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。ただし，文頭にくる文字も小文字で示してあります。

(1) My brother studied hard; (　　) he would have failed the exam.

(2) (　　) you hurry, you will miss the bus.

(3) (　　) had I fallen asleep when I was wakened by a knock.

(4) He had no choice (　　) to wait for her.

ア despite	**イ** otherwise	**ウ** therefore
エ while	**オ** without	**カ** in case
キ unless	**ク** except	**ケ** hardly
コ only		

［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) There is no doubt that he will win the game.
He is (　　) to win the game.

(2) We were unable to leave because of the heavy rain.
The heavy rain made it (　　) for us to leave.

ア	eager	**イ**	hard	**ウ**	certain
エ	impossible	**オ**	entire	**カ**	willing
キ	glad	**ク**	able		

［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) 彼女は顧客との打ち合わせの準備で忙しかった。
She was busy (　　) (　　) (　＊　) (　　) (　　).

ア	a client	**イ**	with	**ウ**	a meeting
エ	for	**オ**	preparing		

(2) その泥棒は路上で老人から鍵を奪った。
The thief (　　) (　　) (　＊　) (　　) (　　) the street.

ア	of	**イ**	the old man	**ウ**	robbed
エ	the key	**オ**	on		

［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: Did you watch yesterday's game?

B: Yeah, the team played well overall, but they could have done better in the first fifteen minutes.

A: (　　) They seemed a little nervous at the beginning.

(2) A: Excuse me, I bought this here yesterday, but it doesn't work.

B: (　　) Let me check it for you.

A: Yes, please. Thank you.

ア I don't have any idea.
イ I'm very sorry about that.
ウ That's great to hear.
エ I'm glad you like it.
オ Please be more careful.
カ It might not happen.
キ I agree.
ク Not really.

化　学（化学基礎）

必要があれば，原子量は次の値を用いなさい。

H　1.0　　C　12　　N　14　　O　16

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，炎色反応を示さない元素を一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア　カリウム　　**イ**　バリウム

ウ　カルシウム　　**エ**　マグネシウム

オ　ストロンチウム　　**カ**　銅

［問題２］

次の**ア**～**カ**のうち，同位体の関係にあるものを一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア　O_2 と O_3　　**イ**　Mg と Mg^{2+}

ウ　^{35}Cl と ^{37}Cl　　**エ**　^{14}C と ^{14}N

オ　CO と CO_2　　**カ**　Pb と Zn

［問題３］

次の a～d について，ネオンと同一電子配置であるイオンをすべて選んでいるものを下の**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。

a　Mg^{2+}　　b　Ca^{2+}　　c　O^{2-}　　d　Cl^{-}

ア　a のみ　　**イ**　b のみ　　**ウ**　c のみ　　**エ**　d のみ
オ　a，b　　**カ**　a，c　　**キ**　a，d　　**ク**　b，c
ケ　b，d　　**コ**　c，d

［問題４］

次の**ア**～**カ**のうち，電気陰性度が最も大きいものを一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア　リチウム　　**イ**　炭素
ウ　窒素　　**エ**　酸素
オ　フッ素　　**カ**　ネオン

［問題５］

次の a～e について，単結合を含まない分子の組み合わせを下の**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。

a　CO_2　　b　N_2　　c　Cl_2　　d　H_2S　　e　C_2H_2

ア　a，b　　**イ**　a，c　　**ウ**　a，d　　**エ**　a，e
オ　b，c　　**カ**　b，d　　**キ**　b，e　　**ク**　c，d
ケ　c，e　　**コ**　d，e

［問題６］

ある元素には，中性子の数が 34 でその存在比が 70%である同位体 A と中性子の数が 36 でその存在比が 30%の同位体 B の 2 種類が存在する。この元素の原子量が 63.6 のとき，原子番号として正しいものを次の**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，同位体の相対質量は，質量数と等しいものとする。

