2024年度

一般選抜 二期 試験問題

選択

看 護 学 科 放射線技術科学科 検 査 科 学 科 医 療 工 学 科

注 意 事 項

- 1 試験開始の合図があるまで、この問題冊子の中を見てはいけません。
- 2 試験中に問題冊子の印刷不鮮明、ページの落丁・乱丁及び解答用紙の汚れ等に気付い た場合は、手を挙げて監督者に知らせてください。
- 3 **看護学科**は国語(国語総合)と理科(生物、化学、物理のうち1科目)を受験しなさい。 それ以外の学科は国語(国語総合)、数学(数学Ⅰ·数学A·数学Ⅱ)、理科(生物、化学、 物理のうち1科目)から、2教科を選択して受験しなさい。 (出願時に選択した科目で受験すること。)
- 4 解答用紙には解答欄以外に次の記入欄があるので、それぞれ正しく記入し、マークしなさい。
 - ① 氏名欄氏名を正しく記入しなさい。
 - ② 受験番号欄 受験番号(7桁の数字)を記入し、さらに受験番号マーク欄にマークしなさい。 正しくマークされていない場合は、採点できないことがあります。
 - ③ 科目欄 解答する選択科目を記入し、さらに選択科目の番号をマークしなさい。
- 5 **解答は、解答用紙の解答欄にマークしなさい**。例えば、解答番号 1 と表示のある問いに対して⑤と解答する場合は、次の(例)のように**解答番号 1** の**解答欄**の⑤に**マーク**しなさい。

(例)	解答番号				解	答	欄				
	1	1	2	3	4	5	6	7	8	9	

- 6 試験時間は120分です。
- 7 試験終了後、問題冊子は回収しますので持ち帰らないでください。

国語総合

[一] 次の文章を読み、以下の各問いに答えよ。

ることには納得がいくだろう。

業成績を向上させるという関係を明らかにした。である。このことを実証した自核(1997)は、部活動が生徒の「学校適応」を高めることによって、学たり、学校に通うことや授業が楽しくなったりすることで、間接的に学業成績が向上するという仕組みらわけでもない。ではどういうことかと言うと、部活動への参加を通じて、学校の先生に親しみを感じ要な知見は、部活動への参加は「直接的に学業成績を高めるわけではない。とはいえ無関係といる「部活動と学力の関係には、これまでも多くの研究的関心が向けられてきた。そこで明らかにされた重も「部活動と勉強の両立」があり得ることについては、多くの人が実感しているのではないだろうか。い正答率を示したことが報じられた。文部科学省は因が関係について定かではないとしたが、少なくと行っている生徒が、2時間以上の生徒や1時間未満または部活動に参加していない生徒に比べ、最も高中学生の平均正答率が平日の部活動時間別に示され、1日当たり1~2時間(平日)の適度な部活動をひり16(平成 %)年に文部科学省の「平成 % 年度全国学力・学習状況調査」の結果が公表された際、

ところで、学業成績を直接高めるわけではない部活動の中で、生徒は何を身に付けているのだろうか。学校性」に影響を及ぼし、そのことが中学卒業後の長期的なテン望に立った進学意欲を促していた。応)、先生と話をするのは好きか(教師への適応)、学校は楽しいか(学校全般への適応)といった「向生の話をちゃんと聞いているか(学業への適応)、学校の決まりをきちんと守っているか(規範への適進学したいかなど)にもみられる。藤田(2002)によれば部活動への参加や取り組み方は、授業中に先このような関係は、部活動への参加と中学生の卒業後の進学希望(高校まで進学したいか、大学まで

より日常生活に近いことを意味していると解釈すれば、部活動で身に付けた力が、日常生活に活かされ業に比べて生徒同士がコミュニケーションを交わす機会にも恵まれている。教育課程外であることが、にされた。部活動では自ら目標をもって、試行錯誤しながら活動していく場面が多い。また、教室の授いすべけけた「忍耐力」「寒中力」「思考力」「ストレスマネジメント」「協調性」「コミュニケーショになって、さらに対路動で培ったライフスナルが、日常生活はか(2018)による最新の研究では、運動部活動しのように割活動で培ったライフスナルが、日常生活場面でも活かされるかどうかについては、最近した。さらに興味深いのは、そのスキルの獲得によって、高校生が希望の進路を実現するために自ら進定に関わる「個人的スキル」とコミュニケーションに関わる「個人的スキル」とコミュニケーションに関わる「個人的スキル」とコミュニケーションに関わる「初くながけられる。」 出事(2014)は、高校生が運動部活動に参加することでよって、自爆設は、能力などがあげられる。 日 上野(2014)は、高校生が運動部活動に参加することによって、問題解決に執討したものである。具体的には、目標を持つ力やコミュニケーション(対人関係)能力、問題解決に動が、子どもたちに対してどのような心理的・社会的効果を有しているのかを「日常生活で生じるさまは、子に運動部が、子どもたらに対しては、まな生が、日常生活で生じるよ

そこにアクセスするためには大きな壁があることも事実だ。 ので、中学校の部活動に入る前(小学校時代)にも、あるいは学校外でも関われる可能性はある。 はどこでそれらの活動を行うのだろうか。スポーツ・文化活動は何も中学校だけで行われるものではない部活動では同好の生徒がスポーツ・文化活動を日常的に行っているが、もし部活動がなかったら、生徒

生徒とスポーツ・文化活動との「出会いの場」になっているのである。[11]入による活動率の差が小さくなる(ベネッセ教育開発研究センター 2009)。つまり、中学校の部活動は沙活動率も高くなることは分かっているが、幼児期と小学校期に比べると中学校期の子どもは、世帯収わることのできる機会になっていたのである。実際、親の世帯収入が高いほど、子どもの芸術・スポーを経験したことがなく、中学校の部活動は、彼らが生まれて初めて興味のあるスポーツ・文化活動に関関わりを築いていた。とりわけ、恵まれない家庭条件にある多くの生徒は、中学校に入るまでその活動経験が少ない家庭で育った子どもの多くが、学校教育が提供する活動でのみ、スポーツ・文化活動との西島(2001)の調査によると、家庭が経済的に豊かではなかったり、保護者のスポーツ・文化的活動

「やりたい活動を行う場」と捉えている生徒の両方が存在することも分かっている。[3]ねた質問では、自校が 始・6%、他校が 窓・4%で、部活動を「学校の活動の場」と捉えている生徒とりたい部が無い時には、「自分の学校の他の部」に入るか、「他の学校で入りたい部」に入るか生徒に尋よりも「友だちが得られる」ことを部活動の効用として期待している(西島 2006)。自分の中学校に入の楽しみにしていた。 区 部活動コ間が考えるよりはるかに多くの生徒が「おしゃべり」を部活動活動だけではない。[2] 西島 (2008) の調査結果によると、生徒が部活動で楽しみにしているのは「練ただし、当の生徒は部活動に何を求めているかと言うと、必ずしも部活動で行われるスポーツ・文化

占めていた。〔4〕 女子: 昀・8%)と同等に「友だちと楽しめる」(男子: 垳・2%、女子: @・2%)が最も高い割合を運動部に参加したいか尋ねたところ「好きな、興味のある運動やスポーツができる」(男子: 坮・4%、動習慣等調査」の結果によると、文化部もしくは部活動に入っていない生徒にどのような条件であればことは国の実態調査にも明確に現れている。スポーツ庁が行った「平成 3年度全国体力・運動能力、運部活動では「やりたいこと」だけでなく「国」がどれくらい重要視されているかわかるが、この

実証し、特に、部活動によって築かれる先輩―後輩関係に注目すべきと指子すする。 部活が選べること同年齢集団であるクラスの疎外性がもたらす不適応を、部活動の異年齢関係がやわらげてくれることをきない。当然、クラスに馴染めない生徒や満足できない生徒がいても不思議ではない。 林川 (2015) も、もわかっている (角谷・無籐 2001)。 通常、生徒は部活を選ぶことができるが、クラスを選ぶことはでは、部活動への参加意欲を高める傾向にあり、そのことによって学校生活への満足度を高めていることらて「クラス」と「部活」は学校における重要な集団になるわけだが、クラスでの満足度が低い生徒中学校に通う多くの生徒は、クラスと部活動を主な所属集団として生活している。つまり中学生にら学校に行く」という生徒がいても不思議ではない。心当たりのある人々もいるのではないだろうか。いることも実証されている (藤田 2001)。学校の現実を見た時、「勉強はできなくても、部活動があるか学校満足度に影響しているが、特に部活動の充実は、学業成績が比較的低い生徒の学校満足度を支えて

このように部活動は、子どもたちのスポーツ・文化活動への参加格差をジュク減し、それらの活動と

は、やはり大切なことなのかもしれない。

ラスと一味違う自由で楽しい集団の中で、新しい友だちや居場所をつくることができ、ひいては彼らの 学校生活を支えてくれる魅力的な場なのである。 (朝倉雅史「部活動をめぐる議論と実態―これまでの経緯、研究の蓄積と科学的データー 『ホワイト部活動のすすめ―部活動改革で学校を変える―』所収) (注1)白松(1997)=漢字表記は研究者の姓、括弧内は研究論文発表年をそれぞれ示す。本文中に散 見される同様の表現はすべてこのように研究者の姓と研究論文発表年を示している。 (注2) 般化=一定の条件反射がいったん形成されると、最初の条件刺激と類似の刺激によって同じ区 応が生じる現象。 問一傍線部の~のと同じ漢字を使うものを、次のうちからそれぞれ一つ選べ。 ① カ黙な人物である 親テンの封筒を開ける ◎ メールに資料をデン付する ◎ 百科事テンで調べる 奇想 分別 かが ○ 余剰人員を解っする ② 土気を口難する ◎ 財力をコポする 1 客名簿を更新する 警デキが鳴り響く ○ 遂にジュク願を果たす ② 紳士とジュク女が集う ③ ジュク毛を矯正する

シュク辞を述べる

校空間に「おしゃべり」などの柔らかな結びつきをつくる上で価値がある。子どもたちにとっては、ク出会う場を提供しつつも、ただその活動を楽しむ場としてだけでなく、友人関係を築いたり、窮屈な学

亚门		欄	I S	<u>></u>	に入れる語の!	組みぐ	合わせとして見	取も诸	過切なものを、次のうちから一つ選
	″√°								[薩袮梅中は [9]]
	Θ	Ι	つまり	П	たとえば	Ħ	しかし	N	からに
	(2)	Ι	つまり	П	そのうえ	Ħ	なぜなら	\mathbf{N}	したがって
	<u>(9)</u>	Ι	けれども	П	それゆえ	Ħ	しかし	\mathbf{N}	したがって
	4	Η	けれども	П	それゆえ	Ħ	あるいは	\mathbf{N}	だが
	©	Н	401	П	たとえば	Ħ	あるいは	\sim	だが

- 問三 傍線部丸の説明として最も適切なものを、汝のうちから一つ選べ。 〔解答番号は 〕
 - 部活動を通じて中学生が心身を鍛練する結果、学業成績も向上する。
 - ❷ 部活動を通じて中学生の学校への抵抗感が減少する結果、学業成績も向上する。
 - ❷ 部活動を通じて中学生が時間の管理方法がわかるようになる結果、学業成績も向上する。
 - 母 部活動を通じて中学生が「集中力」や「思考力」を養う結果、学業成績も向上する。
 - ⑤ 部活動を通じて中学生が大学進学への意識を高める結果、学業成績も向上する。
- 問四 傍線部日に関して本文に引用された研究の記述として不適切なものを、汝のうちから一つ遅べ。

[解答番号は ∞]

- 中学生の部活動への参加と中学校卒業後の進学意欲との間には関係が認められる。
- ◎ 高校生の運動部への参加によって、さまざまな成熟的な行動が見られるようになる。
- ◎ 家庭の経済的な豊かさは、小学校期までの子どもの芸術・スポーツ活動率に影響する。
- ♥ スポーツをうまくなりたいと考える中学生は、学校外でスポーツ活動をする傾向がある。
- ⑤ 「女だちと楽しめる」なら運動部に入りたいと過半数が答えたのは女子のみである。
- 問五 傍線部─~⑤の中で一つだけ品詞が他と異なるものがある。それを、汝のうちから一つ選べ。

[解答番号は の]

⑤ 高く ② 興味深い ③ 近い ④ なかっ ⑤ 大きな

し、生徒自身の日常生活に余裕が生まれるから。

- なものを、次のうちから一つ選べ。 〔解答番号は [2] 〕問六 傍線部 について、日常生活場面で活かすことができる力を部活動で培える理由として最も適切
 - 「忍耐力」や「集中力」、「ストレスマネジメント」を身に付けることで、日常生活におけるさ---
 - め 部告動の主要な目的である「路調性」が養われ、「埃唆礼義」がしつかりしてくると、生徒はまざまなストレスへの耐性が得られるから。
 - それらの能力を部活動以外の場面でも活用しようと努力するから。 ③ 部活動の主要な目的である「協調性」が養われ、「挨拶礼儀」がしっかりしてくると、生徒は
 - ◎ 部活動で「思考力」を養うことによって、物事を論理的に考えられるようになり、学力が向上
 - め、部活動で得た力をおのずと日常生活に応用できるから。
 ② 教育課程外である部活動は他の学校活動に比べると生徒にとってはより身近な存在であるた
 - でも肯定的に捉えることができるようになるから。 ⑤ 部活動を通じて「感謝の気持ち」や「自己効力感」が高まることで、日常生活の何気ないこと

