

2026 年 1 月 30 日実施 岡山理科大学 A 日程 数学解答

1 (1) $-\frac{4}{3}$

(2) $A \cap B = \{1, 2, 3, 4\}$

(3) 14 桁

(1) 10 点 (2) 10 点 (3) 10 点

2 (1) $-\frac{1}{2}$

(2) $\frac{3}{2}$

(3) 1

(4) $\frac{5}{6}$

(1) 7 点 (2) 8 点 (3) 10 点 (4) 10 点

3 (1) $\frac{1}{3}$

(2) $\frac{5}{18}$

(3) $\frac{5}{27}$

(1) 10 点 (2) 10 点 (3) 15 点

2026 年 1 月 30 日実施 岡山理科大学 A 日程 英語解答

1 (1) 1. F 2. T 3. F 4. T 5. F

(2) (a) 4 (b) 3

(3) (①) 2 (②) 3

(4) (a) 2 (b) 3

(5) 略

(1) 各 5 点 (2)～(4) 各 3 点 (5) 7 点 計 50 点

2 (1) (a) 4 (b) 2 (c) 1 (d) 4 (e) 3

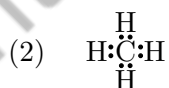
(2) (a) 3 (b) 4 (c) 2 (d) 2 (e) 3

各 3 点 計 30 点

3 (1) 4 (2) 3 (3) 1 (4) 2 (5) 4

各 4 点 計 20 点

- 1 (1) ① (イ) ② (キ) ③ (カ) ④ (エ) ⑤ (シ)
⑥ (サ) ⑦ (ソ) ⑧ (ウ) ⑨ (タ)



(3) (エ), (オ)

(4) $\text{N} < \text{O} < \text{F}$

(1) 2 点 × 9 (2) 2 点 (3) 完答 3 点 (4) 2 点

- 2 (1) (a) (イ) (b) (ウ) (c) (オ) (d) (ク) (e) (エ)

(2) ① $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ② $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ ③ CaCO_3 ④ CaCl_2

(3) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

(1) 2 点 × 5 (2) 2 点 × 4 (3) 3 点

- 3 (1) ① (イ) ② (エ) ③ (キ) ④ (ク) ⑤ (コ)
⑥ (オ) ⑦ (ス) ⑧ (タ) ⑨ (チ)

(2) 負極: $\text{Pb} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{PbSO}_4 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$

正極: $\text{PbO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{PbSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

(3) 負極: 48.0 g

正極: 32.0 g

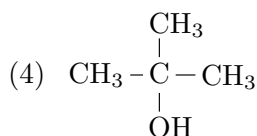
(1) 2 点 × 9 (2) 3 点 × 2 (3) 3 点 × 2

- 4 (1) ① (エ) ② (オ) ③ (コ) ④ (キ)

(2) (ア) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}$ (イ) $\text{CH}_3-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{CH}}}$ (ウ) $\text{CH}_3-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{OH}$

(エ) $\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\underset{|}{\text{CH}}}-\text{CH}_3$ (オ) $\text{CH}_3-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}{\text{C}}}-\text{CH}_3$

(3) (イ)



(1) 2 点 × 4 (2) 2 点 × 5 (3) 3 点 (4) 3 点