BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION,MULTAN.

OBJECTIVE KEY FOR SSC 1st ANNUAL EXAMINATION,2025

Ist

Name of Subject: Chemistry Group:............

Q. Nos	Paper Code 1481	Correct Anwser	Paper Code 1483	Correct Anwser	Paper Code 1485	Correct Anwser	Paper Code 1487	Correct Anwser
1	A	oxygen	A	+496kj/mol	B	Milk of Magnesia	C	+2
2	D	Canal Rays	C	6	C	Concentrated solution	A	copper
3	A,B,C,D	[illegible]	D	40.7kj	A	Reduction	B	28
4	A	+496kj/mol	B	Milk of Magnesia	C	+2	A	oxygen
5	C	6	C	concentrated solution	A	copper	D	canal Rays
6	D	40.7kj	A	Reduction	B	28	A,B,C,D	[illegible]
7	B	Milk of Magnesia	C	+2	A	oxygen	A	+496kj/mol
8	C	concentrated solution	A	Copper	D	canal Rays	C	6
9	A	Reduction	B	28	A,B,C,D	[illegible]	D	40.7kj
10	C	+2	A	oxygen	A	+496kj/mol	B	milk of Magnesia
11	A	Copper	D	Canal Rays	C	6	C	concentrated solution
12	B	28	A,B,C,D	[illegible]	D	40.7kj	A	Reduction
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	4 3 3 2		4 3 3 2		4 3 3 2		4 3 3 02	

سرٹیفکیٹ بابت صحیح سوالیہ پرچہ/مارکنگ Key

ہم نے مضمون ___کیمسٹری___ پرچہ ___A (I)___ گروپ ___Ist___ میٹرک پہلا سالانہ امتحان 2025 کے سوالیہ پرچہ انشائیہ ومعروضی (Subjective&Objective) کو بنظر عمیق چیک کرلیا 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 کرلیا 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 کرکے ان کا بغور مطالعہ کرلیا ہے اور ان کی روشنی میں Key بنائی ہے۔ نیز سب ایگزامینرز کیلئے تفصیلی مارکنگ ہدایات/مارکنگ سکیم/Rubrics بھی تیار کردی گئی ہیں۔

Prepared & Checked By: Dated: 08-04-2025

S.#	Name	Designation	Institution	Mobile No	Signature
1	Ch Muhammad Afzal	SSS-19	GHSS Rangeel Pur Multan	03336249802	[signature]
2	Atiq-ur-Rehman	SSS-18	GHSS Nusrat-ul-Islam Multan Cantt	03000426982	[signature]
3	MUHAMMAD RAMZAN	SS (Chem)	G.H.S.S. Lar Multan	03007333192	M. Ramzan
4	MUHAMMAD AKRAM SHAD	SST (sc)	GHSS Jalal Pur Pirwala	0301-7431650	[signature]
5	MUHAMMAD ABDULLAH KHUDA BAKHSH	SST (Sc)	GHS Mailsi (Vehari)	03006332014	[signature]

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

1	Malik Khadim Hussain	SST (SC)	GHS Miran Ghotti Multan	0309.6659192	[signature]
2	M. Alamgir Khan	SST sc	Govt. Compre. H/S Multan	0304-7997624	[signature]

تاریخ 10-04-2025

SSC PART-I (9th Class)	2025 (1^{st}-A)	رول نمبر ________
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-I		کیمسٹری پرچہ-پہلا گروپ-پہلا
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 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**	**کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔**	**سوال نمبر2**
(i)	Define empirical formula with an example.		امپیریکل فارمولا کی تعریف ایک مثال سے کیجیے۔	(i)
(ii)	Name two elements which exist in gaseous state.		دو ایلیمنٹس کے نام لکھیے جو گیسی حالت میں پائے جاتے ہیں؟	(ii)
(iii)	Write down the electronic configuration of Sodium $(Na-11)$.		سوڈیم $(Na-11)$ کی الیکٹرونک کنفگریشن لکھیے۔	(iii)
(iv)	Which isotope is used to monitor for bone growth?		ہڈیوں کی نشوونما کا معائنہ کرنے کے لیے کونسا آئسوٹوپ استعمال کیا جاتا ہے؟	(iv)
(v)	Write down the names of first period elements.		پہلے پیریڈ کے ایلیمنٹس کے نام لکھیے۔	(v)
(vi)	Why does shielding effect increases from top to bottom in a group?		گروپ میں اوپر سے نیچے شیلڈنگ ایفیکٹ کیوں بڑھتا ہے؟	(vi)
(vii)	Write down the names of group-17 elements.		گروپ 17 کے ایلیمنٹس کے نام لکھیے۔	(vii)
(viii)	Why does electron affinity decreases from top to bottom in a group?		گروپ میں اوپر سے نیچے الیکٹرون افینیٹی کم کیوں ہوتی ہے؟	(viii)
3.	**Attempt any five parts.**	**10 = 2 × 5**	**کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔**	**سوال نمبر3**
(i)	Why does covalent bond become polar?		کوویلنٹ بانڈ پولر کیوں بنتا ہے؟	(i)
(ii)	Define duplet role with an example.		ڈوپلیٹ رول کی تعریف کیجیے اور ایک مثال لکھیے۔	(ii)
(iii)	Prove that $P_1V_1 = P_2V_2$		ثابت کیجیے کہ $P_1V_1 = P_2V_2$	(iii)
(iv)	What is effusion? Give its one example.		ایفیوژن کیا ہے؟ اس کی ایک مثال دیجیے۔	(iv)
(v)	Why boiling point of water is greater than alcohol?		پانی کا بوائلنگ پوائنٹ الکوحل سے زیادہ کیوں ہوتا ہے؟	(v)
(vi)	What is Alloy?		الائے کیا ہے؟	(vi)
(vii)	What is solvent in aqueous solution?		ایکوئس سلوشن میں سالوینٹ کیا ہوتا ہے؟	(vii)
(viii)	How can you justify that milk is colloid?		آپ اس بات کی کس طرح وضاحت کریں گے کہ دودھ کولائڈ ہے؟	(viii)
4.	**Attempt any five parts.**	**10 = 2 × 5**	**کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔**	**سوال نمبر4**
(i)	Define reduction in terms of oxygen and hydrogen.		ہائیڈروجن اور آکسیجن کے حوالے سے ریڈکشن کی تعریف کیجیے۔	(i)
(ii)	Define reducing agent. Give an example.		ریڈیوسنگ ایجنٹ کی تعریف کیجیے۔ ایک مثال دیجیے۔	(ii)
(iii)	Why is an iron grill painted frequently?		لوہے کی جالی کو اکثر رنگ کیوں کیا جاتا ہے؟	(iii)
(iv)	What is the nature of electrode used in electroplating of chromium?		کرومیم کی الیکٹروپلیٹنگ کے دوران استعمال ہونے والا الیکٹروڈ کیسا ہوتا ہے؟	(iv)
(v)	Can pure gold be used to make ornaments? If not, why?		کیا خالص گولڈ زیورات بنانے کے لیے استعمال کیا جاسکتا ہے؟ اگر نہیں تو کیوں؟	(v)
(vi)	Write two uses of silver.		سلور کے دو استعمالات لکھیے۔	(vi)
(vii)	What is the relationship between electronegativity and electron affinity?		الیکٹرونیگیٹیویٹی اور الیکٹرون افینیٹی کا آپس میں کیا تعلق ہے؟	(vii)
(viii)	Non-metals are essential part of body structure of all living things. Explain.		نان میٹلز تمام جاندار اشیا کے اجسام کا اہم جزو ہیں۔ وضاحت کیجیے۔	(viii)

