

Paper Code Number: 1485	2024 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class)		رول نمبر	
CHEMISTRY	PAPER-I	GROUP-I	گروپ-پہلا	کیمسٹری
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 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 کاٹ 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	Sr.No.
19.3 g cm ⁻³	10.90 g cm ⁻³	7.86 g cm ⁻³	2.70 g cm ⁻³	1
The density of gold is: گولڈ کی ڈینسٹی ہے۔				
Gas in solid ٹھوس میں گیس	Gas in liquid مائع میں گیس	Solid in gas گیس میں ٹھوس	Liquid in gas گیس میں مائع	2
Identify that mist is an example of solution: نشاندہی کیجیے کہ دھند سلوشن کی ایک مثال ہے۔				
C ₆ H ₆	NaCl	CH ₄	C ₂ H ₂	3
Which one of the following is water soluble compound? درج ذیل میں سے جو کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر ہے۔				
3	5	2	4	4
How many types of electrochemical cell are? الیکٹرو کیمیکل سیل کی کتنی اقسام ہیں؟				
-1	-2	-3	-4	5
The oxidation number of oxygen in peroxides is: پرو آکسائیڈز میں آکسیجن کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔				
Iron آئرن	Aluminium الومینیم	Copper کاپر	Zinc زنک	6
The most abundant metal is: سب سے کثرت میں پائی جانے والی میٹل ہے۔				
Sugar شوگر	Water پانی	Oxygen آکسیجن	Air ہوا	7
Which one is the example of mixture? کوئی ایک مکسچر کی مثال ہے؟				
Lack of transport ٹرانسپورٹ کی کمی	Polluted air آلودہ ہوا	Malnutrition غذائیت کی کمی	Unemployment بے روزگاری	8
The development of chemical industry has generated: کیمیکل انڈسٹری کی ترقی نے پیدا کیا ہے۔				
Three تین	Two دو	One ایک	Zero صفر	9
Number of neutrons in deuterium ² ₁ H isotope is: ڈیوٹیریم ² ₁ H آئسوٹوپ میں نیوٹرونز کی تعداد ہے۔				
Li	Be	F	Ne	10
The element which has the lowest atomic radius: ایلیمنٹ جو سب سے کم ایٹامک ریڈیئس رکھتا ہے۔				
Water پانی	Acetone ایسیٹون	Ether ایٹر	Benzene بنزین	11
Polar covalent compounds easily dissolve in: پولر کوویلنٹ کمپاؤنڈز آسانی سے حل ہو جاتے ہیں۔				
NaCl	NH ₄ Cl	H ₂ O	NH ₃	12
Which one of the following has a coordinate covalent bond? درج ذیل میں سے کس میں کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے؟				

CHEMISTRY PAPER-I GROUP-I			گروپ-پہلا	نیمسٹری
TIME ALLOWED: 1.45 Hours			وقت = 1.45 گھنٹے	
MAXIMUM MARKS: 48			کل نمبر = 48	
SUBJECTIVE حصہ الثانیہ				
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 سوالیہ پرچہ میں درج ہے۔				
SECTION-I حصہ اول				
2.	Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔	سوال نمبر 2
(i)	Write down the scope of Biochemistry.		بائیو کیمسٹری کا سکوپ تحریر کیجیے۔	(i)
(ii)	State the reason: Soft drink is a mixture and water is a compound.		وجہ بتائیے۔ سوپ ڈرنک ایک مکسچر ہے جبکہ پانی ایک کمپاؤنڈ ہے۔	(ii)
(iii)	Write down two properties of neutron.		نیوٹرون کی دو خصوصیات تحریر کیجیے۔	(iii)
(iv)	As long as electron remains in an orbit, it does not loss or gain energy, when does it loss or gain energy?		جب تک الیکٹرون ایک آر بیت میں رہتا ہے یہ انرجی خارج یا جذب نہیں کرتا۔ وہ کب انرجی خارج یا جذب کرتا ہے؟	(iv)
(v)	Define electron affinity. Give an example.		الیکٹرون ایفینٹیٹی کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔	(v)
