ。 エ a) HNO₃→NO₂ b) MnO₂→MnSO₄ c) Al→Al₂O₃ d) K₂Cr₂O7→ K₂CrO₄ e) KMnO₄→MnSO₄ ① a く b く c く d く e ② a く e く d く c く b ③ b く a く d く c く e ④ b く d く e く c く a ⑤ c く d く b く a く e ⑥ d く e く c く a く b ⑦ d く a く b く c く e ⑥ e く c く b く a く d 4 次の問い(間 4-1 ~ 4-2)について、最も適当な数値を、それぞれ下の①~⑦の中から一つずつ選べ。 5 4-1 密度 1.16 g/cm³、質量パーセント濃度 36.5 % の塩酸のモル濃度 (mol/L) オ ① 3.5 ② 4.2 ③ 8.6 ④ 11.6 ⑤ 21.8 ⑥ 31.1 ⑦ 36.5 6 2 1.8 ⑥ 31.1 ⑦ 36.5 7 5.74 ② 14.3 ③ 19.3 ④ 27.5 ⑤ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 8 5 次の金属①~⑥のうち、下の記述 1)~3)に該当するものを、それぞれすべて選べ。複数ある場合は、同じ解答欄に、マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pl ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが、希硫酸と反応する キ					
(a) 二酸化炭素 (b) 塩化水素 (c) フッ化水素 3 次の a) ~ e) の物質の変化において、下線を引いた原子の酸化数の変化の絶対値の大小関係 として、正しいものを、次の①~⑧の中から一つ選べ。 エ a) HNO3 → NO2				3 水 素	
問 3 次のa)~e)の物質の変化において、下線を引いた原子の酸化数の変化の絶対値の大小関係として、正しいものを、次の①~③の中から一つ選べ。 エ a) HNO₃→NO₂ b) MnO₂→MnSO₄ c) Al→Al₂O₃ d) K₂Cr₂O₁→K₂CrO₄ e) KMnO₄→MnSO₄ ① a < b < c < d < e ② a < e < d < c < b ② b < d < e < c < a < ⑤ c < d < b ② d < e < c < a < ⑥ c < d < b ② d < e < c < a < ⑥ d < e < c < a < ⑥ d < e < c < a < ⑥ d < e < c < a < ⑥ d < e < c < a < c ⑥ d < e < c < a < c ⑥ d < e < c < a < c ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < a < c ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < a < c ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < b ⑥ d < e < c < d を 에 の つ で の や からつつ がつ選べ。 同 4-1 密度 1.16 g/cm³, 質量パーセント濃度 36.5%の塩酸のモル濃度 (mol/L) オーロ り 3.5 ⑥ 31.1 ⑦ 36.5 同 4-2 問 4-1 の塩酸を希釈して、3.0 mol/L の塩酸を 200 mL 作製するとき、必要な塩酸の量 「加 6 を の 11.6 ⑥ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 同 5.74 ② 14.3 ③ 19.3 ④ 27.5 ⑥ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 同 5.74 ② 14.3 ③ 19.3 ④ 27.5 ⑥ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3		_		-	
として、正しいものを、次の①~⑧の中から一つ選べ。 エ a) HNO₃→NO₂ b) MnO₂→MnSO₄ c) Al→Al₂O₃ d) K₂Cr₂Oγ→K₂CrO₄ e) KMnO₄→MnSO₄ ① a < b < c < d < e ② a < e < d < c < b ③ b < a < d < c < a < b ⑤ c < d < b ⑥ d < e < c < a < c < a < c < b ⑦ d < a < b < c < e ⑥ d < e < c < a < c < a < c < d < e ⑥ d < e < c < a < c < a < c < d < c < c < a < c < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < a < c < d < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < c < a < c < c < a < c < c < a < c < c					
として、正しいものを、次の①~⑧の中から一つ選べ。 エ a) HNO₃→NO₂ b) MnO₂→MnSO₄ c) Al→Al₂O₃ d) K₂Cr₂Oγ→K₂CrO₄ e) KMnO₄→MnSO₄ ① a < b < c < d < e ② a < e < d < c < b ③ b < a < d < c < a < b ⑤ c < d < b ⑥ d < e < c < a < c < a < c < b ⑦ d < a < b < c < e ⑥ d < e < c < a < c < a < c < d < e ⑥ d < e < c < a < c < a < c < d < c < c < a < c < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < a < c < d < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < c < a < c < d < c < c < a < c < c < a < c < c < a < c < c	問 3 次のa)~e)の物質の変化	において,下線を引い	た原子の 酸化数の	変化の絶対値 の大小	関係
a) HNO₃→NO₂ b) MnO₂→MnSO₄ c) Al→Al₂O₃ d) K₂Cr₂Oγ→K₂CrO₄ e) KMnO₄→MnSO₄ ① a < b < c < d < e ② a < e < d < c < b ② b < d < e < c < a < ⑤ c < d < e ⑥ d < e < c < a < ⑥ d < e < c < a < ⑥ d < e < c < a < b ② e < c < b Ø b < d < e < c < a < c ⑥ d < e < c < a < c ⑥ d < e < c < a < c Ø b < d < e < c < a < c Ø b < d < e < c < a < c Ø f Ø d < e < c < a < c Ø f Ø d < e < c < a < c Ø f Ø f Ø f Ø f Ø f Ø f Ø f Ø f Ø f Ø		_			
d) K ₂ Cr ₂ O ₇ → K ₂ CrO ₄ e) KMnO ₄ → MnSO ₄ ① a < b < c < d < e ② a < e < d < c < b ③ b < a < d < c < e ④ b < d < e < c < a < ⑤ c < d < e ⑥ d < e < c < a < ⑥ d < e < c < a < b ⑥ d < e < c < a < b ⑦ d < a < b < c < e ⑥ d < e < c < a < b ⑦ d < a < b < c < e ⑥ d < e < c < a < b ⑦ d < a < b < c < e ⑥ d < e < c < a < b ⑦ d < a < b < c < e ⑥ d < e < c < a < d \		-		\rightarrow Al ₂ O ₃	
① a < b < c < d < e ② a < e < d < c < b ③ b < a < d < c < e ④ b < d < c < a ⑤ c < d < b 6 の からっとくという。 はくれている。 ⑥ はくをいる。 ⑥ はながした。 ⑥ はながらながらなが、 それぞれずべて選べ。 複数ある場合は、同じ解答欄に、マークせよ。 ⑥ いいる ② といいが、 希硫酸と反応する ★ 1 はなが、 6 は					
③ b < a < d < c < e ④ b < d < e < c < a < 6					
③ b < a < d < c < e ④ b < d < e < c < a < 6	n a < b < c < d <	e 2	a < e < d < 0	c < b	
⑤ c < d < b < a < e ⑥ d < e < c < a < b ⑦ d < a < e ⑥ d < e < c < a < b ⑦ d < a < b ⑥ d < e < c < a < b ⑥ d < e < c < a < b ⑥ d < e < c < a < b ⑥ d < e < c < a < b ⑥ d < e < c < a < b ⑥ d < e < c < a < d < d < e < c < a < b ⑥ d < e < c < a < d < d < e < c < a < b ⑥ d < e < c < a < d < d < e < c < a < d < d < e < c < a < d < d < e < c < a < d < d < e < c < a < d < d < e < c < a < d < d < e < c < a < d < d < e < c < a < d < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < d < e < c < a < a < d < e < c < a < d < e < c < a < a < d < e < c < a < a < d < e < c < a < a < d < e < c < a < a < d < e < c < a < a < d < e < c < a < a < a < d < e < c < a < a < a < a < a < a < a < a < a	-				
