

地球科学の試験問題は、令和6年度入学試験では受験者がなく実施しなかったため、理学部HPでの公表はございません。

なお、試験の過去問においては過去2年分掲載しておりますが、地球科学については令和5年度分を継続して公表します。最後のページに掲載しております。

令和 6 年度  
茨城大学理学部理学科 3 年次編入学試験

試 験 問 題

數 学

注 意 事 項

- ① 試験開始の合図があるまで、この問題冊子を開いてはいけません。
- ② 問題は 2 ページあります。落丁、乱丁または印刷の不鮮明な箇所がある場合は試験監督員に申し出ること。
- ③ 解答用紙は 1 題につき 1 枚（計 2 枚）あり、裏面も使用可。
- ④ 解答用紙の所定の欄に志願コース及び受験番号を記入すること。
- ⑤ 数学 ① と数学 ② は、それぞれ別の解答用紙に記入すること。
- ⑥ 試験終了後、問題冊子と下書き用紙は各自持ち帰ること。

1 以下の各間に答えよ.

問1. 以下の各小間に答えよ.

(1)  $\mathbf{R}^2$ において、ベクトル  $\begin{pmatrix} 2 \\ -1 \end{pmatrix}$  を  $\begin{pmatrix} -2 \\ -3 \end{pmatrix}$  に、 $\begin{pmatrix} 1 \\ 3 \end{pmatrix}$  を  $\begin{pmatrix} 5 \\ 4 \end{pmatrix}$  にそれぞれ写す線形変換を表す2次の正方行列を求めよ.

(2) 次のベクトル  $a_1, a_2, a_3$  は1次独立かどうかを調べよ.

$$a_1 = \begin{pmatrix} 2 \\ -3 \\ 5 \\ 1 \end{pmatrix}, \quad a_2 = \begin{pmatrix} -4 \\ 3 \\ -1 \\ -1 \end{pmatrix}, \quad a_3 = \begin{pmatrix} 1 \\ 0 \\ -2 \\ 0 \end{pmatrix}$$

問2.  $\mathbf{R}^4$  の線形部分空間  $V_1$  と  $V_2$  を次のように定める:

$$V_1 = \left\{ \begin{pmatrix} x \\ y \\ z \\ w \end{pmatrix} \in \mathbf{R}^4 \mid \begin{array}{l} x + 3z + 8w = 0, \\ x + y + 2z + w = 0 \end{array} \right\},$$

$$V_2 = \left\{ \begin{pmatrix} x \\ y \\ z \\ w \end{pmatrix} \in \mathbf{R}^4 \mid \begin{array}{l} x + 2y + w = 0, \\ -y + 3z - w = 0 \end{array} \right\}.$$

このとき、以下の各小間に答えよ.

(1)  $V_1, V_2$  の基底をそれぞれ一組求めよ.

(2)  $V_1 \cup V_2$  が  $\mathbf{R}^4$  の線形部分空間ではないことを示せ.

問3. 一般に線形空間  $K$  の部分空間  $K_1, K_2$  に対して、その和集合  $K_1 \cup K_2$  が  $K$  の部分空間であるならば、 $K_1 \subset K_2$  または  $K_2 \subset K_1$  が成り立つことを示せ.

2 以下の各間に答えよ.

問1.  $xy$  平面内に定義域  $D$  をもつ実数値関数

$$f(x, y) = \log \frac{y^2 - 3y + 2}{x^2 + x - 2}$$

を考える. ただし, 対数は自然対数とする. このとき, 以下の各小間に答えよ.

(1) 関数  $f(x, y)$  の定義域  $D$  を調べ,  $xy$  平面上に図示せよ.

(2)  $\frac{\partial f}{\partial x} = \frac{\partial f}{\partial y} = 0$  となる点  $(x, y)$  が, 小問(1)で求めた  $D$  上に何個存在するか調べよ.

問2. 次の関数を考える.

$$f(x, y) = \sqrt{x^2 + y^2} - \frac{x^2 + y^2}{2}$$

また, 実数  $t$  (ただし  $t \neq \frac{1}{2}$ ) に対して  $D(t) = \{(x, y) \in \mathbb{R}^2 \mid f(x, y) \geq t\}$  とする. このとき, 以下の各小間に答えよ.

(1) 集合  $D(t)$  が空集合とならないための  $t$  の条件を求めよ.