I	
Ц	

盟力	搬	線部Dの漢	14~1	同じ読み方	の漢字	を含むも	の多、	狭のうち	123	つ選べ	0		
											[廃袮株	日 は合画]
	\bigcirc	這麼	©	河醒	®	透過	4	大 嬬	©	野口口			_
三 <	狄	にあげる文	(せ)	本文中から	抜き出	田したもの	いであ	る。原す、	べき箇	所とし	て最も谪	切なもの	, 44.
	次の	うちからし	つ選	√°							[廯秘#	2 は各盟	!)
													_
	×	= \\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	生徒(の学校生活	に対す	る満足度	を左右	する場面	にはは、	部活動	や授業、	休み時間	門など
		がある	0										
		۲. ۵		(a)		(00)		⇒ (- <u>-</u> -1)			, o)		
	\bigcirc	[]	(S)	[0]	(m)	(m)	•	a (4)		(n)	က)		
問九			U.	れるのに最	う猫圧	24 00 A	1 .Y C		\ 1 ∩ ւա	₩ %/ °	(B# 4/m v)	m 中 で だ に	J i
二十	_	友だち欄[日]	2 \ @		O E	数師	⊕ , ≫ e			(G)	活動の		.]]
	Θ	10 42 47.		/ 11.4m	•	₩,4□	•	\	軍場	4,	が重り	→ 1 %	
二十	챞	線部Fにつ	< U^			る里田と	ı \V⊪b	とら面のよ	540 C 47	-1' \ -1'	0.04.0	11 ○幽ツ	0
<u> </u>	(4)	条告するへ	٦ ١-	を	., .11.4	, ж т ш ~	, — <u>, </u>	ながれが	. D. C. W.	0 20		H字は 7	_
	\odot	医生物 分號	#IIS.I	とは将来の	ساحم مراتات	己つナるこ	12111.	.n		とまてく			
	©			るクラスの									
	(e) (e)			はクラスと		•							
	4			先輩―後辈								7.	
	(P)			部活動だけ								5.0°	
	•	1 1/1 4/1~3 m	O ,		- √√ #\#\ 1	1	714/2	2 ¥I. M Q 4	4n -0 -). 15 -4==-	2 1- 72 1/0 v	K12.	
m 1	1	14 14 0 17 1/2	\ 1		44.00	11/ 1/0	- 0.1	o 1 O mWr	10/0		C D4L 1-1- u1	-1-1-	J ,
三十	_	水文の内容								r 011		<u>2</u> は全	
	\bigcirc			は間接的に									
	©			が、運働									
	(C)	, ,,		ツ・ 文 よ 化 的	_ ,, , ,								0
	4			部活動を「			_						
	©	棄用な学校	以注册	に柔らかな	の談が	ごきの場よ	U L P A	K	ような[圧場所が	·宋郑心,	だんでん。	

【一】 汝の文章を読み、以下の各問いに答えよ。

味難れたことをやっても「現実」には使えない、と考えたくなる。 験も「現実の英語」に似せるべきだ、という考えがある。当然と言えば、当然です。「現実の英語」とかい」という方は相当数おられました。念頭にあるのは、「現実の英語」という理想です。英語の勉強も試能」というフレーズを口にしましたし、慎重派や反対派の中にも「四技能という理念はまちがっていなく」という発想があるようです。今回、政策を推進しようとした人はみな判で押したようにこの「四技能」という考え方の背後にも、「英語の運用を四つに分けてそれぞれテストすれば、使える英語が身につ臭く聞こえますが、「使える英語を学ぼう、教えよう」という言い方をする人はまだおられます。「四技実用英語という理念が掲げられるようになったのは1970年代のことです。もはや用語としては古

雅でも知っていることです。 決して学力があがらない。芯となる学力をつける方法は別のところにある。こうしたことは受験生ならん。受験生にとってよりわかりやすい例でいえば、志望校の赤本に載っている過去問を解くだけでは、必要です。土台となる筋力がついていなければ、 「実験形式の練習をやっても成果はあがりませスポーツでいえば、試合形式の練習ばかりやっても上達しない。より大事な部分を鍛えるための訓練もしかし、この「本番に似たことをやれば、本番もきっとうまくいく」という理屈には限界があります。

とい、というような課題設定がなされますが、これは「現実の英語」ではまず起きない不自然な状況でしょう。話すテストではタブレットに向かい、キーワードを用いて1分間で言えるだけのことを言いな面する「現実の英語」の状況からはかけ離れている。その度合いがもっとも甚だしいのは話すテストでとえば聞くテストにしても、書くテストにしても、その設定はあくまで D で、実際に私たちが直それだけに、現実に似せて練習したり、テストしたりすることがいつも 〇 だとは限りません。た言葉は複雑です。「英語の現実」とはいっても、言葉を実際に使う状況を再現するのはかなり難しい。

件落着と考えるのは、安易ではないでしょうか。ランに行くとか、遊園地のチケットを買うといった表向きだけの「実用らしさ」を設問に組み込めば一しかし、果たして私たちがほんとうに「現実の英語」をとらえたかというとおおいに疑問です。レストテストへの過信は禁物です。この数十年、私たちはテストを現実に似せることに注力してきました。

教室でこの方法にしがみつくことの弊害にはもう少し目を向けてもいいでしょう。程度の効果は見込めると私も思いますが、これは決して唯一絶対の方法ではありません。 田 日本の語を身につけさせることを目指す方法です。教員の能力やクラスサイズなど一定の条件がそろえば、あるこの 30 年ほど流行してきたコミュニカティブ・アプローチは、なるべく「現実」の運用の中で自然に英

私たちは「田」「現実の英語」から遠ざかってしまう可能性があるのです。 にあたる練習を、語学についても実践するべきでしょう。「現実の英語」に似せようとすればするほど、する方法をふだんから身につけています。スポーツでいえば筋トレや干本ノックのような集中的な特訓らいったん自由になりたい。私たちは目先の現実や体験にとらわれることなく、より上手に現実に対処英語」に似せて勉強させねばならないという「ミメーシス幻想」(「ミメーシス」とは「模徴」の意)か者は長いこと英語習得に失敗しつづけてきた。どうやら特注品が必要なのです。そのためには「現実の今、私がとりわけ必要だと思うのは、日本語話者のためにこそ用意された習得の方法です。日本語話

もう一つ。私たちがどんな英語を目指したいのかということもあらためて確認する必要があります。

はおかしな点もあります。 た売り文句と似ています。しかし、この「四技能」という理念の土台にある、「均等」といった考えにができるというイメージがある。家電製品でいえば、「オールインワン」とか「多機能」「複合機」といっ入試改革に合わせて繰り返された「四技能均等」という理念には、とりあえず満遍なくいろいろなこと

ません。

でいる。あらためて考えてみると、「四技能均等の人」にはほとんど人造人間のような不自然さしかありやふやなまま掲げられてきたのです。「現実の英語」を目指したはずなのに、その「現実」からかけ離れるなどというのは、実現不可能な 田 です。このように「四技能」という理念は、土台の部分があなのです。四つの技能は「バランスよく」でも「均等」でもない。ましてや英語でそれが「均等」になるで、理解はできても自分ではふつうはしゃべれない。つまり、母語でさえ、言語運用能力はでこぼこそうしたものを自分でも同じように書けるという人はそんなにいません。ニュース番組や演説なども、分が読むものを、自分でも書けるという人がどれくらいいるか。教科書や辞書やエッセイを読めても、日本語の場合で考えてみましょう。私たちの四技能は果たして「均等」なのでしょうか。たとえば自

FR(ヨーロッパ言語共通参照枠)にも、そうした理想が見え隠れします。せばいい」という話になるわけです。今回、異なる業者テストを比べるための指標となる予定だったCB「すべての技能を均等に習得するというのは無理だから、ネイティヴスピーカーのようなバランスを目指こうした無理な「均等」の理念を掲げ続ければ、結局、母語話者モデルに行き着くしかないでしょう。

力をこそ伸ばすべきではないでしょうか。語学もダイバーシティの時代です。 内子 定 規な「均等理人によって割ける時間も、上達可能性も、使用目的も限られているのですから、自分にとって役に立っては、おそらく実現不可能でしょう。母語と外国語では活用される脳の部位が違うという研究もある。せん。 [2] 外国語を母語話者並みのレベルにもっていくのはとてもたいへんです。多くの人にとっ一部です。その状況で、「母語話者モデル」を目指して意味があるのでしょうか。合理的な根拠が見えまてみましょう。日常生活ではほとんど英語に触れない。一年に一度でも英語を使う人は、全人口のごくしかし、日本の英語教育は果たして、それでいいのでしょうか。日本における「英語の現実」を考え

念」の押しつけは時代錯誤的です。

けの「実用英語」や「グローバル英語」を掲げても、先にはつながりません。え、その先は必要に応じて自分で磨くというプランを立てるほうが合理的でしょう。学校段階で、形だの領域のすべてを学校教育でカバーするのはとても無理です。ならば、まずは芯となる体幹部分を鍛はハワイでおむすび屋さんをやる「グローバル人材」もいるでしょう。こうした広範なグローバル人材で活躍する「グローバル人材」もいれば、ユニクロの海外支店で働く「グローバル人材」もいる。中に「グローバル人材」であっても、どのような場でどのように英語を使うかは、人によって異なる。国連将来、「グローバル人材」となる人は英語を使う可能性は高いでしょう。しかし、たとえ同じように

るのです。
はラブレターの書き方」などいろいろな主張があっておかしくない。語学にはその人なりの入り口があなのが当然です。「自分はプレゼンの練習が大事だと思う」「いや、何といっても精読でしょう」「究極ありません。これからはポスト四技能の時代。英語学習の整理の仕方は多様で力点の置き方もさまざま細かくい~ 3 に分けたほうがいいといった意見もあります。杓子定規な「四」にこだわることに意味は四技能を連呼すればいい時代は終わりました。英語の運用方法は4つどころか、7つだとか、もっと

(阿部公彦『理想のリスニング 「人間的モヤモヤ」を聞きとる英語の世界』)

(注	ω)	П 111	ユニカティ	. ブ・ア。	プローチ	=実物の	教材の	使用やロ	ı —	プレイやデ	イスカッショ	ンを通じ
			て実生活ト	の場面	を設定し、	. П 111 ц	ニゲー	ション語	地力の	向上を重視	2する学習法や	教授法。
(洪	က)	OШ	டி ¤=Con	nmon E	uropean	Framev	vork of	Referen	ice fo	r Languag	es の路をで、	言語の枠
			や国境を越	えて外	国語の運	用能力を		基準で測	図るこ	とが出来る	国際標準とま	れる。
三	出	灣		N	に入れる	語の組み	か合わせ	として耳	取も诸	畑切なものを	と、次のうちか	高し一つ場
	γ°										[解を帯中に	<u>9</u>
	\bigcirc	Ι	5~0	п	どろに	÷P ⊨	04C	ろろ	\mathbb{N}	そもそも		
	(3)	П	はたまた	п	まして	& ⊨	せつ	ン	\mathbb{N}	どうから		
	<u>(C)</u>	Н	なぜか	п	ずっと	E	かえ	って	\mathbf{N}	がかられ		
	4	П	5~0	п	まして	\$ =	かえ	って	\mathbb{N}	そもそも		
	©	Ι	なぜか	п	どろに	÷P ⊨	04C	ろろ	\mathbb{N}	おそらく		
三11	搬	綠哲	丸の意味と	して東	も適切な	ものを、	狹のう	ちからし	意し	!~\°	[廃を帯中ご	[[]
	\bigcirc	権成	%を盾にし,	て偉そう	バ		(3)	決まり	切っ.	たものとし	て同じように	
	(9)	回公	,信念のも.	と異論を	許さぬ数	こう	4	どろい	いむ	けか見解が	一致している	ように
	©	£1€	るかじめ歩	調を合わ	かせるよう	バ						
三[1]	患	綠部	日の理由と	して東	も適切な	ものを、	灰のう	ちからし	軽い	!べ。	[解を帯中に	<u>e</u> <u>e</u>]
	\bigcirc	ſ₩	番」で使え	る英語・	を習得する	るために	・ 勉強を	すると、	話す	いわに雇り	てしまうから	۱°
	(3)	L₩	番」で使え	る英語	を習得で	きたとし	ても、	日本でけ	ばそれ	を使う機会	が少ないから)°
	<u>(C)</u>	英語	明のテスト	でどれざ	にけ良い占	をとっょ	たとして	/も、「鹿	、実に	に使えない	と意味がない	~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~
	4	英語	3以外の教	种も偏り	なく勉強	áしなけ.	れば、士	望枝に	合格十	することは田	凶難だから。	
	©	「點」	実」と似か	た状況	で学習し	たとして	·也、他	くまでも	似せ	た「現実」	に過ぎないか	·10°
胆田	出	4	O . C	<u>コ</u> だ・	入れる語の	の組み合	わせと	して最も	適切	なものを、か	灰のうちから	1 〜 選べ。
											[解答審与は	6 6]
	\bigcirc	C	倫理的	\Box \prec	(工的	©	ひ 御智	年的	Q 7	本 孙名		
	<u></u>	C	教育的		宗学名	4		年的	Ω -	人工的		
	©	O	合理的	Q 11111	三国的							
問五	搬	綠铝	口「鰲無」	と熱語	の構成と	して同じ	ものを	、狹のふ	かな	ら一つ選べ	0	
											[廃を布中に	[[2]
	\bigcirc	华 4	á Ø	条裕	<u></u>	納涼	4	풛鷟		⑤ 旅客		

