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，文頭にくるべき語も小文字となっています。

(1) You must remember the fact that you (　　) her a lot.

(2) It might rain this afternoon. Don't forget to (　　) your umbrella.

(3) (　　) your hand if you have any questions.

(4) Could you (　　) me a few minutes?

ア cost	**イ** spare	**ウ** lend
エ take	**オ** borrow	**カ** rise
キ lie	**ク** make	**ケ** owe
コ raise		

［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。ただし，文頭にくるべき語も小文字となっています。

(1) As soon as Bill lay down on the grass, he fell asleep.
(　　) sooner had Bill lain on the grass than he fell asleep.

(2) He sings as if he were a rock star.
He sings (　　) a rock star.

ア less	**イ** like	**ウ** much
エ no	**オ** more	**カ** for
キ beyond	**ク** not	

［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)　おいでくださるのに，いつがご都合がよろしいでしょうか。
When would (　　) (　　) (　＊　) (　　) (　　) to come here?

ア you	**イ** be	**ウ** for
エ it	**オ** convenient	

(2)　面と向かってお世辞を言う人には気をつけるべきだ。
You should be careful (　　) (　　) (　＊　) (　　) (　　) to your face.

ア who	**イ** you	**ウ** flatters
エ a person	**オ** of	

［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: Hey, Lisa, you're checking your phone again.
B: I know…but (　　).
A: It's really addictive, isn't it?

(2) A: Why do we have to leave so early?
B: Because there's going to be heavy traffic in the morning.
A: (　　).

ア	That's on purpose	**イ**	I can resist it
ウ	That goes too far	**エ**	I can make it
オ	That makes sense	**カ**	I can't help it
キ	That is easy	**ク**	I can't catch it

化　学（化学基礎）

［問題１］

次の a～c について，元素の検出方法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　試料を完全燃焼させたときに生じた気体を石灰水に通すと白濁した。この結果より，試料を構成する元素には，炭素，酸素が含まれていたと判断できる。

b　試料を完全燃焼させたときに生じた液体を無水硫酸銅（Ⅱ）に加えると青変した。この結果より，試料を構成する元素には，水素，酸素が含まれていたと判断できる。

c　試料を溶かしてつくった水溶液に硝酸銀水溶液を加えると白濁した。この結果より，試料を構成する元素には，塩素が含まれていたと判断できる。

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２］

次の**ア**～**カ**のうち，^{37}Cl 原子内に含まれる中性子の数を一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア　16　　**イ**　17　　**ウ**　18
エ　20　　**オ**　37　　**カ**　54

［問題３］

次の a～e について，イオンを表す化学式とそのイオン名が**誤っている**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　F^-：フッ素イオン　　b　NO_3^-：硝酸イオン
c　S^{2-}：硫酸イオン　　d　HCO_3^-：炭酸水素イオン
e　PO_4^{3-}：リン酸イオン

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４］

次の**ア**～**カ**のうち，周期表に関する記述について**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　周期表は，メンデレーエフによって考案された。
イ　原子番号 1～20 の元素は，すべて典型元素である。
ウ　13 族元素は，すべて金属元素である。
エ　18 族元素の価電子の数は，すべて等しい。
オ　第 3 周期に属する元素の原子の最外殻は，すべて M 殻である。
カ　遷移元素は，すべて金属元素である。

［問題５］

次の a～e について，非共有電子対が存在しない分子・イオン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　二酸化炭素　　b　メタン
c　窒素　　d　アンモニウムイオン
e　オキソニウムイオン

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］

ある金属 M の酸化物を 3.20 g 完全に還元したところ，金属 M が 2.56 g 生成した。酸化物中の M の酸化数が＋2 のとき，金属 M の原子量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，酸素の原子量は 16 とする。

ア　27　　**イ**　32　　**ウ**　48
エ　54　　**オ**　64　　**カ**　72
キ　86　　**ク**　96　　**ケ**　108
コ　128

［問題７］

次の a～c について，メスフラスコの使い方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　使用前にメスフラスコの内部が水で濡れていてもそのまま利用する。
b　液面の下端をメスフラスコの標線に合わせて溶液を調製する。
c　溶液（原液）を 10 倍希釈するときは，原液 10 mL を 100 mL メスフラスコに入れた後，純水を加えて 100 mL にする。

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**～**カ**のうち，水溶液にしたときに酸性を示す正塩を一つ選び，解答用紙の解答欄にある記号に○印を記しなさい。

ア　NH_4Cl　　**イ**　KNO_3　　**ウ**　$NaHSO_4$
エ　CH_3COONa　　**オ**　$NaHCO_3$　　**カ**　$Mg(OH)Cl$

［問題９］

濃度未知の過酸化水素水 10 mL に濃硫酸 2 mL を加えてから，0.024 mol/L の過マンガン酸カリウム水溶液を滴下して酸化還元滴定を行ったところ，終点までに 15 mL 要した。滴定した過酸化水素水のモル濃度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，この滴定では，過マンガン酸イオン・過酸化水素は次のように酸化剤・還元剤としてそれぞれ反応するものとする。

$$MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \longrightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$$
$$H_2O_2 \longrightarrow O_2 + 2H^+ + 2e^-$$

ア 0.012 mol/L	**イ** 0.014 mol/L	**ウ** 0.048 mol/L
エ 0.075 mol/L	**オ** 0.090 mol/L	**カ** 0.12 mol/L
キ 0.14 mol/L	**ク** 0.48 mol/L	**ケ** 0.75 mol/L
コ 0.90 mol/L		

［問題 10］

次の a～d について，常温の水に加えても反応しないが，沸騰水と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　金　　b　亜鉛　　c　銅　　d　マグネシウム

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		

令和８年度　一般選抜３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　**キ**　ク	
［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	
［問題８］	**ア**　イ　ウ　エ　オ　カ	
［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。

《各期の設問ごとの出題意図》

問題１　基本的な動詞の意味や用法をマスターできているかを確認した。
問題２　基本的なイディオムと前置詞としての like の使い方を確認した。
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３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，中性子の算出ができるかを確認した。
問題３　イオンの化学式とイオン名が整理できているかを確認した。
問題４　周期表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５　分子・イオン内の非共有電子対の有無について判断できるかを確認した。
問題６　組成式についての理解とその利用により原子量の算出ができるかを確認した。
問題７　メスフラスコに関する基礎知識の整理ができているかを確認した。
問題８　塩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９　酸化剤と還元剤の量的関係についていの理解を確認した。
問題10　イオン化傾向の基礎知識について整理できているかを確認した。