⑦ d < a < b < c < e ⑧ e < c < b < a < d を	-				
問 4 次の問い(問 4-1 ~ 4-2)について、最も適当な数値を、それぞれ下の①~⑦の中から一つずつ選べ。 問 4-1 密度 1.16 g/cm³、質量パーセント濃度 36.5 % の塩酸のモル濃度 (mol/L) オ ① 3.5 ② 4.2 ③ 8.6 ④ 11.6 ⑤ 21.8 ⑥ 31.1 ⑦ 36.5 問 4-2 問 4-1 の塩酸を希釈して、3.0 mol/L の塩酸を 200 mL 作製するとき、必要な塩酸の量 (mL) カ ① 5.74 ② 14.3 ③ 19.3 ④ 27.5 ⑥ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 問 5 次の金属①~⑥のうち、下の記述 1)~ 3)に該当するものを、それぞれすべて選べ。複数ある場合は、同じ解答欄に、マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが、希硫酸と反応する キ		0			
ずつ選べ。 1 4-1 密度 1.16 g/cm³, 質量パーセント濃度 36.5 % の塩酸のモル濃度 (mol/L) オ ① 3.5 ② 4.2 ③ 8.6 ④ 11.6 ⑤ 21.8 ⑥ 31.1 ⑦ 36.5 1 4-2 問 4-1 の塩酸を希釈して、3.0 mol/L の塩酸を 200 mL 作製するとき、必要な塩酸の量 (mL) カ ① 5.74 ② 14.3 ③ 19.3 ④ 27.5 ⑥ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 1 5 次の金属①~⑥のうち、下の記述 1)~3)に該当するものを、それぞれすべて選べ。複数ある場合は、同じ解答欄に、マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが、希硫酸と反応する キ		Ŭ 9			
ずつ選べ。 1 4-1 密度 1.16 g/cm³, 質量パーセント濃度 36.5 % の塩酸のモル濃度 (mol/L) オ ① 3.5 ② 4.2 ③ 8.6 ④ 11.6 ⑤ 21.8 ⑥ 31.1 ⑦ 36.5 1 4-2 問 4-1 の塩酸を希釈して、3.0 mol/L の塩酸を 200 mL 作製するとき、必要な塩酸の量 (mL) カ ① 5.74 ② 14.3 ③ 19.3 ④ 27.5 ⑥ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 1 5 次の金属①~⑥のうち、下の記述 1)~3)に該当するものを、それぞれすべて選べ。複数ある場合は、同じ解答欄に、マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが、希硫酸と反応する キ	問 4 次の問い(問 4-1 ~ 4-2)	について、最も適当な	数値を、それぞれ	下の ①~⑦ の中から	一つ
問 4-1 密度 1.16 g/cm³, 質量パーセント濃度 36.5 % の塩酸のモル濃度 [mol/L] オ ① 3.5 ② 4.2 ③ 8.6 ④ 11.6 ⑤ 21.8 ⑥ 31.1 ⑦ 36.5 問 4-2 問 4-1 の塩酸を希釈して、3.0 mol/L の塩酸を 200 mL 作製するとき、必要な塩酸の量[mL] カ ① 5.74 ② 14.3 ③ 19.3 ④ 27.5 ⑥ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 問 5 次の金属①~⑥のうち、下の記述 1)~3)に該当するものを、それぞれすべて選べ。複数ある場合は、同じ解答欄に、マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが、希硫酸と反応する キ			,		
① 3.5 ② 4.2 ③ 8.6 ④ 11.6 ⑤ 21.8 ⑥ 31.1 ⑦ 36.5 問 4-2 問 4-1 の塩酸を希釈して、3.0 mol/L の塩酸を 200 mL 作製するとき、必要な塩酸の量(mL) カ ① 5.74 ② 14.3 ③ 19.3 ④ 27.5 ⑥ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 問 5 次の金属①~⑥のうち、下の記述 1)~3)に該当するものを、それぞれすべて選べ。複数ある場合は、同じ解答欄に、マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが、希硫酸と反応する キ	, · - ·	質量パーセント濃度 36	. 5 % の塩酸のモル	濃度〔mol/L〕 オ	
 ⑤ 21.8 ⑥ 31.1 ⑦ 36.5 問 4-2 問 4-1 の塩酸を希釈して、3.0 mol/L の塩酸を 200 mL 作製するとき、必要な塩酸の量(mL) カ ① 5.74 ② 14.3 ③ 19.3 ④ 27.5 ⑤ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 問 5 次の金属①~⑥のうち、下の記述 1)~3)に該当するものを、それぞれすべて選べ。複数ある場合は、同じ解答欄に、マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが、希硫酸と反応する キ	_		_	_	
問 4-2 問 4-1 の塩酸を希釈して、3.0 mol/L の塩酸を 200 mL 作製するとき、必要な塩酸の量[mL] カ ① 5.74 ② 14.3 ③ 19.3 ④ 27.5 ⑤ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 問 5 次の金属①~⑥のうち、下の記述 1)~3)に該当するものを、それぞれすべて選べ。複数ある場合は、同じ解答欄に、マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが、希硫酸と反応する キ	-		_		
量(mL) カ ① 5.74 ② 14.3 ③ 19.3 ④ 27.5 ⑤ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 問 5 次の金属①~⑥のうち,下の記述 1)~3)に該当するものを,それぞれすべて選べ。複数ある場合は,同じ解答欄に,マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが,希硫酸と反応する キ	9 21.0	9 01.1	0 00.0		
量(mL) カ ① 5.74 ② 14.3 ③ 19.3 ④ 27.5 ⑤ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 問 5 次の金属①~⑥のうち,下の記述 1)~3)に該当するものを,それぞれすべて選べ。複数ある場合は,同じ解答欄に,マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが,希硫酸と反応する キ	問 4-2 問 4-1 の塩酸を希釈	駅して、3.0 mol/L の均	記酸を 200 mL 作製	するとき、必要な塩	酸の
① 5.74 ② 14.3 ③ 19.3 ④ 27.5 ⑤ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 問 5 次の金属①~⑥のうち,下の記述 1)~3)に該当するものを,それぞれすべて選べ。複数ある場合は,同じ解答欄に,マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが,希硫酸と反応する キ		,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,			
 ⑤ 51.7 ⑥ 69.8 ⑦ 142.3 問 5 次の金属①~⑥のうち、下の記述 1)~3)に該当するものを、それぞれすべて選べ。複数ある場合は、同じ解答欄に、マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが、希硫酸と反応する キ 		2 14 3	3 19.3	4) 27.5	
 問 5 次の金属①~⑥のうち、下の記述 1)~3)に該当するものを、それぞれすべて選べ。複数ある場合は、同じ解答欄に、マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが、希硫酸と反応する キ 	-		-		
る場合は,同じ解答欄に,マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが,希硫酸と反応する キ	9 51. 1	9 03.0	0 112.0		
る場合は,同じ解答欄に,マークせよ。 ① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1)常温の水とは反応しないが,希硫酸と反応する キ	問 5 次の金属 介~6 のうち コ	Fの記述1)~3)に該当	4するものを <i>、そ</i> れ	ぞれ すべて 選べ。複	数あ
① Ni ② Zn ③ Pt ④ Na ⑤ Ag ⑥ Mg 1) 常温の水とは反応しないが、希硫酸と反応する キ					
1) 常温の水とは反応しないが,希硫酸と反応する キ		_	Na (5) A	g 6 Mg	
	•	_			
2) 濃硝酸と反応する	2)濃硝酸と反応する	Committee of the state of the s	2		
3) 塩酸、硝酸と反応しないが、王水と反応する		ないが,王水と反応する			

