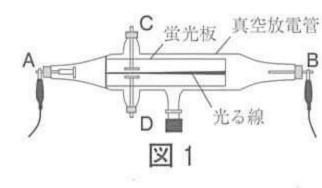
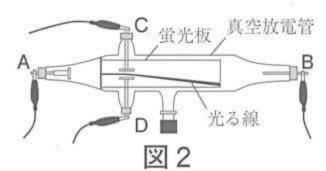
- (一) 電流とその利用、浮力に関する次の1~3の問いに答えなさい。
  - 1 [実験 1] 図 1 のように、蛍光板を入れた真空放電管の電極 A, B 間に 高い電圧を加えると、蛍光板上に光る線が現れた。さらに、図 2 のよう に、電極 C, D 間にも電圧を加えると、光る線は電極 D 側に曲がった。
    - (1) 図1の蛍光板上に現れた光る線は、何という粒子の流れによるものか。その粒子の名称を書け。
  - (2) **図2**の電極 A, Cは, それぞれ + 極, 一極のいずれになっているか。+, 一の記号で書け。
  - 2 [実験2] 電熱線 a を用いて、図3のような装置をつくった。 電熱線 a の両端に加える電圧を8.0 V に保ち、8 分間電流を流 しながら、電流を流し始めてからの時間と水の上昇温度との 関係を調べた。この間、電流計は2.0 A を示していた。次に、 電熱線 a を電熱線 b にかえて、電熱線 b の両端に加える電圧を 8.0 V に保ち、同じ方法で実験を行った。図 4 は、その結果を 表したグラフである。

[実験3]図3の装置で、電熱線aの両端に加える電圧を8.0Vに保って電流を流し始め、しばらくしてから、電熱線aの両端に加える電圧を4.0Vに変えて保つと、電流を流し始めてから8分後に、水温は8.5℃上昇していた。下線部のとき、電流計は1.0Aを示していた。ただし、実験2・3では、水の量、室温は同じであり、電流を流し始めたときの水温は室温と同じにしている。また、熱の移動は電熱線から水への移動のみとし、電熱線で発生する熱は全て水の温度上昇に使われるものとする。

- (1) 電熱線 a の抵抗の値は何Ωか。
- (2) 次の文の①, ②の { } の中から, それぞれ適当なものを1つずつ選び, その記号を書け。





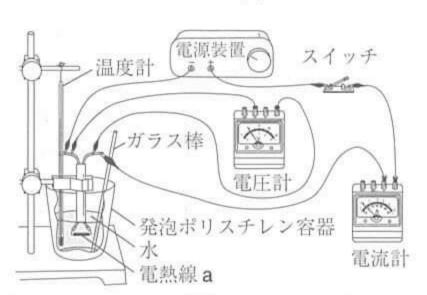


図3

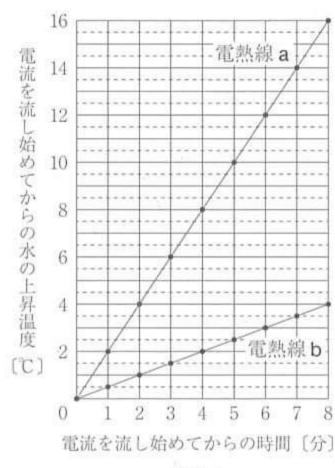
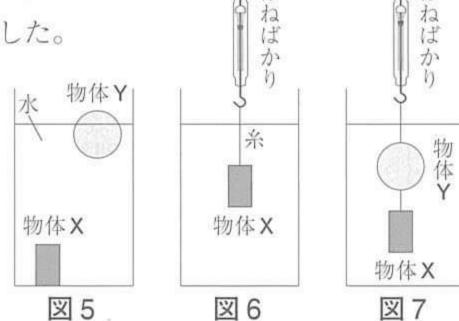


図 4

実験2で、電熱線aが消費する電力は、電熱線bが消費する電力より①{ $\mathbf{P}$  大きい  $\mathbf{I}$  小さい}。また、電熱線aの抵抗の値は、電熱線bの抵抗の値より②{ $\mathbf{P}$  大きい  $\mathbf{I}$  小さい}。