(注1) 政策=2020年度から始まった大学入学共通テストで英語は民間試験を活用することが議論

されたこと。実施は困難として活用は見送られた。

問六 傍線部Fについて、目先の現実や体験にとらわれた英語学習の例として**不適切なもの**を、汝のう [ななならは 2] わから一つ闘べ。 運用能力をすつに分けてそれぞれテストすると使える英語が身につくと考える。 ◎ 話すテストでタブレットに向かってn分間で言えるだけのことを言う課題を設定する。 ◎ レストランに行く、遊園地のチケットを買うという場面をテストに組み込む。 数員の能力やクラスサイズなどの条件をそろえてコミュニカティブ・アプローチを導入する。 ⑤ スポーツでいえば筋トレや千本ノックのような集中的な特訓にあたる練習を実践する。 「降を海中は 2 〕 問七 傍線部はの理由として最も適切なものを、炊のうちから一つ選べ。 ◎ 「四技能均等」の理念は入試改革に合わせたもので実用英語にはそぐわないから。 ◎ 家電製品における「オールインワン」という売り文句でさえ実質は異なるから。 いかなる言語でも運用能力の「四技能」が均等であることはまずあり得ないから。 母 言語の学習では読むことや聞くことよりも、書くことと話すことが優先されるべきだから。 無理な「均等」の理念を掲げ続ければ、「母語話者モデル」に行き着くしかないから。 [なををもは 28] 問人 空欄 日 に入れるのに最も適切なものを、次のうちから一つ選べ。 ⊕ ドナロリー メチベサベロ ② の プライオリアィー ❸ レアンダジー ◎ レロソド ∠ と [隣を梅中は | 2] 問九 傍線部1の理由として最も適切なものを、次のうちから一つ選べ。 ○ 将来「グローバル人材」を目指すのならば、英語以外の外国語も習得するべきだから。 ◎ 人によって割ける時間や上達可能性は違うので、最初から自分で学習した方が早いから。 の 外国語を使用する目的や必要とされる技能は、時代や人によって多様になっているから。 母語と外国語では活用される脳の部位が違うので、特性に合わせた学習方法が必要だから。 どれだけ母語話者並みのレベルを目指しても、そこに到達するのは非常に困難だから。 問十 傍線部1を言い換えることができる語として最も適切なものを、炊のうちから一つ選べ。 〔解を梅中は 3 〕 ⊕ 刺辮 ② 想像 图 半點 ⑤ 方法 〔解を審予は | 2] 本文の内容として最も適切なものを、汝のうちから一つ選べ。 二十二 ○ 英語の運用方法を、7つや 2~ 3 など、細かく分ければ「現実の英語」に近づく。 ◎ ボスト四技能の時代においては、本当の意味での「現実の英語」を学ぶ必要がある。

現在の学校段階の英語では、ポスト四技能の時代に対応できなくなる可能性がある。

日常生活でほとんど英語に触れない日本人は、それを改めて英語に親しまねばならない。

これからの広範なグローバル人材を学校という公教育制度でカバーすることが求められる。

 (\mathcal{C})

数 学 I·A·Ⅱ

[I] 以下の各問いに答えよ。

問 1 x の連立不等式 $\begin{cases} 9x-4 \geq 3x-16 \\ x+5 \geq 4x+a \end{cases}$ を満たす整数 x がちょうど 4 個あるとき,定数 a の値の範囲は, \boxed{r} である。

問2 次の7個のデータがある。

22, 17, 26, 23, 20, 15, 21

このうち、1 つのデータに誤りがあった。正しいデータにもとづく平均値と中央値はそれぞれ、21、22 である。また、四分位範囲は、修正前と変わらなかった。このとき、誤っていた数値は、 $\boxed{ 7}$ である。

問4 a>0 とする。 $a^{\frac{1}{2}}-a^{-\frac{1}{2}}=4$ のとき, $a^{\frac{3}{2}}+a^{-\frac{3}{2}}$ の値は, エ である。

問 5 方程式 $\log_2(x-4)=3$ の解は、x= オ である。

 $oxed{T}\sim$ $oxed{T}$ に当てはまるものを次のうちから1つずつ選べ。(解答番号は $oxed{1}\sim$ $oxed{5}$)

 イ
 ① 15
 ② 17
 ③ 20
 ④ 21
 ⑤ 22

- 【 \mathbf{II} 】 k は定数とする。 関数 $f(x)=x^2-2(k+1)x-3k+7$ について、以下の各問いに答えよ。
- 問 1 2 次方程式 f(x)=0 が負の重解をもつとき、k= ア であり、このとき、x= イ である。

- $\boxed{\mathcal{T}}$ $\boxed{1}$ -6
- 2 2
- 3 1
- **4** 1
- **⑤** 2
- 6

- √ ① −5
- (2) -4
- 3 3
- (4) -2
- 5 1
- 7

8

- エ ① -4
- 2 2
- 3 2

- **4** 6
- **⑤** 8
- 9

- オ ① -40
- 2 37
- 3 35
- (4) -30
- \circ -28
- 10

- 【Ⅲ】 三角形 ABC があり,AB=13,BC=8,CA=7 である。また,点 B から直線 AC に引いた垂線 と直線 AC との交点を D とする。以下の各問いに答えよ。
- 問1 $\cos \angle ACB =$ ア であり、 $\angle ACB =$ イ である。
- 問2 BD= ウ である。
- あり、三角形 ABP の外接円の半径 R のとり得る最大値は、| オ | である。
 - ア ~ オ に当てはまるものを次のうちから1つずつ選べ。(解答番号は 11 ~ 15)
- $\overline{\mathcal{T}}$ $0 \frac{\sqrt{3}}{2}$ $2 \frac{\sqrt{2}}{2}$ $3 \frac{1}{2}$ $4 \frac{1}{2}$ $5 \frac{\sqrt{3}}{2}$

- 11
- $7 \quad \bigcirc 30^{\circ} \qquad \bigcirc 45^{\circ} \qquad \bigcirc 60^{\circ} \qquad \bigcirc 120^{\circ} \qquad \bigcirc 150^{\circ}$

- 12
- 7 ① $2\sqrt{3}$ ② $2\sqrt{6}$ ③ $4\sqrt{3}$ ④ $3\sqrt{6}$ ⑤ $4\sqrt{6}$

- 13

- 14

- 15

- [IV] 箱 A には赤玉 3 個と白玉 2 個と青玉 1 個, 箱 B には赤玉 4 個と白玉 1 個と青玉 1 個が入って いる。以下の各問いに答えよ。
- 問1 箱 A, 箱 B それぞれから 1 個ずつ玉を取り出すとき、箱 A からは赤玉が、箱 B からは白玉が出 る確率は、アーである。また、青玉が少なくとも1個出る確率は、アーであり、2個の玉の 色が同じである確率は、 ウ である。
- 問2 1個のさいころを投げて、1、2の目が出たら箱 Aから、3以上の目が出たら箱 Bから 1個の玉 を取り出すとき、赤玉が出る確率は、 エーである。また、取り出された玉が赤玉であったとき、 それが箱 A から取り出された玉である条件付き確率は、 オーである。
- $\overline{\mathcal{T}}$ $0\frac{1}{18}$
- $2\frac{1}{12}$
- $3\frac{1}{6}$
- $4 \frac{1}{3}$
- 16

- $1 0 \frac{5}{18}$
- $2\frac{11}{36}$
- $3\frac{1}{3}$

- 17

- $\frac{\ }{\ }$ $0\frac{5}{36}$
- $2\frac{5}{18}$ $3\frac{5}{12}$ $4\frac{1}{2}$
- 18

- $\boxed{\pm}$ \bigcirc \bigcirc $\frac{2}{27}$
- $2\frac{5}{18}$
- $3\frac{5}{9}$

- 19

- $\frac{1}{4}$
- $2\frac{3}{11}$
- $3\frac{5}{18}$
- $4 \frac{1}{3}$
- 20

- **〔V〕** 関数 $f(x) = x^3 3x^2 9x + 8$ について、以下の各問いに答えよ。
- 問 2 曲線 y = f(x) 上の点 (2, f(2)) における接線 l の方程式は、 $y = \boxed{ }$ であり、この曲線と接線 l が交わるもう 1 つの点の x 座標は、 $x = \boxed{ エ }$ である。 また、曲線 y = f(x) と接線 l で囲まれる図形の面積 Sは、 $S = \boxed{ オ }$ である。
 - ア ~ オ に当てはまるものを次のうちから1つずつ選べ。(解答番号は 21 ~ 25)
 - ア ①9
- 2 10
- 3 11
- **4** 12
- **⑤** 13
- 21

- √ ① −19
- (2) -18
- 3 17
- (4) -16
- \circ -15
- 22

- ウ 0-7x+1
- 2 7x + 3
- 3 9x + 3
- $\bigcirc -9x + 4$
- 5 -9x + 5
- 23

- エ ① -5
- 2 4
- 3 3
- (4) -2
- \circ -1
- 24

- $\boxed{ \ \ } \ \ \, \bigcirc \ \, \frac{3}{4}$
- $2\frac{3}{2}$
- $\frac{9}{4}$
- $\frac{9}{2}$
- 25

物(生物基礎・生物) 牛

[I] 次の文章を読み,以下の各問いに答えよ。

[解答番号は 1 ~ 10]

ヒトの細胞にはい核酸などの心有機物が多く含まれている。核酸にはのDNAとRNAがあり、DNAは特 定の塩基同士が(ア)をすることで対となる。これを塩基の(イ)という。また, DNA は核内で (ウ)というタンパク質に巻きついて(エ)という構造をつくり、これが繊維状のクロマチンを形 成している。細胞分裂の際に4DNA が新たに複製されるときや、DNA から遺伝子が発現するときには、 クロマチンの構造が変化してさまざまなタンパク質が DNA に結合できるようになる。DNA には向アミ <u>ノ酸</u>配列の情報をもつ(オ)とそれ以外の(カ)があり、<u>6)転写の過程</u>ではこれらがまとめて転写 される。その後、いくつかの過程を経て、心翻訳の過程で塩基配列がアミノ酸の配列へと変えられる。

問1 文中の(ア), (イ)に適するものを, それぞれ次の a ~ f より選び, (ア), (イ) の順に正しい組み合わせとなっているものを、次の語群のうちから1つ選べ。 1

a. 水素結合

b. 共有結合

c. イオン結合

d. 親水性

e. 代替性

f. 相補性

【語群】① a・d

2 a · e

3 a · f

4 b · d

⑤ b • e

6 b • f

⑦ c · d

8 c • f

問2 文中の(ウ), (エ)に適するものを、それぞれ次の $a \sim f$ より選び、(ウ), (エ) の順に正しい組み合わせとなっているものを,次の語群のうちから1つ選べ。 2

a. ヒストン

b. シャペロン c. エキソン

d. ヌクレオソーム

e. リゾチーム

f. イントロン

【語群】① a·d

2 a • e

3 a • f

(4) b · d

5 b • e

6 b • f

⑦ c • d

8 c • f

問3 文中の($^{\prime}$ オ), ($^{\prime}$ カ)に適するものを、それぞれ次の a $^{\prime}$ f より選び、($^{\prime}$ オ), ($^{\prime}$ カ) の順に正しい組み合わせとなっているものを、次の語群のうちから1つ選べ。 3

a. ヒストン

b. シャペロン c. エキソン

d. ヌクレオソーム

e. リゾチーム

f. イントロン

【語群】① a·d

2 a • e

3 a · f

(4) b · d

⑤ b • e

6 b · f

⑦ c · d

8 c · f

問4 下線部(1)に関して、次の a \sim f の文のうち正しいものを 2 つ選び、その 2 つを含むものを、次の 語群のうちから1つ選べ。 4

- a. 原核生物は DNA だけをもち、RNA をもたない。
- b. 原核生物は RNA だけをもち, DNA をもたない。
- c. 原核生物は DNA と RNA の両方をもっている。
- d. 真核生物は DNA だけをもち, RNA をもたない。
- e. 真核生物は RNA だけをもち, DNA をもたない。
- f. 真核生物は DNA と RNA の両方をもっている。

【語群】① a·b

2 a · c

3 a · d

(4) b · c

⑤ b • e

6 c · d

⑦ c · f

8 d • e

問5 下線部(2)に関して,次のa~fの文のうち正しいものを2つ選び,その2つを含むものを,次の 語群のうちから1つ選べ。 a. 有機物は分子内に必ず炭素を含んでいる。 b. 有機物は分子内に必ず硫黄を含んでいる。 c. 脂質は有機物ではない。 d. 炭水化物は有機物ではない。 e. タンパク質は有機物ではない。 f. 核酸は炭素元素の他, リンなどの元素を含んでいる。 2 a · f 4 b · d 【語群】① a·c 3 b · c 6 c · f ⑤ c • e (7) d • e 8 e • f 問6 下線部(3)に関して、次のa~fの文のうち正しいものを2つ選び、その2つを含むものを、次の 語群のうちから1つ選べ。 a. DNA を構成する糖はデオキシリボースである。 b. DNA を構成する塩基は、A、G、U、T の 4 種類である。 c. DNAは2本のヌクレオチド鎖が逆向きに結合して二重らせんをつくる。 d. RNA を構成する糖はデオキシリボースである。 e. RNA を構成する塩基は、A、G、T、C の 4 種類である。 f. RNA は2本のヌクレオチド鎖が同じ向きに結合して二重らせんをつくる。 【語群】① a·b 2 a · c 3 a · d **④** b ⋅ c ⑤ b • e 6 c · d (7) c • f (8) d • e 問7 下線部(4)に関して, DNA の複製に関する次の a \sim f の文のうち正しいものを 2 つ選び, その 2 つ を含むものを、次の語群のうちから1つ選べ。 a. ヌクレオチドから DNA を合成する酵素を DNA リガーゼという。 b. DNA の二重らせん構造をほどく酵素を DNA ヘリカーゼという。 c. DNA の合成は<math>5'末端から3'末端の方向にしか進行しない。 d. 岡崎フラグメントとよばれる断片は、RNAポリメラーゼによってつながれる。 e. DNA が複製されるときに必要となる短い RNA 鎖を、岡崎フラグメントという。

