

new course

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN.
OBJECTIVE KEY FOR SSC 1st ANNUAL EXAMINATION, 2026

Name of Subject: Chemistry SSC (Part-I) / 9th 1st A - 2026 Group: 1st A

Q. Nos	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer
1	1481	D Water	1483	C Stearic Acid	1485	C 0.255 moles	1487	C 1.0%
2	B	J.J Thomson	A	Fluorine	D	Blue	A	C ₄ H ₁₀
3	A	Lithium	B	HI	Any One	1 Mark for any option	B	C and H
4	C	0.255 moles	C	1.0%	C	Stearic Acid	D	Water
5	D	Blue	A	C ₄ H ₁₀	A	Fluorine	B	J.J-Thomson
6	Any One	1 Mark for any option	B	C and H	B	HI	A	Lithium
7	C	Stearic Acid	D	Water	C	1.0%	C	0.255 moles
8	A	Fluorine	B	J.J Thomson	A	C ₄ H ₁₀	D	Blue
9	B	HI	A	Lithium	B	C and H	Any One	1 Mark for any option
10	C	1.0%	C	0.255 mole	D	Water	C	Stearic Acid
11	A	C ₄ H ₁₀	D	Blue	B	J.J. Thomson	A	Fluorine
12	B	C and H	Any One	1 Mark for any option	A	Lithium	B	HI
13								
14								
15								
16								
17								
18								
19								
20								
Cross Check	A B C D		A B C D		A B C D		A B C D	
Total	3 3 3 2		3 3 3 2		3 3 3 2		3 3 3 2	

سرٹیفکیٹ بابت صحیح سوالیہ پرچہ امارتنگ Key

ہم نے مضمون کیمسٹری جماعت 9^{ویں} نیلوفاب پرچہ بیسلا گروپ بیسلا میٹرک پہلا سالانہ امتحان 2026 کا سوالیہ پرچہ انتہائی معروضی (Subjective & Objective) کو نظر میں رکھ کر چیک کر لیا ہے یہ پرچہ Syllabus کے عین مطابق Set کیا گیا ہے۔ اس سوالیہ پرچہ میں کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ ہم نے سوالیہ پرچہ کا اردو اور انگریزی Version بھی چیک کر لیا ہے۔ یہ Version آپس میں مطابقت رکھتے ہیں۔ نیز اس پرچہ کی معروضی (MCQs) Key کی بابت تصدیق کی جاتی ہے کہ اس میں بھی کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ مزید یہ کہ ہم نے Key بنانے سے متعلق دفتر کی جانب سے تیار کردہ ہدایات وصول کر کے ان کا بغور مطالعہ کر لیا ہے اور ان کی روشنی میں Key بنائی ہے۔ نیز سب ایگزامینرز کیلئے تفصیلی مارکنگ ہدایات / مارکنگ سیم Rubrics بھی تیار کر دی گئی ہیں۔

Prepared & Checked By:

Dated: 28-04-2026

S.#	Name	Designation	Institution	Mobile No	Signature
1	Dr. Muhammad Rashid	SSS Chem	Govt. HSS Ayaz Abad Multan	03008865967	Rashid
2	Ch. M. Afzal	SSS-BS-19	Govt. Lab Model HSS Langatpur	0333624982	M. Afzal
3	MUHAMMAD RAMZAN	SSS	G.HSS 138/10 R. Jahanpur	03007333192	M. Ramzan
4	Ahmed-ur-Rehman	SSS	G.HSS Nusrat ul Usthan Multan Cantt	0300-0426982	Ahmed-ur-Rehman
5	Muhammad Asif Toor	SST (Che/Ed)	Govt. Comprehensive HSS Multan	0331-7007338	M. Asif Toor
Re-Checked By	ہم نے درج بالا سوالیہ پرچہ (انتہائی + معروضی) معروضی "Key" اور ہدایات کے حوالہ سے مکمل طور پر چیک کر لیا ہے۔ کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔				
1	Alsham Aftah	SST	G. Junior Model SSS Multan	0301-7547160	Alsham
2	Muhammad Asif Toor	SST	Govt. Pilot Sec. School	03317030809	M. Asif Toor

تاریخ 28-04-2026

SSC PART-I (9 th Class) SESSION (2025-2027)		2026 (1 st -A)	رول نمبر
CHEMISTRY PAPER-I (NEW COURSE) GROUP-I		پہلا (یا نصاب) گروپ-پہلا	کیمسٹری
TIME ALLOWED: 1.45 Hours		وقت = 1.45 گھنٹے	
MAXIMUM MARKS: 48		کل نمبر = 48	
SUBJECTIVE حصہ انشائیہ			
NOTE: Write same question number and its parts number on answer book, as given in the question paper.			
نوٹ:- جوابی کاپی پر وہی سوال نمبر اور جز نمبر درج کیجیے جو کہ سوالیہ پرچہ میں درج ہے۔			
SECTION-I حصہ اول			
2.	Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	سوال نمبر 2 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i)	What is homogeneous mixture? Give an example.		(i) ہوموجینیٹس مکسر کیا ہے؟ ایک مثال دیجیے۔
(ii)	How many electrons can M-Shell accommodate?		(ii) M شیل میں کتنے الیکٹرونز سما سکتے ہیں؟
(iii)	What is atomic number of an element and how is it represented?		(iii) کسی ایلیمنٹ کا ایٹم نمبر کیا ہوتا ہے اور اسے کیسے ظاہر کیا جاتا ہے؟
(iv)	Why HF is a liquid while HCl is a gas?		(iv) HF ایک مائع ہے اور HCl ایک گیس۔ ایسا کیوں ہے؟
(v)	Why metals are good conductor of heat and electricity?		(v) میٹلز حرارت اور برقی رو کی اچھی موصل کیوں ہوتی ہیں؟
(vi)	Define mole. Give an example.		(vi) مول کی تعریف کیجیے۔ ایک مثال دیجیے۔
(vii)	What is chemical equation? Give one example.		(vii) کیمیکل ایکویشن کیا ہوتی ہے؟ ایک مثال دیجیے۔
(viii)	Write chemical formulas of Ozone and Methane.		(viii) اوزون اور میتھین (Methane) کے کیمیکل فارمولہ تحریر کیجیے۔
3.	Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	سوال نمبر 3 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i)	What is chemical energy?		(i) کیمیکل انرجی کیا ہے؟
(ii)	Why does change of enthalpy occur?		(ii) اینتھالپی میں تبدیلی کیوں رونما ہوتی ہے؟
(iii)	Define Anaerobic respiration and give example.		(iii) این روبک ریپائریشن کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔
(iv)	Define Irreversible reaction and give an example.		(iv) اوریورسیبل ری ایکشن کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔
(v)	How is dynamic equilibrium different from the static equilibrium?		(v) ڈائنامک ایکولبریم اور اسٹیک ایکولبریم میں کیا فرق ہے؟
(vi)	What is the taste of acid and base?		(vi) ایسڈ اور بیس کا ذائقہ کیسا ہے؟
(vii)	Define Periods and groups in periodic table.		(vii) پیریڈک ٹیبل میں پیریڈز اور گروپس کی تعریف لکھیے۔
(viii)	How many groups are present in the modern periodic table?		(viii) ماڈرن پیریڈک ٹیبل میں کتنے گروپس ہیں؟
4.	Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	سوال نمبر 4 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i)	Which noble gas should have the lowest boiling point and why?		(i) کس نوبل گیس کا بوائیگ پوائنٹ سب سے کم ہونا چاہیے اور کیوں؟
(ii)	What is reduction process? Give an example.		(ii) ریڈکشن سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیں۔
(iii)	Why hydrogen bromide is thermally unstable as compared to hydrogen chloride?		(iii) ہائیڈروجن برومائڈ، ہائیڈروجن کلورائیڈ کے مقابلے میں کم مستحیل ہے۔ کیوں؟
(iv)	Why Robert Angus Smith is known as "Father of Acid Rain"?		(iv) رابرٹ انگس سمتھ کو "ایسڈ رین کا باپ" کیوں کہا جاتا ہے؟
(v)	Name any four air pollutants.		(v) کوئی سے چار ہوا کے پلولوٹنٹس کے نام بتائیے۔
(vi)	Write a chemical reaction for the preparation of Ethane by the hydrogenation of Ethene.		(vi) ہائیڈروجنیشن کے ذریعے ایٹھین (Ethene) سے ایٹھین (Ethane) کی تیاری کی کیمیکل ایکویشن لکھیے۔
(vii)	Draw the structural formulas of Methane and Ethane.		(vii) میتھین (Methane) اور ایٹھین (Ethane) کا سٹرکچرل فارمولا بنائیے۔
(viii)	Name two medicines which are, in fact, organic compounds.		(viii) دو ایسی ادویات کا نام لکھیے جو درحقیقت آرگینک کمپائونڈز ہیں۔
SECTION-II حصہ دوم			
NOTE: Attempt any two questions.		18 = 2 × 9	نوٹ:- کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔
5. (A)	What is Chemistry? Define following branches. Analytical Chemistry, Biochemistry, Environmental Chemistry, Nuclear Chemistry.		5. (الف) کیمسٹری کیا ہے؟ درج ذیل شاخوں کی تعریف کیجیے۔ اینالٹیکل کیمسٹری، بائیو کیمسٹری، انوائرنمنٹل کیمسٹری، نیوکلیر کیمسٹری
(B)	Write a note on discovery of proton. Draw diagram also.	05 04	(ب) پروٹان کی دریافت پر نوٹ لکھیے۔ شکل بھی بنائیے۔
6. (A)	Define Coordinate Covalent Bond. Explain with two examples.		6. (الف) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجیے۔ دو مثالوں سے وضاحت کیجیے۔
(B)	Give chemical reactions of acids with sodium hydroxide, calcium oxide, magnesium and zinc.	05 04	(ب) ایسڈز کے سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ، کالسیئم آکسائیڈ، میگنیشیم اور زنک کے ساتھ کیمیکل ری ایکشنز لکھیے۔
7. (A)	Define Atomic Radius. Explain variation of Atomic Radius in Periods and Groups.		7. (الف) ایٹمک ریڈیوس کی تعریف کریں۔ پیریڈز اور گروپس میں تبدیلی کی وضاحت کیجیے۔
(B)	Write down the effects of Acid Rain on Agriculture and Human-made structures.	05 04	(ب) ایسڈ رین کے زراعت اور عمارتوں پر اثرات لکھیے۔

Paper Code Number: 1481		2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSION-(2025-2027)		رول نمبر	
CHEMISTRY PAPER-I (NEW COURSE) GROUP-I				کیمیستری پرچہ-پہلا (نیا نصاب) گروپ-پہلا	
TIME ALLOWED: 15 Minutes				وقت = 15 منٹ	
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 12	
ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا چن سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو مار کر یا چن سے بھرنا درست جواب کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.				سوال نمبر 1 Q.No.1	
D	C	B	A	سوالات / QUESTIONS	Sr.No.
Water پانی	Hydrogen ہائیڈروجن	Chlorine کلورین	Oxygen آکسیجن	Which one of the given is an example of compound? ان میں سے مرکب کی مثال کون سی ہے؟	1
James Chadwik جیمز چڈویک	Niels Bohr نیلز بوہر	J.J. Thomson جے جے تھامسن	Lord Rutherford لارڈ رڈرفورڈ	Who did discover electron? ایکٹرون کس نے دریافت کیا؟	2
Robedium (Rb) روبیڈیم	Potacium (K) پوٹاشیم	Sodium (Na) سڈیم	Lithium (Li) لیتیئم	Which metal has highest melting point? کس میٹل کا میلٹنگ پوائنٹ سب سے زیادہ ہوتا ہے؟	3
0.4 moles	0.255 moles	0.51 moles	0.765 moles	How many moles are there in 25g of H_2SO_4 ? 25 گرام سلفیورک ایسڈ میں کتنے مولز ہوں گے؟	4
Blue نیلّا	Purple جامنی	Green ہیز	Pink گلابی	What colour does $CoCl_2 \cdot 6H_2O_{(s)}$ appears when heated? گرم کرنے پر کوہالت کلورائیڈ $CoCl_2 \cdot 6H_2O_{(s)}$ کا کیا رنگ ظاہر ہوگا؟	5
Solidifying خشک ہونا Exo	Freezing جمنا Exo	Cooking پکانا Endo	Cooling کوٹنگ Exo	Which one of the given is the example of energy evolved during a chemical reaction being used in everyday life? ان میں سے کون سا ری ایکشن روزمرہ زندگی میں استعمال ہوتا ہے جس میں توانائی خارج ہوتی ہے؟	6
Oxalic acid آکزیلک ایسڈ	Stearic acid سٹیرک ایسڈ	Citric acid سٹرک ایسڈ	Tartaric acid ٹارٹارک ایسڈ	Which acid is used in the preparation of soap? صابن کی تیاری میں کون سا تیزاب استعمال ہوتا ہے؟	7
Nitrogen نائٹروجن	Oxygen آکسیجن	Chlorine کلورین	Fluorine فلورین	Which element is most reactive? کونسا ایلیمنٹ سب سے زیادہ ری ایکٹو ہے؟	8
HF	HCl	HI	HBr	Among the given one halogen acid is unstable at room temperature: ان میں سے ایک ہیلوجن ایسڈ روم ٹیمپریچر پر غیر قیام پذیر ہے:	9
0.1%	1.0%	3.0%	2.0%	The percentage of noble gases in atmosphere is: کرہ ہوائی میں نوبل گیسوں کی فی صد مقدار ہے:	10
C_4H_{12}	C_4H_6	C_4H_8	C_4H_{10}	Molecular formula of butane is: بیوٹین کا مالیکیولر فارمولا ہے:	11
C and O	N and O	C and H	C and N	Hydrocarbons are consist of: ہائیڈروکاربنز مشتمل ہوتے ہیں:	12