(2)  $t$  が小問(1)の条件を満たすとき,  $D(t)$  が表す閉領域の面積  $S(t)$  を求めよ.

(3)  $t$  が小問(1)の条件を満たすとき, 重積分

$$F(t) = \iint_{D(t)} f(x, y) dx dy$$

を求めよ.

令和 6 年度  
茨城大学理学部理学科 3 年次編入学試験

試験問題

物理学

注意事項

- ① 試験開始の合図があるまで、この問題冊子を開いてはいけません。
- ② 問題は 2 ページあります。落丁、乱丁または印刷の不鮮明な箇所がある場合は試験監督員に申し出ること。
- ③ 解答用紙は 1 題につき 1 枚（計 2 枚）あり、裏面も使用可。
- ④ 解答用紙の所定の欄に志願コース及び受験番号を記入すること。
- ⑤ 物理学 1 と物理学 2 は、それぞれ別の解答用紙に記入すること。
- ⑥ 試験終了後、問題冊子と下書き用紙は各自持ち帰ること。

1 直交座標  $(x, y, z)$  を極座標を用いて

$$x = r \sin \theta \cos \phi, \quad y = r \sin \theta \sin \phi, \quad z = r \cos \theta$$

と表す。ただし、 $0 \leq r$ ,  $0 \leq \theta \leq \pi$ ,  $0 \leq \phi \leq 2\pi$  である。原点  $r = 0$  を中心とする半径  $R$  の球対称な質量  $M$  の惑星があり、中心からの距離  $r$  での質量密度を  $\rho(r)$  とする。万有引力定数を  $G$  として以下の間に答えよ。解答は導出過程も含めて記述せよ。

問 1 極座標における微小体積要素（体積素片）を書け。

問 2  $r$  を変数とする積分を用いて、 $M$  を表せ。

問 3 位置  $(x, y, z) = (0, 0, a)$  における重力ポテンシャル  $V(a)$  を  $M$ ,  $G$ ,  $a$  を用いて表せ。ただし、 $R \leq a$  とし、 $V(a)$  の基準点を無限遠とする。重力ポテンシャルとは、重力による単位質量あたりのポテンシャルエネルギーである。

$z$  軸に沿って惑星に細いトンネルを掘り、質量  $m$  の小物体が  $z$  軸に沿って運動する状況を考える。トンネル内における小物体の位置を  $z$  とすると、惑星が小物体に及ぼす重力ポテンシャルは

$$V(z) = -\frac{g}{4R}(-z^2 - 2R|z| + 7R^2) \quad (-R \leq z \leq R)$$

であった。ただし、惑星表面での重力加速度の大きさを  $g = \frac{GM}{R^2}$  とおいた。時刻  $t$  における小物体の位置を  $z(t)$  とし、時刻  $t = 0$  での初期条件を

$$z(0) = R, \quad \frac{dz}{dt}(0) = 0$$

とする。トンネルを掘ったことによる重力ポテンシャルへの影響は無視でき、惑星は回転していないとする。小物体には惑星からの重力のみが作用するとして以下の間に答えよ。

問 4  $-R \leq z \leq R$  の範囲で  $V(z)$  のグラフを図示せよ。

問 5  $z(t)$  に関する小物体の運動方程式を書け。 $-R \leq z < 0$  および  $0 < z \leq R$  で場合分けをすること。

問 6 小物体が落下を始めてから原点  $z = 0$  に到達するまでの間の解  $z(t)$  を求めよ。

問 7 小物体が落下を始めてから再び  $z = R$  に戻ってくるまでにかかる時間を求めよ。

- 2 真空中に電荷がある場合の静電場に関する以下の間に答えよ。ただし、 $\epsilon_0$  を真空の誘電率とする。解答は導出過程も含めて記述せよ。

問1  $xy$  平面内において、以下の3通りの配置で電荷 $q$  ( $q > 0$ ) がある。

A : 原点に電荷 $q$  がある。

B :  $x$  軸上の $x = -d$  ( $d > 0$ ) および $x = +d$  に等量の電荷 $q/2$  がある。

C :  $y$  軸上の $y = -d$  および $y = +d$  に等量の電荷 $q/2$  がある。

$y$  軸上の $y = r$  ( $d < r$ ) を点P とする。

(1) B の配置の場合について、点P における電場の向きと大きさを求めよ。

(2) 電荷配置A, B, C を、点P における電場の大きさが大きい順に並べよ。

問2 原点Oを中心とする半径 $a$  の球内に $+Q$  ( $Q > 0$ ) の電荷が一様に分布している場合を考える。原点からの距離 $r$  の点を点P とする。