- (3) 実験3で、電圧を4.0Vに変えたのは、電流を流し始めてから何秒後か。次のア〜エのうち、最も適当なものを1つ選び、その記号を書け。
  - ア 30秒後 イ 120秒後 ウ 180秒後 エ 240秒後
- 3 [実験 4] 重さ0.84Nの物体 X と重さ0.24Nの物体 Y を水に入れたところ、図 5 のように、物体 X は沈み、物体 Y は浮いて静止した。

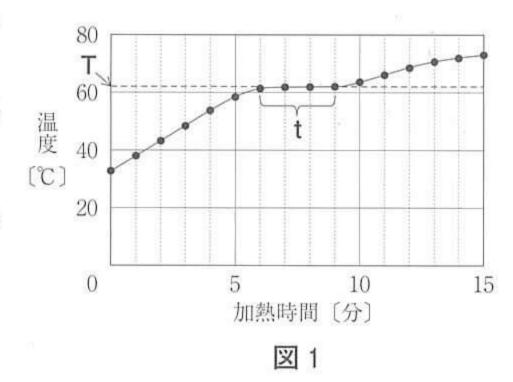
[実験5]図6のように、物体×とばねばかりを糸でつなぎ、物体×を水中に沈めて静止させたところ、ばねばかりの示す値は0.73Nであった。次に、図7のように、物体×、Y、ばねばかりを糸でつなぎ、物体×、Yを水中に沈めて静止させたところ、ばねばかりの示す値は0.64Nであった。ただし、糸の質量と体積は考えないものとする。



- (1) 次の文の①, ②の { } の中から、それぞれ適当なものを1つずつ選び、その記号を書け。 図5で、物体Xにはたらく、浮力の大きさと重力の大きさを比べると、①{ア 浮力が大きい イ 重力が大きい ウ 同じである}。図5で、物体Yにはたらく、浮力の大きさと重力の 大きさを比べると、②{ア 浮力が大きい イ 重力が大きい ウ 同じである}。
- (2) 図7で、物体Yにはたらく浮力の大きさは何Nか。

- (二) 物質の性質と化学変化に関する次の1・2の問いに答えなさい。
  - 1 [実験 1] 固体の物質 X 2 g を試験管に入れておだやかに加熱し、物質 X の温度を 1 分ごとに測定した。図 1 は、その結果を表したグラフである。ただし、温度が一定であった時間の長さを 1 、そのときの温度を 1 と表す。
  - (1) 全ての物質Xが、ちょうどとけ終わったのは、加熱時間がおよそ何分のときか。次のP~xのうち、最も適当なものを1つ選び、その記号を書け。

ア 3分 イ 6分 ウ 9分 エ 12分

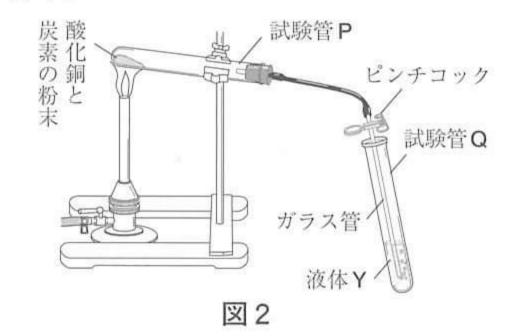


- (2) 実験1の物質Xの質量を2倍にして、実験1と同じ火力で加熱したとき、時間の長さtと 温度Tはそれぞれ、実験1と比べてどうなるか。次のア〜エのうち、最も適当なものを1つ選 び、その記号を書け。
  - ア 時間の長さ t は長くなり、温度 T は高くなる。
  - イ 時間の長さtは長くなり、温度Tは変わらない。
  - ウ 時間の長さ t は変わらず, 温度 T は高くなる。
  - エ 時間の長さtも、温度Tも変わらない。
- (3) 表1は、物質A~Cの融点と沸点を表したものである。 物質A~Cのうち、1気圧において、60℃のとき液体である ものを1つ選び、A~Cの記号で書け。また、その物質が、 60℃のとき液体であると判断できる理由を、融点、沸点との 関係に触れながら、解答欄の書き出しに続けて、簡単に書け。