21(N)(Obj)(★)-2026(1st-A)-90000 (MULTAN)

Paper Code Number: 1483		2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSION-(2025-2027)		رول نمبر _____	
CHEMISTRY PAPER-I (NEW COURSE) GROUP-I				کیمسٹری پرچہ پہلا (نیالصاب) گروپ پہلا	
TIME ALLOWED: 15 Minutes				وقت = 15 منٹ	
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 12	
ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائروں کو مار کر یا چین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو مار کر یا چین سے بھرنا صحیح نہیں ہے۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.					سوال نمبر 1 Q.No.1
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
Oxalic acid آگزلیک ایسڈ	Stearic acid سٹیرک ایسڈ	Citric acid سٹرک ایسڈ	Tartaric acid ٹارٹارک ایسڈ	Which acid is used in the preparation of soap? صابن کی تیاری میں کون سا تیزاب استعمال ہوتا ہے؟	1
Nitrogen نائٹروجن	Oxygen آکسیجن	Chlorine کلورین	Fluorine فلورین	Which element is most reactive? کونسا ایلیمنٹ سب سے زیادہ ری ایکٹو ہے؟	2
HF	HCl	HI	HBr	Among the given one halogen acid is unstable at room temperature: ان میں سے ایک ہیلوجن ایسڈ روم ٹمپریچر پر غیر قیام پذیر ہے:	3
0.1%	1.0%	3.0%	2.0%	The percentage of noble gases in atmosphere is: کرہ ہوائی میں نوبل گیسوں کی فی صد مقدار ہے:	4
C ₄ H ₁₂	C ₄ H ₁₀	C ₄ H ₈	C ₄ H ₁₀	Molecular formula of butane is: بوتین کا مالیکیولر فارمولہ ہے:	5
C and O	N and O	C and H	C and N	Hydrocarbons are consist of: ہائڈروکاربنز مشتمل ہوتے ہیں:	6
Water پانی	Hydrogen ہائیڈروجن	Chlorine کلورین	Oxygen آکسیجن	Which one of the given is an example of compound? ان میں سے مرکب کی مثال کون سی ہے؟	7
James Chadwick جیمز چڈویک	Niels Bohr نیلز بوہر	J.J. Thomson جے جے تھامسن	Lord Rutherford لارڈ رڈرفورڈ	Who did discover electron? الیکٹرون کس نے دریافت کیا؟	8
Robedium (Rb) روبینیم	Potacium (K) پوٹاشیم	Sodium (Na) سڈیم	Lithium (Li) لیتھیم	Which metal has highest melting point? کس میٹل کا میلٹنگ پوائنٹ سب سے زیادہ ہوتا ہے؟	9
0.4 moles	0.255 moles	0.51 moles	0.765 moles	How many moles are there in 25g of H ₂ SO ₄ ? 25 گرام سلفیورک ایسڈ میں کتنے مولز ہوں گے؟	10
Blue نیلے	Purple جامنی	Green سبز	Pink گلابی	What colour does CoCl ₂ · 6H ₂ O _(s) appears when heated? گرم کرنے پر کوہالت کلورائیڈ CoCl ₂ · 6H ₂ O _(s) کا کیا رنگ ظاہر ہوگا؟	11
Solidifying خوش ہونا Exo	Freezing جمنا Exo	Cooking پکانا Endo	Cooling کونگ Exo	Which one of the given is the example of energy evolved during a chemical reaction being used in everyday life? ان میں سے کون سا ری ایکشن روزمرہ زندگی میں استعمال ہوتا ہے جس میں توانائی خارج ہوتی ہے؟	12

Paper Code Number: 1485	2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSION-(2025-2027)			رول نمبر _____	
CHEMISTRY PAPER-I (NEW COURSE) GROUP-I		کیمسٹری پرچہ-پہلا (نیانصاب) گروپ-پہلا			
TIME ALLOWED: 15 Minutes		وقت = 15 منٹ			
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 12	
ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پچن سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.				سوال نمبر 1 Q.No.1	
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
0.4 moles مولز	0.255 moles مولز	0.51 moles مولز	0.765 moles مولز	How many moles are there in 25g of H_2SO_4 ? 25 گرام سلفیورک ایسڈ میں کتنے مولز ہوں گے؟	1
Blue نیلّا	Purple جامنی	Green ہیز	Pink گلابی	What colour does $CoCl_2 \cdot 6H_2O$ appears when heated? گرم کرنے پر کوہالت کلورائیڈ $CoCl_2 \cdot 6H_2O$ کا کیا رنگ ظاہر ہو گا؟	2
Solidifying ٹھوس ہونا	Freezing جمنا	Cooking پکانا	Cooling کوکنگ	Which one of the given is the example of energy evolved during a chemical reaction being used in everyday life? ان میں سے دن ساری ایکشن روزمرہ زندگی میں استعمال ہوتا ہے جس میں توانائی خارج ہوتی ہے؟	3
Oxalic acid آکزالک ایسڈ	Stearic acid سٹیرک ایسڈ	Citric acid سٹرک ایسڈ	Tartaric acid ٹارٹارک ایسڈ	Which acid is used in the preparation of soap? صابن کی تیاری میں کون سا تیزاب استعمال ہوتا ہے؟	4
Nitrogen نائٹروجن	Oxygen آکسیجن	Chlorine کلورین	Fluorine فلورین	Which element is most reactive? کونسا ایلیمنٹ سب سے زیادہ ری ایکٹو ہے؟	5
HF	HCl	HI	HBr	Among the given one halogen acid is unstable at room temperature: ان میں سے ایک ہیلوجن ایسڈ روم ٹمپریچر پر غیر قیام پذیر ہے:	6
0.1%	1.0%	3.0%	2.0%	The percentage of noble gases in atmosphere is: کرہ ہوائی میں نوبل گیسوں کی فی صد مقدار ہے:	7
C_4H_{12}	C_4H_6	C_4H_8	C_4H_{10}	Molecular formula of butane is: بوتین کا مالیکیولر فارمولا ہے:	8
C and O	N and O	C and H	C and N	Hydrocarbons are consist of: ہائڈروکاربنز مشتمل ہوتے ہیں:	9
Water پانی	Hydrogen ہائیڈروجن	Chlorine کلورین	Oxygen آکسیجن	Which one of the given is an example of compound? ان میں سے مرکب کی مثال کون سی ہے؟	10
James Chadwick جیمز چیڈویک	Niels Bohr نیلز بوہر	J.J. Thomson جے جے تھامسن	Lord Rutherford لارڈ رڈرفورڈ	Who did discover electron? ایلیکٹرون کس نے دریافت کیا؟	11
Robedium (Rb) روبیڈیم	Potacium (K) پوٹاشیم	Sodium (Na) سڈیم	Lithium (Li) لیتھیم	Which metal has highest melting point? کس میٹل کا میلٹنگ پوائنٹ سب سے زیادہ ہوتا ہے؟	12

Paper Code Number: 1487	2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSION-(2025-2027)		رول نمبر		
CHEMISTRY PAPER-I (NEW COURSE) GROUP-I			کیمسٹری پرچہ-پہلا (نیا نصاب) گروپ-پہلا		
TIME ALLOWED: 15 Minutes			وقت = 15 منٹ		
MAXIMUM MARKS: 12	OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 12		
ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے پھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو مار کرنے یا کٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.			سوال نمبر 1 Q.No.1		
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
0.1%	1.0%	3.0%	2.0%	The percentage of noble gases in atmosphere is: کرہ ہوائی میں نوبل گیسوں کی فی صد مقدار ہے:	1
C_4H_{12}	C_4H_6	C_4H_8	C_4H_{10}	Molecular formula of butane is: بیوٹین کا مالیکیولر فارمولا ہے:	2
C and O	N and O	C and H	C and N	Hydrocarbons are consist of: ہائڈروکاربنز مشتمل ہوتے ہیں:	3
Water پانی	Hydrogen ہائیڈروجن	Chlorine کلورین	Oxygen آکسیجن	Which one of the given is an example of compound? ان میں سے مرکب کی مثال کون سی ہے؟	4
James Chadwick جیمز چڈویک	Niels Bohr نیلز بوہر	J.J. Thomson جے جے تھامسن	Lord Rutherford لارڈ رڈر فورڈ	Who did discover electron? الیکٹرون کس نے دریافت کیا؟	5
Robedium (Rb) روبیڈیم	Potacium (K) پوٹاشیم	Sodium (Na) سوڈیم	Lithium (Li) لیتیئم	Which metal has highest melting point? کس میٹل کا میلٹنگ پوائنٹ سب سے زیادہ ہوتا ہے؟	6
0.4 moles	0.255 moles	0.51 moles	0.765 moles	How many moles are there in 25g of H_2SO_4 ? 25 گرام سلفیورک ایسڈ میں کتنے مولز ہوں گے؟	7
Blue نیلّا	Purple جامنی	Green سبز	Pink گلابی	What colour does $CoCl_2 \cdot 6H_2O_{(aq)}$ appears when heated? گرم کرنے پر کوہالت کلورائیڈ $CoCl_2 \cdot 6H_2O_{(aq)}$ کا کیا رنگ ظاہر ہوگا؟	8
Solidifying خوش ہونا	Freezing جمنا	Cooking پکانا	Cooling کوئنگ	Which one of the given is the example of energy evolved during a chemical reaction being used in everyday life? زندگی میں استعمال ہوتا ہے جس میں توانائی خارج ہوتی ہے؟	9
Oxalic acid آکسلیک ایسڈ	Stearic acid سٹیریک ایسڈ	Citric acid سٹریک ایسڈ	Tartaric acid ٹارٹاریک ایسڈ	Which acid is used in the preparation of soap? صابن کی تیاری میں کون سا تیزاب استعمال ہوتا ہے؟	10
Nitrogen نائٹروجن	Oxygen آکسیجن	Chlorine کلورین	Fluorine فلورین	Which element is most reactive? کونسا ایلیمنٹ سب سے زیادہ ری ایکٹیو ہے؟	11
HF	HCl	HI	HBr	Among the given one halogen acid is unstable at room temperature: ان میں سے ایک ہیلوجن ایسڈ روم ٹمپریچر پر غیر قیام پذیر ہے:	12

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN.
OBJECTIVE KEY FOR SSC 1st ANNUAL EXAMINATION, 2026

Name of Subject: کیمسٹری (نیوکورس)

Group: II

Q. Nos	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer
	1482		1484		1486		1488	
1	C	Suspension	D	78%	D	Ca ₃ P ₂	B	2
2	B	Z	C	Methane	Anyone	one mark for any option	D	3
3	A	single covalent bond	B	CnH _{2n+2}	C	Blue	A	Na ₂ O
4	D	Ca ₃ P ₂	C	Suspension	B	2	D	78%
5	Anyone	one mark for any option	B	Z	D	3	C	Methane
6	C	Blue	A	single covalent bond	A	Na ₂ O	B	CnH _{2n+2}
7	B	2	D	Ca ₃ P ₂	D	78%	C	Suspension
8	D	3	Anyone	one mark for any option	C	Methane	B	Z
9	A	Na ₂ O	C	Blue	B	CnH _{2n+2}	A	single covalent bond
10	D	78%	B	2	C	Suspension	D	Ca ₃ P ₂
11	C	Methane	D	3	B	Z	Anyone	one mark for any option
12	B	CnH _{2n+2}	A	Na ₂ O	A	single covalent bond	C	Blue
13								
14								
15								
16								
17								
18								
19								
20								
Gross Check	A B C D		A B C D		A B C D		A B C D	
Total	2333		2333		2333		2333	

Key: تفصیلات مابین صحیح سوالیہ پرچہ / مارکنگ

کیمسٹری (نیوکورس)

ہم نے مضمون کیمسٹری (نیوکورس) پرچہ I - پچہ II - میٹرک پہلا سالانہ امتحان 2026 کا سوالیہ پرچہ (Subjective & Objective) کو بنیادی بنایا ہے۔ یہ پرچہ Syllabus کے متن مطابق Set کیا گیا ہے۔ اس سوالیہ پرچہ میں کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ ہم نے سوالیہ پرچہ کا اردو اور انگریزی Version بھی چیک کر لیا ہے۔ یہ Version آپس میں مطابقت رکھتے ہیں۔ نیز اس پرچہ کی معروضی (MCQs) Key کی بابت تصدیق کی جاتی ہے کہ اس میں بھی کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ مزید یہ کہ ہم نے Key بنانے سے متعلق دفتری جانب سے تیار کردہ ہدایات وصول کر کے ان کا بغور مطالعہ کر لیا ہے اور ان کی روشنی میں Key بنائی ہے۔ نیز سب ایگزامینرز کیلئے تفصیلی مارکنگ ہدایات / مارکنگ سیم / Rubrics بھی تیار کر دی گئی ہیں۔

Prepared & Checked By:

Dated: 28-04-2026

S.#	Name	Designation	Institution	Mobile No	Signature
1	Atiq-ur-Rehman	SSS	GHSS Nusrat ul Islam Multan Cantt.	0300-0426982	
2	Ch. N. Afzal	SSS-BS-19	Govt Lab. Model HSS Rangaila	03336249802	
3	Muhammad Raza	SSS	GHSS 138/10/R Jahanian	03007333192	M. Raza
4	Dr Muhammad Rashid	SSS Chem	GHSS Ayaz Abad Masal Multan	03008565467	Rashid
5	Muhammad Asif Toor	SST (Ohe/Bo)	Govt. Comprehensive HSS Multan	0331-7007338	

Re-Checked By: کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ اور ہدایات کے حوالہ سے مکمل طور پر تسلی کر لی ہے۔

1	Muhammed Asif Toor	SST (Ohe/Bo)	Govt. Pilot Sec. School	03317032889	M. Toor
2	Ajshin Afzal	SST (Ohe/Bo)	G. Junior Model G.D. Multan	0301-7547116	A. Afzal

تاریخ: 28-04-2026

SSC PART-I (9 th Class) SESSION (2025-2027)		2026 (1 st -A)	رول نمبر
CHEMISTRY PAPER-I (NEW COURSE) GROUP-II			کیمسٹری پرچہ - پہلا (نیا نصاب) گروپ - دوسرا
TIME ALLOWED: 1.45 Hours			وقت = 1.45 گھنٹے
MAXIMUM MARKS: 48		SUBJECTIVE حصہ انشائیہ	کل نمبر = 48
NOTE: Write same question number and its parts number on answer book, as given in the question paper. نوٹ: جوابی کتابی پر وہی سوال نمبر اور جز نمبر درج کیجیے جو کہ سوال پرچہ میں درج ہے۔			
SECTION-I حصہ اول			
2. Attempt any five parts.		10 = 2 × 5	سوال نمبر 2 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i)	What is Saturated solution?		(i) سبجیورنڈ سوشن کیا ہے؟
(ii)	Define Mass Number. Give an example.		(ii) ماس نمبر کی تعریف کیجیے۔ ایک مثال دیجیے۔
(iii)	Calculate the number of Neutrons and Protons in $^{195}_{78}Pt$.		(iii) $^{195}_{78}Pt$ میں نیوٹرونز اور پروٹونز کی تعداد معلوم کیجیے۔
(iv)	How do metals conduct heat?		(iv) میٹلز حرارت کو کنڈکٹ کیسے کرتے ہیں؟
(v)	How many oxides does nitrogen form? Write down the formula of oxides.		(v) نائٹروجن کتنی قسم کے آکسائیڈز بناتی ہے؟ ان آکسائیڈز کے فارمولے لکھیے۔
(vi)	Write the molecular formula and structural formula of acetic acid.		(vi) ایسیٹک ایسڈ کا مالیکیولر فارمولا اور سٹرکچرل فارمولا لکھیے۔
(vii)	Define Avogadro's number. Give an example.		(vii) ایووگایڈرو نمبر کی تعریف کیجیے۔ ایک مثال دیجیے۔
(viii)	Why molecular and empirical formula are both the same for water?		(viii) پانی کا مالیکیولر اور امپیریکل فارمولا ایک جیسا کیوں ہوتا ہے؟
3. Attempt any five parts.		10 = 2 × 5	سوال نمبر 3 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i)	What is endothermic reaction? Give example.		(i) اینڈو تھرملک ریکشن کیا ہوتا ہے؟ مثال دیجیے۔
(ii)	How will you define Anaerobic Respiration? In which organisms this respiration occurs?		(ii) آپ این ایرو بک ریسپائریشن کی تعریف کیسے کریں گے؟ یہ ریسپائریشن کن جانداروں میں پائی جاتی ہے؟
(iii)	What is the role of glycogen in our body?		(iii) ہمارے جسم میں گلیکوجن (Glycogen) کیا کام کرتی ہے؟
(iv)	How can you make an irreversible reaction reversible?		(iv) آپ کیسے کسی اور ریورسیبل ریکشن کو ریورسیبل بنا سکتے ہیں؟
(v)	What is chemical formula and colour of cobalt hexahydrate salt?		(v) کوہالت کوبرائٹڈ ہیکس اہائیڈریٹ سالت کا کیمیائی فارمولا اور رنگ کیا ہے؟
(vi)	How do OH^- ions exist in water?		(vi) پانی میں OH^- آئنز کیسے اپنا وجود برقرار رکھتے ہیں؟
(vii)	Do you expect calcium, to be more reactive than sodium? Give reason of your answer.		(vii) کیا آپ توقع کرتے ہیں کہ کالشیئم سوڈیم کی نسبت زیادہ ری ایکٹو ہوگا؟ اسے جواب کی وضاحت دیجیے۔
(viii)	What is electronegative value of Fluorine and Nitrogen on Pauling scale?		(viii) پالنگکیل پر فلورین اور نائٹروجن کی الیکٹرونگیٹیوٹی کیونسا ہوگی؟
4. Attempt any five parts.		10 = 2 × 5	سوال نمبر 4 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i)	Name any two elements present in the periodic table which exist as liquids.		(i) ہیراڈک ٹیبل میں موجود کوئی سے دو ایلیمنٹس کے نام تحریر کیجیے جو مائع حالت میں پائے جاتے ہیں۔
(ii)	What is oxidation process? Give an example.		(ii) آکسائیڈیشن سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال دیجیے۔
(iii)	V_2O_5 catalyst is preferred over platinum in the oxidation of sulphur dioxide. Give reason.		(iii) بطور کیتالسٹ V_2O_5 کو پلٹینم پر ترجیح دی جاتی ہے۔ وجہ بتائیے۔
(iv)	How is the excessive use of insecticides and pesticides harmful for birds?		(iv) کیڑے مار دواؤں کا کثرت سے استعمال کس طرح پرندوں کے لیے خطرناک ہے؟
(v)	Describe the harmful effects of ozone on human life.		(v) انسانی زندگی پر اوزون کے برے اثرات بتائیے۔
(vi)	How are organic compounds useful for us?		(vi) آرگینک کمپائونڈز ہمارے لیے کس طرح فائدہ مند ہیں؟
(vii)	Draw the structural formulas of butane and propane.		(vii) بیوٹین اور پروپین کا سٹرکچرل فارمولا بنائیے۔
(viii)	Write down the names of four organic compounds which exist naturally.		(viii) چار ایسے آرگینک کمپائونڈز کے نام لکھیے جو قدرتی طور پر پائے جاتے ہیں۔
SECTION-II حصہ دوم			
NOTE: Attempt any two questions.		18 = 2 × 9	نوٹ: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔
5.(A)	What is compound? Write any four properties of compound.	05	5-(الف) کمپائونڈ کیا ہے؟ کمپائونڈ کی کوئی سی چار خصوصیات تحریر کیجیے۔
(B)	Explain Rutherford's experiment for discovery of Nucleus.	04	(ب) نیوکلئیس کی دریافت کے لیے رڈرفورڈ کے تجربے کی وضاحت کیجیے۔
6.(A)	Write five properties of metals.	05	6-(الف) میٹلز کے پانچ خواص تحریر کیجیے۔
(B)	Write four chemical reactions of Bases (Alkalies).	04	(ب) بیسز (الکلیز) کے چار کیمیائی ریکشنز تحریر کیجیے۔
7.(A)	What are Periods? Give salient features of periods in Modern Periodic Table.	05	7-(الف) پیریڈز کیا ہیں؟ ماڈرن پیریڈک ٹیبل میں پیریڈز کی خصوصیات لکھیے۔
(B)	Write down the effects of Acid Rain on Aquatic life and human health.	04	(ب) ایسڈ رین کے آبی حیات اور انسانی صحت پر اثرات لکھیے۔

5

Paper Code Number: 1482		2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSION-(2025-2027)		رول نمبر _____	
CHEMISTRY PAPER-I (NEW COURSE) GROUP-II				کیمسٹری پرچہ پہلا (نیاضاب) گروپ-دوسرا	
TIME ALLOWED: 15 Minutes				وقت = 15 منٹ	
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 12	
سوال نمبر 1 Q.No.1 ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا کٹ کر پر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.					
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
Saturated solution سیچوریزڈ سلوشن	Suspension سسپنشن	Colloid کولائیڈ	True solution حقیقی یا خالص سلوشن	When the tiny visible particles of a substance are dispersed through a medium, the mixture is named as: جب کسی شے کے چھوٹے نظر آنے والے ذرات کو سائلینٹ میں ملایا جاتا ہے تو کیا بنتا ہے؟	1
N	At	Z	A	Atomic number is denoted by: ایٹم نمبر کو ظاہر کیا جاتا ہے:	2
Coordinate Covalent Bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ	Triple Covalent Bond ٹریپل کوویلنٹ بانڈ	Double Covalent Bond ڈبل کوویلنٹ بانڈ	Single Covalent Bond سنگل کوویلنٹ بانڈ	Which Covalent Bond is present in water molecule? پانی کے مالیکیول میں کون سا کوویلنٹ بانڈ ہوتا ہے؟	3
Ca ₃ P ₂	Ca ₂ P ₃	CaP ₂	CaP	The correct formula of calcium phosphide is: کیلیشیم فاسفائیڈ کا درست فارمولا ہے:	4
ATP + CO ₂ + H ₂ O ایسے نی پنی + اے ٹی پی	ATP + Ethanol + H ₂ O ایسے نی پنی + ایتھانول	CO ₂ + H ₂ O	Ethanol + H ₂ O ایتھانول + اے ٹی پی	The products of anaerobic respiration are: ایناروبک ریسپائریشن کے پروڈکٹس ہوتے ہیں:	5
Black کالا	Blue نیلا	Pink گلابی	Purple بنفشی	Colour of Anhydrous Cobalt Chloride is: اینہائڈروس کوبالٹ کلورائیڈ کا رنگ ہے:	6
3	0	2	1	How many hydroxide ions, calcium hydroxide will release in water? کیلیشیم ہائیڈروآکسائیڈ کو پانی میں حل کریں تو کتنے ہائیڈروآکسائیڈ آئنز بناتے ہیں؟	7
3	4	2	5	How many electrons can nitrogen accept in its outermost shell? نائٹروجن کا ایٹم اپنے بیرونی شیل میں کتنے الیکٹرونز حاصل کر سکتا ہے؟	8
CO	MgO	Li ₂ O	Na ₂ O	Which oxide is most basic oxide? کون سا آکسائیڈ سب سے زیادہ بیسیک آکسائیڈ ہے؟	9
78%	70%	40%	90%	The percentage of nitrogen in atmosphere is: کرہ ہوائی میں نائٹروجن کی فی صد مقدار ہے:	10
Ethene اییتھین	Methane میٹھین	Pentane پینٹین	Butane بیوٹین	Which hydrocarbon is responsible for explosions in coal mines? کون سا ہائیڈروکاربن کوئلے کی کان میں دھماکے کا باعث بنتا ہے؟	11
C _{2n} H _{2n-2}	C _n H _{2n-2}	C _n H _{2n+2}	C _n H _{2n}	Alkanes are represented by general formula: الکیئنز کے جنرل فارمولا کو ظاہر کیا جاتا ہے:	12

Paper Code Number: 1484	2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSION-(2025-2027)			رول نمبر _____	
CHEMISTRY	PAPER-I (NEW COURSE)	GROUP-II	کیمسٹری پرچہ- پہلا (نیانصاب) گروپ-دوسرا		
TIME ALLOWED: 15 Minutes			وقت = 15 منٹ		
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 12	
ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا چن سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا گات کر پڑ کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.					سوال نمبر 1 Q.No.1
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
78%	70%	40%	90%	The percentage of nitrogen in atmosphere is: کرہ ہوائی میں نائٹروجن کی فی صد مقدار ہے:	1
Ethene ایتھین	Methane میٹھین	Pentane پینٹین	Butane بیوٹین	Which hydrocarbon is responsible for explosions in coal mines? کون سا ہائڈروکاربن کوئلے کی کان میں دھماکے کا باعث بنتا ہے؟	2
$C_{2n}H_{2n+2}$	C_nH_{2n-2}	C_nH_{2n+2}	C_nH_{2n}	Alkanes are represented by general formula: الکیئز کے جنرل فارمولا کو ظاہر کیا جاتا ہے:	3
Saturated solution سیچوریتڈ سلوشن	Suspension سپینشن	Colloid کولائیڈ	True solution حقیقی یا خالص سلوشن	When the tiny visible particles of a substance are dispersed through a medium, the mixture is named as: جب کسی شے کے چھوٹے نظر آنے والے ذرات کو سائلوینٹ میں ملایا جاتا ہے تو کیا بنتا ہے؟	4
N	At	Z	A	Atomic number is denoted by: اتامک نمبر کو ظاہر کیا جاتا ہے:	5
Coordinate Covalent Bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ	Triple Covalent Bond ٹریپل کوویلنٹ بانڈ	Double Covalent Bond ڈبل کوویلنٹ بانڈ	Single Covalent Bond سنگل کوویلنٹ بانڈ	Which Covalent Bond is present in water molecule? پانی کے مالیکیول میں کون سا کوویلنٹ بانڈ ہوتا ہے؟	6
Ca_3P_2	Ca_2P_3	CaP_2	CaP	The correct formula of calcium phosphide is: کیلشیم فاسفائیڈ کا درست فارمولا ہے:	7
$ATP + CO_2 + H_2O$ اسے ٹی پی + $H_2O + CO_2$	$ATP + Ethanol + H_2O$ اسے ٹی پی + ایتھانول + H_2O	$CO_2 + H_2O$	$Ethanol + H_2O$ ایتھانول + H_2O	The products of anaerobic respiration are: ایئر اوہک ریسپیریشن کے پروڈکٹس ہوتے ہیں:	8
Black کالا	Blue نِلا	Pink گلابی	Purple بنفشی	Colour of Anhydrous Cobalt Chloride is: این ہائڈروس کوبالٹ کلورائیڈ کا رنگ ہے:	9
3	0	2	1	How many hydroxide ions, calcium hydroxide will release in water? کیلشیم ہائڈروآکسائیڈ کو پانی میں حل کریں تو کتنے ہائڈروآکسل آئنز رہتے ہیں؟	10
3	4	2	5	How many electrons can nitrogen accept in its outermost shell? نائٹروجن کا ایٹم اپنے بیرونی شیل میں کتنے الیکٹرونز حاصل کر سکتا ہے؟	11
CO	MgO	Li ₂ O	Na ₂ O	Which oxide is most basic oxide? کون سا آکسائیڈ سب سے زیادہ بیسیک آکسائیڈ ہے؟	12

