

Paper Code Number: 1488	2024 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class)		_____	رول نمبر	
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-II			گروپ-دوسرا	پرچہ-پہلا	
TIME ALLOWED: 15 Minutes			وقت = 15 منٹ		
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE	حصہ معروضی		
ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیے گئے ہیں۔ جو اپنی 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 کات کر پرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔				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	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: ٹریپل 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 ریبز	Which one of the following is not amorphous solids? درج ذیل میں سے کونسا امیرلس 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 لیک سیل	Spontaneous chemical reactions take place in which cell? از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟	8
+5	+4	+3	+2	Oxidation number of "N" in HNO ₃ is: HNO ₃ میں "N" کا آکسڈیشن 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 سبب 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

CHEMISTRY PAPER-I GROUP-II		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 کتابچہ 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 Homöatomic 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 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 نمبر کی بجائے ایٹمک نمبر کسی ایلیمنٹ کی بنیادی خصوصیت کیوں ہے؟ درج کیجیے۔
(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	سڈیم 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.		میٹلز 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?		گیسوں کی کثافتوں کیوں کم 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 سولیونٹ 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.		الیکٹرو لیک اور گیلوانک سیل میں فرق کیجیے۔
(iv)	Justify the given reaction is a redox reaction. $2ZnO + C \rightarrow 2Zn + CO_2$		ثابت کیجیے کہ درج ذیل ری ایکشن ریڈاکس ری ایکشن ہے۔ $2ZnO + C \rightarrow 2Zn + CO_2$
(v)	Define metallic character.		میٹلیک کریکٹر 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 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	ایوپیوریشن کی تعریف کیجیے۔ اس پر اثر انداز ہونے والے مختلف فیکٹرز بیان کیجیے۔
7.(A)	Define electroplating. Write down procedure of electroplating.	2+3	الیکٹرو پلٹنگ کیا ہے؟ الیکٹرو پلٹنگ کا طریقہ بیان کیجیے۔
(B)	Differentiate between unsaturated solution and super saturated solution using example of sodium thiosulphate ($Na_2S_2O_3$).	1+1+2	سڈیم تھائیو سلفائیٹ ($Na_2S_2O_3$) بطور مثال استعمال کرتے ہوئے آن سیچورٹڈ سلوشن اور سپر سیچورٹڈ سلوشن میں فرق واضح کیجیے۔