- II 右のグラフは、塩化カリウム、硫酸銅(Ⅱ)の溶解度を示したグラフである。このグラフを参照して次の問い(問1~5)に答えよ。
 - 問 1 40 ℃ の水 100 g に溶かすことのできる塩化カリウムの最大の質量はいくつか。また、60 ℃ の水200 g に溶かすことのできる硫酸銅(Ⅱ)の最大の質量はいくつか。

塩化カリウム **アイ** g, 硫酸銅(Ⅱ) **ウエ** g



問2 問1のとき、塩化カリウム水溶液の質量パーセント濃度[%]はいくつか。

オカ %

問 3 40 $^{\circ}$ の飽和塩化カリウム水溶液 200 $^{\circ}$ g \approx 10 $^{\circ}$ まで冷やすと、塩化カリウムは何 $^{\circ}$ g 析出するか。ただし、塩化カリウムの 10 $^{\circ}$ における溶解度を 31 とする。

キク g

問 4 60 °C の水 200 g に硫酸銅(Ⅱ) 五水和物は最大で何 g 溶けるか。

ケコサ g

問 5 60 $^{\circ}$ の飽和硫酸銅(Ⅱ)水溶液 200 $^{\circ}$ g e 20 $^{\circ}$ まで冷やすと,硫酸銅(Ⅱ)五水和物は何 $^{\circ}$ g 析出するか。ただし,析出する結晶はすべて硫酸銅(Ⅱ)五水和物であるとする。

シス g

$\mathbf{III} - \mathbf{A}$ 次の問い(問1~2)に答えよ。

臨床検査技術学科、臨床工学科、診療放射線技術学科を志望する受験者が解答してください。

問 1 ヨウ素と水素を反応させるとヨウ化水素が生成し、平衡に達する。この反応について、次の 問い(問 1-1 ~ 1-6)に答えよ。

 $H_2 + I_2 \Longrightarrow 2 HI$

- **問 1-1** 一定の温度における化学平衡の状態について、正しいものを、次の \bigcirc ~ \bigcirc の中から **二つ**選び, 同じ解答欄にマークせよ。 **ア**
 - (1) ヨウ化水素の生成速度と分解速度が等しくなった状態
 - ② 各物質の分子数が等しくなった状態
 - ③ 各物質の濃度が等しくなった状態
 - ④ ヨウ素と水素との反応が停止し、ヨウ化水素が生成しなくなった状態
 - ⑤ ヨウ素 1 mol と水素 1 mol が反応し、ヨウ化水素が 1 mol 生成した状態
 - 6 各濃度が一定になった状態

ーウ

問 1-2 ヨウ化水素の生成熱[kJ/mol]はいくつか。下表の 結合エネルギーの値を用いて計算せよ。ただし、生成 熱がマイナスになる場合, \mathbf{I} \mathbf{I} 欄に数値と \mathbf{O} を マークせよ。

kJ/mol

結合	結合エネルギー 〔kJ/mol〕
Н-Н	436
I–I	153
H-I	299

- **問 1-3** この反応が平衡状態にあるとき、 $1) \sim 3$)に当てはまる操作を、下の $\bigcirc 0 \sim 6$ の中から **すべて**選び,同じ解答欄にマークせよ。ただし,**該当する変化のない場合**,**◎をマーク** すること。
 - 1) 右に移動する変化

I

2) 左に移動する変化

オ

3) どちらにも移動しない **カ**

- ① 温度と体積を一定に保ち、ヨウ化水素を加える。
- ② 温度と体積を一定に保ち、水素を加える。
- ③ 温度を一定に保ち、圧力を上げる。
- 4 圧力を一定に保ち、温度を下げる。
- **⑤** 温度と圧力を一定に保ち、触媒を加える。
- 6 温度と容器の体積を一定に保ち、窒素を加える。

問 1-4 水素 11.0 mol とヨウ素 8.0 m せたところ、ヨウ化水素が 14. <i>K</i> はいくつか。 平衡定数 <i>K</i> キク	mol を混合し,120Lの密閉容器 0 mol 生成して平衡状態に達し	
問 1-5 同じ 120 L の容器に水素 5.0 成するヨウ化水素はいくつか。) mol,ヨウ素 5.0 mol を入れて	、同じ温度にすると、生
問 1-6 問 1-4と同じ条件におけ $R=8.3 imes10^3 (ext{Pa·L}/(ext{K·mol}))$ 圧平衡定数 $K_{ ext{p}}$ サシ	-	か。ただし、気体定数
2 次の文章を読み, 次の問い(問 2 -1	~ 2-7)に答えよ。	
A は炭化カルシウムに水をこのような C-C 間に三重結合を一つの分子に触媒を用いて水素を付加させアルカンである C を生じる。せると、 E を経て、 F 問 2-1 文章中のA~Cに該当する物	せると、 <u>平面構造</u> を持つアルケン B に水を付加して生成 になる。	ばれ、 <u>直線構造</u> を持つ。こ ンである B および 対した D を酸化さ
A ス B セ ① エタン ② エラ ⑤ プロパン ⑥ プロ	C ソ ③ アセチレン	
問 2-2 A, B, Cの物質のうち, b	炭素間の結合が最も短い炭化水素	素はどれか。次の ①~③ の
中から一つ選べ。 タ ① A	② в	3 c
問 2-3 2つの下線部と同様に同一なからすべて選べ。複数ある場合◎ シクロヘキセン	P面にすべての原子がある物質に 合は、同じ解答欄に、マークせ。 ① 二酸化炭素	
③ 酢 酸	4 メタノール 7 マカトマルゴトド	⑤ ベンゼン⑧ ジエチルエーテル
⑥ シクロヘキサン⑨ 1-ブテン	⑦ アセトアルデヒド	◎ シエテルエーテル

問

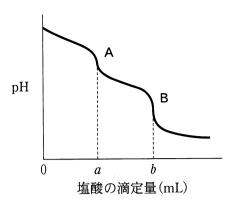
問 2-4 物質A3.9gから,物質Dカ	が何g生成するか。ただし,すぐ	ヾての反応で過不足なく ,
完全に反応が行われたものとす	する。	
ツ . テ g		
問 2-5 物質Bに関する記述とし ト	て, 正しいものを, 次の①~	√6の中から一つ選べ。
① 水を付加させるとグリセリ	リンになる。	
② 臭素水を通じると、臭素ス	水の色が消える。	
③ 塩素を付加させると, 1,	1-ジクロロエタンが生成する。	
④ 水に溶けやすく、引火性の	の気体である。	
⑤ メタノールと濃硫酸を混合	うして加熱するとBが生成する。	
6 シアン化水素を付加すると	と,アクリロニトリルを生成する	5.
•		
問 2-6 文章中のD~Fに該当する物		一つずつ選べ。
D + E =	F ヌ	
◯ グリセロール	① メタノール	② ホルムアルデヒド
③ ギ 酸	② アセトアルデヒド	⑤ 酢 酸
⑥ エタノール	⑦ アセトン	8 酢酸エチル
9 ギ酸エチル		
9 (122-27)		
問 2-7 物質Aから67.2gのBと18	BgのCを得るために、必要なz	k素の体積[l]は標準状態
でいくつか。		177K 37 H 13K (237 104 13K 1 177)2K
ネノーL		
-11-2 L		