Paper Code Number: 1486	2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSION-(2025-2027)			رول نمبر	
CHEMISTRY	PAPER-I (NEW COURSE)	GROUP-II	کیمسٹری پرچہ پہلا (نیانصاب) گروپ دومرا		
TIME ALLOWED: 15 Minutes			وقت = 15 منٹ		
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 12	
ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا کات کر پڑ کرنے کی صورت میں مذکور جواب غلط تصور ہو گا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.				سوال نمبر 1 Q.No.1	
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
Ca_3P_2	Ca_2P_3	CaP_2	CaP	The correct formula of calcium phosphide is:	1
$ATP + CO_2 + H_2O$	$ATP + Ethanol + H_2O$	$CO_2 + H_2O$	$Ethanol + H_2O$	The products of anaerobic respiration are:	2
Black	Blue	Pink	Purple	Colour of Anhydrous Cobalt Chloride is:	3
3	0	2	1	How many hydroxide ions, calcium hydroxide will release in water?	4
3	4	2	5	How many electrons can nitrogen accept in its outermost shell?	5
CO	MgO	Li_2O	Na_2O	Which oxide is most basic oxide?	6
78%	70%	40%	90%	The percentage of nitrogen in atmosphere is:	7
Ethene	Methane	Pentane	Butane	Which hydrocarbon is responsible for explosions in coal mines?	8
$C_{2n}H_{2n-2}$	C_nH_{2n-2}	C_nH_{2n+2}	C_nH_{2n}	Alkanes are represented by general formula:	9
Saturated solution	Suspension	Colloid	True solution	When the tiny visible particles of a substance are dispersed through a medium, the mixture is named as:	10
N	At	Z	A	Atomic number is denoted by:	11
Coordinate Covalent Bond	Triple Covalent Bond	Double Covalent Bond	Single Covalent Bond	Which Covalent Bond is present in water molecule?	12

Paper Code Number: 1488	2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSION-(2025-2027)			رول نمبر _____	
CHEMISTRY	PAPER-I (NEW COURSE) GROUP-II			کیمسٹری پرچہ-پہلا (نیا نصاب) گروپ-دوسرا	
TIME ALLOWED: 15 Minutes				وقت = 15 منٹ	
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 12	
سوال نمبر 1 Q.No.1 ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا کٹ کر پر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.					
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
3	0	2	1	How many hydroxide ions, calcium hydroxide will release in water? کلیشیم ہائیڈروآکسائیڈ کو پانی میں حل کریں تو کتنے ہائیڈروآکسائیڈ آئنز بنائے؟	1
3	4	2	5	How many electrons can nitrogen accept in its outermost shell? نائٹروجن کا ایٹم اپنے بیرونی شیل میں کتنے الیکٹرونز حاصل کر سکتا ہے؟	2
CO	MgO	Li ₂ O	Na ₂ O	Which oxide is most basic oxide? کون سا آکسائیڈ سب سے زیادہ بیسیک آکسائیڈ ہے؟	3
78%	70%	40%	90%	The percentage of nitrogen in atmosphere is: کرہ ہوائی میں نائٹروجن کی فی صد مقدار ہے؟	4
Ethene اییتھین	Methane میٹھین	Pentane پینٹین	Butane بیوٹین	Which hydrocarbon is responsible for explosions in coal mines? کون سا ہائیڈروکاربن کوئلے کی کان میں دھماکے کا باعث بنتا ہے؟	5
C _{2n} H _{2n+2}	C _n H _{2n-2}	C _n H _{2n+2}	C _n H _{2n}	Alkanes are represented by general formula: الکیئنز کے جنرل فارمولا کو ظاہر کیا جاتا ہے:	6
Saturated solution سیچریشنڈ سلوشن	Suspension مسیپنشن	Colloid کولائیڈ	True solution حقیقی یا خاص سلوشن	When the tiny visible particles of a substance are dispersed through a medium, the mixture is named as: جب کسی شے کے چھوٹے نظر آنے والے ذرات کو سائلوینٹ میں ملایا جاتا ہے تو کیا بنتا ہے؟	7
N	At	Z	A	Atomic number is denoted by: ایٹامک نمبر کو ظاہر کیا جاتا ہے:	8
Coordinate Covalent Bond کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ	Triple Covalent Bond ٹریپل کوویلنٹ بانڈ	Double Covalent Bond ڈبل کوویلنٹ بانڈ	Single Covalent Bond سنگل کوویلنٹ بانڈ	Which Covalent Bond is present in water molecule? پانی کے مالیکیول میں کون سا کوویلنٹ بانڈ ہوتا ہے؟	9
Ca ₃ P ₂	Ca ₂ P ₃	CaP ₂	CaP	The correct formula of calcium phosphide is: کلیشیم فاسفائیڈ کا درست فارمولا ہے:	10
ATP + CO ₂ + H ₂ O ایے ٹی پی + CO ₂ + ایے ٹی پی	ATP + Ethanol + H ₂ O ایے ٹی پی + ایٹھانول + H ₂ O	CO ₂ + H ₂ O	Ethanol + H ₂ O ایٹھانول + H ₂ O	The products of anaerobic respiration are: ایناروبک ریسپیریشن کے پروڈکٹس ہوتے ہیں:	11
Black کالا	Blue نیل	Pink گلابی	Purple بنفشی	Colour of Anhydrous Cobalt Chloride is: این ہائیڈریس کوہالت کلورائیڈ کا رنگ ہے:	12

(Old course)

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN.
OBJECTIVE KEY FOR SSC 1st ANNUAL EXAMINATION, 2026

Name of Subject: Chemistry-ix

9th

Group: I

Q. Nos	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer
	5481		5483		5485		5487	
1	C	H ₂ O	B	8	D	+5	A	liquid in gas
2	A	Goldstein	A	6	B	Carbon	C	milk of magnesia
3	C	Atomic Radius	D	Hydrogen	D	magnesium	A	Fe ₂ O ₃ ·nH ₂ O
4	B	8	A	liquid in gas	C	H ₂ O	D	+5
5	A	6	C	milk of magnesia	A	Goldstein	B	Carbon
6	D	Hydrogen	A	Fe ₂ O ₃ ·nH ₂ O	C	Atomic Radius	D	magnesium
7	A	liquid in gas	D	+5	B	8	C	H ₂ O
8	C	milk of magnesia	B	Carbon	A	6	A	Goldstein
9	A	Fe ₂ O ₃ ·nH ₂ O	D	magnesium	D	Hydrogen	C	Atomic Radius
10	D	+5	C	H ₂ O	A	liquid in gas	B	8
11	B	Carbon	A	Goldstein	C	milk of magnesia	A	6
12	D	magnesium	C	Atomic Radius	A	Fe ₂ O ₃ ·nH ₂ O	D	Hydrogen
13								
14								
15								
16								
17								
18								
19								
20								
Cross Check	A B C D		A B C D		A B C D		A B C D	
Total	4233		4233		4233		4233	

Key (اورڈر کورس) نکلتا ہے۔ سوالیہ پرچہ مارکنگ Key

ہم نے مندرجہ ذیل کی مشورہ (Subjective & Objective) کو نظر میں رکھ کر کیا ہے۔ یہ پرچہ Syllabus کے تین مطابق Set کیا گیا ہے۔ اس سوالیہ پرچہ میں کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ ہم نے سوالیہ پرچہ کا اردو اور انگریزی Version بھی چیک کر لیا ہے۔ یہ Version آپس میں مطابقت رکھتے ہیں۔ نیز اس پرچہ کی مشورہ (MCQs) Key کی بات تصدیق کی جاتی ہے کہ اس میں بھی کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ مزید یہ کہ ہم نے Key بنانے سے متعلق دفتر کی جانب سے تیار کردہ ہدایات وصول کر کے ان کا بغور مطالعہ کر لیا ہے اور ان کی روشنی میں Key بنائی ہے۔ نیز سب ایگزامینرز کیلئے تفصیلی مارکنگ ہدایات / مارکنگ سکیم / Rubrics بھی تیار کر دی گئی ہیں۔

Prepared & Checked By:

Dated: 28-04-2026

S.#	Name	Designation	Institution	Mobile No	Signature
1	Ali-ur-Rehman	SSS	GHSS Mustafizul-Islam Multan Cantt	0300- 0421982	Ali-ur-Rehman
2	Dr. Muhammad Rashid	SSS Chem	GHSS Ayaz Abad Mayal M.N	0300 6865967	Rashid
3	Muhammad Rangan	SSS	GHSS 138/10A Jahanian	03007333192	M. Rangan
4	Ch. M. Afzal	SSS BS-19	Govt. Lab Model HSS Rangpur Multan	0333624852	M. Afzal
5	Muhammad Asif Tahir	SST (Chem)	Govt. Comprehensive HSS, Multan	0331-7007338	M. Asif Tahir
Re-Checked By: ہم نے درج بالا سوالیہ پرچہ (انتائیہ + مشورہ) کی مشورہ "Key" اور ہدایات کے حوالے سے مکمل طور پر چیک کر لیا ہے۔ کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔					
1	Muhammad Asif Tahir	SST	Govt. Dilat Sec School	03317030029	M. Asif Tahir
2	Ashraf Ali	SST	G. Junior Model HSS md	03047547168	Ashraf Ali

28-04-2026

6 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSIONS (2022-2024 & 2024-2026)		روال نمبر
CHEMISTRY PAPER-I (OLD COURSE) GROUP-I		کیمسٹری پرچہ- پہلا (پرا انصاف) گروپ- پہلا
TIME ALLOWED: 1.45 Hours		وقت = 1.45 گھنٹے
MAXIMUM MARKS: 48		کل نمبر = 48
SUBJECTIVE حصہ انشائیہ		
NOTE: Write same question number and its parts number on answer book, as given in the question paper.		

SECTION-I سوال		
2. Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	سوال نمبر 2 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i) Define empirical formula with an example.		(i) امپیریکل فارمولہ کی مثال کے ساتھ تعریف کیجیے۔
(ii) Define Chemistry.		(ii) کیمسٹری کی تعریف کیجیے۔
(iii) Define isotopes with example.		(iii) آئسوٹوپس کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔
(iv) For what U-235 and I-131 are used?		(iv) یورینیم-235 اور آئیوڈین-131 کس لیے استعمال ہوتے ہیں؟
(v) Why noble gases are not reactive?		(v) نوبل گیسز کی ایکٹیوٹیوں کیسے نہیں ہوتی ہیں؟
(vi) Give the trend of ionization energy in period and group.		(vi) گروپ اور پیرڈ میں آئنائزیشن انرجی کا رجحان تحریر کیجیے۔
(vii) Define electron affinity.		(vii) الیکٹرون آفینٹیٹی کی تعریف کیجیے۔
(viii) Define group and period.		(viii) گروپ اور پیرڈ کی تعریفیں تحریر کیجیے۔
3. Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	سوال نمبر 3 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i) What are intermolecular forces? Explain.		(i) انٹرمولیکولر فورسز کیسے ہیں؟ وضاحت کیجیے۔
(ii) Write name of four types of chemical bond.		(ii) کیمیکل بانڈ کی چار اقسام کے نام لکھیے۔
(iii) Define effusion and write its example.		(iii) اظہار کی تعریف کیجیے اور اس کی مثال لکھیے۔
(iv) Explain allotropy with example.		(iv) ایلوٹروپی کو مثال دے کر واضح کیجیے۔
(v) Differentiate between crystalline and amorphous solids.		(v) کرسٹالین اور امورفوس ٹھوس میں فرق کیجیے۔
(vi) Write definition of Aqueous solution.		(vi) آکویس سلوشن کی تعریف لکھیے۔
(vii) What is meant by v/v %? Explain.		(vii) v/v % سے کیا مراد ہے؟ وضاحت کیجیے۔
(viii) How Saturated solution are formed? Explain.		(viii) سیچورٹڈ سلوشن کیسے بنتے ہیں؟ وضاحت کیجیے۔
4. Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	سوال نمبر 4 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i) Does Aluminium rust? Explain.		(i) کیا آلومینیم کوڑھنگا ہوتا ہے؟ وضاحت کیجیے۔
(ii) Define reduction in terms of gain of electrons. Give an example.		(ii) اینکڑوڈ کے حصول کے حوالے سے ریڈکشن کی تعریف کیجیے۔ ایک مثال دیجیے۔
(iii) Define Electrochemistry.		(iii) الیکٹرو کیمسٹری کی تعریف کیجیے۔
(iv) Why solution of NaOH is a strong electrolyte?		(iv) NaOH کا سلوشن ایک طاقتور الیکٹرو لائٹ کیوں ہے؟
(v) Why the second ionization energy of magnesium is higher than the first one?		(v) میگنیشیم کی دوسری آئنائزیشن انرجی پہلی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟
(vi) How oxygen react with group 2 metals?		(vi) گروپ 2 کی میٹلز سے آکسیجن کیسے ری ایکٹ کرتی ہے؟
(vii) Write any two uses of silver.		(vii) سلور کے کوئی سے دو استعمالات تحریر کیجیے۔
(viii) Define non-metals and give two examples.		(viii) نان میٹلز کی تعریف کیجیے اور دو مثالیں دیجیے۔

