

# 2025年度 一般選抜A方式解答例

全教科とも文章表現による解答は、他にも正解が考えられる場合があります。

## 英語

- 【1】 (1) D (2) B (3) A  
(4) B (5) D (6) C
- 【2】 (1) living (2) understood (3) known  
(4) wearing (5) excited
- 【3】 (1) to (2) off (3) for (4) with (5) of
- 【4】 Today, in many developed countries, the literacy rate is close to 100 percent, whereas the rate can be lower than 30 percent in some developing countries. When you cannot read or comprehend simple statements, it results in a number of difficulties in pursuing a better life.
- 【5】 (1) (a) B (b) E (c) D (d) A (e) D  
(2) C (3) C, F

## 国語

- 【1】 問一 ① 奪(う) ② き(き) ③ 添(え)  
④ かたよ(り) ⑤ けいだい  
問二 エ  
問三 普段見慣れた世界についての認識が変わるような感覚  
問四 両手の親指 ～ ともある。  
問五 指で作った窓から見ると、いつもの場所がまったく知らない世界になって記憶されること  
問六 異なるもの
- 【2】 問一 ① 旅 ② 芝生 ③ けいこ  
問二 ア  
問三 イ  
問四 ものに実態を与える働き

- 問五 鳥の寿命を考えず、二十年同じ鳥が庭に来ていると考えていたことに思い当たったこと  
問六 うまく鳴けない状態からだんだん綺麗な鳴き声を出せるようになること  
問七 今後は庭に来るかささぎを見ると、古歌に詠まれた鳥であると考えずにいられなくなるだろう。

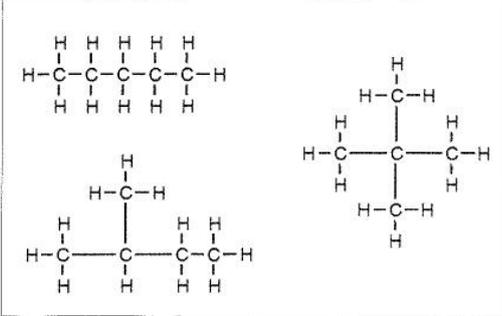
## 数学

- 【1】 (1) ①  $(x+y+z)(x+y-z)$   
②  $(2x-1)(x+5)(2x+1)(x+4)$   
(2) ①  $\frac{1 \pm \sqrt{13}}{2}$  ② 4  
(3) ① c ② b  
(4) ①  $\frac{1-\sqrt{3}}{2}$  ②  $60^\circ, 180^\circ$   
(5) ① 13 ②  $b=17, V=26.4$
- 【2】 (1)  $\left(\frac{a}{2}, -\frac{a^2}{2}-a+\frac{3}{2}\right)$  (2)  $a < -3, 1 < a$   
(3)  $1 < a < \frac{3}{2}$
- 【3】 (1) 7 (2)  $\frac{14\sqrt{3}}{3}$  (3)  $\frac{39\sqrt{3}}{4}$
- 【4】 (1) ① 120通り ② 210通り  
(2) ①  $\frac{7}{20}$  ② 175円  
(3) ①  $\frac{1}{3}$  ②  $\frac{1}{3}$
- 【5】 (1) ① 3 ② 6  
(2) ①  $116^\circ$  ②  $\frac{10}{3}$   
(3) ①  $\frac{8\sqrt{2}}{3}$  ②  $\frac{\sqrt{6}}{3}$

## 生物基礎・生物

- 【1】 (1) 原核細胞 (2) 真核細胞  
(3) タンパク質 (4) 細胞質基質  
(5) ミトコンドリア (6) 粗面小胞体  
(7) 滑面小胞体 (8) リソソーム  
(9) クロロフィル (10) セルロース
- 【2】 ① 水素 ② 二重らせん ③ リン酸  
④ デオキシリボース  
⑤ ヌクレオシド ⑥ アデニン ⑦ チミン  
⑧ グアニン ⑨ シトシン ⑩ 相補
- 【3】 (1) A ひ臓 (脾臓) B 腎臓  
C 小腸 D 筋肉  
(2) ① ア ② ウ ③ オ ④ ク  
⑤ ケ ⑥ サ ⑦ ス  
(3) イ、エ
- 【4】 (1) ① ア ② エ ③ ウ ④ オ  
(2) X ウ Y エ  
(3) a 解糖系  
b クエン酸回路 (TCA 回路, クレブス回路,  
トリカルボン酸回路)  
(4) 高エネルギーリン酸結合
- 【5】 (1) X イ Y ア  
(2) ① キ ② ケ ③ カ ④ オ ⑤ ア  
(3) イ (4) ア  
(5) 交感神経

## 化学基礎・化学

- 【1】 (1) (4)
- 【2】 (1) 1 (2) 4 (3) 3 (4) 2 (5) 1
- 【3】 (1) 0 (2) 0 (3) 1 (4) 2 (5) 3
- 【4】 (1) 質量保存の法則 (2) 定比例の法則  
(3) 倍数比例の法則
- 【5】 (1) 0.04 mol (2) 1.32 g (3) 1.12 L
- 【6】 酢酸ナトリウムを水に溶かすと次の様に電離する。  
 $\text{CH}_3\text{COONa} \rightarrow \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+$   
このとき、酢酸は弱酸で電離度が小さいので、電離した $\text{CH}_3\text{COO}^-$ の一部は、水と反応して $\text{CH}_3\text{COOH}$ になる。  
 $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^-$   
その結果、 $\text{OH}^-$ の濃度が大きくなり、水溶液は弱塩基性を示す。
- 【7】 
- 【8】 ① 濃硫酸 ② 濃硫酸 ③ 濃硝酸  
④ トルエン ⑤ サリチル酸 ⑥ メタノール  
⑦ エチレングリコール ⑧ テレフタル酸