- 次の1から8までの問いに答えなさい。
  - 1 次のうち、最も直径が大きな惑星はどれか。

イ水星ウ木星エ金星 ア火星

2 次の物質のうち、単体はどれか。

ア水

イ窒素

ウ 二酸化炭素 エ アンモニア

3 次のうち、多細胞生物はどれか。

ア ミジンコ イ ミカヅキモ ウ アメーバ エ ゾウリムシ

4 放射線について、正しいことを述べている文はどれか。

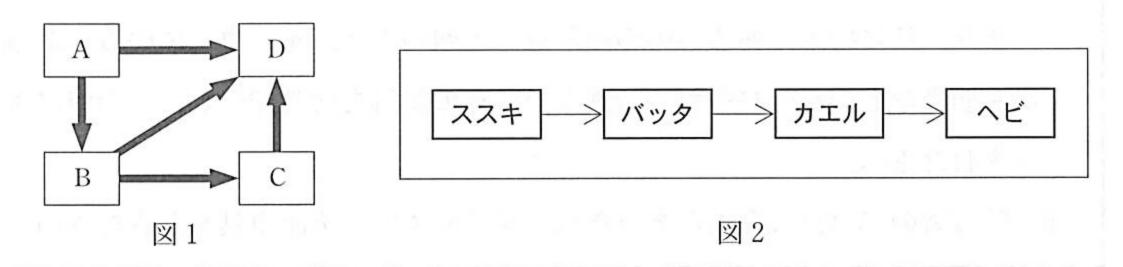
直接,目で見える。

イウランなどの種類がある。

自然界には存在しない。

エ 物質を通り抜けるものがある。

- 5 物質が熱や光を出しながら激しく酸化されることを何というか。
- 血液中の血しょうの一部が毛細血管からしみ出したもので、細胞のまわりを満たしている液 体を何というか。
- 7 東の空からのぼった天体が、天の子午線を通過するときの高度を何というか。
- 8 1Nの大きさの力で引くと 2 cm 伸びるばねがある。このばねを 2.4Nの大きさの力で引く と何 cm 伸びるか。
- 生物は、水や土などの環境や他の生物とのかかわり合いの中で生活している。図1は、自然界 における生物どうしのつながりを模式的に表したものであり、矢印は有機物の流れを示し、A, B, C, Dには, 生産者, 分解者, 消費者(草食動物), 消費者(肉食動物)のいずれかが当てはま る。また、図2は、ある草地で観察された生物どうしの食べる・食べられるの関係を表したもの であり、矢印の向きは、食べられる生物から食べる生物に向いている。



このことについて、次の1、2、3の問いに答えなさい。

- 1 下線部について、ある地域に生活するすべての生物と、それらの生物をとりまく水や土など の環境とを、一つのまとまりとしてとらえたものを何というか。
- 2 図1において、Dに当てはまるものはどれか。

生産者

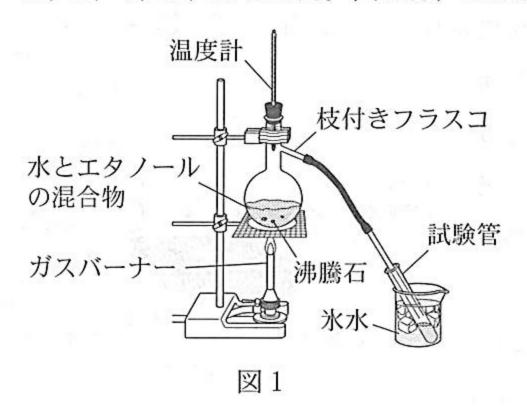
イ 分解者

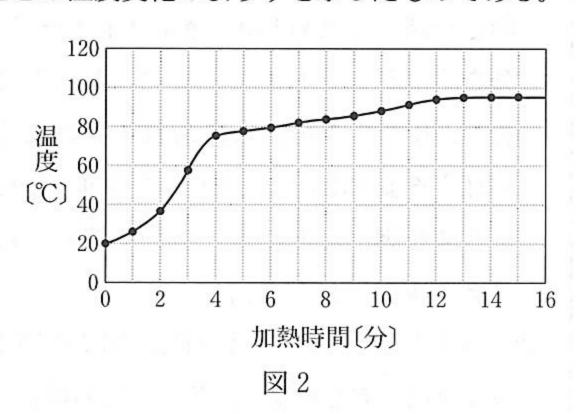
ウ 消費者(草食動物)