5

6

3 a · d

⑦ c · f

4 b · c

8 d • e

f. 複製される DNA 鎖のうち、不連続に複製されるものをリーディング鎖という。

2 a · c

6 c · d

【語群】① a・b

⑤ b • e

с.				0 種類以上ある		
	アミノ酸に	は炭素原子	にアミノ基と	カルボキシ基が	結合した構造を	をもっている。
				性の性質をもつ		
e.	アミノ酸な	が別のアミ	ノ酸と結合する	ることを高エネ	ルギーリン酸絲	吉合という。
f.	ヒトはす~	べての種類	のアミノ酸を	体内で合成する	ことができる。	
						7
	【語群】①		2 a · c	-	④ b ⋅ c	
	5	b•е	6 c · d	⑦ c • f	8 e • f	
E O	下约如(C))>	目目 1 デー V	#	アのるとごしい	ものたのへ温が	ころののか合われのか
				くのりら正しい	ものを2つ選び	、その2つを含むものを、
前	群のうちか	り I・J 選 [、]	0			
а	遺伝子の動	伝写を抑制	すろタンパクク	質をアクチベー	-ターという	
					ィーロ・ッ。 アンパク質が必要	更である。
			, — , , , , ,			へ、ジェ。 子群をリプレッサーという。
				· DNA ポリメラ		
					モーターという	
				から RNA が合		0
1.	721 J 42 JAN	o, Divi	> 2 / Labor 4 / Lid 2/2	и Э Iu u I и	14/4 C N U D 0	
	【語群】①	a•b	2 a · c	3 a · d	4 b • c	
		a • b b • e	② a · c ⑥ c · d		4 b · c8 e · f	
10	(5)	b • e	⑥ c • d	⑦ c • f	<pre>8 e • f</pre>	、, その2つを含むものを,
	(5)	b・e 上関して、	⑥ c・d 欠のa~fの3	⑦ c • f	<pre>8 e • f</pre>	、, その2つを含むものを,
	下線部(7)に	b・e 上関して、	⑥ c・d 欠のa~fの3	⑦ c • f	<pre>8 e • f</pre>	、その2つを含むものを,
語	⑤ 下線部(7)に 群のうちか	b・e ご関して,i ら1つ選べ	⑥ c・d 欠のa~fのゔ	⑦ c・f	<pre>8 e • f</pre>	
語) a.	下線部(7)に 群のうちか タンパク質	b・e ご関して, i ら 1 つ選べ 質と結合し	⑥ c・d 欠のa~fのブ べ。 てリボソーム?	⑦ c・f	® e・f ものを2つ選び A を mRNA とい	
語 a. b.	下線部(7)に 群のうちか タンパク質 アミノ酸さ	b・e ご関して, i ら 1 つ選べ 質と結合し をリボソー	⑥ c・d欠のa~fのがべ。てリボソームムに運搬する	⑦ c・f でのうち正しい を構成する RNA	® e・f ものを2つ選び A を mRNA とい	
語。 a. b. c.	下線部(7)に 群のうちか タンパク質 アミノ酸を DNA の塩	b・e 三関して, i ら1つ選べ 重と結合し をリボソー 基配列を写	⑥ c・d欠のa~fのがてリボソームをムに運搬するよし取り、伝令	⑦ c・f ⑦ c・f なのうち正しい を構成する RNA RNA を tRNA と する RNA を rF	® e・f ものを2つ選び A を mRNA とい という。 RNA という。	
a. b. c. d.	下線部(7)に 群のうちか タンパク質 アミノ酸を DNA の塩: 翻訳の際に	b・e 三関して, i ら1つ選べ 重と結合し をリボソー 基配列を写 よ, 連続す	⑥ c・d欠のa~fのがてリボソームをムに運搬するよし取り、伝令る3つの塩基を	⑦ c・f ⑦ c・f なのうち正しい を構成する RNA RNA を tRNA と する RNA を rF	8 e・fものを2つ選びA を mRNA という。CNA という。CNA という。C1つのアミノ西	う。
a. b. c. d.	下線部(7)に 群のうちか タンパク質 アミノ酸を DNA の塩 翻訳の際に rRNA には	b・e 関して、i ら 1 つ選 を お ボ 列 を 写 よ、連続す エアンチコ	⑥ c・d欠のa~fのなべ。てリボソームをムに運搬するよし取り、伝令る3つの塩基をドンとよばれる	で・f で・f でのうち正しい を構成する RNA RNA を tRNA と する RNA を rF が 1 組となって ら塩基配列が含	8 e・fものを2つ選びA を mRNA といこいう。ENA という。I つのアミノ西まれている。	う。
a. b. c. d.	下線部(7)に 群のうちか タンパク質 アミノ酸を DNA の際に rRNA には コドンとう	b・e 関して、	⑥ c・d 欠の a ~ f のな べ。 てリボソーム よし取り, 伝令 よる3つの塩基 ドンとよばれる に対1対応でる	で・f でのうち正しい を構成する RNA RNA を tRNA と する RNA を rF が 1 組となって ら塩基配列が含 あり、複数の=	8 e・fものを2つ選びA を mRNA といさいう。E 1つのアミノ西まれている。ロドンが同じアミ	ら。 後が指定される。
a. b. c. d.	下線部(7)に 群のうちか タンパク質 アミノの整。 MRNAには コドンとう 【語群】①	b・e	⑥ c・d 次のa~fのな べ。 てリボソーム に上版り、伝令 る3つの塩基 ドンとよばれる に1対1対応でる ② a・f	で・f でのうち正しい を構成する RNA RNA を tRNA と する RNA を rF が 1 組となって ち塩基配列が含 あり、複数のコ ③ b・c	 8 e・f ものを2つ選び A を mRNA といさいう。 CNA という。 まれている。 ドンが同じアミクロック り・d 	ら。 後が指定される。
a. b. c. d.	下線部(7)に 群のうちか タンパク質 アミノの整。 MRNAには コドンとう 【語群】①	b・e	⑥ c・d 欠の a ~ f のな べ。 てリボソーム よし取り, 伝令 よる3つの塩基 ドンとよばれる に対1対応でる	で・f でのうち正しい を構成する RNA RNA を tRNA と する RNA を rF が 1 組となって ち塩基配列が含 あり、複数のコ ③ b・c	8 e・fものを2つ選びA を mRNA といさいう。E 1つのアミノ西まれている。ロドンが同じアミ	ら。 後が指定される。

問8 下線部(5)に関して、次のa~fの文のうち正しいものを2つ選び、その2つを含むものを、次の

8

語群のうちから1つ選べ。

a. タンパク質はアミノ酸が結合してできたものである。

[Ⅱ] 次の文章を読み、以下の各問いに答えよ。

[解答番号は 11 ~ 20]

生物のふえ方には生殖細胞がつくられる(\mathcal{F})生殖と、それ以外の方法でふえる(\mathcal{F})生殖がある。生殖細胞のうち、(1)卵や精子のように、合体して新個体をつくる細胞を(\mathcal{F})といい、受精卵のように、異なる(\mathcal{F})が合体してできた細胞を(\mathcal{F})という。カエルの場合、受精卵は(2)9割とよばれる細胞分裂をくり返しながら細胞数を増やし、やがて細胞が陥入して袋状の(\mathcal{F})と、将来の肛門になる(\mathcal{F})ができる。また、(\mathcal{F})とよばれる部分が、周囲の未分化の細胞群に対して特定の細胞への分化を促す(\mathcal{F})のはたらきを行うことで、胚の細胞は(3)9外胚葉、中胚葉、内胚葉へと分化する。発生過程が進むにつれて、これらの胚葉の細胞はさらに特定の器官に分化し、例えば中胚葉は(4)1 <u>管や血液</u>、(5)1腎臓などを、内胚葉は(6)1 肝臓などをつくる。

問 1 文中の(P), (A)に適するものを、それぞれ次の a \sim f より選び、(P), (A) の順に正しい組み合わせとなっているものを、次の語群のうちから 1 つ選べ。

- a. 有性
- b. 多性
- c. 顕性

- d. 潜性
- e. 無性
- f. 異性

【語群】① a·d ② a·e ③ a·f ④ b·d ⑤ b·e ⑥ b·f ⑦ c·d ⑧ d·f

問 2 文中の(ウ), (x)に適するものを、それぞれ次の $a \sim f$ より選び、(ウ), (x) の順に正しい組み合わせとなっているものを、次の語群のうちから 1 つ選べ。

- a. 核子
- b. 配偶子
- c. 陽子

- d. 接合子
- e. 担子
- f. 胞子

【語群】① a·d ② a·e ③ a·f ④ b·d ⑤ b·e ⑥ c·d ⑦ c·f ⑧ d·e

	体節		b. 胞胚	腔	с.	原腸							
d.	原口		e. 脊索		f.	神経板							
	【語群】	1	a • d	2	a • 6) (3	3	a •	f	4	b • d		
		5	b • e	6	b • f		7)	с•	d	8	d • f		
												より選び,(き	†), (
(/)	順に止し	<i>ر ۱</i> ۷ ر	組み合わ	せとな	さつて	いるもの)を	, {	欠の語郡	手の	りちから	1つ選べ。	
a.	中心体		b. 形	成体		c. 核小	体						
d.	触媒		e. 誘	導		f. 摂動							
	7 3 3 3 4 1	1	1	<u> </u>		(<u> </u>		C	<u> </u>	1 1		
	【語群】		а • d b • e		a • 6			а • с •		-	b • d c • f		
		9	ре	0	0.0	1 (D	C •	е	0	C • 1		
												_	
					~ f	の文のう	j ち	正	しいもの	のを	2つ選び	、その2つを含	むものを,
			関して, ら1つ選		~ f	の文のう	うち	正	しいもの	のを	2つ選び	」 3, その2つを含	むものを,
語	群のうち	うか		べ。						のを	2つ選び	、その2つを含	むものを,
語 a.	群のうた 1個の	うか 精 _日	ら1つ選	べ。 oは4 [*]	個の精	青細胞が	つ <	くら	れる。	のを	2 つ選ひ	、その2つを含	むものを,
語 a. b.	群のう ^な 1個の 1個の	か精ら	ら1つ選 [}] 細胞から	べ。 oは4 [/] oは4 [/]	個の料	青細胞が [.] Pがつく	つ < ら オ	くら	れる。	のを	2 つ選ひ	、その2つを含	むものを,
語 a. b.	群のう ^た 1個の 1個の 卵細胞	か精卵で	ら1つ選 #細胞から #細胞から	べ。 oは4 [*] oは4 [*] た側	個の料個の外を動物	青細胞が Pがつく D極とい	つ < ら ł う。	くら	れる。	のを	2 つ選ひ	、その2つを含	むものを,
語 a. b. c.	群のう ^t 1個の 1個の 卵細胞 精細胞	か精卵でで	ら1つ選 計細胞から 計細胞から 取体が生じ	べ。 っは4 こた側 こた側	個の料個の外を動物を植物	情細胞が Pがつく D極とい D極とい	つく ら う。 う。	くら	れる。		2 つ選ひ	、その2つを含	むものを,
語 a. b. c. d.	群のう ^t 1個の 1個の 卵細胞 精細胞 ほとん	か精卵ででど	ら1つ選 計細胞から 計細胞から 返体が生じ 返体が生じ	べ。 は4 はた は は は れ れ れ れ れ れ れ れ れ れ れ れ れ	個の料個の外を植りをを子とり	情細胞が Pがつく D極とい D極とい Pの大き	つらううさ	くら	れる。 。 ば等し	۷١°	2 つ選ひ	、その2つを含	むものを,
語 a. b. c. d.	群のう ^t 1個の 1個の 卵細胞 精細胞 ほとん	か精卵ででど数	ら1つ選 計細胞から 極体が生じ 極体が生じ う裂で生じ	べ。 は4 4 はたた は、 た し は	個の料個の外を植りをを子とり	情細胞が 別極といい 別極といい 別のをがて	つらううさ卵り	くら	れる。 。 :ぼ等し !胞にな	۷١°	2つ選び b・c	」 5, その2つを含	むものを,
語 a. b. c. d.	群のう ^は 1個の 1個細細 ま り り り り り り り り り り り り り り り り り り	か精卵ででど数しり	ら1つ選 計細胞から 極体が生じ 極体が生じ う裂で生じ	べ。 は4 はたたれた はたり、たを (2)	個の料 個の動物を を 子 体 上 は ,	情細胞がくか極としてができる。	つら う う さ 卵 日	くら てる はほ 舞	れる。 。 : ぼ等 し l 胞にな d	い。 る。		」 5, その2つを含	むものを ,

問3 文中の(オ), (カ)に適するものを、それぞれ次の a \sim f より選び、(オ), (カ)