(vi)	What is meant by group and period in modern periodic table?		ماڈرن پیریڈک ٹیبل میں گروپ اور پیریڈ سے کیا مراد ہے؟	(vi)
(vii)	What is trend of atomic radius in group and period?		گروپ اور پیریڈ میں ایٹمک ریڈیئس کا رجحان کیا ہے؟	(vii)
(viii)	How many elements are present in 2 nd and 3 rd period of modern periodic table?		ماڈرن پیریڈک ٹیبل کے دوسرے اور تیسرے پیریڈ میں موجود ایلیمنٹس کی تعداد کتنی ہے؟	(viii)
3.	Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔	سوال نمبر 3
(i)	What is meant by a chemical bond?		کیمیائی بانڈ سے کیا مراد ہے؟	(i)
(ii)	Ionic compounds are solids. Justify.		آئیونک کمپاؤنڈز ٹھوس ہوتے ہیں۔ دلیل دیجیے۔	(ii)
(iii)	Differentiate between lone pair and bond pair of electrons.		الیکٹرانز کے لون پیئر اور بانڈ پیئر میں تفریق کیجیے۔	(iii)
(iv)	Define a pressure and give its expression.		پریشر کی تعریف کیجیے اور اس کا ایکسپریشن لکھیے۔	(iv)
(v)	What is a diffusion of gas? Give an example.		گیس کا ڈیفیوژن کیا ہوتا ہے؟ ایک مثال دیجیے۔	(v)
(vi)	Define Molarity and give its formula.		مولیرٹیٹی کی تعریف کیجیے اور اس کا فارمولا دیجیے۔	(vi)
(vii)	What is meant by unsaturated solution?		آن سیچورٹڈ سلوشن سے کیا مراد ہے؟	(vii)
(viii)	Why do we stir paints thoroughly before using?		ہم اسٹیرل پینٹس سے پہلے پینٹس کو اچھی طرح کیوں ہلاتے ہیں؟	(viii)
4.	Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔	سوال نمبر 4
(i)	What is the principle of electroplating?	2	الیکٹرو پلٹنگ کا اصول کیا ہے؟	(i)
(ii)	Why is O ₂ necessary for rusting?	2	رنگ لگنے کے عمل کے لیے آکسیجن کیوں ضروری ہے؟	(ii)
(iii)	Differentiate between oxidizing and reducing agent.	1+1	آکسائیڈنگ اور ریڈیوٹنگ ایجنٹ کے درمیان فرق کیجیے۔	(iii)
(iv)	Define non-electrolytes and give an example.	1+1	نان۔ الیکٹرو لائٹس کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔	(iv)
(v)	What is the use of silver?	2	سلور کا استعمال کیا ہے؟	(v)
(vi)	Write down two chemical properties of non-metals.	1+1	ٹان میٹلز کی دو کیمیائی خصوصیات تحریر کیجیے۔	(vi)
(vii)	Why does reactivity of metals increase down the group?	2	گروپ میں نیچے کی طرف میٹلز کی ری ایکٹیوٹی کیوں بڑھتی ہے؟	(vii)
(viii)	Write the names any two very reactive metals.	1+1	کوئی سی دو بہت ری ایکٹیو میٹلز کے نام لکھیے۔	(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 do you mean by molecular ion? Write down four differences between molecule and molecular ion.	5	مالیکیولر آئن سے آپ کیا مراد لیتے ہیں؟ مالیکیول اور مالیکیولر آئن میں چار فرق تحریر کیجیے۔	5-(الف)
(B)	Explain ionic bond with an example of NaCl.	4	NaCl کی مثال سے آئیونک بانڈ کی وضاحت کیجیے۔	(ب)
6.(A)	Write down any five properties of cathode rays.	5	کیٹھوڈ ریڈ کی کوئی پانچ خصوصیات تحریر کیجیے۔	6-(الف)
(B)	State Boyle's law and prove that P ₁ V ₁ = P ₂ V ₂	4	بوائےل کے قانون کی تعریف کیجیے اور ثابت کیجیے کہ P ₁ V ₁ = P ₂ V ₂	(ب)
7.(A)	Write down the five differences between electrolytic cell and galvanic cell.	5	الیکٹرو لائٹک سیل اور گیولوائٹک سیل کے پانچ فرق لکھیے۔	7-(الف)
(B)	Write four characteristics of suspensions.	4	سپینشنز (Suspensions) کی چار خصوصیات تحریر کیجیے۔	(ب)

Paper Code Number: 1488	2024 (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	کل نمبر = 12				
OBJECTIVE		سوال نمبر 1			
Q.No.1.					