工 消費者(肉食動物)

3 ある草地では、生息する生物が図2の生物のみで、生物の数量のつり合いが保たれていた。 この草地に、外来種が持ち込まれた結果、各生物の数量は変化し、ススキ、カエル、ヘビでは 最初に減少が、バッタでは最初に増加がみられた。この外来種がススキ、バッタ、カエル、ヘビ のいずれかを食べたことがこれらの変化の原因であるとすると,外来種が食べた生物はどれ か。ただし、この草地には外来種を食べる生物は存在せず、生物の出入りはないものとする。

- 図1のような装置を組み立て、枝付きフラスコに水30 cm³とエタノール10 cm³の混合 物と、数粒の沸騰石を入れ、ガスバーナーを用いて弱火で加熱した。
- (2) 枝付きフラスコ内の温度を1分ごとに測定しながら、出てくる気体を冷やし、液体にし て試験管に集めた。その際,加熱を開始してから3分ごとに試験管を交換し,順に試験管 A, B, C, D, E とした。図 2 は、このときの温度変化のようすを示したものである。





実験(2)で各試験管に集めた液体をそれ ぞれ別の蒸発皿に移し、青色の塩化コバ ルト紙をつけると、いずれも赤色に変化 した。さらに、蒸発皿に移した液体に マッチの火を近づけて、そのときのよう すを観察した。右の表は、その結果をま とめたものである。

	液体に火を近づけたときのようす
試験管A	火がついた。
試験管B	火がついて、しばらく燃えた。
試験管C	火がついたが、すぐに消えた。
試験管D	火がつかなかった。
試験管E	火がつかなかった。

このことについて、次の1、2、3の問いに答えなさい。

- 1 実験(1)において、沸騰石を入れる理由を簡潔に書きなさい。
- 2 実験(2)において、沸騰が始まったのは、加熱を開始してから何分後か。最も適切なものを選 びなさい。

ア 2 分後

イ 4 分後 ウ 8 分後 エ 12 分後

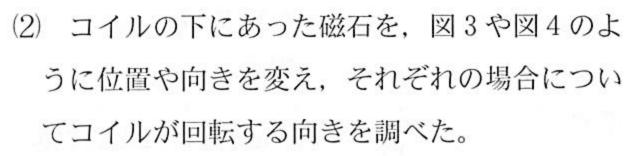
- 3 実験(2), (3)において, 試験管 B, D に集めた液体の成分について, 正しいことを述べている 文はどれか。最も適切なものを次のうちからそれぞれ選びなさい。
  - 純粋なエタノールである。
- イ純粋な水である。
- ウ 大部分がエタノールで、少量の水が含まれている。
- エ 大部分が水で、少量のエタノールが含まれている。

(1) 図1のように、エナメル線を巻いてコイルをつくり、両端部分はまっすぐ伸ばして、 P側のエナメルは完全に、Q側のエナメルは半分だけをはがした。このコイルをクリップ でつくった軸受けにのせて, なめらかに回転することを確認してから, コイルの下に N 極を上にして磁石を置きモーターを製作した。これを図2のよ

