英　語

［問題１］

次の各文の（　　）内に入れるのに最も適当なものを下の**ア～コ**の中から
それぞれ１つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

(1) When it (　　) warmer, the snow will start to melt.

(2) A new hospital is (　　) built at present.

(3) We waited for the bus (　　) for an hour.

(4) She would be the last student (　　) such a mistake.

ア left	**イ** had	**ウ** turns
エ gets	**オ** to make	**カ** to come
キ to keep	**ク** taking	**ケ** doing
コ being		

［問題２］

次の各組の英文がほぼ同じ意味になるように，(　　) 内に入る最も適当なものを下の**ア～ク**の中からそれぞれ１つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

(1) The World Athletics Championships were held in Tokyo in 2025.
The World Athletics Championships (　　) place in Tokyo in 2025.

(2) It is raining as hard as it did yesterday.
It is raining no (　　) hard than it did yesterday.

ア	made	**イ**	took	**ウ**	was
エ	did	**オ**	more	**カ**	less
キ	nothing	**ク**	impossible		

［問題３］

日本文に合う英文になるように与えられた語句を並べかえたとき，(　＊　) 内に入る最も適当なものを**ア～オ**の中からそれぞれ一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

(1) 彼らは貧しい人々を救いたいという強い希望を持っていた。
They (　　) (　　) (　＊　) (　　) (　　) poor.

ア	a strong desire	**イ**	had	**ウ**	help
エ	to	**オ**	the		

(2) あなたは留学することについてどう思いますか。
(　　) (　　) (　＊　) (　　) (　　) abroad?

ア	you	**イ**	think about	**ウ**	what
エ	studying	**オ**	do		

［問題４］

次の会話文の(　　)内に入れるのに最も適当なものを下の**ア～ク**の中から
それぞれ一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

(1) A: What would you like to study at university?
B: Well, I haven't decided yet. What about you?
A: (　　)
B: Oh, it's difficult, isn't it?

(2) A: May I speak to Emmy?
B: Just a moment, please … Sorry, she's out now.
A: Oh, I see. Can I leave a message for her?
B: (　　)

ア Me, too.
イ No, thank you.
ウ I haven't, either.
エ Nor did I.
オ Of course, not.
カ I have already done.
キ I'd like to.
ク Sure, go ahead.

化　学（化学基礎）

必要に応じて，次の原子量の値を用いなさい。

H　1.0　　C　12　　O　16

アボガドロ定数　6.0×10^{23}/mol

0 ℃，1.013×10^{5} Pa(標準状態)における気体のモル体積は 22.4 L/mol とする。

［問題１］

次の**ア**～**カ**のうち，ヨウ化カリウム水溶液に溶けたヨウ素を有機溶媒であるヘキサンに抽出するときに用いる器具として最も適当なものを一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア　ふたまた試験管　　**イ**　ビュレット　　**ウ**　分液ろうと
エ　ろ紙　　**オ**　リービッヒ冷却器　　**カ**　ガスバーナー

［問題２］

次の**ア**～**カ**のうち，原子に関する記述として**誤っているもの**を一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア　中性子の数は，原子番号の数と等しい。
イ　質量数は，陽子の数と中性子の数の総和である。
ウ　陽子がもつ電気量と電子がもつ電気量の絶対値は等しい。
エ　陽子の数と電子の数は等しい。
オ　中性子を含まない原子が存在する。
カ　陽子１個の質量と中性子１個の質量はほぼ等しい。

［問題３］

原子番号 24 の原子がイオンになるとき，3 価の陽イオンになる。この 3 価の陽イオンに含まれている陽子の数と電子の数の正しい組み合わせを，次の**ア**～**コ**のうちから一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア　陽子の数：12 個，電子の数： 9 個
イ　陽子の数：12 個，電子の数：15 個
ウ　陽子の数：21 個，電子の数：21 個
エ　陽子の数：21 個，電子の数：24 個
オ　陽子の数：21 個，電子の数：27 個
カ　陽子の数：24 個，電子の数：21 個
キ　陽子の数：24 個，電子の数：27 個
ク　陽子の数：27 個，電子の数：21 個
ケ　陽子の数：27 個，電子の数：24 個
コ　陽子の数：27 個，電子の数：27 個