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					
D	C	B	A	QUESTIONS / سوالات	Sr.No.
4	3	2	1	The "p" subshell has number of orbitals: "p" سب شیل میں آر بیٹلز کی تعداد ہے۔	1
Fluorine فلورین	Chlorine کلورین	Bromine برومین	Iodine آئیوڈین	Which one of the following Halogen has highest electronegativity? درج ذیل میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرو نیگیٹیویٹی سب سے زیادہ ہے؟	2
Cl ₂	H ₂	N ₂	O ₂	A triple covalent bond is found in: ٹرپل کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے۔	3
MgCl ₂	KBr	NaCl	C ₆ H ₆	Identify the compound which is not soluble in water? نشان دہی کیجیے کون سا کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے؟	4
Glucose گلوکوز	Glass گلاس	Plastic پلاسٹک	Rubber ریبر	Which one of the following is not amorphous solids? درج ذیل میں سے کونسا امیرفلس ٹھوس نہیں ہے؟	5
Gas in solid ٹھوس میں گیس	Solid in gas گیس میں ٹھوس	Gas in liquid مائع میں گیس	Liquid in gas گیس میں مائع	Mist is an example of solution: دھند سلوشن کی مثال ہے۔	6
Chalk solution چاک کا محلول	Jelly جیلی	Paints پینٹس	Sugar solution چینی کا محلول	Tyndall effect is shown by: ٹنڈال ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے۔	7
Nelson's cell نیلسنز سیل	Down's cell ڈاؤنز سیل	Galvanic cell گیلوانک سیل	Electrolytic cell الیکٹرو لائٹک سیل	Spontaneous chemical reactions take place in which cell? از خود واقع ہونے والا کیمیائی ریکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟	8
+5	+4	+3	+2	Oxidation number of "N" in HNO ₃ is: HNO ₃ میں "N" کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔	9
Magnesium میگنیشیم	Calcium کیلشیم	Lithium لیتھیم	Sodium سڈیم	Which one of the following is the lightest metal? درج ذیل میں سے کونسی ہلکی ترین میٹل ہے؟	10
Mn	Mg	H	Hg	A symbol of Mercury is: مرکری کا سبیل ہے۔	11
18 kg	18 amu	18 mg	18 g	The mass of one molecule of water is: پانی کے ایک مالیکیول کا ماس ہے۔	12

SSC PART-I (9 th Class)		2024 (1 st & 2 nd Class)	
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-II		گیمشٹری پرچہ پہلا گروپ دوسرا	
TIME ALLOWED: 1.45 Hours		وقت = 1.45 گھنٹے	
MAXIMUM MARKS: 48		کل نمبر = 48	
SUBJECTIVE حصہ اثنائے			
NOTE: Write same question number and its parts number on answer book, as given in the question paper. نوٹ: جوابی کاپی پر ہی 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	کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i)	Differentiate between Homoatomic and Heteroatomic molecule.	1+1	ہومو ایٹمک اور ہترو ایٹمک مالیکیول میں فرق کیجیے۔
(ii)	Define empirical formula and give example.	1+1	امپیریکل فارمولہ کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔
(iii)	Write down any two properties of neutron.	1+1	نیوٹرون کی کوئی سی دو خصوصیات تحریر کیجیے۔
(iv)	Write down the electronic configuration of chloride ion (Cl ⁻).	2	کلورائیڈ آئن (Cl ⁻) کی الیکٹرانک کنفیگریشن لکھیے۔
(v)	Why atomic number of element is a more fundamental property than atomic mass? Justify.	2	ایٹمک ماس کی بجائے ایٹمک نمبر کسی ایلیمنٹ کی بنیادی خصوصیت کیوں ہے؟ وجہ لکھیے۔
(vi)	What is meant by periodic function?	2	پیریڈک فنکشن سے کیا مراد ہے؟
