

一

①	添	い	②	欠如	③	う	けた	④	続柄	⑤	遮断
---	---	---	---	----	---	---	----	---	----	---	----

問二

①	拡大・拡張	②	損失
---	-------	---	----

問三

つ	な	が	り
---	---	---	---

問四

先	行	き	が	見	え	に	く	い	世	の	中
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---

問五

家族を基盤に形成された日本の生活保障制度が、家族のあり方や人びとの生き方の変化に十分追いついていかないがゆえに、セイフティーネットからこぼれおちる人びとが増えている問題

問六

お	互	い	さ	ま
---	---	---	---	---

問七

①	共に生き、生活する場としてのコミュニティ作り、お互いさまの関係をこれまでの家族を超えたところで意識的に形成していくこと
②	一人ひとりのさまざまなちから（力）を信頼し、最大限に生かそうとすること

二

問一

①	理不尽	②	通説	③	駆動	④	昇華	⑤	尊敬
⑥	警鐘	⑦	誇張	⑧	常態化	⑨	耐性	⑩	見極め

問二

①	ア	②	イ
---	---	---	---

問三

イ

問四

過	度	な	ス	ト	レ	ス	や	危	険	か	ら	身	を	守	る	た	め	に	、
脳	は	「	撤	退	」	を	選	択	肢	と	し	て	提	示	す	る			

問五

イ

問六

「	こ	れ	は	違	う	」	と	い	う	確	信			
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	--	--	--

問七

フルマラソンの最初の五キロで「無理だ」と思っても、実際に走り続けていると、次第に体が慣れてきて、気づけばゴールに辿り着くこともある。

10

山登りでも、最初の登り坂はきついが、ペースを調整すれば登り続けられることが多い。

受 験 地	受 験 番 号							氏 名

2026 年度 吉 備 国 際 大 学

一般選抜中期入学試験 英 語 解答用紙

【1】

問1

①	D
---	---

問2

②	D
---	---

問3

③	C
---	---

問4

④	A
---	---

問5

B

問6

(ア)	the Reading Club 2000
-----	-----------------------

問7

(イ)	B
-----	---

問8

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

【2】

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

【3】

(1)	E	(2)	D	(3)	G	(4)	A	(5)	H
-----	---	-----	---	-----	---	-----	---	-----	---

【4】

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

【5】

1	Can you lend me something to write with?
2	Ms. Anderson has worked for Rax Tower for eight years.

受 験 地	受 験 番 号	氏 名

1.

(1) $x \leq -4$	(2) $(2x+3)(x-1)$	(3) $20+14\sqrt{2}$
(4) 7.4	(5) 189 通り	

2.

$y = -2x^2 + 12x + k$ を変形すると

$y = -2(x-3)^2 + k + 18$

$1 \leq x \leq 6$ において、 $x = 3$ で最大値 $k + 18$

$k + 18 = 20$

よって、 $k = 2$

このとき、 $x = 6$ で最小値 2

3.

四角形 ABCD は円に内接することから

$\angle BCE = \angle DAB = \theta$

$\angle ABF = \angle BCE + \angle BEC = \theta + 45^\circ$

$\triangle ABF$ において

$\theta + 25^\circ + (\theta + 45^\circ) = 180^\circ$

$2\theta = 110^\circ$

よって $\theta = 55^\circ$

受 験 地	受 験 番 号	氏 名

2026 年度 吉 備 国 際 大 学

一般選抜中期入学試験 公 共 解答用紙

【1】

(1)	②	(2)	②	(3)	④	(4)	③	(5)	④
(6)	①	(7)	③	(8)	①	(9)	④	(10)	③

【2】

(1)	あ	公共の福祉	い	個人	う	幸福追求
(2)	プログラム規定説			(3)	ノーマライゼーション	
(4)	労働基準法		労働組合法		労働関係調整法	

(順不同)

【3】

(1)	領域		国民		主権		(順不同)
(2)	あ	国権	い	立法機関	う	文民	
(3)	あ	福祉国家	い	新自由主義	う	三位一体の改革	
(4)	オンブズパーソン (オンブズマン) 制度						

【4】

(1)	あ	食糧管理	い	備蓄米	う	コンドラチェフ
	え	フィスカル・ポリシー (裁量的財政政策)	お	自動安定化装置 (ビルトインスタビライザー)		
(2)	減反 政策		(3)	食料安全保障	(4)	6 次産業 化
(5)	③		(6)	人工知能 (AI)	(7)	④

