

「解答」・「解答例」

選抜区分	2025（令和 7）年度（選抜区分：一般選抜前期日程） 国際環境工学部（科目名：物理）
第 1 問 ア： $\sqrt{2rg}$ イ： $\pi\sqrt{\frac{2r}{g}}$ ウ： $\frac{\pi}{3}$ エ： $\sqrt{\frac{3rg}{2}}$ オ： $\frac{1}{2}mg\left(\frac{3r}{2}+gt^2\right)$ カ： $\frac{3r}{4}$	

「解答」・「解答例」

選抜区分	2025 年度 (選抜区分：一般選抜前期日程) 国際環境工学部 (科目名：物理)
第2問 サ：$\frac{8}{3}$ シ：$\frac{p}{2}$ ス：$\frac{3}{8}pV$ セ：$\frac{11}{12}$ ソ：$\frac{5}{6}$ タ：$\frac{10}{11}$	

「解答」・「解答例」

選抜区分	2025（令和7）年度（選抜区分：一般選抜前期日程） 国際環境工学部（科目名：物理）
第3問 ナ： Blx_a ニ： $\frac{vBl}{R}$ ヌ： $Bl(3x_a - 2l)$ ネ： $\frac{3vBl}{R}$ ノ： $4Bl^2$ ハ： $4Bl(4l - x_a)$ ヒ： $-\frac{4vBl}{R}$	

「解答」・「解答例」

選抜区分	2025(令和 7)年度 (選抜区分：一般選抜前期日程) 国際環境工学部 (科目名：化学)
第 4 問 問 1 (1) ア：3 イ：11 ウ：M エ：1 オ：ナトリウムイオン カ：L キ：8 ク：塩化物イオン ケ：クーロン または 静電気 コ：イオン結合 サ：黄 シ：炎色反応 (2) $\text{Ne}, \text{F}^-, \text{Al}^{3+}$ (3) $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$ 問 2 (1) a：窒素 b：水 c：二酸化炭素 d：アンモニア e：メタン (2) b, d	

「解答」・「解答例」

選抜区分	2025(令和 7)年度 国際環境工学部	(選抜区分：一般選抜前期日程) (科目名：化学)
第 5 問 問 1 タ：発熱 チ：吸熱 ツ：＜ テ：＞ ト：水 問 2 (1) $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2) 5.44 kJ (3) 5.76 kJ (4) -57.6 kJ/mol 計算値を求める問題では、解答欄に記される計算過程において有効数字が適切に扱われていると判断できる解答を正解とする。		

「解答」・「解答例」

選抜区分	2025(令和 7)年度 国際環境工学部	(選抜区分：一般選抜前期日程) (科目名：化学)
第 6 問 問 1 $C_lH_mO_n + (l + m/4 - n/2)O_2 \rightarrow lCO_2 + (m/2)H_2O$ 問 2 $C_4H_{10}O$ 問 3 化合物 A : ヒドロキシ基 化合物 B : カルボニル基 問 4 74 問 5 $\begin{array}{c} CH_3-CH_2-CH-CH_3 \\ \\ OH \end{array}$		