1		•			/ C/IM/IL		. н. т.	4 C 1	いう。											
b.	カエル	のり	下は.	卵黄	が少な	? <	, =	表割	が起こ	る。										
c.	ショウ	ジョ	ョウ	バエ	の卵は	即	黄	が全	くなく	, =	全割	が起こ	る) ₀						
d.	鳥類の	卵責	責は	植物	極側に	- 偏	iつ゛	てお	り,盤	割	が起	こる。								
e.	ウニの	卵位	は卵	黄が	中央に	_集	ま.	ってこ	おり,	表記	割が	起こる	0							
f.	卵黄の	量と	分	布の	しかた	は	τ, Ι	卵割の	の様式	にに	は無	関係で	あ	っる。						
	【語群】	1	a ·	• b	2)	a •	С	3	а	• d	(4)	b •	С					
		⑤	b ·	• e	6)	с•	d	7	С	• f	(8	3)	d •	е					
	のを, ど 網膜	欠の			うちか 骨格(`。 . 皮膚	の表	長皮									
d.	小腸上	.皮		е.	胃			f.	心臓	Ž.										
	▼ → → → ▼ ▼	•			<u> </u>)		£	a	h	• c	0)	1	.1					
	【語群】	\cup	a ·	• c	4)	a •	1	(3)	D	C	4	9	b •	a					
	【甜井】	5	а · с ·				с•		_	d		`		е•						
語	下線部は群のうな	\$ (5) (5)か	c 関し ら 1	・e て, つ選		a ′	c • ~ f	f ・の文	⑦ てのう`	d	• e	(8)	3)	e •	f	」 、その2	つを	含むゞ	ものを	·,
語 a.	下線部(4 群のう ^t 血液の	⑤ 4)に ちか 液体	c · 関し ら 1	· e て, つ選	修 次の 軽べ。 血しょ) a ´	c・ ~ f	f での文	<u> </u>	d ち正	• e	(8)	3)	e •	f	」 、その2	つを	含むゞ	ものを	·,
語: a. b.	下線部(4 群のうな 血液の 体液は	⑤ 4)に ちか 液体 流流	c 関 り り な た と	・e て、 うを リン	後 次の 軽べ。 血しょ パ液,) a ´ 消	c・ ~ f	f の文 いう。 夜か	⑦ てのう` 。 らなる	d ち正	• e	(8)	3)	e •	f	」	つを	含む゛	ものを	,
語。 a. b. c.	下線部(4 群のうな 血液の 体液は 血液の	(5)(4)にか液体流(4)にか液体流	関いる 1 本成 を 対 の 1 の 1 の の 1 の の 1 の 0 の 1 の 1	・e て、 の る り か は	修 次の 軽べ。 血し液, か 血 が 赤 血 球) a う 消 だ	c・ ~ f とい	f ・の文 いう。 であっ	のう` のう` らなる る。	d ち正	· e	いもの	3)	e •	f		つを	含む。	ものを	·- ,
語: a. b. c. d.	下線部に群のうな血液を強った。	⑤4)にか液血有モン	c・ 関ら1 本成り がロ	・e て、 う り り は ン に ン	⑥ 次の と、 と、 と、 と、 を を を る。 を る。 と、 た、 は、 た、 は、 た、 は、 た、 は、 た。 た。 は、 た。 た。 た。 た。 た。 た。 た。 た。 た。 た。 た。 た。 た。) a う 消 た 含	c・ ~ f といれ だけ でむ!	f の文 いう。 であっ 血液	のう いっこう いっこう いっこう いっこう いっこう いっこう いっこう いっこ	d ち正	· e	・もの? う。	3)	e •	f	、その2	つを	含むゞ	ものを	·- ,
a. b. c. d.	下線部(4 群のうな 血液の 体液は 血液の	(5)(4)にか 液体流用 インの	関ら1 体変 ジブロ 体	・e てつ 分リ分ビ液 がはなが	(6)次の。し液血多くは、財くる) a う 消 た 含 環	c・	f の文 いう。 かあった を体々	のうなののあるののであるのが、	d ち正 たとい	・e Eしい	・もの? う。	3)	e •	f	、その2	つを	含むこ	ものを	-,
a. b. c. d.	下線部は群のうな血液液素液を加速を変える。	⑤1)にか 液血有モど物	関	・e	(6)次の。し液血多くは、財くる) a · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	c・	f の文 い夜で血を神経	のうなののあるののであるのが、	d ち正 たとい	・e こしい いう。	・もの? う。	<u>*</u>	e •	f)選(、 その2	つを	含むゞ	ものを	,

問6 下線部(2)に関して、次の a \sim f の文のうち正しいものを 2 つ選び、その 2 つを含むものを、次の

語群のうちから1つ選べ。

16

問9 下線部(5)に関して、次のa~fの文のうち正しいものを2つ選び、その2つを含むものを、次の語群のうちから1つ選べ。
19
a. 血しょうをろ過して不要な物質を取り除く。
b. アルブミンなどのタンパク質を合成する。
c. 有害なアンモニアを、毒性の少ない尿素へと変える。
d. ビリルビンから胆汁をつくる。
e. 血液中のグルコース濃度を調節する。
f. 原尿からアミノ酸やグルコース、水分を回収する。

【語群】① a·c ② a·f ③ b·c ④ b·d ⑤ c·e ⑥ c·f ⑦ d·e ⑧ e·f

問 10 下線部(6)に関して、次の a \sim f の文のうち正しいものを 2 つ選び、その 2 つを含むものを、次の 語群のうちから 1 つ選べ。

- a. 新しい赤血球をつくり、古い赤血球を分解する。
- b. 血しょうをろ過して不要な物質を取り除く。
- c. 原尿からアミノ酸やグルコース, 水分を回収する。
- d. 血液中のグルコース濃度を調節する。
- e. アルコールやアルデヒドなどの有害物質を無毒化する。
- f. アドレナリンや糖質コルチコイドなどのホルモンを分泌する。

【語群】① a·b ② a·c ③ a·d ④ b·c ⑤ c·d ⑦ c·f ⑧ d·e

〔Ⅲ〕 次の文章を読み、以下の各問いに答えよ。

[解答番号は 21 ~ 28]

ある一定の地域に生息する同種個体の集まりを(T)といい,異なる種の(T)の集まりを(T)という。生物が非生物的環境に影響をおよぼすことを(T)、非生物的環境が生物に影響をおよぼすことを(T)といい,また,生物の集まりと非生物的環境を合わせて生態系という。生態系の中ではT1、エネルギーや,T2 窒素,炭素などの流れが存在する。

ある一定の地域に生息する生物の個体数は(オ)とよばれる一定の値を超えることはなく、同種の生物の個体数が増加すると(カ)を受けることで(3)生物の性質が変化することがある。また、資源をめぐって同種の個体間で(キ)が生じるため、ある種の生物は、同種他個体の侵入から守られた (ク)とよばれる領域を有するようになる。一方で、生物の中には(4)群れをつくることで(キ)による不利益の影響を補っているものもいる。

a. 個体群 b.

b. コロニー

c. ドメイン

d. 共同体

e. 生物群集

f. 相観

【語群】① a·d

② a · e

3 a • f

(4) b · d

⑤ b • e

6 b · f

⑦ c · d

8 d • f

a. 分化

b. 同化

c. 環境形成作用

d. 異化

e. 作用

f. 誘導

【語群】① a·d

2 a • e

3) a • f

(4) b · d

⑤ b • e

6 b · f

с • е

8 d • f

		b. 呼吸		с.							
d. 密度效	果	e. 温室	郊果	f.	春化						
【語群】	1 ① a · d	2	a • e	3	a•f	4	b • d				
	5 b • e	6	b • f	7	c • e	8	d • f				
文中の((キ),	(ク)	に適す	うもの	を、それ	ルぞれ次	Da∼f	より選	7ド. (+). (
	、 /, しい組み合									, , ,	
a. 種間競	•	. 種内競	争	c. 相	利共生						
d. 縄張り	ϵ	. 群落		f. =	コロニー						
【紅珠】	1 (1) a · d	<u> </u>	a • e	<u>(3)</u>	a • f	A	b • d				
	5 b·e	_	b • f	_	c • e	_	d•f				
	1)に関して その2つ								の文の	うち正しい	١٢
a. 菌類は	土壌の無材	幾物中の	熱エネル	ルギーを	:化学工	ネルギー	ーに変える	5 。			
	有機物中の		•	,	•		0				
	光エネル		, ,					5.			
c. 植物は	は有機物の				-			- 11 - 41	5-F-11	111	
c. 植物は d. 細菌類			T = XX [的にはす	~べて 劉	エネルニ	ドーとなっ	-		. ,	0
c. 植物は d. 細菌類 e. 有機物	の化学エス					2 0 1/4 -					
c. 植物は d. 細菌類 e. 有機物						らの光ニ	エネルギー	一は必要	とない。		
c. 植物は d. 細菌類 e. 有機物 f. エネル	1の化学エン	態系内を	循環する	るので,	太陽か		エネルギー b・e	ーは必要 	とない。		
c. 植物は d. 細菌類 e. 有機物 f. エネル	の化学エス	態系内を ² 	循環する	るので, <u></u> ③			в • е	ーは必要	とない。		
c. 植物は d. 細菌類 e. 有機物 f. エネル	の化学エン ギーは生 <u>f</u> ① a・c	態系内を ² 	循環する a・f	るので, <u></u> ③	太陽か b・c	4	в • е	ーは必要	とない。		

問3 文中の($^{\prime}$ オ),($^{\prime}$ カ)に適するものを、それぞれ次の $^{\prime}$ a $^{\prime}$ より選び、($^{\prime}$ オ),($^{\prime}$ カ)

問6 下線部(2)に関して、次のa~fの文のうち正しいものを2つ選び、その2つを含むものを、次の 語群のうちから1つ選べ。 26 a. 硝酸塩は、土壌中の硝化菌のはたらきによって窒素ガスになる。 b. 窒素ガスは、脱窒素細菌のはたらきによってアンモニウム塩になる。 c. アンモニウム塩や硝酸塩からアミノ酸がつくられることを窒素同化という。 d. 大気中の二酸化炭素は植物によって有機物中に取り込まれる。 e. 根粒菌は、大気中の二酸化炭素をアンモニウム塩の形で固定することができる。 f. 動物は大気中の窒素ガスをそのまま栄養分として利用することができる。 2 a · f 【語群】① a·c 3 b · c **4** b • e ⑤ c · d 6 c · e (7) d • e 8 d • f 問7 下線部(3)に関して、次のa~fの文のうち正しいものを2つ選び、その2つを含むものを、次の 語群のうちから1つ選べ。 27 a. トノサマバッタを低密度で飼育すると、成虫の体色は緑色になる。 b. トノサマバッタを低密度で飼育すると、成虫の後脚の長さは長くなる。

- c. トノサマバッタを低密度で飼育したときの形態を群生相という。
- d. トノサマバッタを高密度で飼育すると、成虫の体色は白色になる。
- e. トノサマバッタを高密度で飼育すると、成虫の翅の長さは短くなる。
- f. トノサマバッタを高密度で飼育したときの形態を孤独相という。

2 a · c 【語群】① a·b 3 a · d 4 b · c ⑤ b • e ⑦ c · f 6 c · d (8) d • e

問8 下線部4)に関して、次の a ~ f の文のうち正しいものを 2 つ選び、その 2 つを含むものを、次の 語群のうちから1つ選べ。 28

- a. 群れの中で1匹の優位な雄が多くの交配相手を見つけることをカースト制という。
- b. 群れの中でみられる強い個体と弱い個体の秩序を順位性という。
- c. 群れの中で親以外の個体が子育てに関与する繁殖様式を共同繁殖という。
- d. 群れをつくる動物は脊椎動物だけである。
- e. 群れの中でリーダーの次に順位が高い個体をヘルパーという。
- f. 群れをつくる個体数は、どれだけ多くなっても不利益が生じることはない。

【語群】① a・b 2 a · c 3 a · d **4** b • c ⑤ b • e 6 c · d ⑦ c · f 8 d • e

化学(化学基礎・化学)

各原子量は H=1.0, C=12, N=14, O=16, Cl=35.5, Ca=40 とせよ。 なお,気体定数は R= 8.3×10^3 Pa·L/(mol·K) とする。

[I] 以下の各問いに答えよ。

[解答番号は 1 ~ 8]

- 問1 物質を分離する操作に関する記述として最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。 1
 - ① 溶媒に対する溶けやすさの差を利用して、混合物から特定の物質を分離する操作を抽出という。
 - ② 沸点の差を利用して、液体の混合物から成分を分離する操作を昇華法という。
 - ③ 固体と液体の混合物から、ろ紙などを用いて固体を分離する操作を再結晶という。
 - ④ 不純物を含む固体を溶媒に溶かし、温度によって溶解度が異なることを利用してより純粋な 物質を析出させ分離する操作をろ過という。
 - ⑤ 固体の混合物を加熱して、固体から直接気体になる成分を冷却して分離する操作を蒸留という。

問2 次の文章中の空欄にあてはまる語句の組み合わせとして最も適切なものを, 次のうちから1つ選べ。

2

同じ元素の原子で,(a)の数が異なる原子どうしを,互いに(b)であるという。この原子どうしの(c)はほとんど同じである。

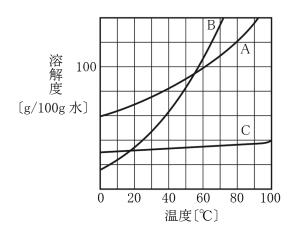
	1	2	3	4	5	6
(a)	陽子	陽子	中性子	中性子	電子	電子
(b)	同素体	同素体	同素体	同位体	同位体	同位体
(c)	物理的性質	化学的性質	物理的性質	化学的性質	物理的性質	化学的性質

