



CHEMISTRY SSC-II

SECTION – A (Marks 12)

Time allowed: 20 Minutes

Section – A is compulsory. All parts of this section are to be answered on this page and handed over to the Centre Superintendent. Deleting/overwriting is not allowed.

Do not use lead pencil.

حصہ اول لازمی ہے۔ اس کے جوابات اسی صفحہ پر دے کر نام لکھ کر کے حوالے کریں۔ کٹ کر دوبارہ لکھنے کی اجازت نہیں ہے۔ لید پینسل کا استعمال ممنوع ہے۔

Version No.				
2	0	0	5	4

ROLL NUMBER					

0	1	2	3	4	0	0	0	0	0	0	0
1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2
3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3
4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4
5	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5	5
6	6	6	6	6	6	6	6	6	6	6	6
7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7
8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8
9	9	9	9	9	9	9	9	9	9	9	9

Answer Sheet No. _____

Invigilator Sign. _____

Fill the relevant bubble against each question according to curriculum: _____

Candidate Sign. _____

Question	سوال	A	B	C	D	A	B	C	D
1. Bromine water test is used to indicate the presence of all EXCEPT:	برومین واٹر ٹیسٹ ان تمام کی موجودگی بتاتا ہے ماسوائے:	$H_2C=CH_2$	H_3C-CH_3	$HC \equiv CH$	$H_3C-CH=CH_2$	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2. Which of the following is classified as an Arrhenius base?	درج شدہ میں سے کون سا آئرینیس بیس ہے؟	HCl	NH_3	$NaOH$	NH_4Cl	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
3. Which of the following is a straight chain hydrocarbon?	درج شدہ میں سے کون سا سٹریٹ چین والا ہائڈروکاربن ہے؟	C_4H_{10}	C_6H_6	$CH_3CH(CH_3)CH_3$	$C_6H_{12}O_6$	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
4. Which of the following substances is a Bronsted-Lowry base?	درج شدہ میں سے کون سا بروئنڈیو لوری بیس ہے؟	H_2SO_4	KOH	NH_3	$NaCl$	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
5. Which bonds are responsible for holding amino acids together in proteins?	پروٹین میں امائنو ایسڈز کو آپس میں جوڑنے والے بانڈز کون سے ہوتے ہیں؟	Hydrogen bonds	Ionic bonds	Peptide bonds	Glycosidic bonds	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
6. Which pollutant is primarily responsible for acid rain?	ایسڈ رین کا بنیادی سبب کیا ہے؟	CO	N_2	O_2	SO_2	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
7. What type of impurity causes temporary hardness in water?	پانی میں ٹیمپری ہارڈنيس کی وجہ سے ہوتی ہے؟	$CaSO_4$	$NaCl$	$MgCl_2$	$Ca(HCO_3)_2$	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
8. Which process is used in the industrial manufacturing of sodium carbonate?	سڈیم کاربونیٹ کی انڈسٹریل تیاری میں کون سا پروسس استعمال ہوتا ہے؟	Contact Process	Haber Process	Solvay Process	Ostwald Process	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
9. Which of the following functional groups is present in carboxylic acids?	درج شدہ میں سے کون سا فنکشنل گروپ کاربوکسیک ایسڈز میں پایا جاتا ہے؟	$-CHO$	$-OH$	$-NH_2$	$-COOH$	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
10. Which condition favors the forward direction of an exothermic reaction?	اگر، تھرک رین ایکشن کے آگے بڑھنے کے لیے کون سی حالت موزوں ہے؟	High temperature	Low temperature	High pressure	Increased concentration	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
11. Which solution turns blue litmus paper red?	کون سا محلول نیلا لیٹمس پیپر سرخ کر دیتا ہے؟	Soap	Vinegar	Baking soda	Detergent	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
12. Which compound will discharge pink color of $KMnO_4$ solution and will be oxidized?	کون سا مرکب $KMnO_4$ کے محلول کا گلابی رنگ ختم کر کے آکسائیڈ ہو جائے گا؟	Ethane	Ethene	Methane	Butane	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

—2SA-II 25005—

SUPPLEMENTARY TABLE

Atomic No	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Symbol	H	He	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
Mass No	1	4	7	9	11	12	14	16	19	20	23	24	27	28	31	32	35.5	40	39	40