表1 [1気圧における融点、沸点]

	融点[℃]	沸点[℃]		
物質A	-115	78		
物質B	- 95	56		
物質C	81	218		

- 2 [実験2] 黒色の酸化銅と炭素の粉末をよく混ぜ合わせた。これを図2のように、試験管Pに入れて加熱すると、気体が発生して、試験管Qの液体Yが白く濁り、試験管Pの中に赤色の物質ができた。試験管Pが冷めてから、この赤色の物質を取り出し、性質を調べた。
  - (1) 次の文の①, ②の { } の中から, それぞれ適当な ものを1つずつ選び, その記号を書け。



下線部の赤色の物質を薬さじでこすると、金属光沢が見られた。また、赤色の物質には、

- ①  $\{ \mathbf{P} \ \, \text{磁石につく} \ \, \mathbf{1} \ \, \text{電気をよく通す} \} \ \, \text{という性質も見られた。これらのことから、赤色の物質は、酸化銅が炭素により② <math>\{ \mathbf{p} \ \, \text{ 酸化} \ \, \mathbf{I} \ \, \mathbb{Z} \} \}$  されてできた銅であると確認できた。
- (2) 液体 Y が白く濁ったことから、発生した気体は二酸化炭素であると分かった。次のアーエのうち、液体 Y として、最も適当なものを1つ選び、その記号を書け。

ア 食酢 イ オキシドール ウ 石灰水 エ エタノール

- (3) 酸化銅と炭素が反応して銅と二酸化炭素ができる化学変化を、化学反応式で表すとどうなるか。解答欄の化学反応式を完成させよ。
- (4) 実験2と同じ方法で、黒色の酸化銅2.00gと炭素の粉末0.12gを反応させたところ、二酸化炭素が発生し、試験管Pには、黒色の酸化銅と赤色の銅の混合物が1.68g残った。このとき、発生した二酸化炭素の質量と、試験管Pに残った黒色の酸化銅の質量はそれぞれ何gか。ただし、酸化銅に含まれる銅と酸素の質量の比は4:1であり、試験管Pの中では、酸化銅と炭素との反応以外は起こらず、炭素は全て反応したものとする。

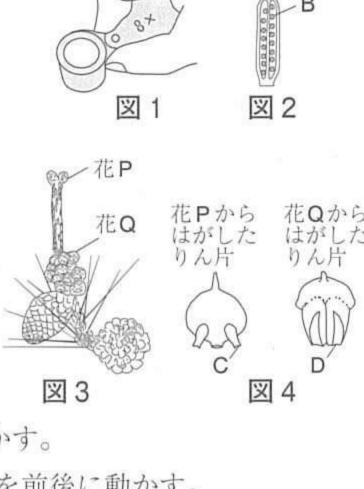
- (三) 花のつくりと生命の維持に関する次の1・2の問いに答えなさい。
  - 1 [観察] アブラナとマツの花を、図1のルーペを用いて観察した。はじめに、採取したアブラナの花全体を観察した。その後、アブラナの花を分解し、めしべの根もとのふくらんだ部分を縦に切ったものを観察した。図2は、そのスケッチである。次に、図3のマツの花P、Qからはがしたりん片を観察した。図4は、そのスケッチである。
  - (1) 次のア〜エのうち、採取したアブラナの花全体を、図1の ルーペを用いて観察するときの方法として、最も適当なもの を1つ選び、その記号を書け。
    - ア顔とアブラナの花は動かさず、ルーペを前後に動かす。
    - イ ルーペを目に近づけて持ち、アブラナの花だけを前後に動かす。
    - ウ ルーペをアブラナの花からおよそ30cm離して持ち、顔だけを前後に動かす。
    - エ ルーペを目からおよそ30cm離して持ち、アブラナの花だけを前後に動かす。
  - (2) アブラナの花全体を観察したとき、花の中心にめしべが観察できた。次のa~cは、花の中心から外側に向かってどのような順についているか。めしべに続けてa~cの記号で書け。
    - a がく b おしべ c 花弁
  - (3) 図2と図4のA~Dのうち、花粉がついて受粉が起こる部分はどこか。次のア~エのうち、 その組み合わせとして、適当なものを1つ選び、ア~エの記号で書け。

