

一 問一

⑤	①
摩擦	しがい
⑥	②
遂行	唯一無二
⑦	③
防衛	漠然
⑧	④
排除	りんね

問二

「私」ということ

問三

自分というものがこの世に唯一無二の存在であり、過去の未来にも同じものは存在しないとい

問四

合理的科学的な思考

問五

「私」はどこから来てどこへ行くのか

という疑問

問六

人間の行為や意識の主体として「自我」

問七

人	人	傾	し	変	せ
間	間	向	い	革	持
の	の	と	経	し	っ
行	の	、	験	よ	っ
為	心	何	を	う	て
や	は	か	取	と	い
意	、	新	り	す	る
識	そ	しい	入	る	。
の	の	こ	れ	傾	
主	存	と	る	向	
体	在	の	を	と	
と	を	を	存	の	
し	続	取	す	相	
て	る	り	る	反	
の	た	入	た	す	
「	め	れ	め	る	
自	に	て	に	要	
我	、	自	、	素	
」	新	ら	を	を	
		を	併	併	

二 問一

⑥	①
降伏	徒勞
⑦	②
しげん	知恵熱
⑧	③
こうしょう	蓄積
⑨	④
おしやれ	苦行
⑩	⑤
円環	根性

問二

勉強の最終目的を設定し忘れていること

問三

イ つながり
ロ ばらつき

問四

a	ウ
b	オ
c	ア
d	エ
e	イ

問五

「難しい英文を前にして、あるいは初めて出会う数式を前にして、いつまでもうんうんとうなっている」「全てを暗記するという別の苦行を始めてしまう」

問六

はじめに全体観を把握してから最も弱い部分を補強していくこと

受験地	受験番号	氏名

2025 年度 吉備国際大学

一般選抜前期B方式入学試験 英語 解答用紙 —2月2日—

【1】

問1

①	E	③	A
---	---	---	---

問2

②	B
---	---

問3

④	nor
---	-----

問4

⑤	A
---	---

問5

(ア)	merchant homes
-----	----------------

問6

(A)	×	(B)	○	(C)	×	(D)	×	(E)	○
-----	---	-----	---	-----	---	-----	---	-----	---

【2】

1	A	2	B	3	B	4	D	5	A
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---

【3】

1	G	2	B	3	E	4	D	5	H
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---

【4】

1	E	2	F	3	A	4	C	5	B
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---

【5】

1	Have you ever seen the same movie more than once?
2	When was the last time you visited Sapporo?
3	What we want to know is whether the robot can be used easily.

受験地	受験番号	氏名

1.

(1) $-\frac{1}{2} \leq x \leq 1$	(2) $1 \leq a < 2$
(3) $y = -\frac{1}{2}x^2 + 2x - 3$	(4) $AB = 2\sqrt{7}$

2.

<p>(1) $A \cap B \cap C = A \cap (B \cap C) = \{3\}$ (2) $\overline{A \cup B \cup C} = \bar{A} \cap \bar{B} \cap \bar{C} = \{9, 10\}$ (3) $C = (B \cup \bar{B}) \cap C = (B \cap C) \cup (\bar{B} \cap C) = \{3, 4, 5, 6\}$ (4) $\bar{B} = (\bar{B} \cap C) \cup (\bar{B} \cap \bar{C}) = \{5, 6, 7, 9, 10\}$ $B = \{1, 2, 3, 4, 8\}$</p>
--

[] 選択した番号を [] に記入せよ。

<p>3. (1) $\frac{6 \cdot 5 \cdot 4}{6 \cdot 6 \cdot 6} = \frac{5}{9}$ (2) $a=1, b=2$ の時 c は 4 通り、$b=3$ の時 c は 3 通り、… $(4+3+2+1)+(3+2+1)+(2+1)+1 = 20$ 求める確率は $\frac{20}{6^3} = \frac{5}{54}$</p> <p>4. (1) I は内心だから $\angle BAD = \angle CAD \therefore \widehat{BD} = \widehat{DC} \therefore BD = DC$ (2) $\triangle DIB$において、 $\angle DIB = \angle IAB + \angle IBA = \angle IAC + \angle IBC = \angle DBC + \angle IBC = \angle DBI$ $\therefore DB = DI$</p>
--

受験地	受験番号	氏名

2025 年度 吉備国際大学

一般選抜前期B方式入学試験 公 共 解答用紙 —2月2日—

1

問 1	1	プラトン		2	アリストテレス		3	カント		4	ホッブズ					
	5	ロック		6	ルソー		7	ベンサム		8	セン					
問 2	①	キ	②	ケ	③	ク	④	エ	⑤	コ	⑥	ウ	⑦	ア	⑧	オ

2

問 1	1	ソ	2	ス	3	シ	4	オ	5	ク	6	キ	7	ケ	8	コ
	9	セ	10	カ	11	ウ	12	エ	13	ア	14	イ				
問 2	A	広島			B	長崎			問 3	抑止						