SECTION-II حصہ دوم

NOTE:	**Attempt any two questions.**	**18 = 2 × 9**	**کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔**	**نوٹ:۔**
5.(A)	Define any five branches of Chemistry.	5	کیمسٹری کی کوئی سی پانچ برانچز کی تعریف کیجیے۔	5.(الف)
(B)	What are ionic compounds? Explain any three properties of ionic compounds.	1+3	آئیونک کمپاؤنڈز کیا ہوتے ہیں؟ ان کی کوئی سی تین خصوصیات کی وضاحت کیجیے۔	(ب)
6.(A)	Write down any five properties of Cathode Rays.	5	کیتھوڈ ریز کی کوئی سی پانچ خصوصیات تحریر کیجیے۔	6.(الف)
(B)	Describe the phenomenon of diffusion in liquids along with four factors which influence it.	4	مائع میں ڈفیوژن اور اس پر اثر انداز ہونے والے چار فیکٹرز کی وضاحت کیجیے۔	(ب)
7.(A)	Describe construction and working of electrolytic cell along with diagram.	5	ڈایاگرام کی مدد سے الیکٹرولیٹک سیل کی تیاری اور کام کا طریقہ کار کی وضاحت کیجیے۔	7.(الف)
(B)	Describe the effect of temperature on solubility.	4	سولوبیلیٹی پر ٹمپریچر کے اثر کی وضاحت کیجیے۔	(ب)

Paper Code Number: 1481	2025 (1^{st}-A) SSC PART-I (9^{th} Class)	رول نمبر ____________
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-I		کیمسٹری پرچہ-پہلا گروپ-پہلا
TIME ALLOWED: 15 Minutes		وقت = 15 منٹ
MAXIMUM MARKS: 12	OBJECTIVE حصہ معروضی	کل نمبر = 12

Q.No.1 سوال نمبر 1

ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات C،B،A اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ 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.