SECTION-II حصہ دوم		
NOTE: Attempt any two questions.		18 = 2 × 9
5.(A) Define molecule and write down its types.	05	(A) مالیکیول کی تعریف کیجیے اور اس کی اقسام بیان کیجیے۔
(B) What is meant by Coordinate Covalent Bond? Explain it with example.	04	(B) کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ سے کیا مراد ہے؟ مثال سے اس کی وضاحت کیجیے۔
6.(A) Give the five postulates of Bohr's atomic model.	05	(A) بوہر کے ایٹم ماڈل کے پانچ مفروضات بیان کیجیے۔
(B) Define vapour pressure. How is it affected by different factors?	04	(B) دھیرہ بھری کی تعریف کیجیے۔ مختلف عوامل کا اس پر کیا اثر ہوتا ہے؟
7.(A) Discuss in detail the electrolysis of water.	05	(A) پانی کی الیکٹرو لیسس کو تفصیل سے بیان کیجیے۔
(B) Give four characteristics of colloids.	04	(B) کولائیڈ کی چار خصوصیات بیان کیجیے۔

21(0)-2026(1st-A)-1000 (MULTI)

5

Paper Code Number: 5481		2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSIONS (2022-2024 & 2024-2026)		رول نمبر _____							
CHEMISTRY		PAPER-I (OLD COURSE)		کیمسٹری پرچہ- پہلا (پرانا نصاب) گروپ- پہلا							
TIME ALLOWED: 15 Minutes				وقت = 15 منٹ							
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 12							
ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا کٹ کر پر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.											
D		C		B		A		QUESTIONS / سوالات		Sr.No.	
CO		H ₂ O		N ₂		H ₂		Which one of the given is a triatomic molecule: ان میں سے کون سا ثلاثی ایٹمی مالیکیول ہے؟		1	
Rutherford رور فورڈ		Neil Bohr نیل بوہر		J.J. Thomson جے جے تھامسن		Goldstein گولڈسٹائن		Proton was discovered by: پروٹون کو دریافت کیا؟		2	
Electronegativity الیکٹرو نیگیٹیویٹی		Atomic radius ایٹمی ریڈیوس		Electron affinity الیکٹرون آفینیتی		Ionization energy آیونائزیشن انرجی		Along the period from left to right, which one of the given decreases? ایک پیریڈ میں بائیں سے دائیں ان میں سے کوئی کم ہوتی ہے؟		3	
32		18		8		2		The number of elements in third period of the long form of periodic table is: دوہم فارم پیریڈک ٹیبل کے تیسرے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے؟		4	
3		4		8		6		How many electrons does a triple covalent bond involve? ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں؟		5	
Hydrogen ہائیڈروجن		Helium ہیلیم		Fluorine فلورین		Chlorine کلورین		The fastest diffuses gas is: سب سے تیز ڈیفیوژ ہونے والی گیس ہے؟		6	
Gas in solid گیس میں ٹھوس		Solid in gas ٹھوس میں گیس		Gas in liquid گیس میں مائع		Liquid in gas گیس میں مائع		Mist is an example of solution: دھند سلوشن کی مثال ہے؟		7	
Sugar solution شوگر کا سلوشن		Milk of Magnesia مِلک آف میگنیشیا		Ink روشنائی		Milk مِلک		Which one of the given is heterogeneous mixture? ان میں سے کون سا ہتھوڑا جینیٹس میسر ہے؟		8	
Fe(OH) ₃		Fe(OH) ₃ .nH ₂ O		Fe ₂ O ₃		Fe ₂ O ₃ .nH ₂ O		The formula of rust is: رنگ کا فارمولا ہے؟		9	
+5		+4		-2		+2		The oxidation number of nitrogen in HNO ₃ is: HNO ₃ میں نائٹروجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہے؟		10	
Sodium سڈیم		Potassium پوٹاشیم		Carbon کاربن		Calcium کیلشیم		Which one of the given will not react with dilute HCl? ان میں سے کون جگہ HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟		11	
Magnesium میگنیشیم		Aluminium ایلمینیم		Calcium کیلشیم		Platinum پلاٹینم		We use in flash light bulbs: ہم فلش لائٹ بلبوں میں استعمال کرتے ہیں؟		12	

Paper Code Number: 5483		2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSIONS (2022-2024 & 2024-2026)		رول نمبر	
CHEMISTRY		PAPER-I (OLD COURSE)		کیمسٹری پرچہ- پہلا (پرائیوٹ) گروپ- پہلا	
TIME ALLOWED: 15 Minutes /				وقت = 15 منٹ	
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 12	
سوال نمبر 1 You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. پُر کرنے یا کٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔ The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.				Q.No.1	
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
32	18	8	2	The number of elements in third period of the long form of periodic table is: لوگ فارم پیریاڈک ٹیبل کے تیسرے پیریاڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:	1
3	4	8	6	How many electrons does a triple covalent bond involve? ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں؟	2
Hydrogen ہائیڈروجن	Helium ہیلیم	Fluorine فلورین	Chlorine کلورین	The fastest diffuses gas is: سب سے تیز ڈیفیوژ ہونے والی گیس ہے:	3
Gas in solid گیس میں ٹھوس	Solid in gas ٹھوس میں گیس	Gas in liquid مالح میں گیس	Liquid in gas گیس میں مالح	Mist is an example of solution: دھند سلوشن کی مثال ہے:	4
Sugar solution شوگر کا سلوشن	Milk of Magnesia ملک آف میگنیشیا	Ink روشنائی	Milk ملک	Which one of the given is heterogeneous mixture? ان میں سے کون سا ہتھوڑو جینیٹس مچھر ہے؟	5
Fe(OH) ₃	Fe(OH) ₃ .nH ₂ O	Fe ₂ O ₃	Fe ₂ O ₃ .nH ₂ O	The formula of rust is: زنگ کا فارمولا ہے:	6
+5	+4	-2	+2	The oxidation number of nitrogen in HNO ₃ is: HNO ₃ میں نائٹروجن کا آکسڈیشن نمبر ہے:	7
Sodium سڈیم	Potassium پوٹاشیم	Carbon کاربن	Calcium کیلشیم	Which one of the given will not react with dilute HCl? ان میں سے کون سے ہلکے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟	8
Magnesium میگنیشیم	Aluminium الومینیم	Calcium کیلشیم	Platinum پلائٹینم	We use in flash light bulbs: ہم فلش لائٹ بلبوں میں استعمال کرتے ہیں:	9
CO	H ₂ O	N ₂	H ₂	Which one of the given is a triatomic molecule: ان میں سے کون سا ترائی ایٹمک مالیکیول ہے:	10
Rutherford رڈرفورڈ	Neil Bohr نیل بوہر	J.J. Thomson جے جے تھامسن	Goldstein گولڈسٹائن	Proton was discovered by: پروٹان کو دریافت کیا:	11
Electronegativity ایکٹرو نیگیٹیویٹی	Atomic radius ایٹامک ریڈیئس	Electron affinity الیکٹرون آفینٹیٹی	Ionization energy آیونائزیشن انرجی	Along the period from left to right, which one of the given decreases? ایک پیریاڈ میں بائیں سے دائیں ان میں سے کون سی کم ہوتی ہے؟	12

Paper Code Number: 5485	2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSIONS (2022-2024 & 2024-2026)			رول نمبر _____	
CHEMISTRY	PAPER-I / (OLD COURSE) GROUP-I			کیمیستری پرچہ پہلا (پڑانا نصاب) گروپ پہلا	
TIME ALLOWED: 15 Minutes				وقت = 15 منٹ	
MAXIMUM MARKS: 12				کل نمبر = 12	
OBJECTIVE				حصہ معروضی	
ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا کٹ کر پر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.					سوال نمبر 1 Q.No.1
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
+5	+4	-2	+2	The oxidation number of nitrogen in HNO_3 is:	1
				HNO_3 میں نائٹروجن کا آکسڈیشن نمبر ہے:	
Sodium سوڈیم	Potassium پوٹاشیم	Carbon کاربن	Calcium کیلشیم	Which one of the given will not react with dilute HCl ?	2
				ان میں سے کون جکے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟	
Magnesium میگنیشیم	Aluminium الومینیم	Calcium کیلشیم	Platinum پلاٹینم	We use in flash light bulbs:	3
				ہم فلیش لائٹ بلبوں میں استعمال کرتے ہیں:	
CO	H_2O	N_2	H_2	Which one of the given is a triatomic molecule:	4
				ان میں سے کون سا تری ایٹمک مالیکیول ہے:	
Rutherford رڈرفورڈ	Neil Bohr نیل بوہر	J.J. Thomson جے جے تھامسن	Goldstein گولڈسٹائن	Proton was discovered by:	5
				پروٹان کو دریافت کیا:	
Electronegativity الیکٹرونگیٹیوٹی	Atomic radius ایٹمک ریڈیوس	Electron affinity الیکٹرون ایفینٹیٹی	Ionization energy آیونائزیشن انرجی	Along the period from left to right, which one of the given decreases?	6
				ایک پیریڈ میں بائیں سے دائیں ان میں سے کونسی کم ہوتی ہے؟	
32	18	8	2	The number of elements in third period of the long form of periodic table is:	7
				لوگ فارم پیریڈک ٹیبل کے تیسرے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:	
3	4	8	6	How many electrons does a triple covalent bond involve?	8
				ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں؟	
Hydrogen ہائیڈروجن	Helium ہیلیم	Fluorine فلورین	Chlorine کلورین	The fastest diffuses gas is:	9
				سب سے تیز ڈیفیوژ ہونے والی گیس ہے:	
Gas in solid گیس میں ٹھوس	Solid in gas ٹھوس میں گیس	Gas in liquid مائع میں گیس	Liquid in gas گیس میں مائع	Mist is an example of solution:	10
				دھند سلوشن کی مثال ہے:	
Sugar solution شوگر کا سلوشن	Milk of Magnesia ملک آف میگنیشیا	Ink روشنائی	Milk ملک	Which one of the given is heterogeneous mixture?	11
				ان میں سے کون سا ہتروجنیوس میکیچر ہے؟	
$Fe(OH)_3$	$Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$	Fe_2O_3	$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	The formula of rust is:	12
				رنگ کا فارمولا ہے:	

Paper Code Number: 5487		2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSIONS (2022-2024 & 2024-2026)		رول نمبر _____	
CHEMISTRY PAPER-I (OLD COURSE) GROUP-I				کیمسٹری پرچہ پہلا (پرائیما) گروپ پہلا	
TIME ALLOWED: 15 Minutes				وقت = 15 منٹ	
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 12	
سوال نمبر 1 ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا چین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا کٹ کر پر کرنے کی صورت میں کوئی جواب غلط تصور ہوگا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.					
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
Gas in solid گیس میں ٹھوس	Solid in gas ٹھوس میں گیس	Gas in liquid گیس میں مائع	Liquid in gas گیس میں مائع	Mist is an example of solution: دھند سلوشن کی مثال ہے:	1
Sugar solution شوگر کا سلوشن	Milk of Magnesia مِلک آف میگنیشیا	Ink روشنائی	Milk دھند	Which one of the given is heterogeneous mixture? ان میں سے کون سا ہتھکڑیا ہتھکڑیا ہے؟	2
$Fe(OH)_3$	$Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$	Fe_2O_3	$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	The formula of rust is: زنگ کا فارمولا ہے:	3
+5	+4	-2	+2	The oxidation number of nitrogen in HNO_3 is: HNO_3 میں نائٹروجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہے:	4
Sodium سڈیم	Potassium پوٹاشیم	Carbon کاربن	Calcium کیلشیم	Which one of the given will not react with dilute HCl ? ان میں سے کون سے کون سے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟	5
Magnesium میگنیشیم	Aluminium الومینیم	Calcium کیلشیم	Platinum پلاٹینم	We use in flash light bulbs: ہم فلیش لائٹ بلبوں میں استعمال کرتے ہیں:	6
CO	H_2O	N_2	H_2	Which one of the given is a triatomic molecule: ان میں سے کون سا تری ایٹمک مالیکیول ہے:	7
Rutherford رڈرفورڈ	Neil Bohr نیل بوہر	J.J. Thomson جے جے تھامسن	Goldstein گولڈسٹائن	Proton was discovered by: پروٹان کو دریافت کیا:	8
Electronegativity الیکٹرون نیگیٹیویٹی	Atomic radius ایٹمک ریڈیوس	Electron affinity الیکٹرون آفینٹیٹی	Ionization energy آئیونائزیشن انرجی	Along the period from left to right, which one of the given decreases? ایک پیریڈ میں بائیں سے دائیں ان میں سے کون سی کم ہوتی ہے؟	9
32	18	8	2	The number of elements in third period of the long form of periodic table is: لوگ فارم پیریڈک ٹیبل کے تیسرے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے:	10
3	4	8	6	How many electrons does a triple covalent bond involve? ٹریپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں؟	11
Hydrogen ہائیڈروجن	Helium ہیلیم	Fluorine فلورین	Chlorine کلورین	The fastest diffuses gas is: سب سے تیز ڈیفیوز ہونے والی گیس ہے:	12

old course

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN.
OBJECTIVE KEY FOR SSC 1st ANNUAL EXAMINATION, 2026