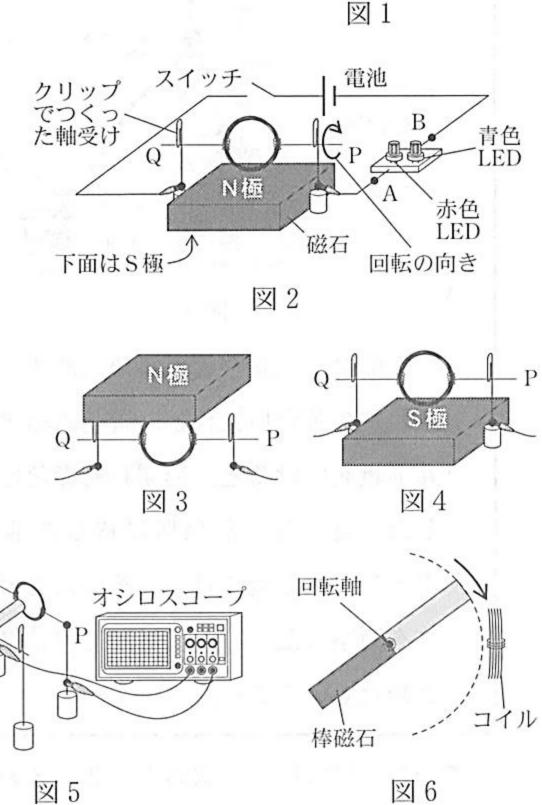
うな回路につないで電流を流した。回路の AB 間には、電流の

向きを調べるため LED (発光ダイオード) を接続して、この部 半分はがす 分を電流が A から B の向きに流れるときに赤

色が、BからAの向きに流れるときに青色が 点灯するようにした。また、コイルが回転する ようすを調べたところ,10回転するのにちょ うど4秒かかっていた。



(3) コイルの Q 側に半分残していたエナメルを 全部はがしてからコイルを固定した。図5のよ うにコイルのすぐ近くで棒磁石を 回転させ、そのときコイルを流れ る電流のようすをオシロスコープ で調べた。図6は、このときのコ イルと棒磁石の位置関係を模式的 に表したものである。



エナメルを 完全にはがす

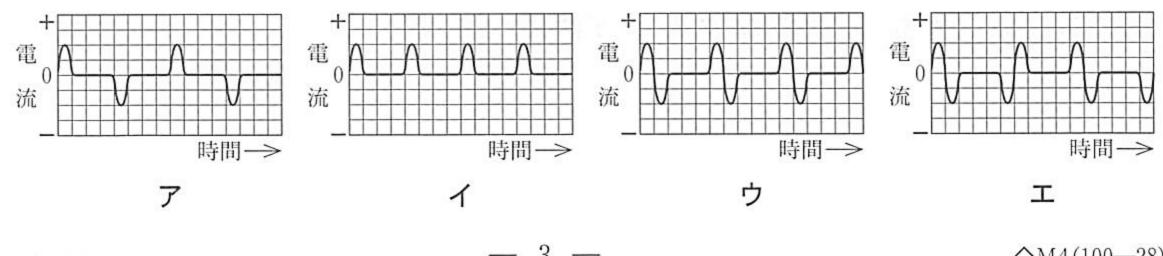
このことについて、次の1,2,3,4の問いに答えなさい。

1 実験(1)において、二つの LED のようすを説明する文として、最も適切なものはどれか。

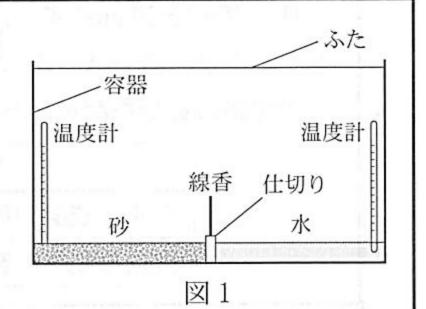
回転軸二

棒磁石

- 赤色のみ点滅し、青色は点灯しない。 イ 赤色は点灯せず、青色のみ点滅する。
- 赤色と青色が同時に点滅する。
- エ 赤色と青色が交互に点滅する。
- 2 実験(1)において、1分間あたりのコイルの回転数を求めよ。
- 実験(2)で、図3や図4のように磁石を置いたとき、コイルが回転する向きは、実験(1)のとき に対してそれぞれどうなるか。「同じ」または「逆」のどちらかの語で答えなさい。
- 4 実験(3)において、図6のように棒磁石がコイルの近くをくり返し通り過ぎていく。オシロス コープで観察される波形のようすを示す模式図として、最も適切なものはどれか。