D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
Silicon سلیکان	Nitrogen نائٹروجن	Hydrogen ہائیڈروجن	Oxygen آکسیجن	Which is the most abundant element occurring in the oceans? سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ کونسا ایلیمنٹ ہے؟	1
Canal rays کینال ریز	X − rays ایکس ریز	XY − rays ایکس وائی ریز	Cathode rays کیتھوڈ ریز	Which one of the following results in the discovery of proton? ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی؟	2
Decreases from top to bottom in a group گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتا ہے	Do not change from left to right in a per od پیریڈ میں بائیں سے دائیں تبدیل نہیں ہوتا	Increases from top to bottom in a group گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتا ہے	Increases from left to right in a period پیریڈ میں بائیں سے دائیں بڑھتا ہے	The atomic radii of the elements in periodic table: پیریاڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کا اٹامک ریڈیس:-	3
$+450\ kJ\,mol^{-1}$	$+476\ kJ\,mol^{-1}$	$+466\ kJ\,mol^{-1}$	$+496\ kJ\,mol^{-1}$	The first ionization energy of sodium atom is: سوڈیم ایٹم کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے۔	4
8	6	4	2	How many electrons take part in triple covalent bond? ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں؟	5
$40.7\ kJ$	$30.7\ kJ$	$20.7\ kJ$	$10.7\ kJ$	When one mole of water in liquid state is converted into vapour form, it requires energy: جب پانی کے ایک مول کو مائع حالت سے ویپرز میں تبدیل کیا جاتا ہے تو انرجی کی ضرورت ہوتی ہے۔	6
Ink روشنائی	Sugar solution شوگر کا سلوشن	Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا	Milk ملک (دودھ)	Which one is a heterogeneous mixture? کونسا ایک ہیٹروجینیس مکسچر ہے؟	7
Solubility سولوبیلٹی	Concentrated solutions کنسنٹریٹڈ سلوشنز	Dilute solutions ڈائلیوٹ سلوشنز	Supersaturated solutions سپر سیچوریٹڈ سلوشنز	Solutions which contain large amount of dissolved solute in the solution are called: سلوشنز جن میں حل شدہ سولیوٹ کی مقدار زیادہ ہوتی ہے، کہلاتے ہیں۔	8
Oxidation آکسیڈیشن	Redox ریڈاکس	Addition ایڈیشن	Reduction ریڈکشن	The addition of hydrogen or removal of oxygen during a chemical reaction is called: کیمیکل ری ایکشن کے دوران ہائیڈروجن کے حصول یا آکسیجن کے اخراج کے عمل کو کہتے ہیں۔	9
-2	$+2$	-1	$+1$	The oxidation number of elements in group 2 of periodic table is: پیریاڈک ٹیبل میں گروپ 2 کے ایلیمنٹس کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔	10
Potassium پوٹاشیم	Calcium کیلشیم	Lead لیڈ	Copper کاپر	Which is least reactive metal? سب سے کم ری ایکٹو میٹل کونسی ہے؟	11
48	38	28	18	Human body is made up of about ______ elements. انسانی جسم تقریباً ____ ایلیمنٹس کا بنا ہوا ہے۔	12

21(Obj)(☆)-2025(1^{st}-A)-88000 **(MULTAN)**

6

Paper Code Number: 1483	2025 (1^{st}-A) SSC PART-I (9^{th} Class)	رول نمبر ______
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-I		کیمسٹری پرچہ-پہلا گروپ-پہلا
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 مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر 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.
$+450\ kJ\ mol^{-1}$	$+476\ kJ\ mol^{-1}$	$+466\ kJ\ mol^{-1}$	$-496\ kJ\ mol^{-1}$	The first ionization energy of sodium atom is: سوڈیم ایٹم کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے۔	1
8	6	4	2	How many electrons take part in triple covalent bond? ٹرپل کوویلینٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں؟	2
$40.7\ kJ$	$30.7\ kJ$	$20.7\ kJ$	$10.7\ kJ$	When one mole of water in liquid state is converted into vapour form, it requires energy: جب پانی کے ایک مول کو مائع حالت سے ویپرز میں تبدیل کیا جاتا ہے تو انرجی کی ضرورت ہوتی ہے۔	3
Ink روشنائی	Sugar solution شوگر سلوشن	Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا	Milk ملک (دودھ)	Which one is a heterogeneous mixture? کونسا ایک ہیٹروجینیس مکسچر ہے؟	4
Solubility سولوبیلٹی	Concentrated solutions کنسنٹریٹڈ سلوشنز	Dilute solutions ڈائیلوٹ سلوشنز	Supersaturated solutions سپر سیچوریٹڈ سلوشنز	Solutions which contain large amount of dissolved solute in the solution are called: سلوشنز جن میں حل شدہ سولیوٹ کی مقدار زیادہ ہوتی ہے، کہلاتے ہیں۔	5
Oxidation آکسیڈیشن	Redox ریڈاکس	Addition ایڈیشن	Reduction ریڈکشن	The addition of hydrogen or removal of oxygen during a chemical reaction is called: کیمیکل ری ایکشن کے دوران ہائیڈروجن کے حصول یا آکسیجن کے اخراج کے عمل کو کہتے ہیں۔	6
-2	$+2$	-1	$+1$	The oxidation number of elements in group 2 of periodic table is: پیریاڈک ٹیبل میں گروپ 2 کے ایلیمنٹس کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔	7
Potassium پوٹاشیم	Calcium کیلشیم	Lead لیڈ	Copper کاپر	Which is least reactive metal? سب سے کم ری ایکٹو میٹل کونسی ہے؟	8
48	38	28	18	Human body is made up of about ______ elements. انسانی جسم تقریباً ______ ایلیمنٹس کا بنا ہوا ہے۔	9
Silicon سیلیکان	Nitrogen نائٹروجن	Hydrogen ہائیڈروجن	Oxygen آکسیجن	Which is the most abundant element occurring in the oceans? سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ کونسا ایلیمنٹ ہے؟	10
Canal rays کینال ریز	X – rays ایکس ریز	XY – rays ایکس وائی ریز	Cathode rays کیتھوڈ ریز	Which one of the following results in the discovery of proton? ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی؟	11
Decreases from top to bottom in a group گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتا ہے	Do not change from left to right in a period پیریڈ میں بائیں سے دائیں تبدیل نہیں ہوتا	Increases from top to bottom in a group گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتا ہے	Increases from left to right in a period پیریڈ میں بائیں سے دائیں بڑھتا ہے	The atomic radii of the elements in periodic table: پیریاڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کا اٹامک ریڈیس:۔	12

Paper Code Number: 1485	2025 (1^{st}-A) SSC PART-I (9^{th} Class)	رول نمبر ________
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-I		کیمسٹری پرچہ-پہلا گروپ-پہلا
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 مارکر یا پین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ 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.

