

2026年度 帰国生徒入試問題

小論文

注意事項

1. 試験開始の合図があるまで、問題用紙を開いてはいけません。
2. 解答はすべて所定の解答用紙に記入してください。
3. 解答用紙に受験学部・学科・専攻・受験番号・氏名・フリガナを記入してください。
4. 試験時間は60分です。問題は2ページあります。
5. 問題用紙および解答用紙はすべて回収します。一切持ち帰ってはいけません。

【問題】

以下の文章を要約し、文章の内容と自身の海外経験を踏まえて、日本におけるこれからの外国人受け入れ政策について、自身の考え、意見を述べなさい（要約 300 字程度、自分の意見 600 字程度）。

「今こそ再移住を」。ドイツ東部ドレスデンで8月、市民団体主催のデモでそんな横断幕が掲げられた。シリアなどの難民らを出身国に送り返すという、極右政党「ドイツのための選択肢（AfD）」のスローガンだ。AfDは移民・難民の増加で治安が悪化し、福祉システムにも負担だと主張。不満の受け皿となるなどして2月の総選挙で第2党に躍進した。

ドイツは昨年末時点で1406万人の「外国人」が暮らす移民大国。その割合は人口の約16%。外国人の約6割を欧州連合（EU）域外の出身者が占める。不満が高まる要因の一つに後手に回った「社会統合政策」のツケが指摘される。旧西ドイツは1950～60年代以降、トルコなどから労働者を呼び込んだ。いずれ帰国する一時的な労働者の扱いで、ドイツ語習得などの統合支援もほぼなく、社会の分断が課題となった。受け入れは一部を除き73年に停止した。その後、高度な資格を持つ外国人材らを本格的に受け入れ、2005年の移民法施行を機に「移民国家」へかじを切った。過去の反省を踏まえ、移民にドイツ語や社会ルールなどを教える講習も始めた。15年以降、内戦激化で中東やアフリカから難民が逃れてきた際、当時のメルケル首相は多くを受け入れた。15～16年だけで難民申請をした人は120万人を超えた。16年に統合関連法制を新たに整備。ドイツ語講習などの義務を強化する一方、就労支援を推進した。

ただ、ドイツ語講師や住居が不足するなど態勢が追いつかず、自治体から限界との悲鳴も上がった。専門家からは「政府は受け入れ後の統合という課題を過小評価していた」との見方も出る。メルツ政権は、高度な技能を持つ人材については積極的な受け入れを継続する方針。一方でAfDの台頭を受け、国境管理を強化するなど厳格化にかじを切っている。

◇欧州のように、移民排斥論で社会が分断される事態を避けたい――。そんな狙いから、日本政府が外国人受け入れ政策の見直しを始めた。ドイツの経験から、日本が得られる教訓とは。

外国人が自国に適應できるよう、言語習得支援などの「社会統合政策」を整えたドイツ。一方、人口に占める外国人の割合が約3%と欧米諸国より低い日本では、体系的な統合政策がまだない。人口減少と人手不足を背景に、政府は外国人労働者の受け入れを進めてきた。1993年に技能実習制度を創設。実態は単純労働者の受け入れだったが、「途上国への技術移転」をうたった。

2018年に初めて人手不足対策と認め、特定技能制度をつくった。熟練技能が必要な一部の分野では家族の帯同を可能とし、在留期間の上限を事実上なくした。国会では移民政策だと指摘されたが、当時の安倍晋三首相は「移民政策をとる考えはない」と否定した。

国を維持するため、多くの外国人を家族ごと無期限で受け入れているわけではないから、移民政策ではない。政府はそう説明し、外国人を「共に社会をつくる生活者」ではなく「一時的な労働力」とみなしてきた。日本総研の石川智久調査部長は「定住前提の移民政策を否定してきたごまかしが、社会統合政策の不在を招いた」と話す。「ドイツには手厚い統合政策があったのに、能力を超えた受け入れで失敗した。外国人を社会に包摂するため、政府は統合政策の制度化を急ぎ、その能力を見極めて受け入れを進めるべきだ」

日本の在留外国人数は24年末で約376万9千人。外国人の労働者数は同年、230万人を超えた。

2025年9月10日 朝日新聞朝刊1ページ、3ページ
極右台頭「移民大国」の教訓、「移民」否定 統合政策なき日本
(承認番号(25-2891)朝日新聞社に無断で転載することを禁じる)

2026年度 帰国生徒入試問題

英 語

注意事項

1. 試験開始の合図があるまで、問題用紙を開いてはいけません。
2. 解答はすべて所定の解答用紙に記入してください。
3. 解答用紙に受験学部・学科・専攻・受験番号・氏名・フリガナを記入してください。
4. 試験時間は60分です。問題は3ページあります。
5. 問題用紙および解答用紙はすべて回収します。一切持ち帰ってはいけません。