(1) 点P における電場の大きさを求めよ。

(2) 点P における電位を求めよ。ただし、基準点を無限遠とする。

(3) この電荷分布全体の静電エネルギーを求めよ。

問3 真空中に電荷密度分布 $\rho(r)$  があるとき、静電場 $E(r)$  は次の方程式を満たす。

$$\operatorname{div} E = \frac{\rho}{\epsilon_0}, \quad \operatorname{rot} E = 0$$

直交座標  $r = (x, y, z)$  において、次のベクトル場 $E'$  を考える ( $k, a, b$  は定数)。

$$E' = k(axy, x^2 + bxy, 0)$$

(1) ベクトル場 $E'$  が、真空中に電荷密度分布がある場合の静電場であるとき、

$a$  と $b$  を求めよ。

(2) (1) の条件が成り立つとき、電位を求めよ。

(3) (1) の条件が成り立つとき、電荷密度分布を求めよ。

## 補足説明

2 問 3 で  $k \neq 0$  とする。

令和 6 年度  
茨城大学理学部理学科 3 年次編入学試験

試験問題

化 学

注意事項

- ① 試験開始の合図があるまで、この問題冊子を開いてはいけません。
- ② 問題は 2 ページあります。落丁、乱丁または印刷の不鮮明な箇所がある場合は試験監督員に申し出ること。
- ③ 解答用紙は 1 題につき 1 枚（計 2 枚）あり、裏面も使用可。
- ④ 解答用紙の所定の欄に志願コース及び受験番号を記入すること。
- ⑤ 化学 1 と化学 2 は、それぞれ別の解答用紙に記入すること。
- ⑥ 試験終了後、問題冊子と下書き用紙は各自持ち帰ること。

1

以下の各問いに答えよ。

(1) 塩素原子の基底状態電子配置を以下のリチウム原子の例にならって書け。なお、例におけるかっこの中の数は、それぞれの副殻を占有する電子数である。

(例) Li: 1s(2)2s(1)

(2) 298.15 Kにおけるアセトン（気体）、H<sub>2</sub>（気体）、および黒鉛（固体）の標準燃焼エンタルピーは、それぞれ-1821 kJ/mol、-286 kJ/mol、-394 kJ/molである。このとき、アセトン（気体）の標準生成エンタルピーを求めよ。

(3) 25 °CにおけるBaCO<sub>3</sub>の溶解度積は、 $K_{sp} = 8.1 \times 10^{-9}$  [mol/L]<sup>2</sup>であるとする。このとき、25 °CにおけるBaCO<sub>3</sub>の純水へのモル溶解度を求めよ。また、25 °CにおけるBaCO<sub>3</sub>の0.10 mol/L BaCl<sub>2</sub>水溶液へのモル溶解度を求めよ。なお、BaCl<sub>2</sub>は水溶液中ですべて電離し、水酸化物などを生成しないものとする。溶解や析出による水溶液の体積変化は無視できるものとする。

(4) 反応速度定数  $k$  と活性化エネルギー  $E_a$  の関係は、絶対温度を  $T$ としたとき、Arrhenius (アレニウス) の式  $k = A \exp\left(-\frac{E_a}{RT}\right)$  で表される。頻度因子(あるいは前指数因子)  $A$  は温度によらず一定とする。300 Kから310 Kに昇温して反応速度定数が2.00倍になったとすると、その反応の活性化エネルギーは何 kJ/mol か。 $\ln 2 = 0.693$  とする。気体定数  $R = 8.31 \text{ J/(K} \cdot \text{mol)}$  を用いること。

## 2

問 1 次の(1)から(5)について、簡潔に説明せよ。

- (1) ゴーシュ配座
- (2) 不齊炭素原子
- (3) 酵素反応における拮抗阻害
- (4) クーロン力とその大きさを決める因子
- (5) 理想溶液

問 2 以下の問いに答えよ。

- (1) エタンを塩素と反応させると塩素化が進行する。エタンからクロロエタンを得る反応について、反応機構を電子の矢印を用いて示せ。
- (2) エタンからクロロエタンを収率よく得るための工夫を 1 つあげ、理由とともに答えよ。
- (3) エチレンを冷暗所で塩素と反応させると塩素化が進行する。この反応について反応機構を電子の矢印を用いて答えよ。