$\mathbf{\Pi} - \mathbf{R}$ 次の問い(問1~2)に答えよ。

健康福祉学科,看護学科,救急救命学科,リハビリテーション学科,臨床心理学科を志望する 受験者が解答してください。

- **問** 1 濃度がわからない炭酸ナトリウム水溶液がある。この溶液 $10 \, \text{mL}$ を正確にコニカルビーカーにはかり取り、そこに $0.50 \, \text{mol/L}$ 硫酸水溶液を $20 \, \text{mL}$ 加え、その後十分に撹拌して加熱した。反応終了後、この溶液を室温まで冷却して、 $0.40 \, \text{mol/L}$ 水酸化ナトリウム水溶液で滴定したところ $15 \, \text{mL}$ を要した。次の問い(**問** $1-1 \sim 1-3$)に答えよ。
 - 問 1-1 硫酸水溶液を加えた後、加熱する主な理由は何か。正しいものを、次の①∼②の中か
 - ら、**すべて**選べ。ただし、複数ある場合は同じ解答欄に複数マークせよ。
 - **①** 炭酸ナトリウムと硫酸の反応を完全に終了させるため。
 - ② 炭酸ナトリウムと硫酸の反応速度を遅くするため。
 - ③ 炭酸ナトリウムと硫酸との反応生成物を水溶液中から取り除くため。
 - 4 炭酸ナトリウムと硫酸との反応生成物を水溶液中に沈殿させるため。
 - - (1) 炭酸ナトリウムと硫酸の反応が完全に進行しないので、滴定量が小さい値になる。
 - ② 炭酸ナトリウムと硫酸の反応速度が速くなるので、滴定量が大きな値になる。
 - ③ 炭酸ナトリウムと硫酸との反応生成物を水溶液中から留去できないので、滴定量が 大きな値になる。
 - ④ 炭酸ナトリウムと硫酸との反応生成物が水溶液中に沈殿しないので、滴定量が小さい値になる。
 - 問 1-3 この炭酸ナトリウム水溶液のモル濃度(mol/L)はいくつか。

問 2 濃度がわからない炭酸ナトリウム水溶液 50 mL を 正確にコニカルビーカーにはかり取り、0.20 mol/L の塩酸で滴定を行ったところ、図のような滴定曲線が 得られた。なお、図中のa およびb は、それぞれの中 和点AおよびBまでに要した塩酸の滴定量を示している。次の問い(**問 2-1** ~ **2-3**)に答えよ。



問 2-1 次の文章を読み,次の問い(**問 2-1-1** ~ **2-1-2**)に答えよ。

炭酸ナトリウムは塩酸と二段階で反応して中和される。中和点Aでは i の反
応が、中和点Bでは ii の反応が完了している。したがって、中和点Aまでに要
する塩酸の滴定量 $[mL]$ を知るためには、その変色の pH が h の領域にある
キ を、同様に、中和点Bまでに要する塩酸の滴定量(mL)を知るためには、そ
 ある。
問 2-1-1 カ ~ ケ に当てはまる最も適当な語句を、次の ① ~ ⑨ の中か
① 弱塩基性 ② 強塩基性 ③ 中 性 ④ 弱酸性
5 強酸性 ⑥ メチルオレンジ ⑦ フェノールフタレイン
8 リトマス紙 9 デンプン
間 2-1-2 i ~ ii に該当する化学反応式(式iと式ii)中の
コ ~ セ に当てはまる最も適当なものを, 下の ① ~ ⑨ の中から
反応式 i : コ + HCl → サ + シ
反応式ii: シ + HCl → サ + ス + セ
(1) H ₂ CO ₃ (2) NaHCO ₃ (3) Na ₂ CO ₃ (4) H ₂ O (5) NaCl
⑥ NaOH ⑦ H₂ ⑧ CO ⑨ CO₂

問 2-2 中和点**B**までの塩酸の滴定量(*b* mL)は30 mL だった。炭酸ナトリウム水溶液のモル 濃度(mol/L)はいくつか。

ソ . **タ** × 10 ー チ mol/L

- **問 2-3** この炭酸ナトリウム水溶液 $50\,\mathrm{mL}$ を正確にはかり取り、ここに少量の水酸化ナトリウムの粒を加えて同様に滴定すると、滴定値 a と b はどうなるか。正しいものを、次の
 - ①~**④**の中から、**すべて**選べ。ただし、複数ある場合は同じ解答欄に複数マークせよ。

ツ

- ① a は変化しないが、b は大きな値になる。
- ② a は大きな値になるが、b は変わらない。
- ③ $a \ge b$ も変化するが、 $a \ge b$ の比は一定である。
- **④** a は大きな値になるが、a と b の滴定量の差(b-a)は変化しない。

生物

- ●問題はI~Ⅲまであります。志望学科によって解答する問題が異なるので注意してください。指定されていない問題を解答しても採点されません。
- ●問題 I. IIは、志望する学科に関わらず全ての受験者が解答してください。
- ●問題Ⅲ-Aは、臨床検査技術学科、臨床工学科、診療放射線技術学科を志望する受験者が解答 してください。
- ●問題Ⅲ-Bは、健康福祉学科、看護学科、救急救命学科、リハビリテーション学科、 臨床心理学科を志望する受験者が解答してください。

▼ 次の文章(A・B)を読み、下の問い(問1~9)に答え	it.
A 私たちヒトは,1個の細胞である ア から始	まり,体細胞分裂を繰り返し増殖すること
で,数十兆個の細胞で構成されている成体となる。	どの体細胞にも同じ遺伝情報が存在し,こ
の遺伝情報は _a <u>DNA</u> に含まれている。個々の体細胞	包は通常 2 セットの遺伝情報を持ち,この
1 セットを $ oldsymbol{1} $ とよぶ。この $ oldsymbol{1} $ には,	約 i 個の遺伝子が含まれていると
 いわれており,それらは DNA の塩基配列内に含まれ	 lている。ヒトの体細胞1個の核内 DNA に
は,塩基対が約 ii 対あるといわれているが	、DNA の塩基配列には,「遺伝子の領域」
 と, 「遺伝子以外の領域」があることが知られており,	遺伝子の領域はその数%に過ぎない。
遺伝子と DNA の研究の歴史を見てみよう。概念と	しての遺伝子は,19世紀半ばに ウ
が行ったエンドウを用いた交配実験による研究から	 導き出されている。このころスイスのミー
シャーが核酸(ヌクレイン)を発見した。その後フレミ	ングは核内の色素で染まる領域をクロマチ
ンとよび、細胞分裂時に形状が変化することを見出	した。20 世紀初頭には, 🔼 🔭 により
遺伝子が染色体上に存在するという染色体説が提唱さ	 :れ,その後モーガンらのショウジョウバエ
の遺伝学的研究により確立された。	
b その後,1928 年に肺炎双球菌を用いた研究で形質	転換が発見され,1944 年には形質転換のし
くみが特定された。 _c <u>1952 年ハーシーとチェイス</u> に	<u>は,バクテリオファージを用いた実験</u> によ
り,遺伝子の本体が DNA であることを確定させた。	1949年 オ は、DNA の特定の塩基
の数が常に同じ比率になっていることを報告した。」	1950 年代はじめには DNA 分子の X 線回折
による構造の研究がおこなわれ,これらの研究が 19	53 年の カ とクリックの DNA 二重
らせんモデルの発表へとつながっていった。	

