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) Mr. White was thought (　　) innocent.

(2) I (　　) to know him in Canada.

(3) I heard my name (　　) by someone in the crowd.

(4) The man is (　　) ill of by everybody.

ア make	**イ** get	**ウ** came
エ to have	**オ** to say	**カ** to be
キ being	**ク** taking	**ケ** spoken
コ called		

［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) As he doesn't have much money, he can't buy a new car.
If he had much money, he (　　) buy a new car.

(2) This book is far from being interesting.
This book (　　) interesting at all.

ア will be	**イ** would be	**ウ** can
エ could	**オ** isn't	**カ** wasn't
キ has been	**ク** hadn't been	

［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) オリンピックで最も大切なことは，勝つことではなく参加することだ。
The most important thing in the Olympic Games is (　　) (　　) (　＊　) (　　) (　　) in them.

ア not	**イ** part	**ウ** to win
エ to take	**オ** but	

(2) あなたは自分がすることに責任を持つべきだ。
You have to (　　) (　　) (　＊　) (　　) (　　) do.

ア what	**イ** for	**ウ** you
エ be	**オ** responsible	

［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's wrong, Kevin? (　　)
B: I know. I've had a bad cold since last week.
A: Have you seen a doctor?
B: Not yet, but I'll go tomorrow.

(2) A: Excuse me, but I want to go to the aquarium.
B: Hmm, it's a little far from here.
A: (　　)
B: About fifteen minutes by bus.

ア You're in hospital.
イ You'll be tired.
ウ You must hurry up.
エ You look pale.
オ How have you been?
カ How should I go there?
キ How far is it from here?
ク How long will it take to go there?

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　　N　14

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**～**ク**のうち，化合物の組み合わせを一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア　硫化水素と水素　　**イ**　オゾンとフラーレン

ウ　海水と空気　　**エ**　塩酸と塩素

オ　亜鉛と黒鉛　　**カ**　単斜硫黄とゴム状硫黄

キ　二酸化炭素と塩化ナトリウム　　**ク**　フッ素と臭素

［問題２］

次の**ア**～**カ**のうち，中性子の数が最も多いものを一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア　^{33}S　　**イ**　^{35}Cl　　**ウ**　^{37}Cl

エ　^{40}Ar　　**オ**　^{39}K　　**カ**　^{40}Ca

［問題３］

次の元素**ア**～**カ**のうち，(第 1)イオン化エネルギー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**　ネオン　　**ウ**　フッ素

エ　窒素　　**オ**　炭素　　**カ**　ホウ素

［問題４］

次の a～c について，水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　水分子は無極性分子である。
b　水分子は非共有電子対を 4 つもつ。
c　水の結晶は共有結合結晶に分類される。

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 a～c について，金属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　金属の光沢は，自由電子によるものである。
b　金属をたたくとうすく広がる性質をもち，この性質を延性と呼ぶ。
c　金属を化学式で表すときは，組成式で表す。

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６］

次の a～c について，大小関係を正しく表しているものを下の**ア**～**カ**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　メタン 0.15 mol に含まれる水素原子の数

b　0 ℃，1.013×10^5 Pa（標準状態）で 5.6 L の二酸化炭素に含まれる酸素原子の数

c　5.1 g のアンモニアに含まれる水素原子の数

ア　a＜b＜c　　**イ**　a＜c＜b　　**ウ**　b＜c＜a

エ　b＜a＜c　　**オ**　c＜a＜b　　**カ**　c＜b＜a

［問題７］

硫酸は，次の化学反応式で表した 3 段階を経て合成される。

第 1 段階　$S + O_2 \longrightarrow SO_2$

第 2 段階　$2SO_2 + O_2 \longrightarrow 2SO_3$

第 3 段階　$SO_3 + H_2O \longrightarrow H_2SO_4$

次の a～c について，硫酸の合成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。

ただし，各記述についてはそれぞれの段階の反応がすべて進行したときのものとする。

a　1 mol の硫黄 S から三酸化硫黄 SO_3 は第 2 段階で 2 mol 得られる。

b　1 mol の硫黄から硫酸 H_2SO_4 は 1 mol 得られる。

c　1 mol の硫酸を得るためには，酸素 O_2 は合計 2 mol 必要である。

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８］

次の**ア**～**コ**のうち，12 mol/L の濃塩酸を希釈して 2.0 mol/L の希塩酸を 150 mL 調製するときに必要とする濃塩酸の体積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　6.5 mL	**イ**　8.5 mL	**ウ**　13 mL
エ　17 mL	**オ**　25 mL	**カ**　30 mL
キ　34 mL	**ク**　40 mL	**ケ**　50 mL
コ　60 mL		

［問題９］

次の a～e について，2 価の強塩基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　水酸化ナトリウム	b　アンモニア
c　水酸化バリウム	d　水酸化カルシウム
e　水酸化マグネシウム	

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 10］

次の a～e の反応において，下線のついた物質が還元剤として作用している化学反応式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 $5\underline{(COOH)_2} + 2KMnO_4 + 3H_2SO_4 \longrightarrow 10CO_2 + 8H_2O + 2MnSO_4 + K_2SO_4$

b $2\underline{H_2S} + SO_2 \longrightarrow 3S + 2H_2O$

c $Mg + \underline{H_2SO_4} \longrightarrow MgSO_4 + H_2$

d $\underline{MnO_2} + 4HCl \longrightarrow MnCl_2 + Cl_2 + 2H_2O$

e $2KI + \underline{Cl_2} \longrightarrow I_2 + 2KCl$

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		

令和８年度　総合型選抜１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　**キ**　ク	
［問題２］	ア　イ　ウ　**エ**　オ　カ	
［問題３］	ア　**イ**　ウ　エ　オ　カ	
［問題４］	ア　イ　ウ　エ　オ　カ　キ　**ク**	
［問題５］	ア　イ　**ウ**　エ　オ　カ　キ　ク	
［問題６］	ア　イ　ウ　**エ**　オ　カ	
［問題７］	ア　イ　ウ　エ　オ　**カ**　キ　ク	
［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

【総合型選抜第１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　動詞の to 不定詞や過去分詞の使用をセンテンス内で前後関係に応じ、応用できるかを確認した。
問題２　仮定法過去や far を使ったコロケーションを使用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１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　物質の分類（化合物）について整理できているかを確認した。
問題２　原子の構造について理解し，陽子の数・質量数の表記について整理し，中性子の数を算出できるかを確認した。
問題３　イオン化エネルギーの周期律について整理できているかを確認した。
問題４　水分子の構造について整理できているかを確認した。
問題５　金属の性質，化学式での表現について整理できているかを確認した。
問題６　分子中の原子の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　化学反応式の係数が表す意味について理解できているかを確認した。
問題８　モル濃度および溶液の濃度の希釈について理解できているかを確認した。
問題９　塩基の分類について整理できているかを確認した。
問題 10 還元剤および反応前後の酸化数変化の意味について理解しているかを確認した。