(vii)	Why is the ionization energy of sodium less than that of magnesium?	2	سودیئم کی آئیونائزیشن انرجی میگنیشیم سے کم کیوں ہے؟
(viii)	Define electron affinity and write its unit.	1+1	الیکٹرون آفینٹٹی کی تعریف کیجیے اور اس کا یونٹ تحریر کیجیے۔
3.	Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i)	Define van der Waals forces. What is their nature?		وانڈر والز فورسز کی تعریف کیجیے۔ فطری طور پر یہ کیسے ہوتی ہیں؟
(ii)	Write down two physical properties of metals.		مٹلز کی دو طبیعی خصوصیات تحریر کیجیے۔
(iii)	Why does ice float on water?		برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟
(iv)	Why are densities of gases lower than that of liquids?		گیسز کی ڈینسٹائٹیز کم کیوں ہوتی ہیں؟
(v)	Write the boiling point of di-ethyl ether and ethyl alcohol.		ڈائی ایٹھائل ایٹر اور ایٹھائل الکحل کا بوائیگ پوائنٹ تحریر کیجیے۔
(vi)	Differentiate between solute and solvent.		سولیوٹ اور سولیوینٹ میں فرق بیان کیجیے۔
(vii)	What is the difference between solution and suspension?		سلوشن اور سسپنشن میں کیا فرق ہے؟
(viii)	Why does test tube become cold when KNO ₃ is dissolved in water?		جب KNO ₃ کو پانی میں حل کیا جاتا ہے تو ٹیسٹ ٹیوب ٹھنڈی کیوں ہو جاتی ہے؟
4.	Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔
(i)	Define oxidation state and give example.		آکسائیڈیشن سٹیٹ کی تعریف کیجیے اور مثال بھی دیجیے۔
(ii)	Calculate oxidation number of chlorine in KClO ₃ .		KClO ₃ میں کلورین کا آکسائیڈیشن نمبر معلوم کیجیے۔
(iii)	Differentiate between electrolytic and galvanic cell.		الیکٹرولائٹک اور گیلوائٹک سیل میں فرق کیجیے۔
(iv)	Justify the given reaction is a redox reaction. 2ZnO + C → 2Zn + CO ₂		ثابت کیجیے کہ درج ذیل ری ایکشن ریڈکس ری ایکشن ہے۔ 2ZnO + C → 2Zn + CO ₂
(v)	Define metallic character.		میٹلک کرکٹر کی تعریف کیجیے۔
(vi)	How do metals differ with non-metals?		میٹلز، نان میٹلز سے کیسے مختلف ہوتی ہیں؟
(vii)	Write down any two physical properties of non-metals.		نان میٹلز کی کوئی سی دو طبیعی خصوصیات تحریر کیجیے۔
(viii)	How does fluorine react with water?		فلورین کیسے پانی کے ساتھ ری ایکٹ کرتی ہے؟
SECTION-II حصہ دوم			
NOTE:	Attempt any two questions.	18 = 2 × 9	کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔
5.(A)	Define element and describe its kinds.	5	ایلیمنٹ کی تعریف لکھیے اور اس کی اقسام بیان کیجیے۔
(B)	What is covalent bond? Explain its three types.	4	کوویلنٹ بانڈ کیا ہے؟ اس کی تین اقسام کی وضاحت کیجیے۔
6.(A)	Describe "Gold Foil" experiment. Write down two observations of this experiment.	5	"سونے کے ورق" کا تجربہ بیان کیجیے۔ اس تجربہ کے دو مشاہدات لکھیے۔
(B)	Define evaporation. Describe various factors affecting it.	4	ایویپوریشن کی تعریف کیجیے۔ اس پر اثر انداز ہونے والے مختلف فیکٹرز بیان کیجیے۔
7.(A)	Define electroplating. Write down procedure of electroplating.	2+3	الیکٹروپلیٹنگ کیا ہے؟ الیکٹروپلیٹنگ کا طریقہ بیان کیجیے۔
(B)	Differentiate between unsaturated solution and super saturated solution using example of sodium thiosulphate (Na ₂ S ₂ O ₃).	1+1+2	سودیئم تھائیوسلفائیٹ (Na ₂ S ₂ O ₃) بطور مثال استعمال کرتے ہوئے آن سیچوریشنڈ سلوشن اور سپر سیچوریشنڈ سلوشن میں فرق واضح کیجیے۔