問 1 文	て中の [ア	~ カ	にあ	てはまる	語および、	人名は何	か。最も	適当なも	のを次の
Θ~	- 9 から-	ーつずつ	選べ。							
Θ	mRNA		⊕ ゲ	ノム	0	受精卵		① 精	子	
2	胞 子		3 I	イブリー	4	グリフ	ィス	⑤ サ	ットン	
6	シャルフ	ガフ	⑦ 牧	野富太郎	8	メンデ	ル	9 ワ	トソン	
問 2]	下線 a にて	ついて,	誤ってい	る 記述は	どれか。:	最も適当	なものを	, 次の①	~⑥ から	すべて選
べ。	ただし,	複数解	答する場	合は,解	答すべて	を +	にマ	ークせよ	0	
1	アミノ西	酸で構成	されてい	る。						
2	塩基に	ウラシル	が含まれ	ている。						
3	ヌクレ	オチドか	らなる							
4	塩基に	シトシン	が含まれ	ている。						
6	リン酸フ	が含まれ	る。							
6	この分 ⁻	子はミト	コンドリ	アにも含	まれてい	る。				
問 3 🌣	女中の「	i	および	ii	にあては	まる数値	はそれぞ	れいくら	か。最も	適当な組
				 一つ選べ	。 <i>「</i> ク					
		•	_		h					
		n	<u>a</u>	3	4	6	6	(7)	8	9
	: 1	200	2 000	3	20,000	⑤	6	7	8	9 20,000
	i	200	2,000	20,000	20,000	2,000	200	2,000	200	20,000
	i i								 	
	ii	3億	2,000 6 億	20,000 30 億	20,000	2,000	200 6 億	2,000 30 億	200 60 億	20,000 300 億
	ii 下線 b に	200 3 億 ついて,	2,000 6億	20,000 30 億 求菌の 2 つ	20,000 60 億 の型,S	2,000 3億	200 6億 びR型	2,000 30 億 최 を用い	200 60 億 た実験に	20,000 300 億 関する以
下	ii 下線 b に D記述で	200 3億 ついて, 発病また	2,000 6億 肺炎双球 形質転換	20,000 30億 水菌の2つ	20,000 60億 の型,S	2,000 3億 型菌およ れか。最	200 6億 びR型i も適当な	2,000 30億 動を用い ものを,	200 60億 た実験に 次の①~	20,000 300 億
下	ii 下線 b に の記述で て選べ。	200 3 億 ついて, 発病また ただし,	2,000 6億 肺炎双致 形質転換 複数解答	20,000 30億 求菌の2つ が起きた する場合	20,000 60億 の型,S ものはど は,解答	2,000 3億 型菌およ れか。最	200 6億 びR型i も適当な	2,000 30億 動を用い ものを,	200 60億 た実験に 次の①~	20,000 300 億 関する以
下	ii 下線 b に の記述で て選べ。	200 3 億 ついて, 発病また ただし,	2,000 6億 肺炎双致 形質転換 複数解答	20,000 30億 水菌の2つ	20,000 60億 の型,S ものはど は,解答	2,000 3億 型菌およ れか。最	200 6億 びR型i も適当な	2,000 30億 動を用い ものを,	200 60億 た実験に 次の①~	20,000 300 億 関する以
下(べ -	ii 下線 b に の記述で て選べ。 生きた	200 3億 ついて, 発病 し, S型菌を	2,000 6億 肺炎双球 形質転換 複数解答 ネズミに	20,000 30億 求菌の2つ が起きた する場合	20,000 60億 の型,S ものはど は,解答	2,000 3億 型菌およ れか。最	200 6億 びR型i も適当な	2,000 30億 動を用い ものを,	200 60億 た実験に 次の①~	20,000 300 億 関する以
下で べ ⁻ ①	ii 下線 b に の記述で て選べ。 生きた 加熱し	200 3億 つ が 病 だ 型 を R を R を R	2,000 6億 肺炎双致 形質転換 複数解答 ネズミ あをネズミ	20,000 30億 求菌の2つ なが起きた する場合 注射した	20,000 60億 の型,S ものはど は,解答	2,000 3億 型菌およ れか。最 すべて を	200 6億 びR型i も適当な ケ	2,000 30億 動を用い ものを,	200 60億 た実験に 次の①~	20,000 300 億 関する以
下(() () ()	ii 下線 b に の記述で て選べ。 生きた 加熱し	200 3 億 つ 発 だ 型 型 型 を た た た た た た た た た た た た た た た か ま か ま か	2,000 6億 肺炎双数 形質転換 複数解答 ネズミス iを加熱し	20,000 30億 求菌の2つ まが起きた でする場合 に注射した に注射した	20,000 60億 の型,S ものはど は、解答 。 、た。	2,000 3億 型菌およれか。最 すべてを	200 6億 びR型 も適当な ケ	2,000 30億 動を用い ものを,	200 60億 た実験に 次の①~	20,000 300 億 関する以
下((1) (2) (3)	ii 下線 b に の記べ。 生きた 加熱し 加熱し	200 3 億 つ 発 だ 型 R S R B 関 型 型 型 を R B R B R B R B R B R B R B R B R B R	2,000 6億 肺炎双数 形質転答 ネズネネ ずをかま すと加熱し あと生きた	20,000 30億 求菌の2つ が起きた 注射した に注射した に注射した	20,000 60億 0の型,S ものは,解答 た。 をネズミル	2,000 3億 型菌およれか。最 すべてを に注射した	200 6億 びR型 も適当な ケ た。	2,000 30億 動を用い ものを,	200 60億 た実験に 次の①~	20,000 300 億 関する以
下(() () () () () () () () () () () () ()	ii F線 b に で で を 大 と 大 と 大 と 大 と た 大 た し か 加 加 加 加 加 加 加 加 加 加 加 加 加	2003 億つ 発 た S た た た ま し 菌 型 型 型 型 型 型 型 型 型 型 型 型 型 型 型 型 型 型	2,000 6億 肺炎双数 整数 を を する が する が する が する が する が する たった たった たった たった たった たった たった たった たった たっ	20,000 30億 求菌の2つ が起きた 注射した に注射した に R 型菌	20,000 60億 0の型,S もは,解答 た。 をネズミに をネズミに	2,0003億型菌およれか。すべてに注射したこ注射したこ注射した	200 6億 びR型 も適当な ケ た。	2,000 30億 数を用い ものを, してマー	200 60億 た実験に 次の①~	20,000 300 億 関する以
下で (** (**) (**) (**) (**) (**) (**) (**)	ii F線 はでで できた は数 を がきたし がきたし がきたし がきたし がきたし がきたし がきたし がきたし がきたし がいがまたし がいがまたし がいがまたし がいがまたし がいがまたし がいがまたし がいがまたし がいがまたし がいがまたし がいまたし は がいまたし は がいまたし は がいまたし は は は は は は は は は は は は は	200 3 億 つ発たSたたたの が 病 だ 型 RSRS 抽 で 墓 型 型 型 型 出 と	2,0006億肺炎転り液気変数ずるするするなり<	20,000 30億 求菌の2つ がおこまり はないまない またに とれて とれて とれて とれて とれて とれて とれて とれて とれて とれて	20,000 60億 0の型、S を な、 を を ネ ズ ズ ミ と と と と と り の り の り の り の り る 、 ろ く ろ く ろ く ろ く ろ く ろ く ろ く ろ く ろ く ろ	2,0003億型菌か。れべてに注射したに注射したに注射したR型菌と	200 6億 びR型 た。 た。 に、 ぜ培養	2,000 30億 数を用い ものを, してマー	200 60億 た実験に 次の①~	20,000 300 億 関する以
下で べ ① ② ③ ④ ⑤ ⑥	ii ka ii k	200 3 のの の の の の の の の の の の の の の の の の	2,0006億肺炎質数ズネ加するととタンあるととタンたるととタン	20,000 30億 就菌の2つ 20,000 30億 求菌の2つ 20,000 20 20 20 20 20 20 20 20 20 20 20 20	20,000 60億 ののもは。 のをネネズ理理 のをネズズしし、 ではない。 ではないできる。 ではないでもできる。 ではないできる。 ではないできる。 ではないできる。 ではないできる。 ではないでもでもでもできる。 ではないでもでもでもでもでもでもでもでもでもでもでもでもでもでもでもでもでもでもでも	2,0003億型菌かれべてに注射したこ注射 菌菌R 型	200 6億 びR型 な た。 に、ぜぜ を。 を養養	2,000 30億 動を用い ものをマー した。	200 60億 た実験に 次の①~	20,000 300 億 関する以