ア 28	**イ** 29	**ウ** 30	**エ** 34
オ 35	**カ** 36	**キ** 62	**ク** 63
ケ 64	**コ** 65		

［問題７］

0 ℃，1.013×10^5 Pa で 5.6 L のエチレン C_2H_4 を完全燃焼させるために必要な酸素と同量の酸素を用いて完全燃焼できるプロパン C_3H_8 は何 g か。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 0.55 g	**イ** 0.66 g	**ウ** 1.1 g	**エ** 2.2 g
オ 3.3 g	**カ** 5.5 g	**キ** 6.6 g	**ク** 11 g
ケ 22 g	**コ** 33 g		

［問題８］

次の**ア**～**コ**のうち，質量パーセント濃度が 63 %の濃硝酸を希釈して，1.0 mol/L の希硝酸 1.0 L をつくるときに必要な濃硝酸の体積を一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。ただし，濃硝酸の密度は 1.4 g/cm^3 とする。

ア 1.1 cm^3	**イ** 1.4 cm^3	**ウ** 6.3 cm^3	**エ** 7.1 cm^3
オ 9.6 cm^3	**カ** 11 cm^3	**キ** 14 cm^3	**ク** 63 cm^3
ケ 71 cm^3	**コ** 96 cm^3		

［問題９］

次の a～d について，塩酸と反応する物質をすべて選んでいるものを次の**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。

a　炭酸水素ナトリウム　　b　水酸化バリウム
c　硫酸ナトリウム　　d　塩化アンモニウム

ア　a のみ　　**イ**　b のみ　　**ウ**　c のみ　　**エ**　d のみ
オ　a，b　　**カ**　a，c　　**キ**　a，d　　**ク**　b，c
ケ　b，d　　**コ**　c，d

［問題 10］

二酸化硫黄を水に溶解させて 50.0 mL の水溶液にした。この水溶液を硫酸酸性にした後，0.0250 mol/L の過マンガン酸カリウム水溶液で酸化還元滴定したところ，12.0 mL を加えたところで終点となった。水に溶解させた二酸化硫黄の 0 ℃，1.013×10^5 Pa での体積として正しいものを下の**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，過マンガン酸カリウム，二酸化硫黄が酸化剤・還元剤として作用したときの半反応式は以下の通りである。

$$MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \longrightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$$

$$SO_2 + 2H_2O \longrightarrow SO_4^{2-} + 4H^+ + 2e^-$$

ア　1.12 mL　　**イ**　1.68 mL　　**ウ**　2.24 mL　　**エ**　3.36 mL
オ　5.60 mL　　**カ**　11.2 mL　　**キ**　16.8 mL　　**ク**　22.4 mL
ケ　33.6 mL　　**コ**　56.0 mL

令和８年度　一般選抜４期　**基礎学力検査　解答用紙**

受験番号	氏　　名
	採点用解答

［英語］　〈解答欄〉記号に○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○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	
［問題５］	**ア**　イ　ウ　エ　オ　カ　キ　ク　ケ　コ	
［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　ケ　コ	
［問題 10］	ア　イ　ウ　エ　オ　カ　**キ**　ク　ケ　コ	

合　　計　　点

【一般選抜第４期　基礎学力検査（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　hardly や otherwise といった難易度の高い副詞の用法を理解できているかを確認した。
問題２　基本的な形容詞の用法を把握しているかを確認した。
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。

【一般選抜第４期　基礎学力検査（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　元素の検出方法である炎色反応について整理できているかを確認した。
問題２　同位体について理解できているかを確認した。
問題３　イオンの電子配置についての理解できているかを確認した。
問題４　電気陰性度の周期律について整理できているかを確認した。
問題５　分子内に含まれる結合の種類について整理できているかを確認した。
問題６　原子量，および原子を構成する粒子にに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について理解できているかを確認した。
問題８　溶液の調製（溶液の希釈）について理解できているかを確認した。
問題９　中和反応（弱酸の遊離）について理解できているかを確認した。
問題10　酸化還元滴定の終点における酸化剤と還元剤の量的関係を理解し，実験結果より必要な溶液の体積を算出できるかを確認した。