- 5 日本付近の気圧配置は、夏と冬では大きく異なる。その理由について調べるために、次の実験 (1), (2), (3)を順に行った。
  - (1) 図1のように、透明なふたのある容器の中央に線香を立てた仕切りを入れ、その一方に砂を、他方に水を入れた。このときの砂と水の温度を温度計で測定すると、どちらも30℃であった。



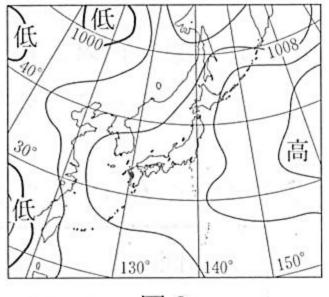
(2) 容器全体をよく日の当たる屋外に10分ほど置き、線香に火をつけたところ、線香の煙によって空気の流れが観察

できた。このときの砂の温度は 41 ℃,水の温度は 33 ℃ であった。この後、線香を外してから、さらに 30 分ほど容器を同じ場所に置いた。

(3) 容器全体を日の当たらない室内に移動してしばらくしてから、線香を立てて火をつけたところ、線香の煙の流れる向きが実験(2)と逆になった。

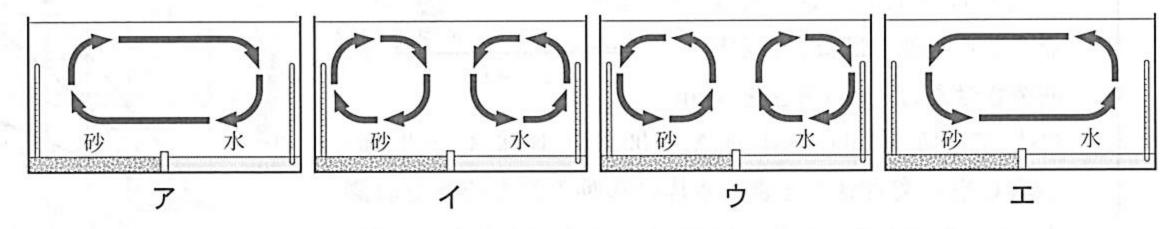
このことについて、次の1、2、3、4の問いに答えなさい。

- 1 図2のような気圧配置が現れる時期の、栃木県の典型的な天気の説明として、最も適切なものはどれか。
  - ア 暖かい大気と冷たい大気の境界となり、雨の多い天気が続く。
  - イ 乾燥した晴れの天気が続く。
  - ウ 移動性高気圧によって天気が周期的に変化する。
  - エ 暖かく湿った風が吹き、晴れて蒸し暑い。



义 2

2 実験(2)で線香を外した後の、容器内の空気の流れを示した模式図として、最も適切なものはどれか。



- 3 実験(2), (3)のような結果になったのは、砂と水のある性質の違いによる。その性質の違いを「水の方が砂に比べて」という書き出しで、簡潔に書きなさい。
- 4 次の 内の文章は、冬の日本付近の気圧配置や気象について述べたものである。
- ①, ②, ③に当てはまる語の正しい組み合わせはどれか。

冬の日本付近では、大陸の方が海洋より温度が

- (1) )ので、大陸上に(2) )が発達し、海洋上の
- ③ )に向かって強い季節風が吹く。

	1	2	3
ア	高い	高気圧	低気圧
1	高い	低気圧	高気圧
ウ	低い	高気圧	低気圧
エ	低い	低気圧	高気圧

- 6 酸とアルカリの反応について調べるために、次の実験(1), (2)を行った。
  - (1) 5 個のビーカー A, B, C, D, E を用意し、それぞれに水酸化バリウム水溶液をメスシリンダーで  $50 \text{ cm}^3$  ずつはかって入れた。
  - (2) (1)のビーカー A, B, C, D, E にうすい硫酸をそれぞれ体積を変えて加え, 生じた白色の沈殿の質量を測定した。下の表は, その結果をまとめたものである。