問 5 下線cについて、バクテリオファージは遺伝物質として DNA をもち、外殻はタンパク質からなるが、自己増殖できず、宿主(大腸菌)に感染すると増殖できる。ハーシーとチェイスは、T₂ファージを大腸菌に感染させ、撹拌した後遠心分離を行い、分画 A (大腸菌の分画)と分画 B (上澄み)に分けた。以下の記述で正しいものはどれか。最も適当なものを、次の

①~⑤から一つ選べ。 | コ

- ① タンパク質に標識を付けた T₂ファージを感染させると、ほとんどの標識は分画 A から 検出された。
- ② DNA に標識を付けた T_2 ファージを感染させると、ほとんどの標識は分画 A から検出された。
- **③** DNA に標識を付けた T_2 ファージを感染させると、ほとんどの標識は A、B 両方の分画から検出された。
- **④** DNA に標識を付けた T_2 ファージを感染させると、ほとんどの標識は分画 B から検出された。

В	体細胞	』が増殖する	る過程は体細胞	回分裂とよ!	ずれ,1 つ	つの母細胞が	200	対線細胞になる	る。この分裂
	したての	細胞が次に	に分裂し2つ0	の娘細胞に	なるまでの)期間を 🗌	サ	という。この	カサ
	は、実際	そに細胞が	分裂を行ってい	るシ	<i>と</i> , <i>5</i>	}裂の準備を	行う	スとの	ひ2つの時期
	に分ける	らことがで	きる。 d	シの時	期には、	核内で分散	してい	たものが 🗌	セ して
	ソ	】状の染1	<u></u> 色体として _e が	光学顕微鏡	<u>ー</u> こて観察	できるように	なる。		
	問 6 文	で中の	ታ ~ :	/ にあ [、]	てはまる記	吾は何か。最	も適当	当なものを, 2	欠の①~9か
	らー	つずつ選	べ。						
	1	S 期		2 間	期	3	球		
	4	凝縮		⑤ 細胞	周期	6	G ₁	期	
	7	G ₂ 期		8 分裂	期	9	棒		
	問 7 下	線dにつ	いて、シ	」は、前	期,中期,	後期,終期	の 4つ	つの時期に大阪	別することが
	でき	る。各期	に観察できるヨ	見象はどれ	か。最もi	適当なものを	, 次0	D ①~⑦ からす	すべて選べ。
	たた	ごし, 複数:	解答する場合に	t, 解答す	べてをそれ	れぞれの欄に	マーク	ウせよ 。	
	前期]: 夕	,中期:	チ	後期:	ツ ,	終期:	テ	
	1	遺伝情報	が2倍に増える	5.					
	2	染色体の	セが	爰み、細く	なる。				-
	3	各染色体	は分かれて両植	極へ移動を	始める。				
	4	セ]が進み、細县	長い糸のよ	うな染色の	本が出現する) _o		
	6	染色体が	赤道面に並ぶ。						
	6	見えてい	た核膜が消える	5.					
	7	2 重らせ	んがほどける。						
	問 8 干	「線 e につ	いて,光学顕復	微鏡の使用	法に関する	る記述で適均	Jなも(のはどれか。 🛭	最も適当なも
	のを	E, 次の①	~ ⑧ から すべ ~	て 選べ。た	だし、複数	数解答する場	島合は,	解答すべて	をト
	にマ	マークせよ	0						
	1	400 倍でし	ピントを合わせ	けるときは,	接眼レン	<i>⁄</i> ズをのぞき	ながら	を粗動ねじのみ	タを使う。
	2	対象物は	,視野の中央は	こ持ってく	る。				
	3	絞りを開	閉してピントを	を合わせる	0				
	4	対物レン	ズを変えると	きはレボル	バーを回	してレンズを	変える	3 .	
	6	標本は通	常カバーグラン	スをかけな	۲٦°				
	6	視野の上	端のものを中	心に持って	くるとき,	標本をスラ	ージ	奥へ移動する。	,
	7	視野の右	端のものを中々	心に持って	くるとき,	標本をスラ	ージ	左へ移動する。	,
	8	対物レン	ズは、長さが	長い方が倍	率が低い。	ı			

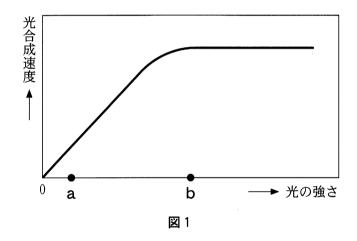
問	9 サ について、タマネギの根端組織を用いて観察を行った。組織は塩酸で柔らかく
	したのち、酢酸オルセイン(または酢酸カーミン)で染色しその組織を押しつぶし法により広
	げ顕微鏡観察した。そこで、 シ の細胞と ス の細胞を数え、結果を表にまと
	めた。
	表
	シの細胞数 スの細胞数
	164 574
	タマネギの根端細胞の ス が 35 時間であった時, サ および シ の
	長さはそれぞれ何時間か。最も適当なものを,次の $oldsymbol{0}$ \sim $oldsymbol{9}$ の中から一つずつ選べ。
	サ の時間: ナ , シ の時間: ニ
	① 5時間 ② 7時間 ③ 10時間 ④ 14時間 ⑤ 20時間
	⑥ 35 時間 ⑦ 45 時間 ⑧ 54 時間 ⑨ 63 時間

Ⅱ 生物	の多様性と生態系について,次の文章(A・B)を読み下の問い(問1~9)に答えよ。
A . 日	本列島は南北に約 3000 km にわたって広がる。年降水量は 1000 mm 以上で,森林が生育す
るの	に十分な降水量となっている。したがって低地におけるバイオームの分布は,おもに気温の
違い	によって決まる。本州の低地には,おもに夏緑樹林や照葉樹林が分布している。
問 1	夏緑樹林および照葉樹林を構成する樹木の説明はどれか。最も適当なものを,次の $oldsymbol{0}$ 〜 $oldsymbol{0}$
	の中から2つずつ選べ。
	夏緑樹林の樹木 ア , イ
	照葉樹林の樹木 ウ , エ
	① 紅葉するものが多い。
	② 葉は硬くて光沢がある。
	③ 葉の表面のクチクラ層が発達しているものが多い。
	④ 冬に落葉する。
	⑤ 泥質土壌に適応したものが多い。
問 2	
	ら 2つ ずつ選べ。
	夏緑樹林の樹木 オープ・ カープ
	照葉樹林の樹木 上 カ カ カ カ カ カ カ カ カ カ カ カ カ カ カ カ カ カ
	① アコウ② アラカシ③ オリーブ④ ガジュマル
	⑤ スダジイ ⑥ ハイマツ ⑦ ブ ナ ⑧ ミズナラ
問 3	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
	①~ ⑤ の中から すべて 選べ。ただし、複数解答する場合は、 解答すべて を ケ または にマークせよ。
	夏緑樹林 ケ
	照葉樹林 コ