D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
Ink روشنائی	Sugar solution شوگر کا سلوشن	Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا	Milk ملک (دودھ)	Which one is a heterogeneous mixture? کونسا ایک ہیٹروجینیس مکسچر ہے؟	1
Solubility سولوبیلٹی	Concentrated solutions کنسنٹریٹڈ سلوشنز	Dilute solutions ڈائلیوٹ سلوشنز	Supersaturated solutions سپر سیچوریٹڈ سلوشنز	Solutions which contain large amount of dissolved solute in the solution are called: سلوشنز جن میں حل شدہ سولیوٹ کی مقدار زیادہ ہوتی ہے، کہلاتے ہیں۔	2
Oxidation آکسیڈیشن	Redox ریڈاکس	Addition ایڈیشن	Reduction ریڈکشن	The addition of hydrogen or removal of oxygen during a chemical reaction is called: کیمیکل ری ایکشن کے دوران ہائیڈروجن کے حصول یا آکسیجن کے اخراج کے عمل کو کہتے ہیں۔	3
-2	$+2$	-1	$+1$	The oxidation number of elements in group 2 of periodic table is: پیریاڈک ٹیبل میں گروپ 2 کے ایلیمنٹس کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔	4
Potassium پوٹاشیم	Calcium کیلشیم	Lead لیڈ	Copper کاپر	Which is least reactive metal? سب سے کم ری ایکٹو میٹل کونسی ہے؟	5
48	38	28	18	Human body is made up of about ______ elements. انسانی جسم تقریباً ______ ایلیمنٹس کا بنا ہوا ہے۔	6
Silicon سیلیکان	Nitrogen نائٹروجن	Hydrogen ہائیڈروجن	Oxygen آکسیجن	Which is the most abundant element occurring in the oceans? سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ کونسا ایلیمنٹ ہے؟	7
Canal rays کینال ریز	X − rays ایکس ریز	XY − rays ایکس وائی ریز	Cathode rays کیتھوڈ ریز	Which one of the following results in the discovery of proton? ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی؟	8
Decreases from top to bottom in a group گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتا ہے	Do not change from left to right in a period پیریڈ میں بائیں سے دائیں تبدیل نہیں ہوتا	Increases from top to bottom in a group گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتا ہے	Increases from left to right in a period پیریڈ میں بائیں سے دائیں بڑھتا ہے	The atomic radii of the elements in periodic table: پیریاڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کا اٹامک ریڈیس:-	9
$+450\ kJ\ mol^{-1}$	$+476\ kJ\ mol^{-1}$	$+466\ kJ\ mol^{-1}$	$+496\ kJ\ mol^{-1}$	The first ionization energy of sodium atom is: سوڈیم ایٹم کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے۔	10
8	6	4	2	How many electrons take part in triple covalent bond? ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں؟	11
$40.7\ kJ$	$30.7\ kJ$	$20.7\ kJ$	$10.7\ kJ$	When one mole of water in liquid state is converted into vapour form, it requires energy: جب پانی کے ایک مول کو مائع حالت سے ویپرز میں تبدیل کیا جاتا ہے تو انرجی کی ضرورت ہوتی ہے۔	12

Paper Code Number: 1487	2025 (1^{st}-A) SSC PART-I (9^{th} Class)	رول نمبر ______
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-I		کیمسٹری پرچہ-پہلا گروپ-پہلا
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 مارکر یا پین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر 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.
-2	$+2$	-1	$+1$	The oxidation number of elements in group 2 of periodic table is: پیریاڈک ٹیبل میں گروپ 2 کے ایلیمنٹس کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔	1
Potassium پوٹاشیم	Calcium کیلشیم	Lead لیڈ	Copper کاپر	Which is least reactive metal? سب سے کم ری ایکٹو میٹل کونسی ہے؟	2
48	38	28	18	Human body is made up of about ______ elements. انسانی جسم تقریباً ______ ایلیمنٹس کا بنا ہوا ہے۔	3
Silicon سیلیکان	Nitrogen نائٹروجن	Hydrogen ہائیڈروجن	Oxygen آکسیجن	Which is the most abundant element occurring in the oceans? سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ کونسا ایلیمنٹ ہے؟	4
Canal rays کینال ریز	X – rays ایکس ریز	XY – rays ایکس وائی ریز	Cathode rays کیتھوڈ ریز	Which one of the following results in the discovery of proton? ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی؟	5
Decreases from top to bottom in a group گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتا ہے	Do not change from left to right in a period پیریڈ میں بائیں سے دائیں تبدیل نہیں ہوتا	Increases from top to bottom in a group گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتا ہے	Increases from left to right in a period پیریڈ میں بائیں سے دائیں بڑھتا ہے	The atomic radii of the elements in periodic table: پیریاڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کا اٹامک ریڈیس:	6
$+450\ kJ\ mol^{-1}$	$+476\ kJ\ mol^{-1}$	$+466\ kJ\ mol^{-1}$	$+496\ kJ\ mol^{-1}$	The first ionization energy of sodium atom is: سوڈیم ایٹم کی پہلی آیونائزیشن انرجی ہے۔	7
8	6	4	2	How many electrons take part in triple covalent bond? ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرونز حصہ لیتے ہیں؟	8
$40.7\ kJ$	$30.7\ kJ$	$20.7\ kJ$	$10.7\ kJ$	When one mole of water in liquid state is converted into vapour form, it requires energy: جب پانی کے ایک مول کو مائع حالت سے ویپرز میں تبدیل کیا جاتا ہے تو انرجی کی ضرورت ہوتی ہے۔	9
Ink روشنائی	Sugar solution شوگر کا سلوشن	Milk of magnesia ملک آف میگنیشیا	Milk ملک (دودھ)	Which one is a heterogeneous mixture? کونسا ایک ہیٹروجینیس مکسچر ہے؟	10
Solubility سولیوبلٹی	Concentrated solutions کنسنٹریٹڈ سلوشنز	Dilute solutions ڈائلیوٹ سلوشنز	Supersaturated solutions سپر سیچوریٹڈ سلوشنز	Solutions which contain large amount of dissolved solute in the solution are called: سلوشنز جن میں حل شدہ سولیوٹ کی مقدار زیادہ ہوتی ہے، کہلاتے ہیں۔	11
Oxidation آکسیڈیشن	Redox ریڈاکس	Addition ایڈیشن	Reduction ریڈکشن	The addition of hydrogen or removal of oxygen during a chemical reaction is called: کیمیکل ری ایکشن کے دوران ہائیڈروجن کے حصول یا آکسیجن کے اخراج کے عمل کو کہتے ہیں۔	12