	A	В	С	D	E
うすい硫酸の体積〔cm³〕	2.0	4.0	6.0	8.0	10.0
白色の沈殿の質量(g)	0.4	0.8	0.9	0.9	0.9

このことについて、次の1、2、3、4の問いに答えなさい。

- 1 酸とアルカリを混ぜたときに起こる、互いの性質を打ち消し合う反応を何というか。
- 2 実験(1)において、メスシリンダーで水酸化バリウム水溶液をはかろうとしたところ、右の図のようになった。50 cm³ にするためには、さらに水酸化バリウム水溶液を何 cm³ 加えればよいか。
- 3 実験(2)のビーカー内で起こる変化は、化学反応式で次のように表される。
- ①, ②に当てはまる物質の化学式をそれぞれ書きなさい。

$$H_2SO_4 + Ba(OH)_2 \longrightarrow ( ① ) + 2 ( ② )$$

- 4 実験(2)において、加えたうすい硫酸の体積と生じた白色の沈殿の質量との 関係を表すグラフをかきなさい。

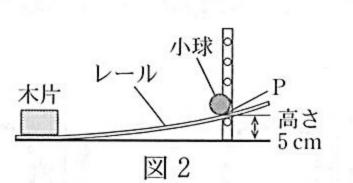
木片

5 10 15 20 25 30

点 P の高さ (cm)

図 3

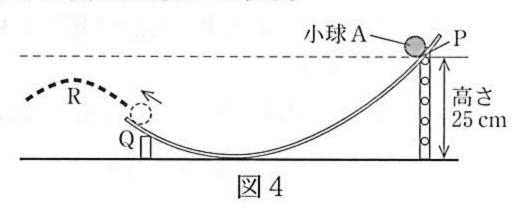
- 7 物体がもつエネルギーについて調べるために、次の実験(1), (2), (3), (4)を順に行った。
  - (1) 図1のように、水平な床に木片を置き、糸とばねばかりを取り付け、手で引いて木片を 20 cm 動かした。



(2) 図2のように, うすいレール 上に木片を置き, レール上の 点Pから小球をはなして木片に 衝突させた。点Pの高さを5cm

にして、質量50gの小球A,100gの小球B,150gの小球Cを衝突させたときの木片の移動距離をそれぞれ測定した。このとき、小球や木片はレールから外れなかった。

- (3) 点 P の高さを 10 cm, 15 cm, 20 cm, 25 cm に変え, それぞれ実験(2)と同様の測定を行った。図 3 は, その結果か
  - ら, 点 P の高さと木片の移動距離との関係をグラフに表したものである。
- (4) 木片を取り除き,図4のようにレールの端点 Qを少し高くした。点Pの高さを25cmにして,そこから小球Aを静かにはなしたところ,レール上を動いて点Qから飛び出し,最高点Rを通過した。



ばねばかり

の 15

10

移

動

距

(cm) <sup>5</sup>

図 1

このことについて、次の1、2、3の問いに答えなさい。

- 1 実験(1)で木片を引く間、ばねばかりは常に2Nを示していた。木片が受けた仕事は何」か。
- 2 点 P の高さを 20 cm にして、質量 75 g の小球を点 P からはなし、実験(2)と同様の測定をするとき、木片の移動距離として最も適切なものは次のうちどれか。