〔 I 〕 次の英文を読み、以下の問いに答えなさい。

著作権処理の都合で

引用文の掲載を差し控えました。

(Adapted from <https://learnenglish.britishcouncil.org/skills/reading/b1-reading/digital-habits-across-generations>)

脚注:

ironically¹ 皮肉なことに

addiction² 中毒、依存

early adopter³ 新しい技術を最初に使い始める人

問 1 下線部 (1) ～ (4) を和訳しなさい。

問 2 この本文を 250 字程度の日本語でまとめなさい。

[II] 下線部 (1) ~ (4) に適切な英文 (複数文可) を記入して自然な会話を完成させなさい。

Tatsuya and Shota, friends at a university, are at EXPO 2025.

Shota: It's too hot... Can we take a break and have some ice cream to cool down?

Tatsuya: What are you talking about? We just had lunch an hour ago.

Shota: But I'm already tired. Aren't you?

Tatsuya: No, not really. This is my fifth time.

Shota: Do you mean I'm tired because this is my first time?

Tatsuya: Yeah, I think so. (1) _____

I'll tell you what. Why don't we go into one of the Commons. It's a big building where a lot of countries have exhibitions. We don't have to line up to get in and it's cool inside.

Shota: (2) _____

Tatsuya: Okay. Then, this way.

They go into the Commons.

Shota: You are right! It's nice and cool here! Oh, look! Mongolia!

Tatsuya: Mongolia?

Shota: You know, a big country north of China. They tried to invade Japan, but strong winds and rain destroyed a lot of their ships. People called this typhoon *kamikaze* because it saved Japan.

Tatsuya: I didn't know that. (3) _____ ?

Shota: I took world history classes at high school.

Tatsuya: That makes sense. I didn't. Oh, look! What's that big piece of metal?

Shota: Hmm... According to this explanation, they had to carry it to travel.

Tatsuya: What? They had to carry this big, thick, heavy-looking thing to travel? Seriously?

Shota: Let's ask the attendant. Excuse me. (4) _____ ?

Attendant: Hmm... I know it's heavy, but I'm afraid I don't know exactly. Let me check on this tablet.

〔Ⅲ〕次のトピックについて、趣旨が明確でしっかりとした段落構成を持つ200語から300語程度の文章を英語で書きなさい。

What has been your greatest regret? Describe what it was, explain why you regret it, and discuss what you would do if you encountered the same situation now.

2026年度 帰国生徒入試 情報理工学部 数 学

注意事項

1. 試験開始の合図があるまで、問題用紙を開いてはいけません。
2. 解答はすべて所定の解答用紙に記入してください。
3. すべての解答用紙に、受験学部・学科・受験番号・氏名・フリガナを記入してください。
4. 試験時間は60分です。問題は3ページあります。
5. 問題用紙、解答用紙はすべて回収します。一切持ち帰ってはいけません。

[I]

以下の各設問の に当てはまる式または数値を答えよ。

(1) 整式 $2x^2 + 5xy - 3y^2 + 17x - 5y + 8$ を因数分解すると (1) となる。

(2) 方程式 $\log_{x-2}(x^3 - x^2 - 15x + 16) = 2$ を満たす全ての解は $x =$ (2) である。

(3) 次の関数

$$y = \sin x + \frac{1}{2} \cos 2x$$

の取り得る値の範囲は (3) である。

(4) $a_1 = 2, a_{n+1} = a_n + 3^{n-1} (n = 1, 2, 3, \dots)$ で定められた数列 $\{a_n\}$ の一般項は $a_n =$ (4) である。

(5) 1辺の長さが4の正四面体OABCにおいて、辺OAを1:3に内分する点をP、辺OBを3:1に内分する点をQとし、三角形CPQの重心をGとする。このとき、線分OGの長さは (5) である。

[II]

袋 A の中には白玉 4 個, 赤玉 3 個, 袋 B の中には白玉 3 個, 赤玉 5 個が入っている。以下の設問に答えよ。

- (1) 袋 A から玉を 1 個取り出す。このとき, 取り出した玉が白玉である確率を求めよ。
- (2) 袋 A から玉を 1 個取り出し, 袋 B から玉を 1 個取り出す。このとき, 取り出した 2 つの玉の色が異なる確率を求めよ。
- (3) 袋 A から玉を 1 個取り出し, それをもとに戻さず, 続けて袋 A から玉をもう 1 個取り出す。このとき, 取り出した 2 つの玉の色が異なる確率を求めよ。
- (4) 袋 A から玉を 1 個取り出し, 色を調べてからもとに戻す。この試行を 4 回続けて行うとき, 4 回目に 3 度目の白玉が出る確率を求めよ。
- (5) 袋 A から 1 個の玉を取り出して袋 B に入れ, よくかき混ぜる。次に, 袋 B から 1 個の玉を取り出して袋 A に入れる。このとき, 袋 A の白玉の個数が 4 個である確率を求めよ。
- (6) 袋 A から 1 個の玉を取り出して袋 B に入れ, よくかき混ぜる。次に, 袋 B から 1 個の玉を取り出して袋 A に入れる。このとき, 袋 A の白玉の個数の期待値を求めよ。