Name of Subject: Chemistry Paper 1st (old) Group: II

Q. Nos	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer
1	B	0.18	D	Iodine	B	Liquid in solid	A	+6
2	C	Three orbitals	B	BF ₃	C	Jelly	C	Selenium
3	A	Atomic Radius	A	Hydrogen	D	Sugar solution	D	Carbon
4	D	Iodine	B	Liquid in solid	A	+6	B	0.18
5	B	BF ₃	C	Jelly	C	Selenium	C	Three orbitals
6	A	Hydrogen	D	Sugar solution	D	Carbon	A	Atomic Radius
7	B	Liquid in solid	A	+6	B	0.18	D	Iodine
8	C	Jelly	C	Selenium	C	Three orbitals	B	BF ₃
9	D	Sugar solution	D	Carbon	A	Atomic Radius	A	Hydrogen
10	A	+6	B	0.18	D	Iodine	B	Liquid in solid
11	C	Selenium	C	Three orbitals	B	BF ₃	C	Jelly
12	D	Carbon	A	Atomic Radius	A	Hydrogen	D	Sugar solution
13								
14								
15								
16								
17								
18								
19								
20								
Cross Check	A B C D		A B C D	-	A B C D		A B C D	
Total	3 3 3 3		3 3 3 3		3 3 3 3		3 3 3 3	

سرٹیفکٹ بابت تصحیح سوال پرچہ مارکنگ Key

ہم نے مضمون کیمیائی پرچہ پہلا (old) گروپ سینئر میٹرک پہلا سالانہ امتحان 2026
سوالیہ پرچہ انشائیہ و معروضی (Subjective & Objective) کو منظرِ عین چیک کر لیا ہے۔ یہ پرچہ Syllabus کے عین مطابق Set لیا گیا ہے۔ اس سوالیہ پرچہ میں کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ ہم نے سوالیہ پرچہ کا اردو اور انگریزی Version بھی چیک کر لیا ہے۔ یہ Version آپس میں مطابقت رکھتے ہیں۔ نیز اس پرچہ کی معروضی (MCQs) Key کی بابت تصدیق کی جاتی ہے کہ اس میں بھی کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ مزید یہ کہ ہم نے Key بنانے سے متعلق دفتر کی جانب سے تیار کردہ ہدایات وصول کر کے ان کا بغور مطالعہ کر لیا ہے اور ان کی روشنی میں Key بنائی ہے۔ نیز سب ایگزامینرز کیلئے تفصیلی مارکنگ ہدایات / مارکنگ سکیم / Rubrics بھی تیار کر دی گئی ہیں۔

Prepared & Checked By:

Dated: 28-04-2026

S.#	Name	Designation	Institution	Mobile No	Signature
1	Ch. M. Afzal	SSS BS-19	Govt. Lab model HSS Rangeel P. Multan	0333624982	M. Afzal
2	Dr. Muhammad Rashid	SSS Chem	GHSS Ayaz Abad Maral Multan	03008865467	Rashid
3	Muhammad Rezaq	SSS CCA	GHSS 138/10 R	03007333192	M. Rezaq
4	Ahmad Razaq	SSS	GHSS Nusratul Islam Multan Cantt.	0300-0426982	Ahmad Razaq
5	Muhammad Asif Toor	SST (Chem/Bio)	Govt. Comprehensive HSS Multan	0331-7007338	M. Asif Toor

Re-Checked By						ہم نے درج بالا سوالیہ پرچہ (انشائیہ + معروضی) معروضی "Key" اور ہدایات کے حوالہ سے مکمل طور پر چیک کر لیا ہے۔ کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔					
1	Muhammad Asif Toor	SST Bio	Govt. Pilot Sec. School	03317030809	M. Asif Toor						
2	Ahmad Razaq	SSS	Junior model GHSS Multan	0301-754768	Ahmad Razaq						

تاریخ 28-04-2026

2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSIONS (2022-2024 & 2024-2026)			ردی نمبر
CHEMISTRY PAPER-I (OLD COURSE) GROUP-II		یکمتری پرچہ - پہلا (پرانصاب) گروپ - دوسرا	
TIME ALLOWED: 1.45 Hours		وقت = 1.45 گھنٹے	
MAXIMUM MARKS: 48		کل نمبر = 48	
SUBJECTIVE حصہ انشائیہ			
NOTE: Write same question number and its parts number on answer book, as given in the question paper. نوٹ: جوابی کتابی پر دی سوال نمبر اور جز نمبر درج کیجیے جو کہ سوال پرچہ میں درج ہے۔			
SECTION-I حصہ اول			
2. Attempt any five parts.		10 = 2 × 5	سوال نمبر 2 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i)	Define Environmental Chemistry.	(i)	انوائزینٹل کیمسٹری کی تعریف کیجیے۔
(ii)	What is Gram Molecular Mass?	(ii)	گرام مالیکیولر ماس کیا ہوتا ہے؟
(iii)	Define Electronic Configuration.	(iii)	الیکٹرونک کنفیگریشن کی تعریف کیجیے۔
(iv)	Write down the defects of Rutherford's atomic model.	(iv)	رور فورڈ کے ایٹم ماڈل کے نقائص تحریر کیجیے۔
(v)	State the modern periodic law.	(v)	ماڈرن پیریڈک لاء کو بیان کیجیے۔
(vi)	What is meant by periods? Write the names of elements of first period.	(vi)	پیریڈز سے کیا مراد ہے؟ پہلے پیریڈ کے ایلیمنٹس کے نام تحریر کیجیے۔
(vii)	Why atomic radius increases down the group in the periodic table?	(vii)	پیریڈک ٹیبل کے گروپ میں ایٹمک ریڈیوس کی بڑھنے کی جانب کیوں بڑھتا ہے؟
(viii)	Which element has the highest value of electronegativity and what is its value?	(viii)	کس ایلیمنٹ کی الیکٹرو نیگٹیویٹی سب سے زیادہ ہے اور اس کی ویلیو کتنی ہے؟
3. Attempt any five parts.		10 = 2 × 5	سوال نمبر 3 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i)	What is relationship between electronegativity and polarity?	(i)	الیکٹرو نیگٹیویٹی اور پولیریٹی میں کیا تعلق ہے؟
(ii)	Define metallic bond.	(ii)	مٹلک بانڈ کی تعریف کیجیے۔
(iii)	Why are gases compressible?	(iii)	گیسز کو کیوں دبایا جاسکتا ہے؟
(iv)	Define effusion and give example.	(iv)	ایفیوژن کی تعریف کیجیے اور مثال دیجیے۔
(v)	Define boiling point.	(v)	بوائلنگ پوائنٹ کی تعریف کیجیے۔
(vi)	What is meant by % m/m?	(vi)	پر سنٹیج m/m سے کیا مراد ہے؟
(vii)	Define concentration. Write down the name of its unit.	(vii)	کنسنٹریشن کی تعریف کیجیے۔ اس کے یونٹ کا نام تحریر کیجیے۔
(viii)	What is meant by Supersaturated solution?	(viii)	سپر سیچرٹڈ سلوشن سے کیا مراد ہے؟
4. Attempt any five parts.		10 = 2 × 5	سوال نمبر 4 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i)	Find the oxidation number of nitrogen in HNO_3 [O.N of H = +1, O.N of O = -2].	(i)	HNO_3 میں نائٹروجن [N] کا آکسائیڈیشن نمبر معلوم کیجیے۔ [O.N of H = +1, O.N of O = -2]
(ii)	Describe the difference between electrolyte and non electrolyte.	(ii)	الیکٹرولائٹس اور نان الیکٹرولائٹس میں فرق بیان کیجیے۔
(iii)	Define Metallic Coating.	(iii)	مٹلک کوٹنگ کی تعریف کیجیے۔
(iv)	Why is an Iron grill painted frequently?	(iv)	آئرن کی جالی کو اکثر رنگ کیوں کیا جاتا ہے؟
(v)	Describe the nature of metallic oxide and give example.	(v)	مٹلک آکسائیڈ کی فطرت بیان کیجیے اور مثال دیجیے۔
(vi)	What is meant by 24 Carat gold?	(vi)	24 قیراط سونے کا کیا مطلب ہے؟
(vii)	Describe Alkaline Earth metals react with hydrogen.	(vii)	الکالائن اর্থ میٹلز کا ہائیڈروجن کے ساتھ تعامل بیان کیجیے۔
(viii)	Define non-metals and also give an example.	(viii)	نان میٹلز کی تعریف کیجیے اور ایک مثال بھی دیجیے۔
SECTION-II حصہ دوم			
NOTE: Attempt any two questions.		18 = 2 × 9	نوٹ: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔
5.(A)	Define chemical formula. How is it written? Write its four points.	05	5۔ (الف) کیمیکل فارمولہ کی تعریف کیجیے۔ یہ کیسے لکھا جاتا ہے؟ اس کے چار نکات تحریر کیجیے۔
(B)	Define Covalent bond and explain its various types with examples.	04	(ب) کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجیے اور اس کی مختلف اقسام کی مثالوں سے وضاحت کیجیے۔
6.(A)	Write down five differences between Rutherford atomic theory and Bohr's atomic theory.	05	6۔ (الف) رور فورڈ کی ایٹمک تھیوری اور بوہر کی ایٹمک تھیوری کے درمیان پانچ فرق تحریر کیجیے۔
(B)	What is diffusion? Write in detail three factors on which it depends.	04	(ب) ڈیفیوژن کیا ہے؟ یہ کن عوامل پر انحصار کرتا ہے؟ ان میں سے تین کو تفصیلاً بیان کیجیے۔
7.(A)	Describe preparation of Sodium metal by Down's cell.	05	7۔ (الف) ڈاؤن سیل سے سوڈیم میٹل کی تیاری بیان کیجیے۔
(B)	Write four characteristics of true solution.	04	(ب) حقیقی سلوشن کی چار خصوصیات لکھیے۔

5

Paper Code Number: 5482		2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSIONS (2022-2024 & 2024-2026)		رول نمبر	
CHEMISTRY PAPER-I (OLD COURSE) GROUP-II				کیمسٹری پرچہ- پہلا (پراانا نصاب) گروپ- دوسرا	
TIME ALLOWED: 15 Minutes				وقت = 15 منٹ	
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 12	
سوال نمبر 1 You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. بر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جو آپ کا جواب ہے اس کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق حلقہ دار کو مار کریں۔ صحیح سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا کٹ کر پر کرنے کی صورت میں نہ کو جواب غلط تصور ہوگا۔ Q.No.1 The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.					
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
0.24	0.21	0.18	0.15	How many number of moles are equivalent to 8 grams of CO_2 ? CO_2 کے 8 گرام اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟	1
Four orbitals چار آر بیٹلز	Three orbitals تین آر بیٹلز	Two orbitals دو آر بیٹلز	One orbital ایک آر بیٹل	The P sub shell has: P سب شیل مشتمل ہے:	2
Nuclear Charge نیوکلیر چارج	Atomic Size ایٹمک سائز	Atomic Number ایٹمک نمبر	Atomic Radius ایٹمک ریڈیوس	Half of the distance between the nuclei of two bonded atoms is called: دو جڑے ہوئے ایٹمز کے نیوکلیائی کے درمیان فاصلے کے نصف کو کہا جاتا ہے:	3
Iodine آئیوڈین	Bromine برومین	Chlorine کلورین	Fluorine فلورین	Which one of the given halogen has lowest electronegativity? ان میں سے کس ہالوجن کی الیکٹریگٹیویٹی سب سے کم ہے؟	4
O_2	N_2	BF_3	NH_3	Which one of the given is an electron deficient molecule? ان میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟	5
Chlorine کلورین	Fluorine فلورین	Helium ہیلیم	Hydrogen ہائیڈروجن	Which one of the given gas diffuses fastest? ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے؟	6
Gas in solid گیس میں ٹھوس	Solid in gas ٹھوس میں گیس	Liquid in solid غیر ٹھوس میں مائع	Liquid in gas گیس میں مائع	Cheese is an example of solution: چیز سلوشن کی مثال ہے:	7
Chalk solution چاک کا سلوشن	Jelly جلی	Paints پینٹس	Sugar solution شوگر کا سلوشن	Tyndall effect is shown by: ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے:	8
Sugar solution شوگر کا سلوشن	Lime solution چوٹے کا سلوشن	Sulphuric acid solution سلفیورک ایسڈ کا سلوشن	Sodium chloride solution سڈیم کلورائیڈ کا سلوشن	Which one of the given is not an electrolyte? ان میں سے کون سا الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟	9
+2	+8	+4	+6	The oxidation number of Sulphur in H_2SO_4 is: H_2SO_4 میں سلفر کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے:	10
Magnesium مگنیشیم	Selenium سلیمنیم	Aluminium الومینیم	Sodium سڈیم	Which one of the given is brittle? ان میں سے کون سی میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے؟	11
Carbon کاربن	Calcium کیلشیم	Potassium پوٹاشیم	Sodium سڈیم	Which one of the given will not react with dilute HCl ? ان میں سے کون جھکے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟	12