11

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION, MULTAN.

OBJECTIVE KEY FOR SSC 1st ANNUAL EXAMINATION, 2025

Name of Subject: Chemistry Group: 2nd

Q. Nos	Paper Code 1482	Correct Anwser	Paper Code 1484	Correct Anwser	Paper Code 1486	Correct Anwser	Paper Code 1488	Correct Anwser
1	C	$Cl^{\cdot}$	B	+5	C	Dense purple	D	Cr
2	A	Rutherford	D	Mercury	D	water	A	Nm^{-2}
3	B	Nitrogen	C	Aluminium	A	Electrolytic cell	B	C_6H_{14}
4	D	Cr	C	$Cl^{\cdot}$	B	+5	C	Dense purple
5	A	Nm^{-2}	A	Rutherford	D	Mercury	D	water
6	B	C_6H_{14}	B	Nitrogen	C	Aluminium	A	Electrolytic cell
7	C	Dense purple	D	Cr	C	$Cl^{\cdot}$	B	+5
8	D	water	A	Nm^{-2}	A	Rutherford	D	Mercury
9	A	Electrolytic cell	B	C_6H_{14}	B	Nitrogen	C	Aluminium
10	B	+5	C	Dense purple	D	Cr	C	$Cl^{\cdot}$
11	D	Mercury	D	water	A	Nm^{-2}	A	Rutherford
12	C	Aluminium	A	Electrolytic cell	B	C_6H_{14}	B	Nitrogen
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	

سرٹیفکیٹ بابت تصحیح سوالیہ پرچہ / مارکنگ Key

ہم نے مضمون کیمسٹری پرچہ (A) I گروپ سیکنڈ میٹرک پہلا سالانہ امتحان 2025 کا سوالیہ پرچہ انشائیہ و معروضی (Subjective&Objective) کو بنظر عمیق چیک کرلیا 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 کرلیا 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 کرکے ان کا بغور مطالعہ کرلیا ہے اور ان کی روشنی میں Key بنائی ہے۔ نیز سب اگزامینرز کیلئے تفصیلی مارکنگ ہدایات / مارکنگ سکیم/Rubrics بھی تیار کردی گئی ہیں۔

Prepared & Checked By: Dated: 08-04-2025

S.#	Name	Designation	Institution	Mobile No	Signature
1	Ch. Muhammad Afzal	SSS BS-19	GHSS Rangeel Pur Multan	03336249502	[signature]
2	Aliq-ur-Rehman	SSS(Ch)	GHSS Nusrat-ul-Islam	03000426982	[signature]
3	MUHAMMAD ABDULLAH KHUDA BAKHSH	SST(Sc.)	GHS Mailsi	03006332014	[signature]
4	MUHAMMAD RAMZAN	SS.(Chem)	GHSS Lar Multan	03007333192	M. Ramzan
5	MUHAMMAD AKRAM SHAD	SST(Sc)	GHSS Jalal Pur Pirwala	03017431656	[signature]

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

1	M-Alamgir Khan	SST.Sc	Govt. Compre. H/SS Multan	0304-7997624	[signature]
2	Malik Khadim Hussain	SST(Sc)	GHS Piran Ghaib Multan	0302-6659192	[signature]