[III]

関数 $f(x)$ を

$$f(x) = x^3 + x^2 - 16x - 16$$

と定義し、 xy 平面上の曲線 C を

$$C: y = f(x)$$

と定義する。また、曲線 C に接する直線を接線 l とする。関数 $f(x)$ 、曲線 C 、接線 l について、以下の設問に答えよ。

- (1) 曲線 C と x 軸との交点の座標を全て求めよ。
- (2) 関数 $f(x)$ の極値を求めよ。
- (3) 接線 l が曲線 C 上の点 $P(t, f(t))$ (ただし、 t は実数) で曲線 C に接する時、接線 l を表す方程式を t を含む式として表せ。
- (4) 曲線 C 上の点 $Q(1, -30)$ において接線 l が曲線 C と接するとき、曲線 C と接線 l で囲まれた図形の面積 S を求めよ。

2026年度

帰国生徒入試問題

生命科学部

化 学

注意事項

1. 試験開始の合図があるまで、問題用紙を開いてはいけません。
2. 解答はすべて所定の解答用紙に記入してください。
3. 解答用紙および計算用紙に、受験学部・学科・受験番号・氏名・フリガナを記入してください。
4. 試験時間は60分です。問題は6ページあります。
5. 問題用紙、解答用紙および計算用紙はすべて回収します。一切持ち帰ってはいけません。

[I]

A. 気体に関する次の文章を読み、問いに答えよ。

図1のように、温度によって体積が変化しない耐圧容器A,Bがコックで連結されている。容器A,Bの容積は、それぞれ2.0 L, 3.0 Lである。また、容器Bには点火装置がついている。次のような操作を行った。ただし、連結部や液体の水の体積は無視できる。27°Cの水の蒸気圧は 3.6×10^3 Paとする。

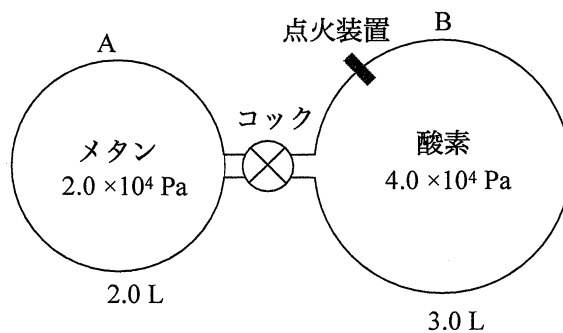


図1

[操作1] 27°Cで、コックを閉じた状態で、容器Aにメタン、容器Bに酸素を封入したところ、容器A内の圧力は 2.0×10^4 Paに、容器B内の圧力は 4.0×10^4 Paになった。

[操作2] コックを開けてしばらく放置した

[操作3] 点火装置を使って点火したところ、容器内の気体は完全燃焼した。その後、容器A, Bを27°Cに保った。

問1 [操作2]の後の容器内のメタンの分圧と混合気体の全圧は何Paか。有効数字2桁で答えよ。

問2 [操作3]で起こる気体の完全燃焼について、化学反応式を記せ。

問3 [操作3]の後の容器内の酸素の分圧(i)と混合気体の全圧(ii)は何Paか。有効数字2桁で答えよ。

B. 電解質水溶液に関する以下の問いに答えよ

問1 次の水溶液の $[H^+]$ を、有効数字2桁で求めよ。ただし、水のイオン積は $K_w = 1.0 \times 10^{-14} \text{ mol}^2 / \text{L}^2$ とする。

(i) 純水

(ii) $[OH^-]$ が $1.0 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$ の水溶液

問2 0.10 mol/L の酢酸水溶液の溶液の pH を小数第1位まで求めよ。ただし酢酸の電離度は 0.016 とする。 $\log_{10} 1.6 = 0.20$ を使ってよい。

[II]