問 3 以下の問いに答えよ。

- (1) アンモニアを水中に吹き込んだ際、水溶液中で進行する化学反応式を書け。またブレンステッドの酸および塩基として働いている物質を示せ。
- (2) ルイスの定義による酸とはどのようなものか説明せよ。
- (3) (a)硝酸イオン、(b)オゾンのそれぞれについて共鳴構造を示せ。

令和6年度  
茨城大学理学部理学科3年次編入学試験

試験問題

生物学

注意事項

- ① 試験開始の合図があるまで、この問題冊子を開いてはいけません。
- ② 問題は4ページあります。落丁、乱丁または印刷の不鮮明な箇所がある場合は試験監督員に申し出ること。
- ③ 解答用紙は1題につき1枚（計2枚）あり、裏面も使用可。
- ④ 解答用紙の所定の欄に志願コース及び受験番号を記入すること。
- ⑤ 解答は解答用紙の指定の欄に記入しなさい。字数が指定されている場合には、アルファベット、算用数字を含め、1マスに1字ずつ記入しなさい。
- ⑥ 試験終了後、問題冊子と下書用紙は各自持ち帰ること。

**1**

次の [A] および [B] の文章を読み、問1～問8に答えよ。

[A] 新型コロナウイルス（SARS-CoV2）によるパンデミックの沈静化に大きく貢献したのが mRNA ワクチンである。mRNA ワクチンの主成分である RNA は、①真核生物の細胞内で転写されている mRNA とは異なり、ウリジンの化学構造が変えられた人工 mRNA である。ウリジンの構造変換によって、細胞への取り込みおよび安定性の向上や、抗原ペプチドの発現効率の向上などがはかられている。

mRNA ワクチンを接種されたヒトの細胞内では、人工 mRNA の②ヌクレオチド配列を元にした翻訳過程を経て、抗原③ペプチドが生成される。生成された抗原ペプチドは細胞表面に提示され、免疫応答のしくみを経て、免疫細胞の1種である（ア）が抗原ペプチドに対する（イ）を産生するようになることで、（ウ）免疫が成立する。

問1 （ア）～（ウ）に適切な語句を答えよ。

問2 下線部①に関して、真核生物の細胞内で転写されて完成した mRNA について、両方の末端部に形成されている構造的な特徴を 75 字以内で説明せよ。

問3 同じく下線部①に関して、細胞内での mRNA の転写開始点の上流に存在し、転写の開始に重要な DNA 領域を何とよぶか。名称を答えよ。

問4 下線部②の「ヌクレオチド」とはどういうものか。75 字以内で説明せよ。

問5 細胞核内で完成した mRNA は（エ）を通って細胞質に移動し、翻訳される。一般的に翻訳の開始は開始コドンで指定されており、開始コドンは同時に（オ）というアミノ酸を示すコドンでもある。（エ）と（オ）に適切な語句を答えよ。

問6 下線部③の「ペプチド」を構成する「ペプチド結合」とはどういうものか、50字以内で説明せよ。

問7 （イ）の基本構造について、概略図と文章を用いて簡単に説明せよ。また、（イ）はどの部分で抗原を認識しているのか、描いた概略図の該当部分を丸で囲って示せ。

[B] 免疫のしくみは自己と非自己の区別が基本にあり、細胞レベルでは細胞膜に存在する糖タンパク質が鍵となっている。糖タンパク質による個体識別の例として、ヒトの赤血球の膜に存在する糖タンパク質で決まる ABO 式血液型があげられる。ABO 式血液型は 3 つの対立遺伝子（A, B, O で表す）の組み合わせによって形質が決まるとされており、各対立遺伝子の間における顯性（優性）潜性（劣性）の関係は、 $A = B > O$  となっている。

問8 ある A 型と B 型の夫婦の間に 3 人の子供が生まれたが、血液型は A B 型が 1 人と B 型が 2 人であった。この夫婦の ABO 式血液型に関する遺伝子を調べたところ、子供の血液型の組み合わせは、夫婦の遺伝子型から考えうる全ての遺伝子型を反映していることがわかった。この夫婦の ABO 式血液型の遺伝子型を答え、そう考えた理由を述べよ。なお、対立遺伝子は A, B, O で表すこと。