تاریخ 10-04-25

15

SSC PART-I (9th Class)	2025 (1st-A)	رول نمبر ________
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-II		کیمسٹری پرچہ۔پہلا 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 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	کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔	سوال نمبر2
(i)	What is meant by physical properties? Give an example.		طبعی خصوصیات سے کیا مراد ہے؟ ایک مثال بھی دیجیے۔	(i)
(ii)	How are Free radicals generated?		فری ریڈیکل کیسے پیدا ہوتے ہیں؟	(ii)
(iii)	What is the electronic configuration of magnesium?		میگنیشیم کی الیکٹرونک کنفگریشن کیا ہے؟	(iii)
(iv)	What is meant by Carbon dating?		کاربن ڈیٹنگ سے کیا مراد ہے؟	(iv)
(v)	Define Shielding effect.		شیلڈنگ ایفیکٹ کی تعریف کیجیے۔	(v)
(vi)	Write down the names of any four elements of second period.		دوسرے پیریڈ کے کوئی سے چار ایلیمنٹس کے نام تحریر کیجیے۔	(vi)
(vii)	What are Dobereiner's triads? Give an example.		ڈوبرائنر کے ٹرائی ایڈز کیا ہیں؟ ایک مثال بھی دیجیے۔	(vii)
(viii)	Why atomic number is more fundamental property than atomic mass of an element?		اٹامک ماس کی بجائے اٹامک نمبر کسی ایلیمنٹ کی بنیادی خصوصیت کیوں ہے؟	(viii)
3.	**Attempt any five parts.**	10 = 2 × 5	کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔	سوال نمبر3
(i)	Define Ionic bond.		آئیونک بانڈ کی تعریف کیجیے۔	(i)
(ii)	What are Dipole-Dipole interaction?		ڈائی پول۔ڈائی پول انٹر ایکشن کیا ہیں؟	(ii)
(iii)	Differentiae between compressibility and mobility of gases.		گیسز کی کمپریسیبلٹی اور موبیلیٹی میں فرق کیجیے۔	(iii)
(iv)	Differentiate between evaporation and vapour pressure.		ایویپوریشن اور ویپر پریشر میں فرق کیجیے۔	(iv)
(v)	What is the relationship between evaporation and boiling point of a liquid?		مائع کے بوائلنگ پوائنٹ اور ایویپوریشن کے درمیان کیا تعلق ہے؟	(v)
(vi)	Write difference between unsaturated solution and supersaturated solutions.		اَن سیچوریٹڈ سلوشن اور سپر سیچوریٹڈ سلوشن میں فرق لکھیے۔	(vi)
(vii)	What are colloid? Also write one example.		کولائڈ کیا ہیں؟ ان کی ایک مثال بھی لکھیے۔	(vii)
(viii)	Write percentage-volume/mass $(\% \ v/m)$.		پرسنٹیج۔ماس / والیم $(\% \ v/m)$ لکھیے۔	(viii)
4.	**Attempt any five parts.**	10 = 2 × 5	کوئی سے پانچ اجزا کے جوابات تحریر کیجیے۔	سوال نمبر4
(i)	Describe difference between oxidizing and reducing agents.		آکسیڈائزنگ اور ریڈیوسنگ ایجنٹس میں فرق بیان کریں۔	(i)
(ii)	Find out the oxidation number of "C_r" in $K_2Cr_2O_7$.		$K_2Cr_2O_7$ میں "C_r" کا آکسیڈیشن نمبر معلوم کیجیے۔	(ii)
(iii)	Define electroplating. Why electroplating is done?		الیکٹروپلیٹنگ کی تعریف کریں۔ یہ کیوں کی جاتی ہے؟	(iii)
(iv)	Pure water is weak electrolyte. Why?		خالص پانی ایک کمزور الیکٹرولائٹ ہے۔ کیوں؟	(iv)
(v)	Write two physical properties of metals.		میٹلز کی دو طبعی خصوصیات تحریر کیجیے۔	(v)
(vi)	Write down the names of two noble metals.		دو نوبل میٹلز کے نام لکھیے۔	(vi)
(vii)	Write down two characteristics of silver.		سلور کی دو خصوصیات تحریر کیجیے۔	(vii)
(viii)	Write two chemical properties of non-metals.		نان میٹلز کی دو کیمیائی خصوصیات تحریر کیجیے۔	(viii)

SECTION-II حصہ دوم

NOTE:	**Attempt any two questions.**	18 = 2 × 9	کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔	نوٹ:۔
5.(A)	What is an element? Describe in detail its typical property "Valency" with respect to octet.	1+2+2	ایلیمنٹ کیا ہے؟ اس کی منفرد خاصیت ویلنسی کو اوکٹیٹ کے حوالے سے تفصیلاً بیان کیجیے۔	5۔(الف)
(B)	Define covalent bond. Explain three types of covalent bond with one example of each type.	4	کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کیجیے اس کی تین اقسام کی ایک ایک مثال سے وضاحت کیجیے۔	(ب)
6.(A)	How are Cathode rays produced? Explain discharge tube experiment with the help of diagram.	4+1	کیتھوڈ ریز کیسے پیدا ہوتی ہیں؟ ڈسچارج ٹیوب تجربہ کی وضاحت شکل کی مدد سے کیجیے۔	6۔(الف)
(B)	Define Boyle's law. Give its equation. How can it be verified experimentally?	1+1+2	بوائل کے قانون کی تعریف کیجیے اس کی مساوات لکھیے۔ اس کی تجرباتی تصدیق کیسے کی جا سکتی ہے؟	(ب)
7.(A)	What is corrosion? How corrosion can be prevented by different ways?	5	کروژن کیا ہے؟ کروژن سے مختلف طریقوں سے کیسے محفوظ کیا جا سکتا ہے؟	7۔(الف)
(B)	Explain any four characteristics of a solution.	4	سلوشن کی کوئی سی چار خصوصیات کی وضاحت کیجیے۔	(ب)