ア 3 cm

イ 9 cm

ウ 15 cm

**≖** 21 cm

- 3 小球がもつ力学的エネルギーは保存されるが、点Qから飛び出した後、到達する最高点Rの高さは点Pよりも低くなる。その理由として、最も適切なものは次のうちどれか。ただし、摩擦や空気の抵抗は考えないものとする。
- ア 小球は, 点 R で運動エネルギーをもつから。
- イ 小球は、点Rで位置エネルギーをもつから。
- ウ 小球は、点Rでは運動エネルギーをもたないから。
- エ 小球は、点Rでは位置エネルギーをもたないから。
- 8 図1は、ある年の1か月間に日本付近で発生した地震のうち、マグニチュードが2以上のものの震源の位置を地図上に示したものである。震源の深さによって印の濃さと形を変え、マグニチュードが大きいものほど印を大きくして表している。

このことについて、次の1,2,3の問い に答えなさい。

1 図1の領域 F—G における断面での震源 の分布のようすを「・」印で模式的に表した ものとして、最も適切なものはどれか。

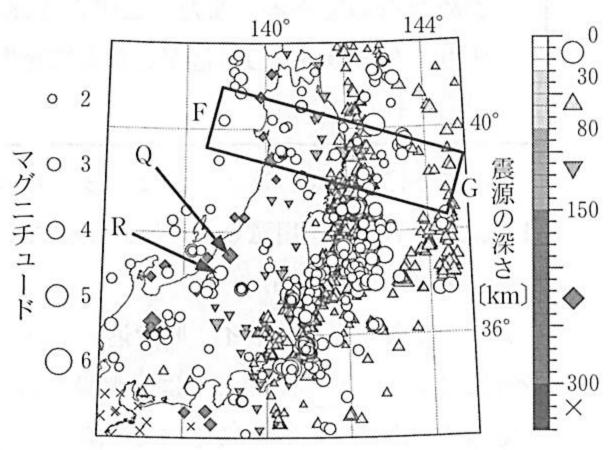
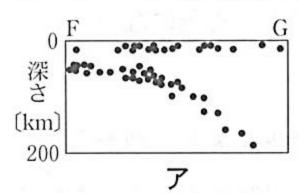
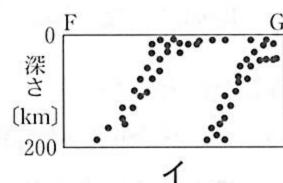
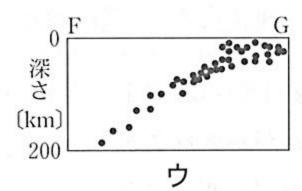
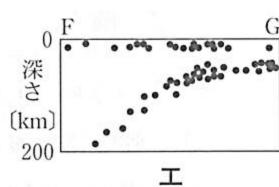


図1(「気象庁震源カタログ」より作成)









- 2 図1の震源Qで発生した地震と、震源Rで発生した地震とは、震央が近く、マグニチュードはほぼ等しいが、観測された地震のゆれは大きく異なった。どちらの震源で発生した地震の方が、震央付近での震度が大きかったと考えられるか、理由を含めて簡潔に書きなさい。
- 3 ある地震が発生し、図2の「・」印のA、B、C各地点でゆれを観測した。下の表は、各地点に地震の波が到達した時刻と、そこから推定された震源からの距離をまとめたものである。この地震の震央として最も適切なものは「×」印のア、イ、ウ、エのうちどれか。また、その震源の深さは何kmか。ただし、地震の波は直進し、地表も地下も一定の速さで伝わるものとする。

ア	В	1		 ゚		C	
	`	$\bigcirc$					
		工					

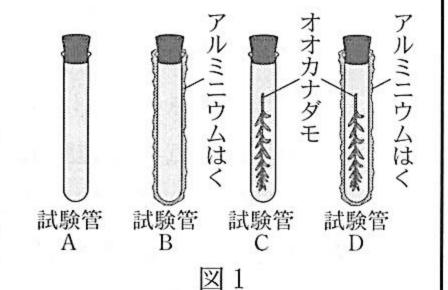
-	P波到達時刻	S波到達時刻	震源からの距離	
A	5時20分47.7秒	5時20分52.5秒	50 km	
В	5時20分46.2秒	5時20分50.0秒	40 km	
С	5時20分53.7秒	5時21分02.3秒	89 km	