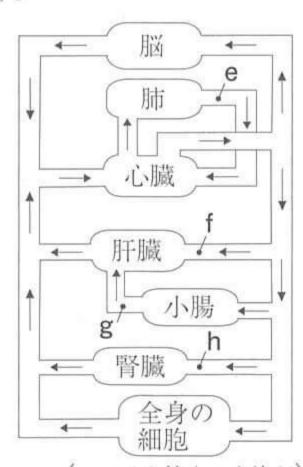
ア A, C イ A, D ウ B, C エ B, D

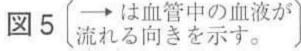
- (4) 次の文の①, ②の { } の中から, それぞれ適当なものを1つずつ選び, その記号を書け。 アブラナとマツのうち, 被子植物に分類されるのは① {**ア** アブラナ **イ** マツ} であり, 被子植物の胚珠は、② {**ウ** 子房の中にある **エ** むき出しである}。
- 2 図5は、ヒトの血液の循環の様子を模式的に表したものである。
  - (1) 図5のe~hのうち、栄養分を含む割合が最も高い血液が流れる部分として、最も適当なものを1つ選び、その記号を書け。
  - (2) 図6は、肺の一部を模式的に表したものである。気管支の先端 にたくさんある小さな袋は何と呼ばれるか。その名称を書け。
  - (3) 血液が、肺から全身の細胞に酸素を運ぶことができるのは、赤血球に含まれるヘモグロビンの性質によるものである。その性質を、酸素の多いところと酸素の少ないところでの違いが分かるように、それぞれ簡単に書け。
  - (4) 次の文の①, ②の { } の中から, それぞれ適当なものを1つずつ選び, その記号を書け。

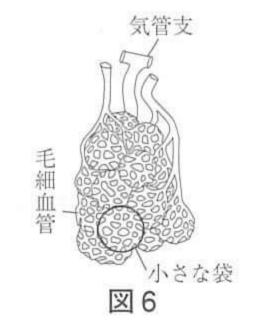
細胞の生命活動によってできた有害なアンモニアは、① { $m p}$  腎臓 **イ** 肝臓} で無害な② { $m p}$  グリコーゲン  $m r}$  尿素} に変えられる。

(5) ある人の心臓は1分間に75回拍動し、1回の拍動で右心室と左心室から それぞれ80cm³ずつ血液が送り出される。このとき、体循環において、全 身の血液量に当たる5000cm³の血液が、心臓から送り出されるのにかかる 時間は何秒か。









- (四) 気象と天体に関する次の1・2の問いに答えなさい。
  - 1 表1は、湿度表の一部、表2は、気温と飽和水蒸気量との関係を表したものである。

[実験] よく晴れた夏の日、冷房が効いた実験室の室温と湿度を、乾湿計を用いて調べると、②室温26.0℃、湿度62%であった。この実験室で、金属製のコップPに実験室の室温と同じ温度の水を $\frac{1}{3}$ くらい入れ、図1のように、氷水を少しずつ加えて水温を下げていくと、コップP0の表面がくもった。氷水を加えるのをやめ、しばらく

乾球の	乾球の示度 - 湿球の示度[℃]						
示度[℃]						_	_
26	100	92	84	76	69	62	55

表2

気 温〔℃	2] 14	16	18	20	22	24	26
飽和水蒸気 〔g/m³〕	量 12.1	13.6	15.4	17.3	19.4	21.8	24.4

コップ**P**を観察すると、⑤ コップ**P**の中の水温が  $\boxed{ [g/m^3] }$   $\boxed{ [2.1] 10.0 }$   $\boxed{ 12.1 }$   $\boxed{ 13.0 }$   $\boxed{ 15.1 }$   $\boxed{ 15.0 }$   $\boxed{ 15.1 }$   $\boxed{ 15.1 }$   $\boxed{ 15.0 }$   $\boxed{ 15.1 }$   $\boxed{ 15.1 }$   $\boxed{ 15.0 }$   $\boxed{ 15.1 }$   $\boxed{ 15.1 }$   $\boxed{ 15.0 }$   $\boxed{ 15.1 }$ 