23-2025(1st-A)-85000 **(MULTAN)**

18

Paper Code Number: 1482	2025 (1^{st}-A) SSC PART-I (9^{th} Class)	رول نمبر ________
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-II		کیمسٹری پرچہ-پہلا 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 مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر 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.
$C\ell_2$	$C\ell^{\bullet}$	H^+	$C\ell^-$	Which one of them is a free radical? ان میں سے کون سافری ریڈیکل ہے؟	1
Crooks کروکس	Thomson تھامسن	Bohr بوہر	Rutherford رودر فورڈ	The father of Nuclear Science is: نیوکلیئر سائنس کا باپ ہے۔	2
Iodine آئیوڈین	Sulphur سلفر	Nitrogen نائٹروجن	Carbon کاربن	The non-metal which is present in group 15 of periodic table is: نان میٹل جو پیریاڈک ٹیبل کے گروپ نمبر 15 میں موجود ہے۔	3
Cr	Co	Cu	Ca	A symbol of chromium is: کرومیم کا سمبل ہے۔	4
Nm	Torr ٹور	$mmHg$	Nm^{-2}	SI unit of pressure is: پریشر کی SI یونٹ ہوتی ہے۔	5
$C_{12}H_{26}$	$C_{10}H_{22}$	C_6H_{14}	C_8H_{18}	Which one of them molecule will evaporate first of all? ان میں سے سب سے پہلے کونسا مالیکیول بخارات میں تبدیل ہوگا؟	6
Dense white گہرا سفید	Dense purple گہرا پرپل	Dense orange گہرا اورنج	Dense red گہرا سرخ	Colour of concentrated solution of $KMnO_4$ is: $KMnO_4$ کے کنسنٹریٹڈ سلوشن کا رنگ ہے۔	7
Water پانی	Oil آئل	Chloroform کلوروفارم	Benzene بنزین	Aqueous solution is a type of solution in which solvent used: ایکوئس سلوشن، سلوشن کی ایک قسم ہے جس میں سولوینٹ استعمال ہوتا ہے۔	8
Dry cell خشک سیل	Daniel cell ڈینیئل سیل	Galvanic cell گیلوانک سیل	Electrolytic cell الیکٹرولیٹک سیل	Non-spontaneous reaction takes place in: نان سپانٹینیس ری ایکشن ______ میں واقع ہوتا ہے۔	9
+3	+4	+5	+6	Oxidation number of chlorine in $KC\ell O_3$ is: $KC\ell O_3$ میں کلورین کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔	10
Mercury مرکری	Calcium کیلشیم	Potassium پوٹاشیم	Sodium سوڈیم	All metals are solids except: تمام میٹلز ٹھوس ہوتی ہیں ماسوائے:۔	11
Iron آئرن	Aluminium ایلومینیم	Uranium یورینیم	Lithium لیتھیم	The most abundant metal is: بہت زیادہ پائی جانے والی میٹل ہے۔	12

23(Obj)(☆)-2025(1^{st}-A)-85000 (MULTAN)

Paper Code Number: 1484	2025 (1st-A) SSC PART-I (9th Class)	رول نمبر _______
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-II		کیمسٹری پرچہ-پہلا 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 مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر 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	+4	+5	+6	Oxidation number of chlorine in $KC\ell O_3$ is: $KC\ell O_3$ میں کلورین کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔	1
Mercury مرکری	Calcium کیلشیم	Potassium پوٹاشیم	Sodium سوڈیم	All metals are solids except: تمام میٹلز ٹھوس ہوتی ہیں ماسوائے:	2
Iron آئرن	Aluminium ایلومینیم	Uranium یورینیم	Lithium لیتھیم	The most abundant metal is: بہت زیادہ پائی جانے والی میٹل ہے۔	3
$C\ell_2$	$C\ell^{\bullet}$	H^+	$C\ell^-$	Which one of them is a free radical? ان میں سے کون سا فری ریڈیکل ہے؟	4
Crooks کروکس	Thomson تھامسن	Bohr بوہر	Rutherford ردرفورڈ	The father of Nuclear Science is: نیوکلیئر سائنس کا باپ ہے۔	5
Iodine آئیوڈین	Sulphur سلفر	Nitrogen نائٹروجن	Carbon کاربن	The non-metal which is present in group 15 of periodic table is: نان میٹل جو پیریاڈک ٹیبل کے گروپ نمبر 15 میں موجود ہے۔	6
Cr	Co	Cu	Ca	A symbol of chromium is: کرومیم کا سمبل ہے۔	7
Nm	Torr ٹور	$mmHg$	Nm^{-2}	SI unit of pressure is: پریشر کی SI یونٹ ہوتی ہے۔	8
$C_{12}H_{26}$	$C_{10}H_{22}$	C_6H_{14}	C_8H_{18}	Which one of them molecule will evaporate first of all? ان میں سے سب سے پہلے کونسا مالیکیول بخارات میں تبدیل ہو گا؟	9
Dense white گہرا سفید	Dense purple گہرا پرپل	Dense orange گہرا اورنج	Dense red گہرا سرخ	Colour of concentrated solution of $KMnO_4$ is: $KMnO_4$ کے کنسنٹریٹڈ سلوشن کا رنگ ہے۔	10
Water پانی	Oil آئل	Chloroform کلوروفارم	Benzene بنزین	Aqueous solution is a type of solution in which solvent used: ایکوئس سلوشن، سلوشن کی ایک قسم ہے جس میں سولوینٹ استعمال ہوتا ہے۔	11
Dry cell خشک سیل	Daniel cell ڈینیئل سیل	Galvanic cell گیلوانک سیل	Electrolytic cell الیکٹرولیٹک سیل	Non-spontaneous reaction takes place in: نان سپانٹینیس ری ایکشن ______ میں واقع ہوتا ہے۔	12

