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〇印を記しなさい。

(1) My father has just (　　) for the station.

(2) We (　　) about the problem of global poverty in yesterday's class.

(3) All things (　　), Peter is a good student.

(4) You should know better than (　　) such a thing.

ア	to be	**イ**	to do	**ウ**	to think
エ	being	**オ**	getting	**カ**	having
キ	talked	**ク**	discussed	**ケ**	considered
コ	left				

［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〇印を記しなさい。ただし，文頭にくるべき語も小文字となっています。

(1) My mother forces me to practice cooking every day.
I am (　　) to practice cooking by my mother every day.

(2) Jack can no more speak Japanese than Bill can.
(　　) Jack nor Bill can speak Japanese.

ア	used	**イ**	made	**ウ**	possible
エ	necessary	**オ**	unable	**カ**	hardly
キ	less	**ク**	neither		

［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〇印を記しなさい。

(1) 私たちはジェーンが他人に悪口を言われているのを聞いたことがありません。
We have never (　　) (　　) (　＊　) (　　) (　　) by others.

ア	Jane	**イ**	ill	**ウ**	heard
エ	spoken	**オ**	of		

(2) たとえ太陽が西から昇ったとしても，私は自分の考えを変えないだろう。
If (　　) (　　) (　＊　) (　　) (　　) the west, I would not change my mind.

ア	rise	**イ**	the sun	**ウ**	were
エ	in	**オ**	to		

［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〇印を記しなさい。

(1) A: How many times have you been to Okinawa?
B: Hmm, (　　).
A: When was the last time you went?
B: About five years ago.

(2) A: Happy birthday, Nancy! This is for you.
B: For me? Thanks, Mark. May I open it?
A: Sure, (　　).

ア	never been	**イ**	for the first time
ウ	just twice	**エ**	much better
オ	I wish you had it	**カ**	I hope you like it
キ	you did it	**ク**	you'll be fine

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。

C　12　　O　16　　Ca　40

［問題１］

次の a～d のうち，化合物に分類される物質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　海水　　b　亜鉛　　c　水酸化ナトリウム　　d　塩化水素

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２］

次の a～c のうち，原子に関する記述の正誤の組み合わせが正しいものを下の**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　中性子が存在しない原子が存在する。
b　質量数は，陽子の数と中性子の数の総和である。
c　陽子１個がもつ電気量と電子１個がもつ電気量の絶対値は等しい。

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３］

次の**ア**～**カ**のうち，フッ化物イオン，アルミニウムイオン，酸化物イオンをイオンの大きさが大きい順に並べているものを一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に〇印を記しなさい。

ア　$F^{-}>Al^{3+}>O^{2-}$　　**イ**　$F^{-}>O^{2-}>Al^{3+}$

ウ　$Al^{3+}>F^{-}>O^{2-}$　　**エ**　$Al^{3+}>O^{2-}>F^{-}$

オ　$O^{2-}>F^{-}>Al^{3+}$　　**カ**　$O^{2-}>Al^{3+}>F^{-}$

［問題４］

次の a～d について，配位結合を含む分子・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〇印を記しなさい。

a　水酸化物イオン　　b　メタン

c　アンモニア　　d　オキソニウムイオン

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５］

次の a～c について，黒鉛に関する記述の正誤の組み合わせが正しいものを下の**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〇印を記しなさい。

a　電気伝導性をもち，電池の電極に用いられる。
b　共有結合の結晶に分類され，非常に硬い。
c　フラーレンとは同素体の関係にある。

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６］

ある金属 M を 5.40 g を十分酸化したところ，組成式が M_2O_3 の酸化物が 10.2 g 生成した。金属 M の原子量として正しいものを次の**ア**～**コ**のうち一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に〇印を記しなさい。

ア　24　　**イ**　27　　**ウ**　30　　**エ**　36
オ　48　　**カ**　54　　**キ**　60　　**ク**　72
ケ　96　　**コ**　108

［問題７］

炭酸カルシウムを希塩酸に加えると，次の化学反応式で表すように反応が起こる。

$$CaCO_3 + 2HCl \longrightarrow CaCl_2 + H_2O + CO_2$$

1.00 g の炭酸カルシウムを完全に反応させるためには，1.00 mol/L の希塩酸は何 mL 必要か。希塩酸の体積として正しいものを次の**ア**～**コ**の中から一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア 5.00 mL	**イ** 7.50 mL	**ウ** 10.0 mL	**エ** 20.0 mL
オ 40.0 mL	**カ** 50.0 mL	**キ** 75.0 mL	**ク** 100 mL
ケ 200 mL	**コ** 400 mL		

［問題８］

次の a～c について，酸塩基に関する記述として正誤の組み合わせが正しいものを下の**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　2 価の酸は，すべて強酸である。
b　pH の値は，小さいほど酸性が強い。
c　アレニウスの定義で酸に分類される物質は，いずれも酸素原子が含まれる。

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９］

ある濃度の水酸化バリウム水溶液を 10 倍に希釈したものを 20 mL はかりとり，これを完全に中和するために 0.10 mol/L の希塩酸を 24 mL を要した。希釈前の水酸化バリウム水溶液のモル濃度は何 mol/L 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	0.030 mol/L	**イ**	0.060 mol/L
ウ	0.090 mol/L	**エ**	0.12 mol/L
オ	0.18 mol/L	**カ**	0.30 mol/L
キ	0.60 mol/L	**ク**	0.90 mol/L
ケ	1.2 mol/L	**コ**	1.8 mol/L

［問題 10］

次の a～d について，希硫酸に加えても反応しないが熱濃硫酸とは反応する金属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　鉄　　b　銅　　c　金　　d　銀

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				

令和７年度　一般選抜３期

基礎学力検査問題　解答用紙

受験番号	氏　　名

［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	キ	ク	ケ	**コ**	
［問題２］	**ア**	イ	ウ	エ	オ	カ	キ	ク			
［問題３］	ア	イ	ウ	エ	**オ**	カ					
［問題４］	ア	イ	ウ	**エ**	オ	カ	キ	ク	ケ	コ	
［問題５］	ア	イ	**ウ**	エ	オ	カ	キ	ク			
［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			
［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３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。

《設問ごとの出題意図》

問題１　自動詞と他動詞の基本，基本的なイディオムなどの定着度を確認した。
問題２　使役動詞，否定を表す比較表現についての定着度を確認した。
問題３　第５文型で補語に過去分詞を用いる文，仮定法を理解し，正しい英文が作れるかどうかを確認した。
問題４　経験を問う現在完了の疑問文への答え方，よく使われる会話表現について確認した。

【一般選抜３期基礎学力検査（化学）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。

《設問ごとの出題意図》

問題１　物質の分類（化合物）を整理できているかを確認した。
問題２　原子の構造に関して理解できているかを確認した。
問題３　イオンの大きさについて整理できているかを確認した。
問題４　配位結合について理解できているかを確認した。
問題５　黒鉛の特徴，用途について理解できているかを確認した。
問題６　原子の物質量を利用して，組成式を求めることができるかを確認した。
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　酸・塩基の定義，分類，pH の意味について理解できているかを確認した。
問題９　中和滴定の中和点における酸と塩基の量的関係を理解し，実験結果から濃度未知の溶液のモル濃度を計算できるかを確認した。
問題 10　金属の反応性について，イオン化傾向をもとに整理できているかを確認した。