CHEMISTRY SSC-II

Time allowed: 2:40 Hours

Total Marks Sections B and C: 53

SECTION - B (Marks 33)

Q. 2 Attempt all parts.

(11 x 3 = 33)

سوال نمبر 2 تمام اجزا حل کریں۔

(i)	State the Law of Mass Action. Write a chemical reaction to illustrate it and write the corresponding equilibrium expression. لاء آف اس ایکشن بیان کریں۔ ایک کیمیکل ری ایکشن لکھیں جو اسے واضح کرے اور اس ری ایکشن کی ایکویلیبریم ایکسپریشن لکھیں۔	1x3	OR	Write the self-ionization equation of water. Justify how $K_w = 1 \times 10^{-14}$ at 25°C . پانی کی سلف آئیونائزیشن کا ری ایکشن لکھیں۔ جو ازیوں کے $K_w = 1 \times 10^{-14}$ پر 25°C کے برابر ہوتا ہے۔	1+2
(ii)	Write the chemical equation for hydrogenation of ethene. Name the catalyst used. ایتھین کی ہائیڈروجنیشن کا ری ایکشن لکھیں۔ اس میں کون سا کاتالیسٹ استعمال ہوتا ہے؟	2+1	OR	How aquatic life survives under water during extreme cold weather? انتہائی ٹھنڈے موسم میں پانی میں آبی حیات کیسے زندہ رہتی ہے؟	03
(iii)	Name the functional groups in ethanol and ethanal. Write their structural formulas as well. ایٹھنول اور ایتھانل میں موجود فنکشنل گروپس کے نام لکھیں۔ ان کے ساختی فارمولے بھی لکھیں۔	1.5 + 1.5	OR	How SO_x and NO_x cause acid rain? Briefly explain with reactions. SO_x اور NO_x کس طرح تیزابی بارش کا سبب بنتے ہیں؟ کیمیکل ری ایکشنز کی مدد سے مختصر وضاحت کریں۔	03
(iv)	Name two common methods to remove permanent hardness of water. Give chemical equation for any one method. پانی کی پرمیننٹ ہارڈنس کو دور کرنے کے دو عام طریقے لکھیں۔ کسی ایک طریقے کے لیے کیمیکل ری ایکشن بھی لکھیں۔	2+1	OR	Draw a labeled flow sheet diagram for urea manufacturing. یوریا کی تیاری کے لیے لیبل شدہ فلو شیٹ ڈیاگرام تیار کریں۔	03
(v)	Classify the following solutions having given H^+ concentration as acidic, basic or neutral. Solution A; $[\text{H}^+] = 1 \times 10^{-5}\text{M}$ Solution B; $[\text{H}^+] = 1 \times 10^{-7}\text{M}$ Solution C; $[\text{H}^+] = 1 \times 10^{-11}\text{M}$ درج حلاوت کی H^+ کنسنٹریشن دی گئی ہیں، ان کی بطور ایسڈ، بیسک یا نیوٹرل شناخت کریں۔	03	OR	Briefly describe the electrorefining of copper. Show the reactions at electrodes also. کاپر کی الیکٹرو ری فائننگ مختصر آریاں کریں۔ نیز الیکٹروڈ پر ہونے والے کیمیکل ری ایکشنز بھی لکھیں۔	03
(vi)	Write macroscopic properties of forward and reverse reactions. فارورڈ اور ریورس ری ایکشنز کی میکروسکوپک خصوصیات لکھیں۔	1x3	OR	Draw the structural formulas of ethane and ethene. Which is more reactive? ایتھین اور ایتھین کے ساختی فارمولے لکھیں۔ ان میں سے کون سا زیادہ ری ایکٹیو ہے؟	03
(vii)	Enlist three major air pollutants and their sources. تین اہم ہوائی پلوٹنٹس کی فہرست لکھیں اور ان کے ذرائع بتائیں۔	03	OR	Enlist the uses of Urea. (Any three) یوریا کے استعمالات کے فہرست لکھیں۔ (کوئی تین)	1x3
(viii)	Enlist three fractions obtained from petroleum distillation with their uses. پٹرولیم کی فریکشنل ڈسٹیلیشن سے حاصل شدہ تین اجزاء کے نام اور استعمالات لکھیں۔	03	OR	Enlist any three necessary conditions for chemical equilibrium. کیمیکل ایکویلیبریم کے لیے کوئی تین ضروری شرائط درج کریں۔	1x3
(ix)	Make a list of raw materials of Solvay Process. سالوے پروسس میں استعمال ہونے والے ریشمیلز کی فہرست لکھیں۔	03	OR	List three waterborne diseases and their causes. پانی سے پیدا ہونے والی تین بیماریوں کے نام اور وجوہات لکھیں۔	1x3
(x)	Enlist the effects of household wastes and industrial wastes on water. (Any three) پانی پر گھریلو پلوٹنٹس اور انڈسٹریل پلوٹنٹس کے کوئی تین اثرات بیان کریں۔	1x3	OR	Derive any three possible alkyl radicals from butane using structures. بوتین سے تین ممکنہ الکیل ریڈیکلز اخذ کریں۔	03
(xi)	Write chemical reaction to prepare ethyne from 1,2-dichloroethane. 1,2 ڈائی کلورو ایتھین سے ایتھین تیار کرنے کا کیمیکل ری ایکشن لکھیں۔	03	OR	For the given chemical reaction, write K_c expression and derive units for it. $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$ درج کیمیکل ری ایکشن کے لیے K_c ایکسپریشن لکھیں اور اس کے یونٹس معلوم کریں۔	03