Paper Code Number: 1486	2025 (1^{st}-A) SSC PART-I (9^{th} Class)	رول نمبر ________
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-II		کیمسٹری پرچہ۔پہلا 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 مارکر یا پین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر 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.
Dense white گہرا سفید	Dense purple گہرا پرپل	Dense orange گہرا اورنج	Dense red گہرا سرخ	Colour of concentrated solution of $KMnO_4$ is: $KMnO_4$ کے کنسنٹریٹڈ سلوشن کا رنگ ہے۔	1
Water پانی	Oil آئل	Chloroform کلوروفارم	Benzene بنزین	Aqueous solution is a type of solution in which solvent used: ایکوئس سلوشن، سلوشن کی ایک قسم ہے جس میں سولوینٹ استعمال ہوتا ہے۔	2
Dry cell خشک سیل	Daniel cell ڈینیئل سیل	Galvanic cell گیلوانک سیل	Electrolytic cell الیکٹرولیٹک سیل	Non-spontaneous reaction takes place in: نان سپانٹینیس ری ایکشن ____ میں واقع ہوتا ہے۔	3
+3	+4	+5	+6	Oxidation number of chlorine in $KC\ell O_3$ is: $KC\ell O_3$ میں کلورین کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔	4
Mercury مرکری	Calcium کیلشیم	Potassium پوٹاشیم	Sodium سوڈیم	All metals are solids except: تمام میٹلز ٹھوس ہوتی ہیں ماسوائے:۔	5
Iron آئرن	Aluminium ایلومینیم	Uranium یورینیم	Lithium لیتھیم	The most abundant metal is: بہت زیادہ پائی جانے والی میٹل ہے۔	6
$C\ell_2$	$C\ell^{\bullet}$	H^+	$C\ell^-$	Which one of them is a free radical? ان میں سے کون سا فری ریڈیکل ہے؟	7
Crooks کروکس	Thomson تھامسن	Bohr بوہر	Rutherford ردرفورڈ	The father of Nuclear Science is: نیوکلیئر سائنس کا باپ ہے۔	8
Iodine آئیوڈین	Sulphur سلفر	Nitrogen نائٹروجن	Carbon کاربن	The non-metal which is present in group 15 of periodic table is: نان میٹل جو پیریاڈک ٹیبل کے گروپ نمبر 15 میں موجود ہے۔	9
Cr	Co	Cu	Ca	A symbol of chromium is: کرومیم کا سمبل ہے۔	10
Nm	Torr ٹور	$mmHg$	Nm^{-2}	SI unit of pressure is: پریشر کی SI یونٹ ہوتی ہے۔	11
$C_{12}H_{26}$	$C_{10}H_{22}$	C_6H_{14}	C_8H_{18}	Which one of them molecule will evaporate first of all? ان میں سے سب سے پہلے کونسا مالیکیول بخارات میں تبدیل ہوگا؟	12

Paper Code Number: 1488	2025 (1^{st}-A) SSC PART-I (9^{th} Class)	رول نمبر ____________
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-II		کیمسٹری پرچہ-پہلا 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 مارکر یا پین سے بھر دیجیے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر 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.
Cr	Co	Cu	Ca	A symbol of chromium is: کرومیم کا سمبل ہے۔	1
Nm	Torr ٹور	$mmHg$	Nm^{-2}	SI unit of pressure is: پریشر کی SI یونٹ ہوتی ہے۔	2
$C_{12}H_{26}$	$C_{10}H_{22}$	C_6H_{14}	C_8H_{18}	Which one of them molecule will evaporate first of all? ان میں سے سب سے پہلے کونسا مالیکیول بخارات میں تبدیل ہوگا؟	3
Dense white گہرا سفید	Dense purple گہرا پرپل	Dense orange گہرا اورنج	Dense red گہرا سرخ	Colour of concentrated solution of $KMnO_4$ is: $KMnO_4$ کے کنسنٹریٹڈ سلوشن کا رنگ ہے۔	4
Water پانی	Oil آئل	Chloroform کلوروفارم	Benzene بنزین	Aqueous solution is a type of solution in which solvent used: ایکوئس سلوشن، سلوشن کی ایک قسم ہے جس میں سولوینٹ استعمال ہوتا ہے۔	5
Dry cell خشک سیل	Daniel cell ڈینیئل سیل	Galvanic cell گیلوانک سیل	Electrolytic cell الیکٹرولیٹک سیل	Non-spontaneous reaction takes place in: نان سپانٹینیس ری ایکشن ______ میں واقع ہوتا ہے۔	6
+3	+4	+5	+6	Oxidation number of chlorine in $KC\ell O_3$ is: $KC\ell O_3$ میں کلورین کا آکسیڈیشن نمبر ہے۔	7
Mercury مرکری	Calcium کیلشیم	Potassium پوٹاشیم	Sodium سوڈیم	All metals are solids except: تمام میٹلز ٹھوس ہوتی ہیں ماسوائے:۔	8
Iron آئرن	Aluminium ایلومینیم	Uranium یورینیم	Lithium لیتھیم	The most abundant metal is: بہت زیادہ پائی جانے والی میٹل ہے۔	9
$C\ell_2$	$C\ell^{\bullet}$	H^+	$C\ell^-$	Which one of them is a free radical? ان میں سے کون سا فری ریڈیکل ہے؟	10
Crooks کروکس	Thomson تھامسن	Bohr بوہر	Rutherford رودر فورڈ	The father of Nuclear Science is: نیوکلیئر سائنس کا باپ ہے۔	11
Iodine آئیوڈین	Sulphur سلفر	Nitrogen نائٹروجن	Carbon کاربن	The non-metal which is present in group 15 of periodic table is: نان میٹل جو پیریاڈک ٹیبل کے گروپ نمبر 15 میں موجود ہے۔	12