【5】

あ	f	い	b	う	a	え	i	お	t
か	s	き	k	く	q	け	l	こ	g

受 験 地	受 験 番 号	氏 名

I	(1)	(計算過程)					
		ヘリウムの分圧を P(He) Pa、アルゴンの分圧を P(Ar) Pa とする。					
		混合後、気体の体積は、3.0 L + 2.0 L = 5.0 L					
	ヘリウムの分圧は、 $3.0 \times 10^5 \text{ Pa} \times 3.0 \text{ L} = \text{P(He)} \times 5.0 \text{ L}$						
	$\text{P(He)} = 1.8 \times 10^5 \text{ Pa}$						
	アルゴンの分圧は、 $3.0 \times 10^5 \text{ Pa} \times 2.0 \text{ L} = \text{P(Ar)} \times 5.0 \text{ L}$						
$\text{P(Ar)} = 1.2 \times 10^5 \text{ Pa}$							
		ヘリウムの分圧			アルゴンの分圧		
		$1.8 \times 10^5 \text{ Pa}$			$1.2 \times 10^5 \text{ Pa}$		
	(2)	(計算過程)					
		全圧はヘリウムの圧力とアルゴンの圧力の和であるから、 $1.8 \times 10^5 \text{ Pa} + 1.2 \times 10^5 \text{ Pa} = 3.0 \times 10^5 \text{ Pa}$					
	混合気体の全圧		$3.0 \times 10^5 \text{ Pa}$				
	(3)	(計算過程)					
		混合気体では、分圧の比と物質量の比が等しくなる。 $4.0 \text{ g/mol} \times (1.8 \times 10^5 \text{ Pa} / 3.0 \times 10^5 \text{ Pa}) + 40 \text{ g/mol} \times (1.2 \times 10^5 \text{ Pa} / 3.0 \times 10^5 \text{ Pa})$ $= 18.4 \text{ g/mol} \div 18 \text{ g/mol}$ したがって平均分子量は 18 である。					
		混合気体の平均分子量		18			
II	(1)	①	金	②	銀	③	水銀
		④	Au	⑤	Ag	⑥	Hg
	(2)	①	Fe	②	Ni	③	Al
		④	青銅またはブロンズ	⑤	黄銅または真ちゅう		

(ⅢとⅣの解答欄は裏につづく)

受 験 地	受 験 番 号	氏 名

Ⅲ	物質 A		ベンゼン		物質 B		クメンヒドロペルオキシド		
	物質 C		アセトン		物質 D		ベンゼンスルホン酸		
	物質 E		ベンゼンスルホン酸ナトリウム		物質 F		ナトリウムフェノキシド		
	物質 G		クロロベンゼン						
Ⅳ	(1)	①	化学反応式		$2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{NH}_3 \uparrow$				
			気体の色		無色		捕集方法		上方置換
		②	化学反応式		$3\text{Cu} + 8\text{HNO}_3 \rightarrow 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 4\text{H}_2\text{O} + 2\text{NO} \uparrow$				
			気体の色		無色		捕集方法		水上置換
		③	化学反応式		$\text{Cu} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{NO}_2 \uparrow$				
			気体の色		赤褐色		捕集方法		下方置換
	(2)	①	発熱反応						
		②	右向き						
		③	右向き						

2026 年度 吉 備 国 際 大 学

一般選抜中期入学試験 生 物 解答用紙

I	問 1	A : 3	B : 4	C : 5	D : 9	E : 14	F : 16
	問 2	G : 30	H : 31	I : 21	J : 24	K : 26	

II	問 1	1-1	AA	aa			
		1-2	ヘテロ接合体				
	問 2	2-1	A : 同一	B : 異なる	C : 近交弱勢		
		2-2	D : 丸				
		2-3	E : 桃	F : 1	G : 2	H : 1	
		2-4	I : 形質	J : 顕性	K : 潜性		
	問 3	1					
	問 4	2					
	問 5	L : 転写	M : 翻訳				

III	問 1	1-1	分類群				
		1-2	ドメイン				
	問 2	2-1	A : 1	B : 4	C : 7		
		2-2	D : 9	E : 11	F : 14		
	問 3	3-1	2				
		3-2	3				
	問 4	4-1	2				
		4-2	3				
	問 5	5-1	相同器官				
		5-2	相似器官				

受 験 地	受 験 番 号	氏 名