［問題４］

次の a～c のうち，塩化水素に関する記述の正誤が正しい組み合わせを，下の**ア**～**ク**のうちから一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

a　極性分子である。
b　分子の形状は直線形である。
c　水素原子と塩素原子はイオン結合している。

ア　a：正，b：正，c：正　　**イ**　a：正，b：正，c：誤
ウ　a：正，b：誤，c：正　　**エ**　a：正，b：誤，c：誤
オ　a：誤，b：正，c：正　　**カ**　a：誤，b：正，c：誤
キ　a：誤，b：誤，c：正　　**ク**　a：誤，b：誤，c：誤

［問題５］

次の**ア**～**カ**のうち，結晶に関する記述として**誤っているもの**を一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア　カルシウムの結晶は，金属結晶である。
イ　酸化カルシウムの結晶は，イオン結晶である。
ウ　ヨウ素の結晶は，分子結晶である。
エ　二酸化炭素の結晶は，分子結晶である。
オ　水の結晶は，共有結合結晶である。
カ　塩化アンモニウムの結晶は，イオン結晶である。

［問題６］

次の**ア**～**コ**のうち，ドライアイス 2.2 cm^3（密度 1.6 g/cm^3）に含まれる二酸化炭素の分子数として正しいものを一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア　1.9×10^{22} 個　　**イ**　2.2×10^{22} 個　　**ウ**　3.0×10^{22} 個
エ　4.8×10^{22} 個　　**オ**　7.2×10^{22} 個　　**カ**　1.9×10^{23} 個
キ　2.2×10^{23} 個　　**ク**　3.0×10^{23} 個　　**ケ**　4.8×10^{23} 個
コ　7.2×10^{23} 個

［問題７］

2.8 L のプロパン C_3H_8 を完全燃焼させたとき，必要な酸素の体積と生成した水の質量の正しい組み合わせを次の**ア**～**コ**のうちから一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。ただし，プロパンは気体であり，いずれの気体の体積は，0 ℃，1.013×10^5 Pa のときのものとする。

$$C_3H_8 + 5O_2 \longrightarrow 3CO_2 + 4H_2O$$

	必要な酸素	生成した水		必要な酸素	生成した水
ア	0.63 L	0.50 g	**イ**	0.63 L	9.0 g
ウ	1.4 L	0.50 g	**エ**	1.4 L	9.0 g
オ	6.3 L	0.50 g	**カ**	6.3 L	9.0 g
キ	14 L	0.50 g	**ク**	14 L	9.0 g
ケ	63 L	0.50 g	**コ**	63 L	9.0 g

［問題８］

次の**ア**～**コ**のうち，0 ℃，1.013×10^5 Pa で 840 mL のアンモニアを水にすべて溶かしてできたアンモニア水 150 mL のモル濃度として正しいものを一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア 0.25 mol/L	**イ** 0.28 mol/L	**ウ** 0.50 mol/L
エ 0.56 mol/L	**オ** 0.84 mol/L	**カ** 2.5 mol/L
キ 2.8 mol/L	**ク** 5.0 mol/L	**ケ** 5.6 mol/L
コ 8.4 mol/L		

［問題９］

次の a～c について，pH に関する記述の正誤が正しい組み合わせを，下の**ア**～**ク**のうちから一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

a　酸性が強いほど pH の値は小さい。
b　同濃度の塩酸と硫酸では，それぞれの pH の値は等しい。
c　同濃度のアンモニア水と水酸化ナトリウム水溶液では，それぞれの pH の値は等しい。

ア　a：正，b：正，c：正　　**イ**　a：正，b：正，c：誤
ウ　a：正，b：誤，c：正　　**エ**　a：正，b：誤，c：誤
オ　a：誤，b：正，c：正　　**カ**　a：誤，b：正，c：誤
キ　a：誤，b：誤，c：正　　**ク**　a：誤，b：誤，c：誤