Paper Code Number: 5484	2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSIONS (2022-2024 & 2024-2026)			رول نمبر	
CHEMISTRY PAPER-I (OLD COURSE) GROUP-II				کیمسٹری پرچہ پہلا (پرائیماٹ) گروپ دوم	
TIME ALLOWED: 15 Minutes				وقت = 15 منٹ	
MAXIMUM MARKS: 12				کل نمبر = 12	
OBJECTIVE حصہ معروضی					
بر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جو اپنی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائروں کو مار کر چن سکتے ہیں۔ ایک سے زیادہ دائروں کو مار کر چننے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.				سوال نمبر 1 Q.No.1	
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
Iodine آئیوڈین	Bromine برومین	Chlorine کلورین	Fluorine فلورین	Which one of the given halogen has lowest electronegativity? ان میں سے کس ہالوجن کی الیکٹرنیگٹیویٹی سب سے کم ہے؟	1
O ₂	N ₂	BF ₃	NH ₃	Which one of the given is an electron deficient molecule? ان میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟	2
Chlorine کلورین	Fluorine فلورین	Helium ہیلیم	Hydrogen ہائیڈروجن	Which one of the given gas diffuses fastest? ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ڈیفیوژن کرتی ہے؟	3
Gas in solid گیس میں ٹھوس	Solid in gas ٹھوس میں گیس	Liquid in solid ٹھوس میں مائع	Liquid in gas گیس میں مائع	Cheese is an example of solution: بیسر سلوشن کی مثال ہے:	4
Chalk solution چاک کا سلوشن	Jelly جیلی	Paints پینٹس	Sugar solution شوگر کا سلوشن	Tyndall effect is shown by: ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے:	5
Sugar solution شوگر کا سلوشن	Lime solution چوئے کا سلوشن	Sulphuric acid solution سلفیورک ایسڈ کا سلوشن	Sodium chloride solution سودیم کلورائیڈ کا سلوشن	Which one of the given is not an electrolyte? ان میں سے کون سا الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟	6
+2	+8	+4	+6	The oxidation number of Sulphur in H ₂ SO ₄ is: H ₂ SO ₄ میں سلفر کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے:	7
Magnesium مگنیشیم	Selenium سلیسینیم	Aluminium الومینیم	Sodium سودیم	Which one of the given is brittle? ان میں سے کون سی میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے؟	8
Carbon کاربن	Calcium کیلشیم	Potassium پوٹاشیم	Sodium سودیم	Which one of the given will not react with dilute HCl? ان میں سے کون جیسے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟	9
0.24	0.21	0.18	0.15	How many number of moles are equivalent to 8 grams of CO ₂ ? CO ₂ کے 8 گرامز اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟	10
Four orbitals چار آر بیٹلز	Three orbitals تین آر بیٹلز	Two orbitals دو آر بیٹلز	One orbital ایک آر بیٹل	The P sub shell has: P سب شیل مشتمل ہے:	11
Nuclear Charge نیوکلیر چارج	Atomic Size ایٹم سائز	Atomic Number ایٹم نمبر	Atomic Radius ایٹم ریڈیوس	Half of the distance between the nuclei of two bonded atoms is called: دو جڑے ہوئے ایٹمز کے نیوکلئی کے درمیان فاصلے کے نصف کو کہا جاتا ہے:	12

Paper Code Number: 5486		2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSIONS (2022-2024 & 2024-2026)		رول نمبر _____	
CHEMISTRY PAPER-I (OLD COURSE) GROUP-II				کیمیٹری پرچہ- پہلا (پرائیوٹ) گروپ-دوسرا	
TIME ALLOWED: 15 Minutes				وقت = 15 منٹ	
MAXIMUM MARKS: 12				کل نمبر = 12	
OBJECTIVE قسم معروضی					
ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کارڈ پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائروں کو مار کر چنیں۔ ہر دیکھیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو مار کر گننے یا کات کر پڑنے کی صورت میں نہ کوہ جواب غلط تصور ہو گا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct. fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.				سوال نمبر 1 Q.No.1	
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
Gas in solid ٹھوس میں گیس	Solid in gas ٹھوس میں گیس	Liquid in solid ٹھوس میں مائع	Liquid in gas ٹھوس میں مائع	Cheese is an example of solution: بنیر سلوشن کی مثال ہے:	1
Chalk solution چوڑے کا سلوشن	Jelly جیلی	Paints پینٹس	Sugar solution شوگر کا سلوشن	Tyndall effect is shown by: ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے:	2
Sugar solution شوگر کا سلوشن	Lime solution چوڑے کا سلوشن	Sulphuric acid solution سلفیورک ایسڈ کا سلوشن	Sodium chloride solution سودیم کلورائیڈ کا سلوشن	Which one of the given is not an electrolyte? ان میں سے کون سا الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟	3
+2	+8	+4	+6	The oxidation number of Sulphur in H_2SO_4 is: H_2SO_4 میں سلفر کا آکسائیڈیشن نمبر ہوتا ہے:	4
Magnesium مگنیشیم	Selenium سیلینیئم	Aluminium الومینیم	Sodium سودیم	Which one of the given is brittle? ان میں سے کون سی میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے؟	5
Carbon کاربن	Calcium کیلشیم	Potassium پوٹاشیم	Sodium سودیم	Which one of the given will not react with dilute HCl ? ان میں سے کون بکے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟	6
0.24	0.21	0.18	0.15	How many number of moles are equivalent to 8 grams of CO_2 ? CO_2 کے 8 گرام اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟	7
Four orbitals چار آر بیٹلز	Three orbitals تین آر بیٹلز	Two orbitals دو آر بیٹلز	One orbital ایک آر بیٹل	The P sub shell has: P سب شیل مشتمل ہے:	8
Nuclear Charge نیوکلیر چارج	Atomic Size ایٹمک سائز	Atomic Number ایٹمک نمبر	Atomic Radius ایٹمک ریڈیوس	Half of the distance between the nuclei of two bonded atoms is called: دو جڑے ہوئے ایٹمز کے نیوکلیائی کے درمیان فاصلے کے نصف کو کہا جاتا ہے:	9
Iodine آئیوڈین	Bromine برومین	Chlorine کلورین	Fluorine فلورین	Which one of the given halogen has lowest electronegativity? ان میں سے کس ہالوجن کی الیکٹریٹگنیٹیو سب سے کم ہے؟	10
O_2	N_2	BF_3	NH_3	Which one of the given is an electron deficient molecule? ان میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟	11
Chlorine کلورین	Fluorine فلورین	Helium ہیلیم	Hydrogen ہائیڈروجن	Which one of the given gas diffuses fastest? ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے؟	12

Paper Code Number: 5488	2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class) SESSIONS (2022-2024 & 2024-2026)			رول نمبر
CHEMISTRY	PAPER-I	(OLD COURSE)	GROUP-II	کیمسٹری پرچہ-پہلا (پرااناصاب) گروپ-دوسرا
TIME ALLOWED: 15 Minutes				وقت = 15 منٹ
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 12
سوال نمبر 1 You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question. Q.No.1				
D	C	B	A	Sr.No.
+2	+8	+4	+6	1
Magnesium مگنیشیم	Selenium سلیمنیم	Aluminium ایلمینیم	Sodium سڈیم	The oxidation number of Sulphur in H_2SO_4 is: H_2SO_4 میں سلفر کا آکسیدیشن نمبر ہوتا ہے:
Carbon کاربن	Calcium کیلشیم	Potassium پوٹاشیم	Sodium سڈیم	2 Which one of the given is brittle? ان میں سے کون سی میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے؟
0.24	0.21	0.18	0.15	3 Which one of the given will not react with dilute HCl ? ان میں سے کون جگہ HCl کے ساتھ ردی ایکٹ نہیں کرتا؟
Four orbitals چار آر بیٹلز	Three orbitals تین آر بیٹلز	Two orbitals دو آر بیٹلز	One orbital ایک آر بیٹل	4 How many number of moles are equivalent to 8 grams of CO_2 ? CO_2 کے 8 گرام اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟
Nuclear Charge نیوکلیر چارج	Atomic Size ایٹمک سائز	Atomic Number ایٹمک نمبر	Atomic Radius ایٹمک ریڈیئس	5 The P sub shell has: P سب شیئل مشتمل ہے:
Iodine آئیوڈین	Bromine برومین	Chlorine کلورین	Fluorine فلورین	6 Half of the distance between the nuclei of two bonded atoms is called: دو جڑے ہوئے ایٹمز کے نیوکلیائی کے درمیان فاصلے کے نصف کو کہا جاتا ہے:
O_2	N_2	BF_3	NH_3	7 Which one of the given halogen has lowest electronegativity? ان میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹریٹگٹیوٹی سب سے کم ہے؟
Chlorine کلورین	Fluorine فلورین	Helium ہیلیم	Hydrogen ہائیڈروجن	8 Which one of the given is an electron deficient molecule? ان میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟
Gas in solid گیس میں ٹھوس	Solid in gas ٹھوس میں گیس	Liquid in solid ٹھوس میں مائع	Liquid in gas گیس میں مائع	9 Which one of the given gas diffuses fastest? ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ڈیفیوڈ کرتی ہے؟
Chalk solution چاک کا سلوشن	Jelly جیلی	Paints پینٹس	Sugar solution شوگر کا سلوشن	10 Cheese is an example of solution: پنیر سلوشن کی مثال ہے:
Sugar solution شوگر کا سلوشن	Lime solution چونے کا سلوشن	Sulphuric acid solution سلفیورک ایسڈ کا سلوشن	Sodium chloride solution سڈیم کلورائیڈ کا سلوشن	11 Tyndall effect is shown by: ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے:
				12 Which one of the given is not an electrolyte? ان میں سے کون سا الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN.
OBJECTIVE KEY FOR SSC 1st ANNUAL EXAMINATION, 2026

Name of Subject: Chemistry (Tech) 9th Group: I

Q. Nos	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer	Paper Code	Correct Answer
	1551		1553		1555		1557	
1	B	سلفر	D	108g	A	Na	A	N ₂ O ₂
2	A	1913 AD	C	H	C	HI	D	بارک الہ
3	C	گرافائٹ	A	N ₂ O ₂	B	CO ₂	A	Na
4	D	108 g	D	بارک الہ	B	سلفر	C	HI
5	C	H	A	Na	A	1913 AD	B	CO ₂
6	A	N, O	C	HI	C	گرافائٹ	B	سلفر
7	D	بارک الہ	B	CO ₂	D	108 g	A	1913 AD
8	A	Na	B	سلفر	C	H	C	گرافائٹ
9	C	HI	A	1913 AD	A	N ₂ O ₂	D	108 g
10	B	CO ₂	C	گرافائٹ	D	بارک الہ	C	H
11								
12								
13								
14								
15								
16								
17								
18								
19								
20								
Cross Check	A B C D		A B C D	-	A B C D		A B C D	
Total	3 2 3 2		3 2 3 2		3 2 3 2		3 2 3 2	

برقیکیٹ بابت صحیح سوالیہ پرچہ امارنگ Key

ہم نے مضمون کیمسٹری ٹیکہ پرچہ معموری گروپ فرسٹ میٹرک پہلا سالانہ امتحان 2026 کا سوالیہ پرچہ انشائیہ و معروضی (Subjective & Objective) کو بنظرِ عین چیک کر لیا ہے۔ یہ پرچہ Syllabus کے عین مطابق Set کیا گیا ہے۔ اس سوالیہ پرچہ میں کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ ہم نے سوالیہ پرچہ کا اردو اور انگریزی Version بھی چیک کر لیا ہے۔ یہ Version آپس میں مطابقت رکھتے ہیں۔ نیز اس پرچہ کی معروضی (MCQs) Key کی بابت تصدیق کی جاتی ہے کہ اس میں بھی کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔ مزید یہ کہ ہم نے Key بنانے سے متعلق دفتر کی جانب سے تیار کردہ ہدایات وصول کر کے ان کا بغور مطالعہ کر لیا ہے اور ان کی روشنی میں Key بنائی ہے۔ نیز سب ایگزامینرز کیلئے تفصیلی مارکنگ ہدایات / مارکنگ سکیم / Rubrics بھی تیار کر دی گئی ہیں۔

Prepared & Checked By:

Dated:

S.#	Name	Designation	Institution	Mobile No	Signature
1	M. ARSHAN ALI	ST (Ch/Bio)	GBHS James Abad	0306-737569	
2	M. Aftab-Ur-Rehman	SST	G.M/H gulgasht	0300-7370816	
3			Multan		
4					
5					

Re-Checked By ہم نے درج بالا سوالیہ پرچہ (انشائیہ + معروضی) معروضی "Key" اور ہدایات کے حوالہ سے مکمل طور پر تہیہ کر لی ہے۔ کسی قسم کی کوئی غلطی نہ ہے۔

1	Aftab Aftab	SST Chem/Bio	G. Junior model GHS	0301-7597168	Abul
2	Muhammad Asif Zahid	SST Chem/Bio	Govt. Pilot Sec. School	0331702089	MAsif