問3 身の回りにある固体に関する記述として最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。

3

- ① 食塩(塩化ナトリウム)は共有結合の結晶であり、融点が高い。
- 2 金はイオン結合の結晶であり、たたいて金箔にできる。
- ③ ケイ素の単体は、金属結合の結晶であり、半導体の材料として用いられる。
- ④ 銅は自由電子をもち、熱や電気をよく伝える。
- り ナフタレンは分子どうしをむすびつける力が強く、昇華性がある。

問4 図は、物質A、B、Cの溶解度曲線である。物質A、B、Cのうち、再結晶で物質を精製する方法 を用いることが不適切なものを、次のうちから1つ選べ。 4



- Aのみ ② Bのみ
- ③ Cのみ
- ♠ A と B
- ⑤ B と C
- ⑥ A と C

問5 0.100 mol/L のシュウ酸水溶液 1000 mL のつくり方として最も適切なものを、次のうちから1つ 選べ。ただし、シュウ酸の結晶は(COOH)2・2H2Oで表される。 5

- ① シュウ酸の結晶 9.00 g を 1000 mL の水に溶かす。
- ② シュウ酸の結晶 9.00 g を水に溶かして 1000 mL にする。
- ③ シュウ酸の結晶 9.00 g を 991.0 g の水に溶かす。
- ④ シュウ酸の結晶 12.6 g を 1000 mL の水に溶かす。
- ⑤ シュウ酸の結晶 12.6 g を水に溶かして 1000 mL にする。
- ⑥ シュウ酸の結晶 12.6 g を 987.4 g の水に溶かす。

問6 ある濃度の塩酸100 mL に粉末状の炭酸カルシウム CaCO3 を少量ずつ加えていき、加えた CaCO3 の質量と発生した二酸化炭素の標準状態における体積との関係を調べると、表のようになった。

炭酸カルシウムの質量[g]	1.00	2.00	3.00	4.00	5.00
気体の体積[mL]	224	448	560	560	560

用いた塩酸の濃度は何 mol/L か。最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。

6

- ① 0.20 mol/L ② 0.25 mol/L ③ 0.35 mol/L ④ 0.45 mol/L ⑤ 0.50 mol/L

問7 次の図を利用して、文章の正誤の組み合わせとして最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。

- (a) 水酸化物イオン濃度 $[OH^-]$ が 1.0×10^{-4} mol/L の水溶液の pH は 4.0 で,その水溶液は塩基性である。
- (b) pH が 3.0 の塩酸を水で 100 倍にうすめると pH は 5.0 になり, pH が 12.0 の水酸化ナトリウム 水溶液を水で 100 倍にうすめると pH は 10.0 になる。
- (c) pH が 8.0 の水酸化ナトリウム水溶液を水で 100 倍にうすめると, pH は 6.0 になる。

	1	2	3	4	5	6
(a)	正	正	正	誤	誤	誤
(b)	正	正	誤	正	正	誤
(c)	正	誤	誤	正	誤	誤

問8 次の物質 $a\sim d$ に含まれる塩素原子の酸化数の大小関係として最も適切なものを、次のうちから 1 つ選べ。

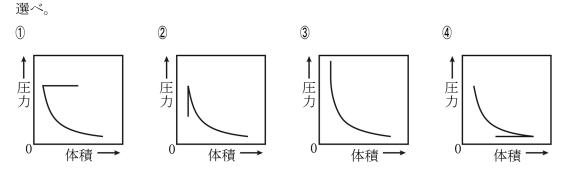
- a Cl₂ b HClO c HCl d KClO₃
- ① a < b < c < d ② b < d < a < c ③ c < a < b < d
- (4) c < b < d < a (5) d < b < c < a

[Ⅱ] 以下の各問いに答えよ。

[解答番号は 9 ~ 18]

9

問1 1.0 mol の理想気体について,圧力を一定にして絶対温度を大きくした後,絶対温度を一定にして体積を小さくしたときの,体積と圧力の関係はどうなるか。最も適切なものを,次のうちから1つ



問2 水素は、0℃、1.0×10⁵ Pa で、1 L の水に 22 mL 溶ける。0℃、5.0×10⁵ Pa で 1 L の水に溶ける 水素は何 mol か。最も適切なものを、次のうちから 1 つ選べ。

- (1) $2.2 \times 10^{-4} \text{ mol}$
- $2 4.9 \times 10^{-4} \text{ mol}$
- $3 9.8 \times 10^{-4} \text{ mol}$

- $4.9 \times 10^{-3} \text{ mol}$
- $9.8 \times 10^{-3} \text{ mol}$

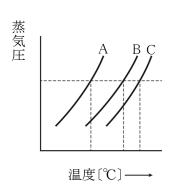
問3 水の凝固点降下を 1.86 K・kg/mol とすると, 2.4 g の尿素 CO(NH₂)₂ を水 100 g に溶かした水溶液 の凝固点として最も適切なものを, 次のうちから 1 つ選べ。 11

- ① -1.48° C
- $\bigcirc 0.74^{\circ}\text{C}$
- 3 -0.37°C
- **④** 0.37℃
- ⑤ 0.74°C

間 4 あるタンパク質 0.059~g を溶かした水溶液 10~mL がある。この水溶液の浸透圧は,27Cで $2.1 \times 10^2~Pa$ であった。このタンパク質の分子量はいくらになるか。最も適切なものを,次のうちから 1 つ選べ。

- ① 2.0×10^3
- \bigcirc 6.0×10³
- $3 \quad 7.0 \times 10^4$
- $\bigcirc 4 7.0 \times 10^5$
- \bigcirc 2.0×10⁷

問5 図は、純粋な水、水 1 kg に 18 g のグルコース $C_6H_{12}O_6$ を溶かした水溶液、水 1 kg に 5.55 g の塩化カルシウム $CaCl_2$ を溶かした水溶液の蒸気圧曲線を示したものである。グルコース水溶液のグラフとして最も適切なものを、次のうちから 1 つ選べ。



① A ② B ③ C

問6 次の記述のうち、正しいものを1つ選べ。

14

- ① 反応熱は、反応物がもつエネルギーと生成物のもつエネルギーとの差に相当し、反応物がもつエネルギーの方が生成物のもつエネルギーよりも大きいときは吸熱反応になる。
- ② 化学反応にともない、エネルギーの一部が光として放出される反応を光化学反応という。
- ③ 吸熱反応が起こると、その周囲の温度が下がる。
- ④ 液体の水の生成熱は、気体の水の生成熱より小さい。
- ⑤ 光合成では、光を吸収して糖類と二酸化炭素から水と酸素がつくられる。
- 問7 白金電極を用いて、硫酸銅(II)水溶液の青色がうすくなるまで電気分解をおこなった。水溶液のpHの変化として最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。
 - ① pH は大きくなる。
 - ② pH は初めは大きくなるが、しばらくすると小さくなっていく。
 - ③ pH の変化はない。
 - **④** pH は初めは小さくなるが、しばらくすると大きくなっていく。
 - ⑤ pH は小さくなる。
- 問8 (a)~(c)の3種類の電池がある。
 - (a) (-)Zn | H_2SO_4aq | Cu(+)
 - (b) (-)Zn | ZnSO₄aq | CuSO₄aq | Cu(+)
 - (c) (-) Pb | H_2SO_4aq | Pb $O_2(+)$

このうち放電したときに正極の質量のみが増加するものはどれか。最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。

- ① (a)の電池のみ
- ② (a)と(b)の電池
- 3 (b)の電池のみ

- (c)の電池のみ
- ⑤ (b)と(c)の電池
- ⑥ (a)と(c)の電池
- 問9 $A+B\rightarrow C$ で表される気体反応があり、温度を 10~K 上げる毎に C の生成速度は 3 倍になる。この反応で、温度を 40~K 上昇させると、C の生成速度は何倍になるか。最も適切なものを、次のうちから 1 つ選べ。
 - ① 3倍
- 2 9倍
- ③ 27 倍
- 4 81 倍
- ⑤ 243 倍
- 問10 次のそれぞれの化学平衡が成立しているとき、その後の操作を行うことによって、平衡が右に移動するものはどれか。最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。 18
 - ① $CH_3COOH \rightleftharpoons CH_3COO^- + H^+$

酢酸ナトリウムを加える

② $2SO_2(気) + O_2(気) = 2SO_3(気) + 188 \text{ kJ}$

触媒を加える

③ $N_2(5) + 3H_2(5) = 2NH_3(5) + 92 kJ$

圧力一定でアルゴンを加える

④ C(黒鉛)+CO₂(気) ⇄ 2CO(気)

少量の黒鉛を加える

 $5 NH_3 + H_2O \rightleftharpoons NH_4^+ + OH^-$

純水で希釈する

【Ⅲ】以下の各問いに答えよ。

[解答番号は 19 ~ 28]

- 問1 貴ガス(希ガス)に関する記述として最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。
- 19

- ① 貴ガス(希ガス)は、空気中に化合物として多く含まれている。
- ② 貴ガス(希ガス)の原子は、すべて最外殻に8個の電子を配置している。
- ③ 貴ガス(希ガス)は低圧にして放電すると、特有の色の光を発する。
- ④ 貴ガス(希ガス)には燃焼しやすいものが多い。
- ⑤ 貴ガス(希ガス)の単体には、常温・常圧で、液体のものと気体のものがある。
- 問2 ギ酸に濃硫酸を加えて加熱することにより発生する気体の性質として最も適切なものを、次の うちから1つ選べ。 20
 - ① 有毒な気体で、淡青色の炎を上げてよく燃える。
 - ② 刺激臭のある赤褐色の気体で、有毒である。
 - ③ 常温でも光を当てると水素と反応する。
 - ④ 空気中で塩化水素と接触させると白煙を生じる。
 - ⑤ 酢酸鉛(Ⅱ)水溶液を染みこませたろ紙を黒変させる。
- 問3 次の文章中の空欄にあてはまる語句の組み合わせとして最も適切なものを、次のうちから1つ 21 選べ。

アルミニウムの単体は、次のような工程で製造される。まず、鉱石である(a)から酸化アル ミニウムを精製する。次に加熱して融解させた(b)に酸化アルミニウムを溶かし、炭素を電極 に用いて溶融塩電解をおこなうと(c)極でアルミニウムを生じる。

	1	2	3	4	5	6
(a)	アルミナ	アルミナ	アルミナ	ボーキサイト	ボーキサイト	ボーキサイト
(b)	氷晶石	氷晶石	ボーキサイト	アルミナ	氷晶石	氷晶石
(c)	陽	陰	陽	陰	陽	陰

- 問4 反応が進行する金属と酸の組み合わせとして最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。
 - ① 鉄と濃硝酸
- ② 銅と希硫酸
- 3 銀と濃硝酸
- ④ アルミニウムと濃硫酸⑤ 金と濃塩酸

問5 次の表で、錯イオンの化学式、名称、形の組み合わせとして最も適切なものを、次のうちから 1つ選べ。 23

記号	イオン	配位子	配位数	錯イオンの 化学式	錯イオンの名称	錯イオンの形
(a)	Ag ⁺	NH ₃	2	$[Ag(NH_3)_2]^+$	ジアンミン銀(Ⅰ)イオン	直線形
(b)	Cu ²⁺	NH ₃	4	$[Cu(NH_3)_4]^{2+}$	テトラアンミン銅(Ⅱ)イオン	正四面体形
(c)	Zn ²⁺	NH ₃	4	$[Zn(NH_3)_4]^{2+}$	テトラアンミン亜鉛(Ⅱ)イオン	正四面体形
(d)	Fe ²⁺	CN-	6	[Fe(CN) ₆] ²⁻	ヘキサシアニド鉄(Ⅱ)イオン	正八面体形
(e)	Fe ³⁺	CN-	6	[Fe(CN) ₆] ³⁻	ヘキサシアニド鉄(Ⅲ)酸イオン	正八面体形

- ① (a), (b), (c) ② (a), (c), (e) ③ (b), (c), (e)

- (a) (b), (d) (5) (c), (d), (e)

問6 ジュラルミンの成分の組み合わせとして最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。

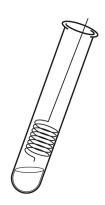
24

- ① Cu, Zn
- 2 Fe, Cr, Ni 3 Al, Cu, Mg, Mn
- 4 Fe, Al, Ni
- 5 Cu, Ni
- 6 Ti, Ni

問7 炭素,水素,酸素からなる有機化合物について元素分析をしたところ,炭素が40.0%,水素が6.7%, 酸素が 53.3%であり、別の実験から分子量を求めたところ 60 ということがわかった。この有機化 合物として最も適切なものを,次のうちから1つ選べ。 25

- ① ジメチルエーテル
- ② ギ酸エチル
- 3 酢酸
- ④ アセトアルデヒド
 ⑤ エタノール

問8 メタノールを試験管に取り、加熱した銅線を図のように液面近くまで差し込んだ。液面近くで精 製した物質として最も適切なものを,次のうちから1つ選べ。 26



- ① エタノール
- 2 ジエチルエーテル 3 ホルムアルデヒド
- ② アセトン
- 5 酢酸メチル

- 問9 化合物 A~F は、それぞれ下の①~⑥の物質のいずれかであり、(a)~(e)のような性質をもつ。F にあてはまる物質として最も適切なものを、1つ選べ。 27
 - (a) A, B, Cは、単体のナトリウムと反応し、水素を発生する。
 - (b) AとCは、炭酸水素ナトリウムを加えると、気体を発生する。
 - (c) CとEは、アンモニア性硝酸銀水溶液を加えて温めると、銀が析出する。
 - (d) DとFは水に溶けにくい。
 - (e) Dに水酸化ナトリウム水溶液を加えて熱すると、均一な溶液になる。
 - ① アセトアルデヒド ② エタノール ③ ギ酸