［問題 10］

次の a～c について，電池に関する記述の正誤が正しい組み合わせを，下の**ア**～**ク**のうちから一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

a　電池が放電するとき，電子は正極から負極に向かって流れる。
b　電池が放電するとき，負極では酸化反応が起こる。
c　充電できる電池のことを一次電池という。

ア　a：正，b：正，c：正　　**イ**　a：正，b：正，c：誤
ウ　a：正，b：誤，c：正　　**エ**　a：正，b：誤，c：誤
オ　a：誤，b：正，c：正　　**カ**　a：誤，b：正，c：誤
キ　a：誤，b：誤，c：正　　**ク**　a：誤，b：誤，c：誤

令和８年度　総合型選抜２期　**教科基礎テスト　解答用紙**

受験番号	氏　　名
	採点用解答

［英語］　〈解答欄〉記号に〇印を記しなさい。　小計　　点

			採点者使用欄
［問題１］	(1)	ア　イ　ウ　**エ**　オ　カ　キ　ク　ケ　コ	
	(2)	ア　イ　ウ　エ　オ　カ　キ　ク　ケ　**コ**	
	(3)	ア　イ　ウ　エ　オ　**カ**　キ　ク　ケ　コ	
	(4)	ア　イ　ウ　エ　**オ**　カ　キ　ク　ケ　コ	
［問題２］	(1)	ア　**イ**　ウ　エ　オ　カ　キ　ク	
	(2)	ア　イ　ウ　エ　オ　**カ**　キ　ク	
［問題３］	(1)	ア　イ　ウ　**エ**　オ	
	(2)	**ア**　イ　ウ　エ　オ	
［問題４］	(1)	ア　イ　**ウ**　エ　オ　カ　キ　ク	
	(2)	ア　イ　ウ　エ　オ　カ　キ　**ク**	

［化学］　〈解答欄〉記号に〇印を記しなさい。　小計　　点

		採点者使用欄
［問題１］	ア　イ　**ウ**　エ　オ　カ	
［問題２］	**ア**　イ　ウ　エ　オ　カ	
［問題３］	ア　イ　ウ　エ　オ　**カ**　キ　ク　ケ　コ	
［問題４］	ア　**イ**　ウ　エ　オ　カ　キ　ク	
［問題５］	ア　イ　ウ　エ　**オ**　カ	
［問題６］	ア　イ　ウ　**エ**　オ　カ　キ　ク　ケ　コ	
［問題７］	ア　イ　ウ　エ　オ　カ　キ　**ク**　ケ　コ	
［問題８］	**ア**　イ　ウ　エ　オ　カ　キ　ク　ケ　コ	
［問題９］	ア　イ　ウ　**エ**　オ　カ　キ　ク	
［問題 10］	ア　イ　ウ　エ　オ　**カ**　キ　ク	

合　　計　　点

【総合型選抜第２期　教科基礎テスト（英語）出題意図】
《全体の出題意図》
　高校で学習する基本的な英語表現やイディオムについて理解し，適切に運用できているかを確認することを目的として出題している。

《各期の設問ごとの出題意図》

問題１　基本的な動詞の用法や、受動態の進行形、to 不定詞を理解しているかを確認した。
問題２　take の熟語と less を使った同等比較表現を理解できるかを確認した。
問題３　日本語の口語表現から正しい英文を作る力を確認した。
問題４　短い対話を読み、前後関係から正しい応答を選べるかを確認した。

【総合型選抜第２期　教科基礎テスト（化学基礎）出題意図】
《全体の出題意図》
　化学基礎における各分野において，知識の整理・基礎事項の理解，化学反応式の係数を利用して量的処理ができるか確認した。

《各期の設問ごとの出題意図》

問題１　混合物の分離法である抽出の実験に関する基礎的な知識について整理できているかを確認した。
問題２　原子の構造に関する基礎知識について整理できているか確認した。
問題３　原子が陽イオンになるにあたり，原子を構成する陽子の数・電子の数の変化について理解しているかを確認した。
問題４　塩化水素分子をもとに「分子の極性」 形状」 分子内に含まれる結合」について整理できているかを確認した。
問題５　各結晶の代表例について整理できているかを確認した。
問題６　物質量の計算について理解できているかを確認した。
問題７　化学反応式の係数を利用して化学変化における反応物と生成物の量的関係について理解できているかを確認した。
問題８　モル濃度の算出できているかを確認した。
問題９　pH に関する基礎知識について整理できているかを確認した。
問題 10　電池に関する基礎知識について整理できているかを確認した。