3

1	カルテル	2	独占禁止	3	公正取引委員会	4	非価格競争
5	ケネディ	6	消費者基本	7	製造物責任 (PL)	8	国民生活センター
9	消費者生活センター (消費者センター)	10	超高齢社会	11	合計特殊出生	12	終身雇用
13	年功序列	14	非正規				

4

問 1	1	サンフランシスコ	2	日米安全保障	3	1960	4	日米地位協定							
	5	沖縄	6	警察予備	7	保安	8	内閣総理大臣							
	9	個別	10	集団											
問 2	思いやり予算			問 3	文	民	統	制	問 4	P	K	O	問 5	b	

受験地	受験番号	氏名

I	(1)	単量体	合成繊維の名称	重合の種類	単量体間の結合	
		・カプロラクタム	ナイロン6	開環重合		
		・エチレングリコール ・テレフタル酸	ポリエチレンテレフタレート	縮合重合	エステル結合	
		・ヘキサメチレンジアミン ・アジピン酸	ナイロン66	縮合重合	アミド結合	
		・アクリロニトリル	ポリアクリロニトリル	付加重合		
	単量体	合成樹脂の名称	性質（熱可塑性樹脂または熱硬化性樹脂）			
	・メラミン ・ホルムアルデヒド	メラミン樹脂	熱硬化性樹脂			
	・塩化ビニル	ポリ塩化ビニル	熱可塑性樹脂			
	・スチレン	ポリスチレン	熱可塑性樹脂			
	・フェノール ・ホルムアルデヒド	フェノール樹脂	熱硬化性樹脂			
(2)	ビニロン	木綿	アセテート繊維	ビスコースレーヨン		
	合成繊維	天然繊維	半合成繊維	再生繊維		
II	(1)	①	$3\text{Cu} + 8\text{HNO}_3 \rightarrow 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 4\text{H}_2\text{O} + 2\text{NO} \uparrow$			
		②	$\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{NO}_2 \uparrow$			
		③	$\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 \uparrow$			
		④	$\text{Mg} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2 \uparrow$			
		⑤	$2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow$			
	(2)	①	負極	$\text{Zn} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^-$		
			正極	$\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}$		
		②	負極	減少した		
			正極	増加した		

裏面へつづく

受験地	受験番号	氏名

III	(1)	単体名	フッ素	塩素	臭素	ヨウ素
		状態	気体	気体	液体	固体
		色	淡黄色	黄緑色	赤褐色	黒紫色
	(2)	(低い) フッ素<塩素<臭素<ヨウ素 (高い)				
	(3)	(低い) フッ素<塩素<臭素<ヨウ素 (高い)				
	(4)	(弱い) ヨウ素<臭素<塩素<フッ素 (強い)				
	(5)	(小さい) ヨウ素<臭素<塩素<フッ素 (大きい)				
(6)	ウ					
IV	(計算過程)					
	水 (H ₂ O) のモル質量は、 $1.0 \times 2 + 16 \times 1 = 18\text{g/mol}$					
	水 90g の物質量は、 $90\text{g} / 18\text{g/mol} = 5.0\text{mol}$					
	水分子の数は、 $1 \times 5.0\text{mol} \times 6.0 \times 10^{23} / \text{mol} = 30 \times 10^{23} = 3.0 \times 10^{24}$ 個					
水素原子の数は、 $2 \times 5.0\text{mol} \times 6.0 \times 10^{23} / \text{mol} = 60 \times 10^{23} = 6.0 \times 10^{24}$ 個						
酸素原子の数は、 $1 \times 5.0\text{mol} \times 6.0 \times 10^{23} / \text{mol} = 30 \times 10^{23} = 3.0 \times 10^{24}$ 個						
答え						
水分子の数		水素原子の数		酸素原子の数		
3.0×10^{24} 個		6.0×10^{24} 個		3.0×10^{24} 個		

I.

(1)	ヨウ素液	(2)	④	(3)	10 μm
(4)	4 μm	(5)	100 μm	(6)	②
(7)	青紫色	(8)	アミロプラスト	(9)	①
(10)	アミラーゼ	(11)	エチレン	(12)	③

II.

(1)	対立 遺伝子		(2)	ホモ 接合体	
(3)	ヘテロ 接合体		(4)	一塩基多型	
(5)	N 型	グルタミン酸	M 型	リジン	
(6)	エキソン		(7)	mRNA 前駆体	
(8)	スプライシング				

III.

(1)	(ア)	解糖系		(イ)	クエン酸回路	
	(ウ)	電子伝達系				
(2)	(イ)	マトリックス		(ウ)	内膜	
(3)	(ア)	③	(イ)	②	(ウ)	①
(4)	乳酸発酵			(5)	アルコール発酵	
(6)	解糖					

受験地	受験番号	氏名