- (1) 青色の BTB 溶液にストローで息を吹き込んで緑色の BTB 溶液をつくり、4本の試験管 に入れ, 試験管 A, B, C, D とした。
- (2) 試験管 A, Bは, 空気が入らないように注意しながらそのままゴム栓をした。
- 試験管 C, D には、同じ長さのオオカナダモを入れ、 空気が入らないように注意しながらゴム栓をした。

9

(4) 試験管 B, D を, アルミニウムはくで完全におおっ た。

図1は、このときの4本の試験管について、その中の ようすがわかるように模式的に表したものである。



(5) 試験管 A, B, C, D に十分に光を当て、溶液の色を調べた。下の表は、その結果をま とめたものである。また、このとき試験管 Cでは、オ オカナダモの葉から気泡がさかんに発生していることが 観察された。

	A	В	С	D
溶液の色	緑	緑	青	黄

このことについて、次の1,2,3,4の問いに答えなさい。

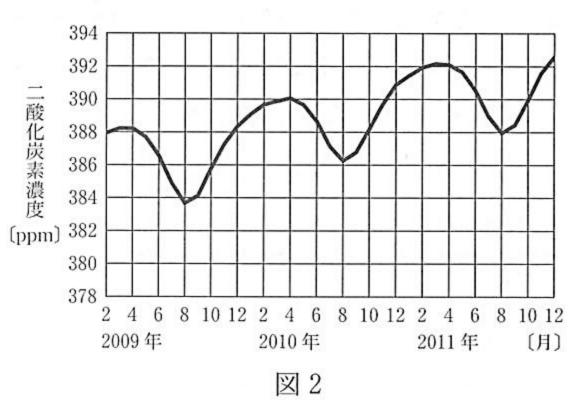
1 試験管 A, B を用意したのは、試験管 C, D で見られた溶液の色の変化が、次のどれによる ことを確かめるためか。

ア オオカナダモ イ 吹き込んだ息 ウ BTB 溶液

2 次の 内の文章は、実験(5)について、試験管 Cで起きたことについて述べたもの である。①, ②, ③に当てはまる語をそれぞれ( )の中から選んで書きなさい。

気泡に多く含まれている気体は①(酸素・二酸化炭素)である。また、溶液中の ②(酸素・二酸化炭素)が③(減少・増加)したため、溶液が青色になった。

- 3 次のうち、実験(1)から(5)によってわかることはどれか。
- ア 呼吸には酸素が必要なこと イ 光合成には二酸化炭素が必要なこと
- 光合成には光が必要なこと
- エ 明るいところでは呼吸をしていないこと
- 4 図2は、地球全体における大気中の二酸化炭素濃度の変化を表しており、図3は、2010年 における世界の森林分布を示している。これらを参考にして、4月から8月にかけて二酸化炭 素濃度が減少している理由を簡潔に書きなさい。



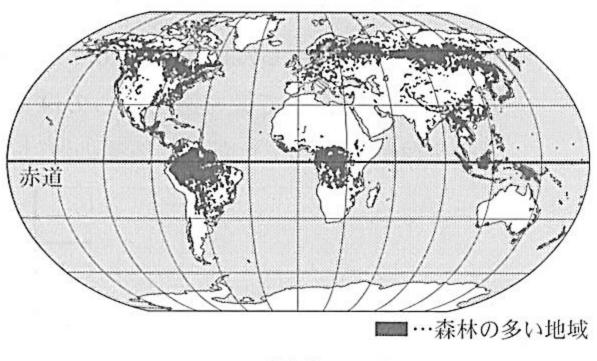


図 3

(「温室効果ガス世界資料センター Web サイト」により作成)

(「国際連合食糧農業機関 Web サイト」により作成)