4 酢酸

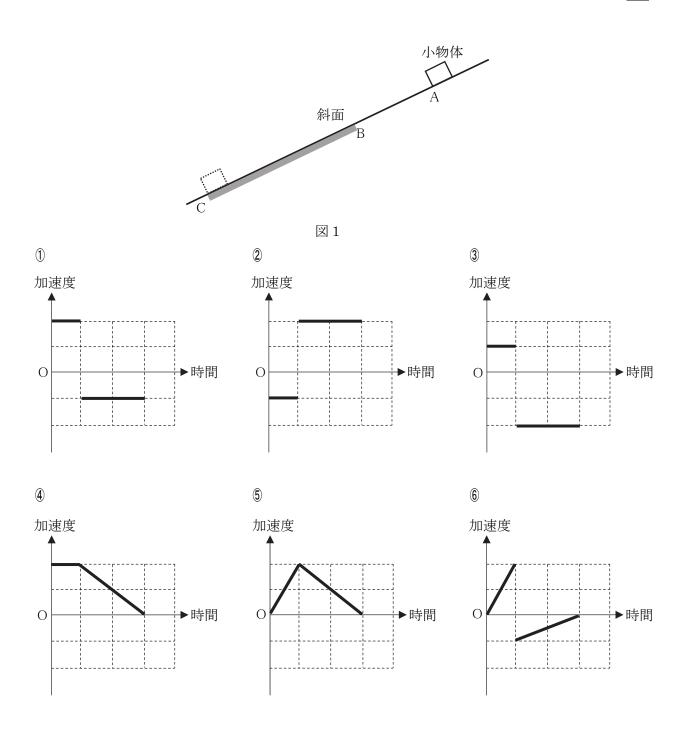
- ⑤ 酢酸エチル ⑥ ジエチルエーテル
- 問10 セルロースに無水酢酸を反応させ、完全にアセチル化したものを一部加水分解して得られる合成 繊維として最も適切なものを,次のうちから1つ選べ。 28
- ① ナイロン 66 ② アクリル繊維 ③ ポリエチレンテレフタラート
- ④ ビニロン⑤ アセテート

物理(物理基礎・物理)

[I] 以下の各問いに答えよ。

[解答番号は 1 ~ 5]

問1 図1のように、傾斜角が一定の長い斜面上の点Aに小物体を置いて静かにはなしたところ、小物体は点Aからすべりはじめ、点Bを通過し点Cで静止した。BC間の距離はAB間の距離の2倍であった。なお、斜面のAB間はなめらかであり、BC間は一様にあらくなっているものとする。点Aから点Cまでの小物体の加速度の時間変化を示すグラフとして最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。ただし、空気抵抗は無視できるものとし、斜面に沿って下向きを正の向きとする。1



問2 A, Bの2つのグループが、図2のような装置を使って、金属球の比熱を求める実験を行った。断熱材で囲まれた銅製容器に常温の水が入れてあり、この水の中に熱湯で温めた金属球を入れ、かくはん棒でかき混ぜ、金属球を入れる前後の熱平衡に達したときの水温を測定した。しかし、実験で求めた結果を用いて計算を行った後で、グループAでは銅製容器の熱容量を考慮していないことに気づいた。このとき、金属球の比熱は実際の値と比べて(ア)。一方、グループBでは熱湯で温めた金属球を水の中に入れる直前に、銅製容器に入っていた水を容器外にこぼしてしまっていることに気づいた。このとき、金属球の比熱は実際の値と比べて(イ)。

文中の空欄(ア),(イ)にあてはまるものの組み合わせとして最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。なお、水の比熱はあらかじめわかっているものとする。また、金属球を入れる前の水と容器、かくはん棒の温度は同じであったとする。

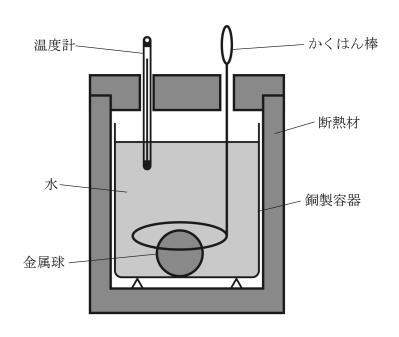


図 2

	(ア)	(1)
1	小さい	小さい
2	小さい	大きい
3	小さい	変わらない
4	大きい	小さい
(5)	大きい	大きい
6	大きい	変わらない
7	変わらない	小さい
8	変わらない	大きい

問3 図3のように、水面上を領域1から領域2へと平面波が進んでいる。領域1と2の境界線と入射 波の波面,および屈折波の波面とのなす角は、それぞれ30°,45°である。領域1における水面波 の速さ,波長をそれぞれ v_1 , λ_1 ,領域2における水面波の速さ,波長をそれぞれ v_2 , λ_2 としたと き、これらの間に成り立つ関係として最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。 3

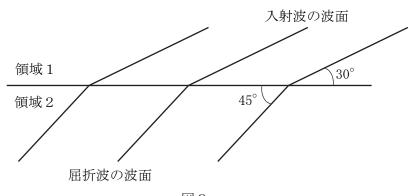
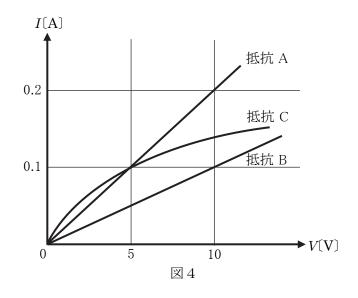


図3

問4 図4は、3つの抵抗 A, B, C の両端に電圧 Vをかけたとき、それぞれの抵抗に流れる電流 Iに ついての関係を示したものである。このとき、抵抗 A, B, C の抵抗値に関する記述として最も適 4 切なものを、次のうちから1つ選べ。



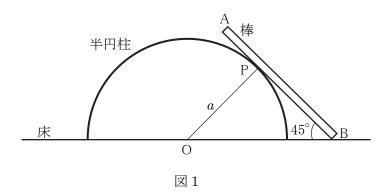
- ① Aの抵抗値はBの抵抗値の半分であり、Cの抵抗値はかかる電圧が大きいほど大きくなる。
- ② Aの抵抗値はBの抵抗値の半分であり、Cの抵抗値はかかる電圧が大きいほど小さくなる。
- ③ Aの抵抗値はBの抵抗値の半分であり、Cの抵抗値は一定である。
- ④ Aの抵抗値はBの抵抗値の2倍であり、Cの抵抗値はかかる電圧が大きいほど大きくなる。
- ⑤ Aの抵抗値はBの抵抗値の2倍であり、Cの抵抗値はかかる電圧が大きいほど小さくなる。
- ⑥ Aの抵抗値はBの抵抗値の2倍であり、Cの抵抗値は一定である。

- ① 電磁波は、電場と磁場の振動が対になって、縦波として空間を伝わる。
- ② 電磁波は、電場と磁場の振動がそれぞれ独立に、横波として空間を伝わる。
- ③ 電磁波を振動数によって分類すると、大きい順に γ 線、X線、紫外線、可視光線、赤外線、そして電波という順になる。
- ④ 電磁波を波長によって分類すると、大きい順に γ 線、X線、紫外線、可視光線、赤外線、そして電波という順になる。
- ⑤ 可視光線も電磁波の一種であるが、真空中を伝わる速さは X 線や γ 線に比べると遅い。
- ⑥ 主な放射線である α 線、 β 線、 γ 線も電磁波の一種である。

[II] 次の文章($A \cdot B$)を読み、以下の各問いに答えよ。

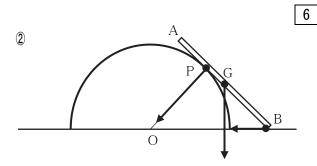
[解答番号は 6 ~ 12]

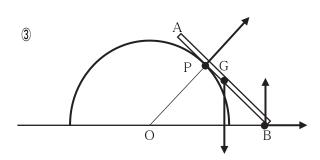
A 図1のように、水平な床に固定された半径 a の半円柱に、長さが L(a < L < 2a)で質量が M の一様な棒 AB を、床とのなす角が 45° になるように立てかけたところ棒は静止した。点 P は棒と半円柱との接点であり、点 O は半円柱の断面の中心である。棒と床との静止摩擦係数を μ とし、半円柱と棒との間には摩擦ははたらかないものとする。なお、点 A、B、O、P は同一鉛直面内にあり、重力加速度の大きさを g とする。

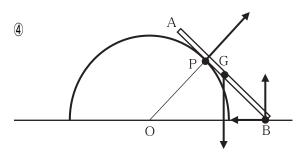


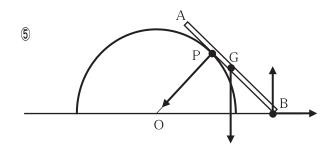
問1 棒 AB が受ける力を示した図として最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。なお、点Gは 棒 AB の重心の位置を表している。なお、矢印の長さは力の大きさの概略を示したものである。

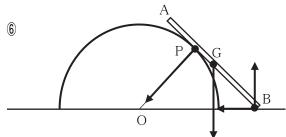
1











問2 次の文章中の空欄 $\boxed{7}$, $\boxed{8}$ にあてはまる最も適切なものを、次のうちから1つずつ選べ。

棒 AB が半円柱から受ける抗力の大きさは、B 点のまわりの力のモーメントのつり合いより

$$2 \frac{\sqrt{2}L}{2a}Mg$$

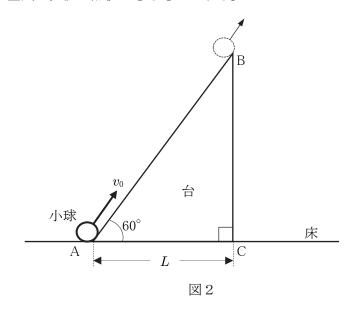
$$\sqrt{2}L$$

となる。また、棒 AB が床から受ける摩擦力の大きさは、水平方向の力のつり合いより

$$3 \frac{\sqrt{2}L}{4a}Mg$$

となる。

- 問3 図1のように、棒 AB が静止するための棒の長さ L の最大値は半径 a の何倍か。最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。
- B 図 2 のように、水平な床に断面が直角三角形の形をした台 ABC を固定し、点 A から質量 m の小球がなめらかな斜面 AB 上を速さ v_0 で上りはじめ、台の頂点 B から飛び出した。台の斜面部分 AB の傾きを 60° 、底辺 AC の長さを L とし、小球の運動は鉛直面内で起こるものとする。また、重力加速度の大きさを g とし、空気の抵抗は無視できるものとする。



間 2 小球が頂点 B から飛び出すための速さ v_0 が満たす条件として最も適切なものを、次のうちから

②
$$v_0^2 > 2gL$$

$$v_0^2 > 2\sqrt{3} gL$$

(4)
$$v_0^2 > 4gL$$

$$v_0^2 > 8\sqrt{3} gL$$

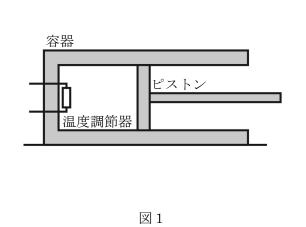
問3 小球が頂点 B を飛び出した後,到達できる高さの最大値はいくらか。最も適切なものを,次のうちから1つ選べ。なお,高さの基準を床面にとるものとする。 12

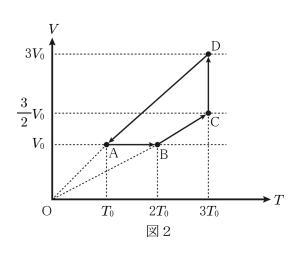
- $2 \frac{v_0^2}{2g} + \sqrt{3}L$
- $3 \frac{v_0^2}{2g} 3\sqrt{3}L$

[Ⅲ] 次の文章を読み、以下の各問いに答えよ。

[解答番号は 13 ~ 17]

図1のように、ある物質量の単原子分子の理想気体を、なめらかに動くピストンのついた容器に閉じ込め水平な床に置いた。容器には温度調節器が取り付けられており、気体に熱の出入りをさせることができる。図2のように、容器内の気体の体積 V と絶対温度 T について、 $A \rightarrow B \rightarrow C \rightarrow D \rightarrow A$ と変化させた。 $B \rightarrow C$ 、および $D \rightarrow A$ の変化では、気体の体積 V と絶対温度 T の比がそれぞれ一定になるように操作した。状態 A での気体の圧力、体積、絶対温度をそれぞれ p_0 、 V_0 、 T_0 とする。ただし、ピストンも含めて容器は断熱容器であり、また容器に取り付けられた温度調節器の体積は無視できるものとする。