A 次の文章を読み、問いに答えよ。

原子は (ア) , 中性子, (イ) からできている。このうち, (ア) と中性子は原子の中心にかたまわって存在し, 原子核を構成している。(ア) と中性子の質量はほぼ同じであるが, (ア) は正の電荷をもち、一方, 中性子は電荷をもたないという違いがある。(イ) の質量は (ア) や中性子と比較して非常に小さいため, 原子の質量は (ア) の数と中性子の数の和によって決まる。この数の和のことを (ウ) という。また, 原子に含まれる (ア) の数と (イ) の数は等しく, この数のことを (エ) という。

問1 文中の (ア) ~ (エ) に適切な語句を入れよ。

問2 (イ) の質量を1とした場合 (ア) の質量として最も適切なものを以下のa~dから1つ選び, 記号で答えよ。

- a. 18.4 b. 184 c. 1840 d. 18400

B 次のa~eの分子およびイオンについて, 以下の問いに答えよ。

- a. CO₂ b. H₂S c. N₂ d. NH₄⁺ e. HCl

問1 二重結合をもつものをa~e からすべて選び, 記号で答えよ。

問2 三重結合をもつものをa~e からすべて選び, 記号で答えよ。

問3 共有電子対の数が4であるものをa~e からすべて選び, 記号で答えよ。

問4 非共有電子対の数が2であるものをa~e からすべて選び, 記号で答えよ。

C. 塩化ナトリウム水溶液について, 以下の問いに有効数字2桁で答えよ。ただし, 原子量は Na = 23.0, Cl = 35.5とする。

問1 塩化ナトリウム 20.0 gを水 380.0 gに溶かしたときの濃度 (質量パーセント濃度) を答えよ。

問2 質量パーセント濃度 15.0%の塩化ナトリウム水溶液 300.0 g中には、塩化ナトリウムが何g溶けているか答えよ。

問3 塩化ナトリウム 175.5 gを水に溶かして500.0 mLにした。この水溶液のモル濃度を求めよ。

問4 0.40 mol/Lの塩化ナトリウム水溶液 500.0 mLには、塩化ナトリウムが何g溶けているか答えよ。

D. 次の文のうちAlのみに当てはまるものは a, Znのみに当てはまるものは b, 両方に当てはまるものは cと記せ。

(ア) 単体は水酸化ナトリウム水溶液にも希塩酸のどちらにも溶ける。

(イ) 陽イオンを含む水溶液にアンモニア水を加えていくと、白い沈殿が生じるが、さらに加えるとその沈殿が溶ける。

(ウ) 単体は濃硝酸を加えても反応せず、不動態となる。

(エ) 単体が高温の水蒸気と反応すると、水素が発生する。

[III]

A. 次の文を読み，問に答えよ。

フェノールに水酸化ナトリウム水溶液を加えると，(ア) が生成する。また (ア) の水溶液に常温・常圧で二酸化炭素を通じると (イ) を生成する。(ア) の結晶を高温・高圧のもとで二酸化炭素と反応させると (ウ) を生成し，この水溶液に希硫酸を作用させると (エ) が得られる。(エ) と無水酢酸に濃硫酸を加えて反応させるとエステル (オ) の無色・無臭の結晶が生成する。(エ) にメタノールと濃硫酸を作用させると芳香のある無色の油状の液体のエステル (カ) が生成する。

問1 空欄 (ア) ~ (カ) に入る化合物の構造式を，各々記せ。

ただし，構造式は図2の例にならって簡略して記せ。

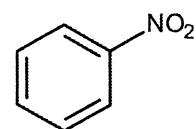


図2

問2 塩化鉄 (III) FeCl_3 水溶液を加えると赤紫色を呈するのは (エ) と (オ) のどちらか。記号で答えよ。

問3 (イ) の水溶液に臭素水を加えたら白色沈殿を生じた。この物質の構造式を図2の例にならって記せ。

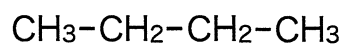
B. 以下の問いに答えよ。

問1 次の有機化合物の名称を答えよ

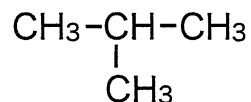
(i)



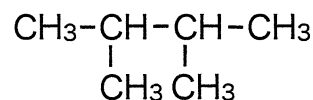
(ii)



(iii)



(iv)



問2 分子式 C_5H_{12} で表される炭化水素の構造異性体をすべて，問1にならって構造式で記せ。また，その名称を答えよ。

問3 分子式が $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$ で表される3種類の化合物 (ア) ~ (ウ) がある。(ア) を硫酸酸性の

二クロム酸カリウム水溶液で酸化するとアルデヒドになり、さらに酸化するとカルボン酸になった。(イ)は、酸化するとケトンになった。

(i) 化合物 (ア) ~ (ウ) の名称を答えよ

(ii) 化合物 (ア) ~ (ウ) のうち、ヨードホルム反応を示す化合物をすべて選び、(ア) ~ (ウ) の記号で答えよ。