SECTION - C (Marks 20)

Note: Attempt all questions.

تمام سوالات حل کریں۔

Q.3	What are Lewis acids and bases? How they differ from Bronsted-Lowry acids and bases? Give example of each. لیوس ایسڈ اور بیس کیا ہوتے ہیں؟ یہ برونسٹڈ-لووری ایسڈ اور بیسز سے کیسے مختلف ہیں؟ ہر ایک کی مثال دیں۔	2+2 +2	OR	Draw the structure of a typical amino acid. Use that structure to develop a tripeptide molecule. Show the location of peptide bonds also. ایک عمومی امینو ایسڈ کا سٹرکچر بنائیں۔ اس سٹرکچر کی مدد سے ٹرائی پٹیپائیڈ مالیکول تشکیل دیں۔ پٹیپائیڈ بانڈز کی لوکیشن کی نشاندہی بھی کریں۔	2+3 +1
Q.4	Compare monosaccharides and disaccharides with reference to their physical properties. Give at least two examples of each. مونوسیکرائڈ اور ڈائیسیکرائیڈز کی فزیکل خصوصیات کا موازنہ کریں۔ اور ان کی دو مثالیں دیں۔	3+3	OR	Discuss the preparation of ethene by following methods with chemical equations. ایتھین کی درج طریقوں سے تیاری بیان کریں۔ کیمیکل ری ایکشنز کی سادات بھی لکھیں۔ a. Dehydration of alcohols الکوحل کی ڈی ہائیڈریشن b. Dehydrohalogenation of alkyl halides الکیل ہالائیڈز کی ڈی ہائیڈرو ہالوجنیشن	3+3
Q.5	Explain briefly petroleum and its formation. پٹرولیم اور اس کی تشکیل کی مختصر وضاحت کریں۔	04	OR	Differentiate between troposphere and stratosphere by enlisting main components of each and their roles in the environment. ٹروپوسفیئر اور اسٹریٹوسفیئر میں ان کے اہم اجزاء اور ماحولیاتی کردار کی فہرست بنا کر فرق بیان کریں۔	2+2
Q.6	Write removal methods of temporary hardness of water with equations. پانی کی ٹیمپری ہارڈنس کو ختم کرنے کے طریقے لکھیں اور ان کے ری ایکشنز کے ساتھ لکھیں۔	2+2	OR	Explain the process of ozone formation and degradation in stratosphere. Discuss the role of ultraviolet radiations in this process as well. سٹریٹوسفیئر میں اوزون کے بننے اور تباہ ہونے کی وضاحت کریں۔ اس عمل میں الٹرا وائلٹ ریڈی ایشنز کا کردار بھی لکھیں۔	3+1

SUPPLEMENTARY TABLE

— 2SA-II 25005 —

Atomic No	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
Symbol	H	He	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
Mass No	1	4	7	9	11	12	14	16	19	20	23	24	27	28	31	32	35.5	40	39	40