	② 優占種は常緑広葉樹である。
	③ 優占種は針葉樹である。
	4 林床は1年を通じて明るい。
	5 林冠の形状は1年を通じて変化が少ない。

問 4 次の文章は関東地方の<u>ある森林</u>について説明している。
 サ ~ セ に入る語は何か。最も適当なものを、次の①~⑥の中から一つずつ選べ。
 サ にはカタクリの群落が見られる。カタクリは、シ の短い期間に芽を出し葉を広げて光合成を行い、地下部に栄養分を蓄える。やがて樹木の葉が ス 、
 セ が閉じるため、カタクリの成長は止まり、地上部は枯れ休眠する。
 ① 落 ち ② 茂 り ③ 早 春 ④ 真 夏 ⑤ 林 床 ⑥ 林 冠

B. 光合成は、光の強さ、温度、二酸化炭素濃度、水などの影響を受ける。図1はある陽生植物における光の強さと光合成速度の関係を示している。光合成速度は、二酸化炭素の吸収速度で表現することができる。ただし、図1中の「0」は、光の強さのゼロを表わす。



- - (1) X = 0
 - (2) X > 0
 - (3) X < 0
- **問 6 図1**で、aはこの植物の光補償点の光の強さを示す。光の強さがaの時の二酸化炭素吸収速度Yはどのようになるか。最も適当なものを、次の(1)~(3)の中から一つ選べ。

<u>9</u>

- **2Y**> 0
- **3** Y < 0

問 7 b はこの植物の光飽和点の光の強さを示す。b において二酸化炭素吸収速度が Z の時,見
かけの光合成速度はどのようになるか。最も適当なものを,次の①~⑤の中から一つ選べ。
チ
① z + x
② z-x
③ Z + Y
\bigcirc 2 \times Z
問8 光の強さが0∼aの時、この植物の生育はどのようになるか。最も適当なものを、次の ————
①~③ の中から一つ選べ。
① 生育しない。
② ゆっくり生育する。
③ 二酸化炭素濃度が高ければ生育する。
問9 図1 はある陽生植物に関するグラフであるが、陰生植物の場合、光補償点はどのようにな
るか。最も適当なものを,次の $oldsymbol{0}$ \sim $oldsymbol{3}$ の中から一つ選べ。 $oldsymbol{oldsymbol{arphi}}$
① a と同じ

② aより大きい③ aより小さい

lacksquare $-\mathbf{A}$ 生命現象と物質に関する次の文章を読み、下の問い(問 1 \sim 13)に答えよ。

臨床検査技術学科、臨床工学科、診療放射線技術学科を志望する受験者が解答してください。

ヒトの歴史は感染症との戦いの歴史であり、	病原体に対する様々な防御機構を発達させてきた。
ヒトの体の内、皮膚や粘膜など外界と接する	部位には第一の防御機構として _a 物理的・化学的な防
	入すると,病原体成分が免疫細胞をはじめとする様々
な細胞に <u>識別</u> され、タンパク質の情報伝達	分子である カ が放出される。このように侵入
	 抱が血管外に出てきて病原体を細胞内に取り込み排除
Ç	中心となって病原体を排除する。続いて,食作用によ
	リンパ節に移動する。 コ は、取り込んだ病
原体抗原の断片を自身表面の サ に載	はせて , シ や ス に抗原を提示する。
これにより, セ と呼ばれる免疫応	答が開始される。抗原提示を受けた シ は
カ を産生・放出することにより :	ス を活性化する。活性化した ス は病原体
 に感染した細胞を直接攻撃して病原体を排除	する。 セ の内, シ や ス を中
心とする免疫応答は ソ と呼ばれる。	その一方で シ は,抗原提示能を有するリンパ
球である タ をリンパ節において活性化	化する。すると タ は チ へと分化して
抗体を分泌するようになる。 セ の内,	抗体産生を中心とする免疫応答は ツ と呼ば
れる。	
このように、病原体に対する一連の免疫応	答が一旦発動すると,それ以降しばらくは同じ病原体
による感染を受けにくくなることが知られてい	いる。この現象は _e <u>免疫記憶</u> と呼ばれ, _f <u>これを原理</u>
<u>とした医療行為</u> は現代でも実施されている。	
問1 下線aとして正しいのはどれか。遙	i当なものを,次の ①∼⑨ から4 つ 選びなさい。ただ
し、解答の順序は問わない。 ア], [イ], [ウ], [エ
① 角 質 ② 血	しょう 3 酵素
④ 好中球 ⑤ 赤山	血球 ⑥ 繊 毛
⑦ 粘 液 ⑧ 白」	血球 9 抗体
問 2 下線 b を行う細胞表面分子は何か。	最も適当なものを,次の ①~⑥ から一つ選びなさい。
オ	
① 主要組織適合抗原(MHC)クラス I	② 主要組織適合抗原(MHC)クラスⅡ
③ トル様受容体(TLR)	④ B細胞受容体
⑤ Fc 受容体	⑥ T細胞受容体

問 3	カ に入る	ものは	どれか。	最も適当	iなも	oのを,次の ①~(6 から	ら一つ選びなさい。
1	抗 原		2	酵素		3	サイ	゚トカイン
4	神経伝達物質		5	ホルモン	,	6	抗	体
問 4	下線cに該当する	はどれ	か。最も	適当なも	のを	÷,次の ◎~⑧ か≀	5 2 -)選べ。ただし,解
の	順序は問わない。	+		ク				
0	B細胞	1	血小板		2	好中球	3	キラーT 細胞
4	形質細胞	⑤	赤血球		6	ヘルパーT細胞		
7	ナチュラルキラ	一細胞	(NK 細脂	<u>ų</u>)	8	マクロファージ	(単球)
問 5	下線dに該当する	はどれ	か。最も	適当なも	のを	き,次の①~⑧か	らーこ	選べ。 ケ
0	アレルギー	2	体液性免	疫	3	拒絶反応	4	細胞性免疫
6	自己免疫	6	自然免疫		7	適応(獲得)免疫	8	免疫寛容
問 6	コに入る	らものは	どれか。	最も適当	なも	oのを,次の ◎~(9 から	5一つ選びなさい。
0	B細胞	0	血小板		2	好中球	3	キラーT細胞
4	形質細胞	6	樹状細胞	I	6	赤血球	Ø	ヘルパーT細胞
8	ナチュラルキラ	一細胞	(NK 細脂	<u>1</u>)	9	マクロファージ		
問 7	サーに入る	らものは	どれか。	最も適当	áなも	oのを,次の ① ~(⑥ から	5一つ選びなさい。
0	主要組織適合抗	t原(MF	IC)		2	T 細胞受容体(T	CR)	
3	トル様受容体(TLR)			4	抗 体		
6	リゾチーム				6	B細胞受容体		
問 8	シ , [ス	に入るも	のはどオ	いか。	最も適当なもの	を, 〉	大の @~⑨ から一つ
つ	選びなさい。							
0	B細胞	1	血小板		2	好中球	3	キラーT 細胞
4	形質細胞	6	樹状細胞	<u>]</u>	6	赤血球	7	ヘルパーT細胞
8	ナチュラルキラ	ラー細胞	(NK 細月	包)	9	マクロファージ		
問 9	セ に入る	るものは	:どれか。	最も適当	当なも	らのを,次の ① ~	ම තා (ら一つ選べ。
0	アレルギー	2	体液性免	已疫	3	拒絶反応	4	細胞性免疫
(5)	自己免疫	6	自然免疫	Ę	7	適応(獲得)免疫	8	免疫寛容

