

「解答」・「解答例」

選抜区分	2022 (令和 4) 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)
<p>第 1 問</p> <p>ア： kx</p> <p>イ： $\frac{\mu mg}{kv_0}$</p> <p>ウ： $ma = -kx + \mu' mg$</p> <p>エ： $\pi \sqrt{\frac{m}{k}}$</p> <p>オ： $\frac{\mu' mg}{k}$</p> <p>カ： $\frac{(2\mu' - \mu) mg}{k}$</p>	

「解答」・「解答例」

選抜区分	2022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：	$\frac{\sin\theta_1}{\sin\theta_2}$
シ：	$4\theta_2 - 2\theta_1$
ス：	①
セ：	②
ソ：	$2\Delta L$
タ：	5.0×10^{-7} [m]

「解答」・「解答例」

選抜区分	2022（令和4）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	
問1	
ナ： $\frac{E+V_S}{2}$	
ニ： $\frac{E-V_S}{2R_0}$	
問2	
ヌ： $\frac{\pi r \rho}{2S}$	
ネ： $\frac{(2\pi-\theta)\theta r \rho}{2\pi S}$	
問3	
ノ： $\frac{E-V_S}{2R_0+R}$	
ハ： π	
ヒ： 3	

「解答」・「解答例」

選抜区分	2022(令和 4)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)
<p>第4問</p> <p>問1</p> <p>(A)2 (B)8 (C)18</p> <p>問2</p> <p>(ア)H</p> <p>(イ)Li, Na, K, Rb のいずれか一つ</p> <p>(ウ)Be, Mg, Ca, Sr のいずれか一つ</p> <p>(エ)Sc, Y, Ti, Zr, V, Nb, Cr, Mo, Mn, Tc, Fe, Ru, Co, Rh, Ni, Pb, Cu, Ag のいずれか一つ</p> <p>(オ)Zn, Cd, Al, Ga, In, Ge, Sn, Sb のいずれか一つ</p> <p>(カ)B, C, Si, N, P, As, O, S, Se, Te のいずれか一つ</p> <p>(キ)F, Cl, Br, I のいずれか一つ</p> <p>(ク)He, Ne, Ar, Kr, Xe のいずれか一つ</p> <p>問3</p> <p>(1)○ (2)○ (3)○ (4)○</p> <p>問4</p> <p>(a)ウ (b)ク (c)エ (d)キ (e)カ (f)ア (g)ウ (h)オ</p>	
<p>第5問</p> <p>問1</p> <p>ア ハロゲン イ 陰イオン ウ フッ化水素酸</p> <p>エ 弱酸 オ ポリエチレン</p> <p>問2</p> <p>① 7 ②1</p>	

問3

	分子式	物質名	常温・常圧での状態
物質 A	F ₂	フッ素	気体
物質 B	Cl ₂	塩素	気体
物質 C	Br ₂	臭素	液体
物質 D	I ₂	ヨウ素	固体

問4

(f)

問5

化学反応式	2 F ₂ + 2 H ₂ O → 4 HF + O ₂		
	物質	原子	酸化数の変化
還元剤	H ₂ O	O	-2 → 0
酸化剤	F ₂	F	0 → -1

問6

13.2 g

問7

化学式 HClO

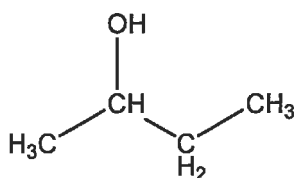
物質名 次亜塩素酸

第6問

問1

X:4, Y:10, Z:1

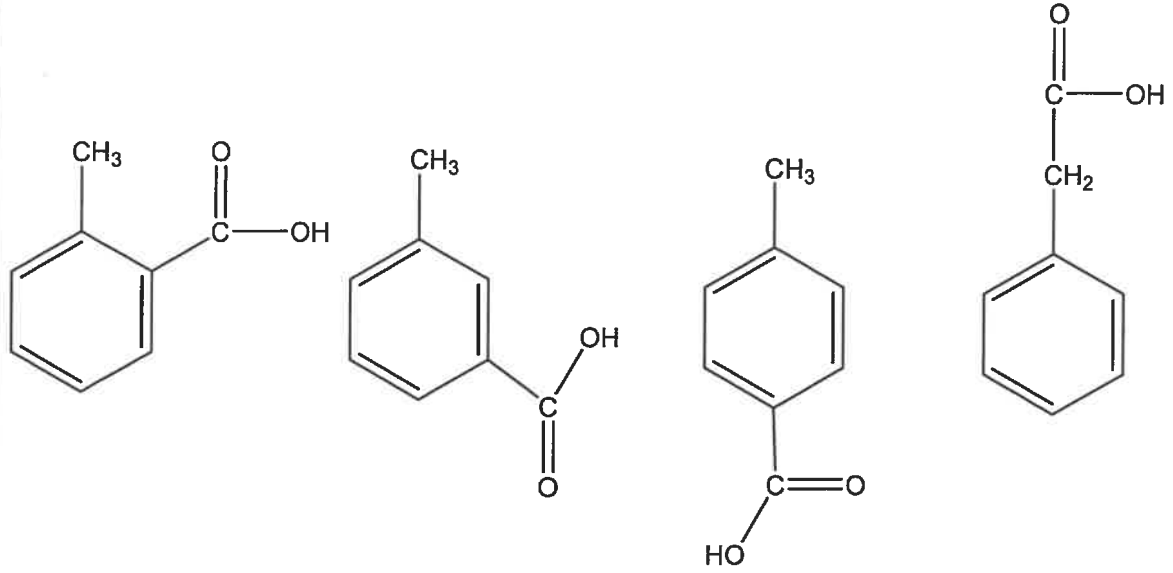
問2



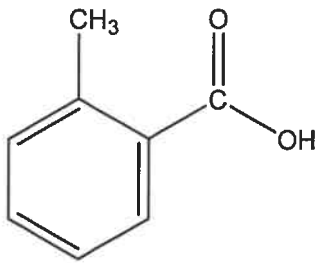
問3

エステル結合

問4



問5



問6

フタル酸

問7

A