問1 容器内に閉じ込められた理想気体についての記述として不適切なものを、次のうちから1つ選べ。

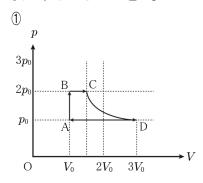
13

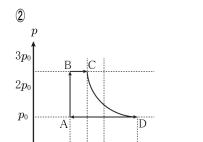
- ① 気体の内部エネルギーを一定に保って、気体に熱を与えると、気体は外部に仕事をする。
- ② 気体が外部に仕事をして内部エネルギーが増加したとき、気体は熱を吸収している。
- ③ 定圧モル比熱は、気体が外部に仕事をする分だけ定積モル比熱よりも値が大きい。
- ④ 気体が外部に仕事をしたり、外部から仕事をされたりしないようにして気体に熱量を与えたとき、気体の内部エネルギーは減少する。
- ⑤ 気体の熱の出入りをなくして、気体が外部から仕事をされたとき、気体の内部エネルギーは増加する。
- ⑥ 等温変化では、気体の圧力と体積の積は常に一定の値をとる。

問2 図2の状態変化について,気体の圧力 pと体積 Vの関係を表すグラフとして最も適切なものを,

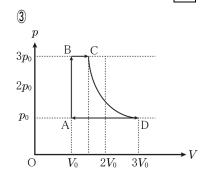
次のうちから1つ選べ。

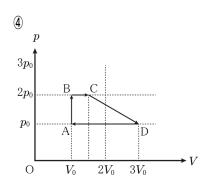


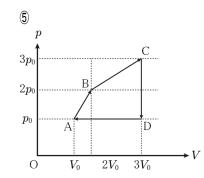


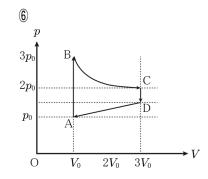


 $2V_{0}$









問3 D→Aの変化で気体が外部にした仕事として最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。ただし、 気体が仕事をされたときは負の仕事をしたとする。 15

問 4 $A \rightarrow B$ の変化、および $B \rightarrow C$ の変化で気体が得た熱量をそれぞれ Q_{AB} 、 Q_{BC} とする。このとき、そ

の比 $\frac{Q_{\rm BC}}{Q_{\rm AB}}$ として最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。

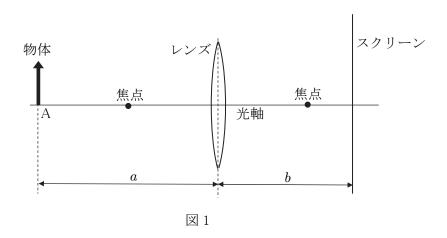
16

- ② $\frac{2}{3}$ ③ 1 ④ $\frac{4}{3}$ ⑤ $\frac{3}{2}$ ⑥ $\frac{5}{3}$

問 5 $A \rightarrow B \rightarrow C \rightarrow D \rightarrow A$ を 1 サイクルとする熱機関を考える。この熱機関の熱効率として最も適切なも のを、次のうちから 1つ選べ。なお、 $A\rightarrow B$ の変化、 $B\rightarrow C$ の変化、 $C\rightarrow D$ の変化、および $D\rightarrow A$ の 変化で気体が吸収、または放出した熱量の大きさを、それぞれ Q_{AB} 、 Q_{BC} 、 Q_{CD} 、 Q_{DA} とする。ただ し、気体が熱を放出したときは負で表すものとする。

- $\textcircled{9} \quad \frac{Q_{\mathrm{AB}} + Q_{\mathrm{BC}} + Q_{\mathrm{CD}} Q_{\mathrm{DA}}}{Q_{\mathrm{AB}} + Q_{\mathrm{BC}} + Q_{\mathrm{CD}}} \qquad \textcircled{5} \quad \frac{Q_{\mathrm{AB}} + Q_{\mathrm{BC}} + Q_{\mathrm{CD}} + Q_{\mathrm{DA}}}{Q_{\mathrm{AB}} + Q_{\mathrm{BC}} + Q_{\mathrm{CD}}} \qquad \textcircled{6} \quad \frac{-Q_{\mathrm{DA}}}{Q_{\mathrm{AB}} + Q_{\mathrm{BC}} + Q_{\mathrm{CD}}}$

A 図1のように、凸レンズの前方で光軸上の点 A に物体を置き、後方のスクリーンの位置を調節して スクリーン上に鮮明な像を作らせた。なお、物体とレンズ、またレンズとスクリーンの間の距離をそれぞれa,bとし、凸レンズの焦点距離をfとする。



- 問1 凸レンズの下半分だけを黒い紙で覆った。このとき、凸レンズの下半分だけを黒い紙で覆う前に 比べ、スクリーン上にできる像はどのように変化したか。最も適切なものを、次のうちから1つ選 べ。 18
 - ① まったく変化はなかった。
 - 2 像の大きさには変化はないが、像全体が暗くなった。
 - ③ 像の大きさには変化はないが、像の下半分が見えなくなった。
 - 像の大きさには変化はないが、像の上半分が見えなくなった。
 - ⑤ 像の明るさには変化はないが、像が小さくなった。
 - 6 像の明るさには変化はないが、像が大きくなった。

問2 図 2 は、物体の位置を変化させたときの、a と b の関係を表したものである。この図で表される 凸レンズの焦点距離 f は(r)cm である。また物体と像の位置が図中の点 P で与えられている とき、像の倍率は(r)である。文中の空欄(r)、(r)にあてはまるものの組み合わせ として最も適切なものを、次のうちから 1 つ選べ。

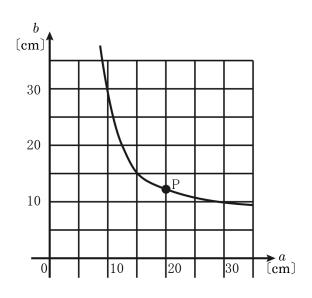
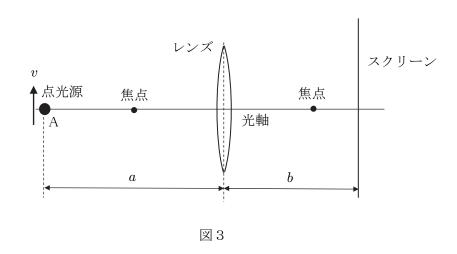


図 2

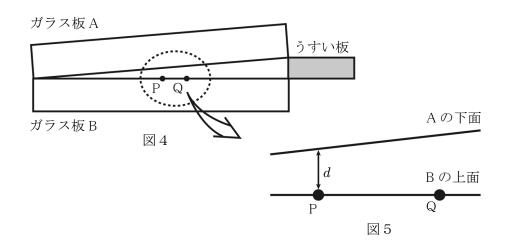
	(ア)	(1)		
1	7.5	0.6		
2	7.5	1.7		
3	15	0.6		
4	15	1.7		
(5)	30	0.6		
6	30	1.7		

問3 図3のように、光軸上の点Aに点光源を置き、後方のスクリーンの位置を調節してスクリーン上に鮮明な像を作らせた。点A上の点光源を光軸に垂直に速さvで上方に動き出させたとき、スクリーン上の像の動きとして最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。ただし、点光源とレンズ、またレンズとスクリーンの間の距離を、それぞれa,bとする。



- ① 速さvで下方に動き出す。
- ② 速さvで上方に動き出す。
- ③ 速さ $\frac{a}{b}v$ で下方に動き出す。
- ④ 速さ $\frac{a}{b}v$ で上方に動き出す。
- ⑤ 速さ $\frac{b}{a}v$ で下方に動き出す。
- ⑥ 速さ $\frac{b}{a}v$ で上方に動き出す。

B 図4のように、空気中でガラス板AとBの左端を重ねて、右端にうすい板をはさんでくさび形の空 気層をつくり、ガラス板 A の真上から空気中での波長が A の単色光を入射させた。真上から見ると等 間隔に並んだ干渉縞が観察された。図5のように、明線Pが見える位置でのガラス板Aの下面とガラ ス板 B の上面との間隔を d とする。なお、ガラス板 A と B のなす角は十分小さいものとする。



問1 明線 P の右隣りの明線 Q が見える位置において、ガラス板 A の下面とガラス板 B の上面との間 隔として最も適切なものを,次のうちから1つ選べ。 21

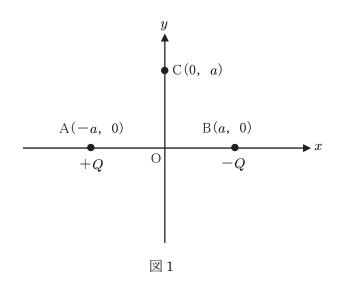
- ① $d + \frac{\lambda}{4}$ ② $d + \frac{\lambda}{3}$ ③ $d + \frac{\lambda}{2}$ ④ $d + 2\lambda$ ⑤ $d + 3\lambda$ ⑥ $d + 4\lambda$

間 2 オレンジ色の単色光(空気中での波長が 6.0×10^{-7} m)を用いて、ガラス板 A と B の右端にはさん だ板の厚みを求める実験を行った。このとき、明線 P と Q の間隔は 1.25 mm であった。板の厚み として最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。ただし、ガラス板AとBの左端から右端までの 長さを 10 cm とする。 22

- ① 1.2×10^{-5} m
- ② 1.5×10^{-5} m
- $3 2.4 \times 10^{-5} \text{ m}$

- (4) 3.0×10⁻⁵ m
- \circ 3.6×10⁻⁵ m
- 6 4.8×10^{-5} m

A 図1のように、平面上に直交するx 軸、y 軸をとり、x 軸上の点 A(-a,0) と点 B(a,0) に、電気量がそれぞれ+Q、-Q(Q>0) の点電荷を固定する。無限遠を電位の基準とし、クーロンの法則の比例定数をk とする。



問1 y 軸上の点 C(0, a) における電場(電界)の向きと大きさの組み合わせとして最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。

	向き	大きさ
1	x 軸の正の向き	$\frac{kQ}{4a^2}$
2	x軸の正の向き	$\frac{\sqrt{2}kQ}{2a^2}$
3	x 軸の正の向き	$\frac{kQ}{a^2}$
4	x 軸の負の向き	$\frac{kQ}{4a^2}$
\$	x 軸の負の向き	$\frac{\sqrt{2}kQ}{2a^2}$
6	x 軸の負の向き	$\frac{kQ}{a^2}$

次に、点 Aにある点電荷はそのままにして、点 Bにある電気量-Qの点電荷を取り除いた。

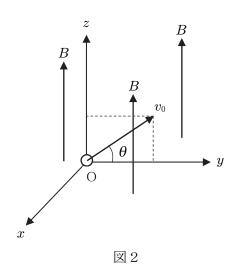
問2 電気量+Q(Q>0)の点電荷を,十分に離れた位置から点Bまで移動させるのに必要な仕事として 24 最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。

さらに、点 Aにある点電荷はそのままにして、点 Bにも電気量+Qの点電荷を固定した。

問3 点A,Bにそれぞれ電気量+Q(Q>0)の点電荷がある状態で,y軸上の負の側の十分に遠方から, 電気量+q(q>0)をもつ質量 m の粒子を y 軸上の正の向きに打ち出す。粒子の初速度の大きさを次 第に大きくしていくと、初速度の大きさが v_0 よりも大きくなったとき、粒子はy軸上の正の側に 達した。 v_0 の大きさとして最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。ただし、重力の影響は考え 25 なくてもよい。

- $2 \quad \frac{2}{a} \sqrt{\frac{kqQ}{m}}$

B 図 2 のように、z 軸の正の方向を向く磁束密度が B の一様な磁場(磁界)内に、質量が m で電気量 +q(q>0)をもつ粒子を yz 平面内で y 軸の正の方向と $\theta(0^{\circ}<\theta<90^{\circ})$ の角をなす向きに、速さ v_0 で打ち出した。なお,重力の影響は無視できるものとし,粒子を打ち出した位置を座標の原点とする。



	向き	大きさ
1	x軸の正の向き	Bq
2	x軸の負の向き	Bq
3	x軸の正の向き	Bqv_0
4	x軸の負の向き	Bqv_0
⑤	y 軸の正の向き	Bq
6	y 軸の負の向き	Bq
7	y 軸の正の向き	Bqv_0
8	y 軸の負の向き	Bqv_0

問2 図2の粒子の運動をz軸の正の方向から見ると、粒子は磁場(磁界)に垂直な面内(xy 平面)で等速円運動をしているように見える。この円運動の中心の座標と周期の組み合わせとして最も適切なものを、次のうちから1つ選べ。

	中心の座標	周期
1	$\left(-\frac{mv_0\cos\theta}{qB},\ 0,\ 0\right)$	$\frac{2\pi m}{qB}$
2	$\left(\frac{mv_0\cos\theta}{qB},\ 0,\ 0\right)$	$\frac{2\pi m}{qB}$
3	$\left(-\frac{mv_0\sin\theta}{qB},\ 0,\ 0\right)$	$\frac{2\pi m}{qB}$
4	$\left(\frac{mv_0\sin\theta}{qB},\ 0,\ 0\right)$	$\frac{2\pi m}{qB}$
5	$\left(-\frac{mv_0\cos\theta}{qB},\ 0,\ 0\right)$	$\frac{\pi m}{qB}$
6	$\left(\frac{mv_0\cos\theta}{qB},\ 0,\ 0\right)$	$\frac{\pi m}{qB}$
7	$\left(-\frac{mv_0\sin\theta}{qB},\ 0,\ 0\right)$	$\frac{\pi m}{qB}$
8	$\left(\frac{mv_0\sin\theta}{qB},\ 0,\ 0\right)$	$\frac{\pi m}{qB}$

- 問3 図 2 の粒子は磁場 (磁界) に垂直な面内 (xy 平面) で等速円運動をしながら z 軸の方向には等速度運動をする。粒子が原点から打ち出されて、はじめて z 軸を横切るときの z 座標として最も適切なものを、次のうちから 1 つ選べ。