**2**

次の [A] と [B] の文章を読み、問1～9に答えよ。

[A] 生物の中には、①別種の生物によく似た形態を自然選択により進化させているものがある。アケビコノハというガの成虫は、枯葉の中で越冬する習性を持つが、翅を閉じると植物の枯葉にそっくりな形態をしている。この形態は鳥などによる捕食を逃れやすいため、アケビコノハ成虫の②適応度を上げると考えらえる。

また、体に毒成分を含むチョウの種が生息する地域では、③毒を持たない別種のチョウが、有毒種と良く似た形態を持つ場合がある。さらに、④アシナガバチのように毒を持つ複数の昆虫種が互いに似た形態を持つこともある。

生物が持つ性質には、一見すると、適応度を下げる効果をもつように思われるものもある。ニホンミツバチのワーカー（働きバチ）は、自分では繁殖を行わず、女王を助けて働き、捕食者に巣が襲われた場合には反撃するなど、利他的で自己犠牲的な行動をする。⑤利他的な個体がなぜ自然選択で進化したのかは、自然選択の原理を考えたダーウィンを悩ませた難問であった。

問1 下線部①のような現象を一般に何とよぶか。

問2 下線部②について、適応度とは何か、50字以内で説明せよ。

問3 下線部③と④のような現象をそれぞれ何とよぶか。

問4 下線部④の現象が、毒を持つ昆虫の適応度を上げる理由を150字以内で説明せよ。

問5 ニホンミツバチの「女王」や「ワーカー」のような、社会性昆虫の種内でみられる行動や形態が異なる個体のタイプを何というか。

問6 下線部⑤について、以下の文章はその理由を説明しようとしたものである。

「生物は種を維持する本能を進化させている。ニホンミツバチのワーカーのような利他的個体が、繁殖する女王を助けて働けば、女王はエネルギーを繁殖に集中させ、ワーカーを持たない他種に比べて多くの子を残すことができる。このため種間で自然選択が働き、ワーカーをもつニホンミツバチが進化した。」

ただしこの説明は適切ではない。どのような点が適切でないか、125字以内で説明せよ。

[B] 生物の集団の個体数が増加する様子は、下のようなロジスティック式で近似できる。この式において、 $N$ は個体数、 $t$ は時間を表す。 $r$ は ア とよばれ、 $K$  は環境収容力とよばれる。

$$\frac{dN}{dt} = rN\left(1 - \frac{N}{K}\right)$$

問7 アに入る最も適切な用語を答えよ。

問8 環境収容力とは何か。25字以内で述べよ。

問9 不規則に大きな攪乱が生じる不安定な環境に生物の集団が生息する場合、安定な環境に比べて、(1)  $r$  の大きさと、(2)個体の体の大きさは、自然選択によりどのように進化すると予想されるか。それぞれ答えよ。

## 補足説明

「生物学」

1

2 ページ [B] の最下行

「 $A = B > O$ 」とは、「O に対して A と B は顕性であり、A と B の間に  
顕性・潜性の関係はない」という意味である。

令和5年度  
茨城大学理学部理学科3年次編入学試験

試験問題

**地球科学**

注意事項

- ① 試験開始の合図があるまで、この問題冊子を開いてはいけません。
- ② 問題は3ページあります。落丁、乱丁または印刷の不鮮明な箇所がある場合は試験監督員に申し出ること。
- ③ 解答用紙は1題につき1枚（計2枚）あり。
- ④ 解答用紙の所定の欄に志願コース及び受験番号を記入すること。
- ⑤ 解答は解答用紙の指定の欄に記入しなさい。字数が指定されている場合には、アルファベット、算用数字を含め、1マスに1字ずつ記入しなさい。
- ⑥ 試験終了後、問題冊子と下書き用紙は各自持ち帰ること。

1 地球大気と地球内部の構造に関する次の問い合わせ (A・B) に答えなさい。

A 地球大気の構造に関する次の文章を読み、後の問い合わせ (問 1~3) に答えなさい。

地表から高度約 11 km までは、100 m 上昇すると、気温は平均して(a)約 0.65 °C ずつ低下する。この部分を [ア] とよぶ。大気中の水蒸気は、そのほとんどが [ア] に存在し、雲の発達や降水などはほぼ [ア] だけで発生する。