問10	ソー、ツ	' に入る	ものはど	hか。	最も適当なものを	生,2	次の ①~⑧ から一つず
つj	選べ。						
0	アレルギー	@	体液性 (免疫	3	拒約	色反応
4	細胞性免疫	6	自己免	变	6	自然	然免疫
7	適応(獲得)免疫	8	免疫寬	容			
問11	タ , チ	· に入る	ものはど	れか。	最も適当なものを	È, 길	欠の @~⑨ から一つず
つj	選びなさい。						
0	B細胞	① 血小板	ŧ	2	好中球	3	キラーT細胞
4	形質細胞	⑤ 樹状細	胞	6	赤血球	7	ヘルパーT細胞
8	ナチュラルキラー	·細胞(NK 約	田胞)	9	マクロファージ		
問12	下線 e に関わる細胞	はどれか。	最も適当	なもの	Dを,次の ②~⑨ カ	から:	3 つ選べ。ただし,解
答(の順序は問わない。	テ	, 		ナ		
0	B細胞	① 血小板	Ī.	2	好中球	3	キラーT細胞
4	形質細胞	⑤ 樹状細	胞	6	赤血球	7	ヘルパーT細胞
8	ナチュラルキラー	·細胞(NK 約	田胞)	9	マクロファージ		
問13	下線 f に該当するの	はどれか。	最も適当	なもの	のを,次の ①~⑤ カ	からー	- つ選べ。
0	血清療法	@) 予防接続	重	3	血	食交換療法
4	抗菌薬治療	6	輸血療	法			

III-B 生物の体内環境について、次の文章 $(A \cdot B)$ を読み問い $(B \mid 1 \sim 12)$ に答えよ。

健康福祉学科、看護学科、救急救命学科、リハビリテーション学科、臨床心理学科を志望する 受験者が解答してください。

Α	動物の)体内環境は,	外界の変化	などに	影響を	受けて	大き	く変化し	ない	よさ	うに,	ある-	一定の貿	節囲
	内に維持	持されている。	内臓や平滑	筋,心	筋,腺	などの	はた	らきを支	配し	/,相	は温や	呼吸な	ょどの	生命
	を維持す	よるための基本	的な機能を	無意識	下で調	節して	いる	器官系の	うち	5,多	多数の	ニュー	ーロン	で構
	成されて	こいるのは 🗌	ア系で	,血液	循環を	利用し	て体	液中に分	泌し	た	イ	7	を特定の	の組
	織や器官	官にはたらかせ	とているのは	ウ	系	である	。こ	れら2つ	の機	(構の)中枢	は	エ	の
	オ]で、体温や	ウ血糖濃度等	の変化	を	オ	が感	知すると	, [7	7	系や	ウ	
	系を介し	た調節機構を	き動かすこと	で体内	の恒常	性が保	たれ	ている。						
	問 1	ア~	ウに	入る語	は何か	。最も	適当	なものを	',为	での (1)~9	の中な	から一つ	つず
	つ選	選べ。												
	1	運動神経		2	感覚神	経			3	酵	素			
	4	自律神経		6	神経伝	達物質	Ĵ		6	内分	〉泌			
	7	ホルモン		8	免疫				9	リン	ノパ			
	問 2	エと	オ	るもの	は何か	。最も	適当	iなものを	:,为	での (1)~6	の中な	からー	つず
	つ過	選べ。												
	1	間脳		2	視床				3	視月	卡下部			
	4	中脳		6	脳下垂	体後葉	Ē		6	脳门	手垂体	前葉		
	問 3	ア系に	こ含まれるも	のは何	か。最	も適当	iなも	のを,次	cの (1)~() の中	から-	ーつ選	べ。
		カ												
	0	感覚神経	② す	い臓		3	ひ	臓		4	副交	感神絲	圣	

問	4 F	問 3で問われている	もののはた	こらきに	について正	しいものはどれ	れか。最	も適当なものを、次
	の (り~⑨ の中から 2つ	選べ。たた	ぎし、1	解答の順序	は問わない。	+), ク
	1	アドレナリンを分	泌する。					
	2	感覚情報を伝える	0					
	3	気管支を拡張する	0					
	4	グルカゴンを分泌	する。					
	6	骨格筋を支配する	0					
	6	消化管の蠕動運動	を促進する	5.				
	7	瞳孔を縮小させる	0					
	8	パラトルモンを分	泌する。					
	9	立毛筋を収縮させ	る。					
問	プ	体液の塩類濃度が上 レシンをつくる細胞 つ選べ。 ケ 間 脳 脳下垂体後葉	lが存在する (るとこ 2 す		。最も適当な		oく イ のバソ 次の ①~⑤ の中から 脳
問								明した結果として体 100~0の中から一つ
	1	肝臓	② 腎 服	蔵	3	すい臓	4	ぼうこう

B 体内環境である体液の1つである血液は、その重さの約45%を有形成分の サ が占
め,残りの約 55 % は液体成分の シンプである。有形成分のうち一番多く血液に含まれてい
るのは ス で、骨髄の造血幹細胞から作られた ス が古くなると、 セ や
ソ で壊される。 セ において, ス の分解成分は脂肪の消化を助ける
i に含まれて排出される。血液は、心臓から動脈を通って全身の器官へ送られた後、各
 器官内に分布する毛細血管を経由して静脈に流れ込み,また心臓に戻るといったことを繰り返し
て体内を循環しているが,毛細血管を血液が流れる時に血管壁から ジ がしみ出してでき
る ii の一部は、リンパ管内に入ってリンパ液となる。
問7 プリー ~ ス に入る語は何か。最も適当なものを、次の①~⑥の中から一つず
つ選べ。
① 血 球 ② 血しょう ③ 血小板 ④ 赤血球
⑤ 組織液⑥ 白血球
問8 セ と ソ に入るものは何か。最も適当なものを、次の ①~⑥ の中から一つ
ずつ選べ。
① 肝臓 ② 胸腺 ③ 骨髄 ④ 心臓 ⑤ ひ臓 ⑥ リンパ節
المحار حرو العواليات المالي
問 9 血液の有形成分の1つで,出血してすぐに血管の傷ついた部位に集まってかたまりをつく
るはたらきをするものの数は、血液 1 mm^3 当たりおよそどのぐらい(個)含まれているか。
最も適当なものを、次の 0 ~ 0 の中から一つ選べ。 9
① 4百 ② 4千 ③ 4万 ④ 40万 ⑤ 400万
問10 シ に含まれるグルコースは,ヒトの空腹時の血液 100 mL 中におよそどのぐらい
(mg) 含まれているか。最も適当なものを、次の 0 ~ 6 の中から一つ選べ。 \mathbf{F}
① 0.01 ② 0.1 ③ 0.5 ④ 10 ⑤ 100 ⑥ 500
() 0.01 () 0.1 () 0.3 () 10 () 100 () 300
問11 ヒトの セ のはたらきについて正しいものはどれか。次の①~ ⑥ の中から すべて 選
べ。ただし、複数解答する場合は、 解答すべて を ツ にマークせよ。 ツ
(1) アンモニアを尿素に変える。
② 血液をろ過する。
③ 血しょう中に含まれるアルブミンを合成している。
④ グルコースを再吸収する
A Description White Section 2
⑤ 尿素を体外へ排出する。⑥ リゾチームを分泌する。

問12	2 7	幕	につい	`````````````````````````````````````	含まれ	1る酸	素が生	少な	い静り	脈血が	流れ	込むものはどれ	か。最もi	適当た	まもの
	を,	次	の ① ~	~ 6 ഗ	中か	ら2:	つ選~	べ。	ただ	し, 解	客答	の順序は問わ	ない。	テ],
		 													
	1	肝	臓	2	小	腸	3	腎	臓	4	脳	⑤ 肺	6	ひ	臓