- (1) 下線部@のとき、乾湿計の湿球の示度は何℃か。
- (2) 下線部®で、コップPの表面のくもりがなくなったのは、物質の状態変化によるものである。物質の状態変化に着目し、このときに起こった変化を、「水滴」という言葉を用いて、解答欄の書き出しに続けて簡単に書け。
- (3) 下線部®で、コップPの表面のくもりがなくなった直後の、コップPの中 図1 の水温はおよそ何℃か。次のア〜エのうち、最も適当なものを1つ選び、その記号を書け。ア 14℃ イ 16℃ ウ 18℃ エ 20℃
- (4) 実験を行っている間,実験室の外の廊下の気温は30.0℃,湿度は62%であった。次の文の①,②の { } の中から、それぞれ適当なものを1つずつ選び、その記号を書け。 実験室と廊下のそれぞれにおける空気1m³中に含まれる水蒸気の量を比べると、
  - ①  $\{ \mathbf{P} \ | \ \mathbf{p}$
- 2 <u>ある日</u>の23時に、日本のある地点で、図2のように、土星、木星、 さそり座が南の空に見えた。このとき、さそり座の恒星Sは、日周運動により、真南から西へ30°移動した位置にあった。
  - (1) 天体の位置や動きを表すのに用いられる,観測者を中心とした, 実際には存在しない見かけ上の球状の天井を何というか。
- 土星 木星 恒星S 地平線 南 図 2
- (2) 図2に示す、土星、木星、恒星Sを、地球からの距離が近い順に並べるとどうなるか。次のア〜エから、適当なものを1つ選び、その記号を書け。
  - ア 土星→木星→恒星S イ 木星→土星→恒星S
  - ウ 恒星S→土星→木星 エ 恒星S→木星→土星
- (3) 下線部の日から1か月後の同じ時刻に、同じ場所で観察すると、図2に示す恒星Sの方位と 高度は、下線部の日と比べてどうなるか。次のア〜エのうち、最も適当なものを1つ選び、そ の記号を書け。
  - ア 方位は東に寄り、高度は高くなる。 イ 方位は東に寄り、高度は低くなる。
  - ウ 方位は西に寄り、高度は高くなる。 エ 方位は西に寄り、高度は低くなる。
- (4) 図3は、太陽を中心とした地球の公転軌道と、地球が $A \sim D$ のそれぞれの位置にあるときの、真夜中に南中する星座を模式的に表したものである。図3で、地球が $A \rightarrow B \rightarrow C \rightarrow D \rightarrow A$ の順に公転するとき、下線部の日の地球はどの区間にあるか。次の $P \sim T$ のうち、最も適当なものを1つ選び、 $P \sim T$ の記号で書け。

地球 地球の公転軌道 地球 とことを ところとを ところとを というとを というとを

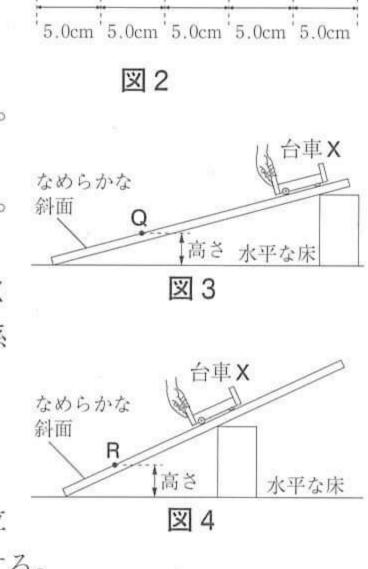
ア  $A \rightarrow B$ の区間 イ  $B \rightarrow C$ の区間 ウ  $C \rightarrow D$ の区間 エ  $D \rightarrow A$ の区間

- (五) 次の1~4の問いに答えなさい。
  - [実験1] 図1のように、なめらかな水平面上に台車Xを置き、台車Xを手で押しはなした。このときの台車Xの運動の様子を、1秒間に60打点記録する記録タイマーを用いて調べた。図2は、この実験で記録した紙テープを6打点ごとに区切り、打点P以降の各区間の長さを表したものである。