[ア] の上端は圏界面とよばれ、ここから高度約 50 km までは、高さとともに(b)気温が少しずつ上昇する。この部分を成層圏とよぶ。成層圏内の高度約 15~30 km にかけてオゾン濃度が高い層があり、これをオゾン層という。オゾンは酸素分子に [イ] が作用して生成され、生物に有害な [イ] の大部分はオゾン層で吸収されている。

問 1 [ア] および [イ] に入る適切な語を答えなさい。

問 2 下線部(a)に関連して、100 m 上昇または下降ごとに変化する気温は、水蒸気量と関係している。このことを参考にして、フェーン現象について 200 字以内で説明しなさい。ただし、下記の 4 つの用語をすべて用いること。

乾燥した空気塊、乾燥断熱減率、湿潤断熱減率、潜熱

問 3 下線部(b)に関して、その原因を 30 字以内で説明しなさい。

B 地球内部の構造に関する次の文章を読み、後の問い合わせ（問4～7）に答えなさい。

構成する岩石の違い（化学的特徴）をもとに地球内部を分類すると、浅部から順に、ウ・エ・外核・内核の4つに分けられる。このような地球の内部構造は、主に地震波の観測によって明らかになった。

地震波の速さは、波を伝える物質の密度や状態により変化する。ウおよびエ内のみを伝わる地震波が深部に向かって凸型になり、再び地表に戻ってくる理由は大きく2つある。一つ目の理由は地球がほぼ球形であることであり、もう一つの理由はオである。

地球内部を伝わる地震波には、P波とS波がある。P波は縦波、S波は横波である。震源から観測点までの距離を角度で表したとき、(c) 103°付近～180° の観測点ではS波が観測されず、この領域はS波の影とよばれる。また、103°付近から143°付近ではP波が観測されず、この領域はP波の影とよばれる。ただし、P波の影の中で(d) 110°付近にのみ、弱いP波が観測される。これらの観測事実から、内核の半径が約1300kmであることなどが明らかになった。

問4 ウおよびエに入る適切な語を答えなさい。

問5 オに入る適切な説明を、20字以内で答えなさい。

問6 下線部(c)の理由を50字以内で答えなさい。

問7 下線部(d)の理由を30字以内で答えなさい。

2

地球上における火山やマグマの多様性に関する以下の問い合わせ(問1~3)に答えなさい。

問1 地球上の火山の分布を見ると、A. プレートの拡大(発散)境界、B. プレートの収束境界、そしてC. プレート境界とは関係なく独立したところ、に形成されていることが分かる。下記の用語(1~9)に対し、最も関連が深いものを選び、各解答欄にA、B、Cのいずれかを記入しなさい。

1. ホットスポット,
2. ギャオ,
3. プルーム,
4. ハワイ一天皇海山列,
5. 島弧,
6. 海嶺,
7. 海溝,
8. 沈み込み帯,
9. 地溝帯

問2 さまざまな火山活動の場所で、多様なマグマが生成され、噴出する。マグマの粘性(粘り気)は、化学組成とともに変化し、その違いによって噴火の様式や形成される特徴的な火山地形が異なってくる。これら粘性、化学組成、噴火様式、火山地形の関連性について、下記の用語をすべて用いて125字以内で説明しなさい。同じ用語を何度も用いてもよい。

$\text{SiO}_2$ 量、流紋岩質、玄武岩質、プリニー式、ハワイ式、楯状火山、カルデラ

問3 マグマの多様性を説明するプロセスのひとつに結晶分化作用がある。これは、単一の本源マグマが冷却するにつれて、徐々に化学組成が変化していく作用である。

(1) 結晶分化作用のプロセスにおいて、晶出する鉱物はどのように変わっていくか、以下の用語(8つの鉱物名)をすべて用いて125字以内で説明しなさい。その際、それぞれの鉱物について有色鉱物と無色鉱物の別を明記せよ。

$\text{Na}$ に富む斜長石、 $\text{Ca}$ に富む斜長石、角閃石、かんらん石、カリ長石、輝石、石英、黒雲母

(2) 結晶分化作用のプロセスにおいて、マグマの化学組成はどのように変化するか、以下の用語をすべて用いて100字以内で説明しなさい。

$\text{SiO}_2$ 量、 $\text{MgO}$ 量、 $\text{K}_2\text{O}$ 量、流紋岩質、玄武岩質、安山岩質、デイサイト質

(3) 結晶分化作用のプロセスにおいて、マグマの量は増えていくか、減っていくか、理由とともに50字以内で説明しなさい。