SSC PART-I (9 th Class)		2026 (1 st -A)		رول نمبر _____	
CHEMISTRY (TECH) PAPER-I		پہلا		کیمسٹری (ٹیک)	
TIME ALLOWED: 1.45 Hours				وقت = 1.45 گھنٹے	
MAXIMUM MARKS: 30		SUBJECTIVE حصہ انشائیہ		کل نمبر = 30	
NOTE: Write same question number and its parts number on answer book, as given in the question paper. نوٹ: جوابی کتابی پر وہی سوال نمبر اور اس کے اجزاء کے نمبر لکھیں۔					
SECTION-I حصہ اول					
2. Write answers of any four parts.		8 = 2 × 4		سوال نمبر 2 کوئی سے چار اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔	
(i)	Define solution.			(i) حل کی تعریف کریں۔	
(ii)	Calculate number of neutron in Platinum (¹⁹⁵ Pt) atom.			(ii) پلاٹینم (¹⁹⁵ Pt) ایٹم میں نیوٹرون کی تعداد کا حساب لگائیے۔	
(iii)	Why does Iodine exist as solid while Chlorine as gas?			(iii) آئیوڈین کی حالت جماد کی جبکہ کلورین کی حالت گیس کی کیوں پائی جاتی ہے؟	
(iv)	What is Empirical Formula?			(iv) امپیریکل فارمولا کیا ہے؟	
(v)	Define Dynamic equilibrium.			(v) ڈائنامک ایکولبریم کی تعریف کریں۔	
(vi)	What is difference between Enthalpy and heat?			(vi) اینتھالپی اور ہیٹ میں کیا فرق ہے؟	
3. Write answers of any four parts.		8 = 2 × 4		سوال نمبر 3 کوئی سے چار اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔	
(i)	Why water is called as an amphoteric compound?			(i) پانی کو امفیوٹیرک کپاؤنڈ کیوں کہتے ہیں؟	
(ii)	Write down the electronic configuration of the outermost shell of oxygen and carbon family.			(ii) آکسیجن اور کاربن فیملی کے بیرونی شیل کی الیکٹرونک کنفیگریشن تحریر کیجیے۔	
(iii)	Differentiate between oxidizing and reducing agent.			(iii) آکسیڈائزنگ اور ریڈیوسنگ ایجنٹ میں کیا فرق ہے؟	
(iv)	What is the main objective of environmental education?			(iv) ماحولیاتی تعلیم کا سب سے اہم مقصد کیا ہے؟	
(v)	Give two reasons of increasing concentration of methane in the environment.			(v) میتھین کے ماحول میں بڑھتے ہوئے ارتکاز کے دو اسباب تحریر کیجیے۔	
(vi)	What is meant by Alkanes? Write down their general formula.			(vi) ایلکھنیز سے کیا مراد ہے؟ ان کا جنرل فارمولا تحریر کیجیے۔	
SECTION-II حصہ دوم					
NOTE: Write answers of any two questions.		14 = 2 × 7		نوٹ: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔	
4.(A)	Write down any four properties of mixture.	04	4۔ (الف) کچھ کی کوئی سی چار خصوصیات لکھیے۔		
(B)	What is (2n ²) formula? By using this formula find maximum number of electrons in K-Shell and L-Shell.	03	(ب) (2n ²) فارمولا کیا ہے؟ آپ اس فارمولے کی مدد سے K اور L شیل میں الیکٹروں کی زیادہ سے زیادہ تعداد معلوم کیجیے۔		
5.(A)	Define Ionic bond. Explain in detail formation of Ionic bond.	04	5۔ (الف) آئیونک بانڈ کی تعریف کریں۔ آئیونک بانڈ کیسے بنتے ہیں؟ تفصیل سے لکھیں۔		
(B)	Explain Bronsted Lowry concept of acid and base.	03	(ب) ایسڈ اور بیس کے بارے میں برانسٹیڈ-لاری کے نظریات کی وضاحت کریں۔		
6.(A)	Compare any four properties of metals and non-metals.	04	6۔ (الف) میٹلز اور نان میٹلز کی چار خصوصیات کا موازنہ کیجیے۔		
(B)	Explain IUPAC System of Nomenclature for Alkanes.	03	(ب) ایلکھنیز (Alkanes) کے لیے نام دینے کا IUPAC طریقہ کار واضح کریں۔		

Paper Code: 1551		2026 (1 st -A)		رول نمبر _____	
CHEMISTRY (TECH) PAPER-I		SSC PART-I (9 th Class)			
TIME ALLOWED: 15 Minutes				کیمسٹری (ٹیک) پرچہ-پہلا	
MAXIMUM MARKS: 10		OBJECTIVE حصہ معروضی		وقت = 15 منٹ	
				کل نمبر = 10	
ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا چین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا کٹ کر پر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.				سوال نمبر 1 Q.No.1	
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
Bronze کانسی	Graphite گرافائٹ	Sulphur سلفر	Brass براس	The crystals of which substance has rhombic shape? کون سی شے کے بلبلوں کی شکل رومبک ہے۔	1
1919 AD	1917 AD	1915 AD	1913 AD	Niels Bohr proposed a model for the hydrogen atom in _____. نیلز بوہر نے ہائیڈروجن کے ایٹم کا ماڈل _____ میں پیش کیا۔	2
Charcoal چار کول	Graphite گرافائٹ	Diamond ہیرا	Coal کولہ	The form of carbon that is used as a lubricant: کاربن کی فارم جس کو لبریکنٹ کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔	3
108g	54g	27g	26g	The mass of Al in 204g of aluminium oxide, Al_2O_3 is: ایلو مینیم آکسائیڈ کے 204 گرام میں Al کا ماس ہو گا۔	4
ΔH	H	ΔE	E	Enthalpy of a system is represented by: کسی سسٹم کی اینتھالپی کو ظاہر کیا جاتا ہے۔	5
O_2, CO_2	O_2, H_2O	N_2, H_2O	N_2, O_2	Predict which components of the atmosphere react in the presence of lightning? ہو ایس موجود کون سی گیسیں بجلی چمکنے سے ری ایکشن کرتی ہیں؟	6
Formic acid فارمک ایسڈ	Citric acid سیتراک ایسڈ	Ascorbic acid اسکروبرک ایسڈ	Tartaric acid ٹارٹارک ایسڈ	An acid that is not used as a food or mixed with food: ایک ایسڈ جو کہ خوراک یا اس کا جزو نہیں ہے۔	7
Zn	Al	Ca	Na	The softest metal is: سب سے نرم میٹل ہے۔	8
HF	HI	HCl	HBr	Halogen acid that is unstable at room temperature: ہیلوجن ایسڈ جو کہ عام درجہ حرارت پر اُن مستحیل ہے۔	9
NO_2	NO	CO_2	CO	A substance that remains unaffected in the catalytic converter fixed in the exhaust of the automobiles: موٹر کاروں میں کیا ایسٹک کنورٹر کوئی گیس کو تبدیل نہیں کرتا؟	10

Paper Code: 1553		2026 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class)		رول نمبر _____
CHEMISTRY (TECH) PAPER-I				کیمسٹری (ٹیک) پرچہ- پہلا
TIME ALLOWED: 15 Minutes				وقت = 15 منٹ
MAXIMUM MARKS: 10		OBJECTIVE حصہ معروضی		کل نمبر = 10
ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا گات کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.				سوال نمبر 1 Q.No.1
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات
108g	54g	27g	26g	1 The mass of Al in 204g of aluminium oxide, Al_2O_3 is: ایلو مینیم آکسائیڈ کے 204 گرام میں Al کا کمیت ہے۔
ΔH	H^+	ΔE	E	2 Enthalpy of a system is represented by: کسی سسٹم کی اینتھالپی کو ظاہر کیا جاتا ہے۔
O_2, CO_2	O_2, H_2O	N_2, H_2O	N_2, O_2	3 Predict which components of the atmosphere react in the presence of lightning? ہوائیں موجود کون سی گیسیں بجلی چمکنے سے ری ایکشن کرتی ہیں؟
Formic acid فارمک ایسڈ	Citric acid سیٹرک ایسڈ	Ascorbic acid ایسکاربک ایسڈ	Tartaric acid ٹارٹاریک ایسڈ	4 An acid that is not used as a food or mixed with food: ایک ایسڈ جو کہ خوراک یا اس کا جزو نہیں ہے۔
Zn	Al	Ca	Na	5 The softest metal is: سب سے نرم مٹل ہے۔
HF	HI	HCl	HBr	6 Halogen acid that is unstable at room temperature: ہیلوجن ایسڈ جو کہ عام درجہ حرارت پر آن مستحیل ہے۔
NO_2	NO	CO_2	CO	7 A substance that remains unaffected in the catalytic converter fixed in the exhaust of the automobiles: موٹر کاروں میں کیا ایلیکٹ کونورٹر کوئی گیس کو تبدیل نہیں کرتا؟
Bronze کانسی	Graphite گرافائیٹ	Sulphur سلفر	Brass براس	8 The crystals of which substance has rhombic shape? کون سی شے کے کرسٹل کی ایلیٹروپک شکل رومبک ہے؟
, 1919 AD	, 1917 AD	, 1915 AD	, 1913 AD	9 Niels Bohr proposed a model for the hydrogen atom in _____. نیلز بوہر نے ہائیڈروجن کے ایٹم کا ماڈل _____ میں پیش کیا۔
Charcoal چادر کول	Graphite گرافائیٹ	Diamond ہیرا	Coal کولہ	10 The form of carbon that is used as a lubricant: کاربن کی فارم جس کو لبریکنٹ کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔

Paper Code: 1555		2026 (1 st -A)		SSC PART-I (9 th Class)		رول نمبر _____	
CHEMISTRY (TECH) PAPER-I						کیمسٹری (ٹیک) پرچہ- پہلا	
TIME ALLOWED: 15 Minutes						وقت = 15 منٹ	
MAXIMUM MARKS: 10		OBJECTIVE		حصہ معروضی		کل نمبر = 10	
You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.		ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔		سوال نمبر 1		Q.No.1	
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات		Sr.No.	
Zn	Al	Ca	Na	The softest metal is:		1	
HF	HI	HCl	HBr	Halogen acid that is unstable at room temperature		2	
NO ₂	NO	CO ₂	CO	A substance that remains unaffected in the catalytic converter fixed in the exhaust of the automobiles:		3	
Bronze کانسی	Graphite گرافائٹ	Sulphur سلفر	Brass براس	The crystals of which substance has rhombic shape?		4	
1919 AD	1917 AD	1915 AD	1913 AD	Niels Bohr proposed a model for the hydrogen atom in _____		5	
Charcoal چارکول	Graphite گرافائٹ	Diamond ہیرا	Coal کول	The form of carbon that is used as a lubricant:		6	
108g	54g	27g	26g	The mass of Al in 204g of aluminium oxide, Al ₂ O ₃ is:		7	
ΔH	H	ΔE	E	Enthalpy of a system is represented by:		8	
O ₂ , CO ₂	O ₂ , H ₂ O	N ₂ , H ₂ O	N ₂ , O ₂	Predict which components of the atmosphere react in the presence of lightning?		9	
Formic acid فارمک ایسڈ	Citric acid سیٹریک ایسڈ	Ascorbic acid ایسکاربک ایسڈ	Tartaric acid ٹارٹاریک ایسڈ	An acid that is not used as a food or mixed with food:		10	

Paper Code: 1557		2026 (1 st -A)		ردیف نمبر	
CHEMISTRY (TECH) PAPER-I		SSC PART-I (9 th Class)			
TIME ALLOWED: 15 Minutes				کیمسٹری (ٹیک) پرچہ پہلا	
MAXIMUM MARKS: 10		OBJECTIVE حصہ معروضی		وقت = 15 منٹ	
				کل نمبر = 10	
ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پر کرنے یا کٹ کر پر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔ You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that bubble in front of that question number, on bubble sheet. Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question.				سوال نمبر 1 Q.No.1	
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
O_2, CO_2	O_2, H_2O	N_2, H_2O	N_2, O_2	Predict which components of the atmosphere react in the presence of lightning?	1
Formic acid فارمک ایسڈ	Citric acid سیٹرک ایسڈ	Ascorbic acid ایسکاربک ایسڈ	Tartaric acid تارتاریک ایسڈ	An acid that is not used as a food or mixed with food. ایک ایسڈ جو کہ خوراک یا اس کا جزو نہیں ہے۔	2
Zn	Al	Ca	Na	The softest metal is: سب سے نرم میٹل ہے۔	3
HF	HI	HCl	HBr	Halogen acid that is unstable at room temperature: ہیلوجن ایسڈ جو کہ عام درجہ حرارت پر آن سٹبل ہے۔	4
NO_2	NO	CO_2	CO	A substance that remains unaffected in the catalytic converter fixed in the exhaust of the automobiles: موٹر کاروں میں کیا ایکسٹنکٹور کوئی گیس کو تبدیل نہیں کرتا؟	5
Bronze کانسی	Graphite گرافائٹ	Sulphur سلفر	Brass براس	The crystals of which substance has rhombic shape? کون سی شے کے کرسٹل کی ایلیٹروپک شکل رومبک ہے؟	6
1919 AD	1917 AD	1915 AD	1913 AD	Niels Bohr proposed a model for the hydrogen atom in ____. نیلز بوہر نے ہائیڈروجن کے ایٹم کا ماڈل ____ میں پیش کیا۔	7
Charcoal چارکول	Graphite گرافائٹ	Diamond ہیرا	Coal کول	The form of carbon that is used as a lubricant: کاربن کی فارم جس کو لبریکنٹ کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔	8
108g	54g	27g	26g	The mass of Al in 204g of aluminium oxide, Al_2O_3 is: ایلیومینیم آکسائیڈ کے 204 گرام میں Al کا ماس ہوگا۔	9
ΔH	H	ΔE	E	Enthalpy of a system is represented by: کسی سسٹم کی اینتھالپی کو ظاہر کیا جاتا ہے:	10