[実験2]図3のように、傾きが一定のなめらかな斜面上

に台車 X を置いて手で支え、その後、台車 X から静かに手をはなした。 [実験3] 図 4 のように、図 3 の装置を用いて、斜面の傾きを大きく し、実験 2 と同じ方法で実験を行った。点 R は点 Q と同じ高さである。 ただし、摩擦や空気抵抗、紙テープの質量はないものとする。

- (1) 実験1で,打点Pを打ってから経過した時間と,その間に台車X が移動した距離との関係はどうなるか。図2をもとに,その関係 を表すグラフをかけ。



台車X

図 1

なめらかな

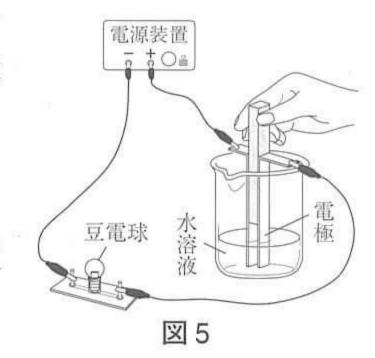
水平面

台車Xにはたらく重力を、斜面に垂直な方向と平行な方向に分解したときの、重力の斜面に平行な方向の分力の大きさは、実験2より実験3が①  $\{P$  大きい  $\mathbf{1}$  小さい $\}$ 。台車 $\mathbf{1}$  にはたらく垂直抗力の大きさは、実験 $\mathbf{1}$  とは $\mathbf{1}$  大きい  $\mathbf{1}$  小さい $\}$ 。また、点 $\mathbf{1}$  とは $\mathbf{1}$  とは $\mathbf{1}$  の速さが同じとき、点 $\mathbf{1}$  のは置での台車 $\mathbf{1}$  の速さが同じとき、点 $\mathbf{1}$  のを計画に沿って同じ距離だけ下った位置での台車 $\mathbf{1}$  の速さを比べると、点 $\mathbf{1}$  のから下った位置での速さより点 $\mathbf{1}$  から下った位置での速さが③  $\{P$  大きく  $\mathbf{1}$  小さく $\}$ 、点 $\mathbf{1}$  の手前の位置での速さより点 $\mathbf{1}$  の手前の位置での速さが④  $\{P$  大きい  $\mathbf{1}$  小さい $\}$ 。

- 2 5種類の水溶液  $A \sim E$ がある。これらは、砂糖水、塩化ナトリウム水溶液、塩酸、水酸化ナトリウム水溶液、水酸化バリウム水溶液のいずれかである。 $A \sim E$ が何かを調べるために、次の $I \sim V$ の実験を、順にそれぞれ行った。
  - I **A**~**E**をそれぞれ試験管にとり、フェノールフタレイン溶液を数滴ずつ加えると、**C**と**D**だけ水溶液の色が赤色になった。
  - Ⅱ CとDをそれぞれ試験管にとり、うすい硫酸を加えると、Dだけ水溶液中に白色の沈殿ができた。
  - A~Eをそれぞれビーカーにとり、図5のような装置を用いて 電圧を加えると、A~Dでは豆電球が点灯したが、Eでは豆電球 が点灯しなかった。
  - IV A~Dをそれぞれ電気分解装置に入れ、電流を流すと、AとB だけ陽極から刺激臭のある塩素が発生した。

下線部®の物質は何か。その物質の化学式を書け。また、B~E

から2つを選んで混合したものを、下線部②のように加熱したとき、下線部⑤と同じ物質ができるのは、どの水溶液を混合し加熱したときか。B~Eのうち、混合した水溶液として、適当なものを2つ選び、その記号を書け。



3 理科の授業で、花子さんは、エンドウの種子の形には丸形としわ形の対立形質があることや、 丸形が優性形質、しわ形が劣性形質であることを学習した。花子さんが、丸形の種子を一粒育て、 自家受粉させたところ、丸形の種子としわ形の種子ができた。次の会話文は、花子さんが、先生 と話をしたときのものである。

先 生: 種子を丸形にする遺伝子をA, しわ形にする遺伝子をaとすると, 花子さんが育 てた丸形の種子の遺伝子の組み合わせは, どのように考えられますか。

花子さん: 自家受粉の結果, しわ形の種子もできたことから, 私が育てた丸形の種子の遺伝

子の組み合わせは、AAではなくAaであると考えられます。

生: そうですね。では、自家受粉による方法以外にも、丸形の種子の遺伝子の組み合

わせを調べる方法はありますか。

花子さん: 遺伝子の組み合わせを調べたい丸形の種子と, ① 形の種子をつくる純系の種子とを, それぞれ育てて, かけ合わせる方法があります。このとき, 調べたい丸形の種子の遺伝子の組み合わせは, 丸形の種子だけができた場合はAAであると考えられ, 丸形の種子としわ形の種子の両方ができた場合はAaであると考えられます。なお, 調べたい丸形の種子の遺伝子の組み合わせがAaであるとき, この方法によってで

きる丸形の種子としわ形の種子の数の比は、理論的には ② : ③ になります。

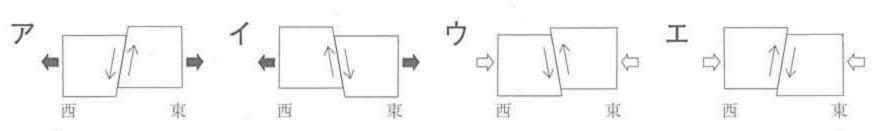
先生: そのとおりです。

(1) 生殖細胞がつくられるとき、減数分裂が行われ、1つの形質を決める対になっている遺伝子が X して、別々の生殖細胞に入る。この法則を、X の法則という。X に当てはまる適当な言葉を書け。

- (2) ①に当てはまるのは、丸、しわのどちらか。また、下線部の比が、最も簡単な整数の比となるように、②、③に当てはまる適当な数値をそれぞれ書け。
- 4 図6は、日本列島周辺のプレートとその境界を表したものである。
  - (1) 次の文の①~③の { } の中から、それぞれ適当なものを1つずつ 選び、ア、イの記号で書け。

西日本の太平洋沖には、ユーラシアプレートとプレートXとの境界があり、① { $\mathbf{P}$  ユーラシアプレート  $\mathbf{I}$  プレート $\mathbf{X}$ } は、② { $\mathbf{P}$  ユーラシアプレート  $\mathbf{I}$  プレート $\mathbf{X}$ } の下に少しずつ沈み込んでいる。プレート $\mathbf{X}$ は、③ { $\mathbf{P}$  フィリピン海プレート $\mathbf{I}$  太平洋プレート〉と呼ばれる。

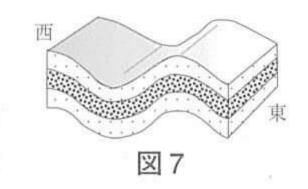
- (2) プレートの運動による大きな力を長時間受けると、地層は、**図7**のように波打ち大きく曲げられることがある。このような地層の曲がりを何というか。
- (3) 図8は、ある地層の様子を模式的に表しており、断層が見られる場所 Y を境に、東西の地層は上下の方向にずれている。また、図7の地層は、東西方向に、押す力、引く力のいずれかの力がはたらいて曲げられており、図8の地層に対しても、同じ力がはたらいたことで断層ができたとすると、場所 Y で見られる断層は、地層がどのようにずれてできたと考えられるか。次のアーエのうち、最も適当なものを1つ選び、その記号を書け。



(地層がずれるときに地層にはたらいた力のうち、➡は引く力、⇨は押す力を示している。) →は地層のずれの向きを示しており、図8で各層を表している模様は省略している。



図 6 (--- はプレートの境) 界を示している。



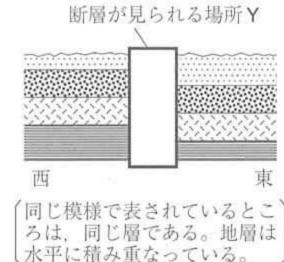


図 8