

Paper Code Number: 1488	2024 (1 <sup>st</sup> -A) SSC PART-I (9 <sup>th</sup> Class)		رول نمبر
CHEMISTRY	PAPER-I	GROUP-II	کیمسٹری
TIME ALLOWED: 15 Minutes			وقت = 15 منٹ
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE	کل نمبر = 12
<p>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۔</p> <p>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.</p> <p>Use marker or pen to fill the bubbles. Cutting or filling two or more bubbles will result in zero mark in that question</p>			
D	C	B	A
4	3	2	1
Fluorine فلورین	Chlorine کلورین	Bromine برومین	Iodine آئیوڈین
Cl <sub>2</sub>	H <sub>2</sub>	N <sub>2</sub>	O <sub>2</sub>
MgCl <sub>2</sub>	KBr	NaCl	C <sub>6</sub> H <sub>6</sub>
Glucose گلوکوز	Glass گلاس	Plastic پلاسٹک	Rubber ریبر
Gas in solid ٹھوس میں گیس	Solid in gas گیس میں ٹھوس	Gas in liquid مائع میں گیس	Liquid in gas گیس میں مائع
Chalk solution چاک کا محلول	Jelly جیلی	Paints پینٹس	Sugar solution چینی کا محلول
Nelson's cell نیلسنز سیل	Down's cell ڈاؤنز سیل	Galvanic cell گیلوانک سیل	Electrolytic cell الیکٹریٹک سیل
+5	+4	+3	+2
Magnesium میگنیشیم	Calcium کیلشیم	Lithium لیتھیم	Sodium سوڈیم
Mn	Mg	H	Hg
18 kg	18 amu	18 mg	18 g



SSC PART-I (9 <sup>th</sup> Class)		2024 (1 <sup>st</sup> May)		کیمسٹری	پہلا	گروپ-دوسرا
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-II						
TIME ALLOWED: 1.45 Hours			وقت = 1.45 گھنٹے			
MAXIMUM MARKS: 48			SUBJECTIVE حصہ اثنائے		کل نمبر = 48	
NOTE: Write same question number and its parts number on answer book, as given in the question paper. نوٹ: جوابی کتاب پر ہی سوال نمبر اور اس کے اجزاء کے نمبر درج کیجئے 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 کیجئے۔			
(i)	Differentiate between Homoeatomic and Heteroatomic molecule.	1+1	(i) ہومو ایٹمک اور ہترو ایٹمک مالیکیول میں فرق کیجئے۔			
(ii)	Define empirical formula and give example.	1+1	(ii) امپیریکل فارمولہ کی تعریف کیجئے اور ایک مثال دیجئے۔			
(iii)	Write down any two properties of neutron.	1+1	(iii) نیوٹرون کی کوئی سی دو خصوصیات تحریر کیجئے۔			
(iv)	Write down the electronic configuration of chloride ion ( $Cl^-$ ).	2	(iv) کلورائیڈ آئن ( $Cl^-$ ) کی الیکٹرانک کنفیگریشن لکھیے۔			
(v)	Why atomic number of element is a more fundamental property than atomic mass? Justify.	2	(v) ایٹمک ماس کی بجائے ایٹمک نمبر کسی ایلیمنٹ کی بنیادی خصوصیت کیوں ہے؟ وجہ لکھیے۔			
(vi)	What is meant by periodic function?	2	(vi) پیریڈک فنکشن سے کیا مراد ہے؟			
(vii)	Why is the ionization energy of sodium less than that of magnesium?	2	(vii) سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی میگنیشیم سے کم کیوں ہے؟			
(viii)	Define electron affinity and write its unit.	1+1	(viii) الیکٹرون آفینٹیٹی کی تعریف کیجئے اور اس کا یونٹ تحریر کیجئے۔			
3.	Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	سوال نمبر 3 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجئے۔			
(i)	Define van der Waals forces. What is their nature?		(i) وانڈر وال فورسز کی تعریف کیجئے۔ فطری طور پر یہ کیسے ہوتی ہیں؟			
(ii)	Write down two physical properties of metals.		(ii) مٹلز کی دو طبیعی خصوصیات تحریر کیجئے۔			
(iii)	Why does ice float on water?		(iii) برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟			
(iv)	Why are densities of gases lower than that of liquids?		(iv) گیسز کی ڈینسٹائٹیز کم کیوں ہوتی ہیں؟			
(v)	Write the boiling point of di-ethyl ether and ethyl alcohol.		(v) ڈائی ایٹھائل ایتھر اور ایٹھائل الکحل کا بوائیگ پوائنٹ تحریر کیجئے۔			
(vi)	Differentiate between solute and solvent.		(vi) سولیوٹ اور سولیوینٹ میں فرق بیان کیجئے۔			
(vii)	What is the difference between solution and suspension?		(vii) سلوشن اور سپینشن میں کیا فرق ہے؟			
(viii)	Why does test tube become cold when $KNO_3$ is dissolved in water?		(viii) 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	سوال نمبر 4 کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجئے۔			
(i)	Define oxidation state and give example.		(i) آکسائیڈیشن سٹیٹ کی تعریف کیجئے اور مثال بھی دیجئے۔			
(ii)	Calculate oxidation number of chlorine in $KClO_3$ .		(ii) $KClO_3$ میں کلورین کا آکسائیڈیشن نمبر معلوم کیجئے۔			
(iii)	Differentiate between electrolytic and galvanic cell.		(iii) الیکٹرو لائٹک اور گیلوائٹک سیل میں فرق کیجئے۔			
(iv)	Justify the given reaction is a redox reaction. $2ZnO + C \rightarrow 2Zn + CO_2$		(iv) ثابت کیجئے کہ درج ذیل ری ایکشن ریڈکس ری ایکشن ہے۔ $2ZnO + C \rightarrow 2Zn + CO_2$			
(v)	Define metallic character.		(v) مٹلیک کرکٹر کی تعریف کیجئے۔			
(vi)	How do metals differ with non-metals?		(vi) مٹلز، نان مٹلز سے کیسے مختلف ہوتی ہیں؟			
(vii)	Write down any two physical properties of non-metals.		(vii) نان مٹلز کی کوئی سی دو طبیعی خصوصیات تحریر کیجئے۔			
(viii)	How does fluorine react with water?		(viii) فلورین کیسے پانی کے ساتھ ری ایکٹ کرتی ہے؟			
SECTION-II حصہ دوم						
NOTE:	Attempt any two questions.	18 = 2 × 9	نوٹ: کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجئے۔			
5.(A)	Define element and describe its kinds.	5	5-(الف) ایلیمنٹ کی تعریف لکھیے اور اس کی اقسام بیان کیجئے۔			
(B)	What is covalent bond? Explain its three types.	4	(ب) کوویلنٹ بانڈ کیا ہے؟ اس کی تین اقسام کی وضاحت کیجئے۔			
6.(A)	Describe "Gold Foil" experiment. Write down two observations of this experiment.	5	6-(الف) "سوئے کے ورق" کا تجربہ بیان کیجئے۔ اس تجربہ کے دو مشاہدات لکھیے۔			
(B)	Define evaporation. Describe various factors affecting it.	4	(ب) ایوپیوریشن کی تعریف کیجئے۔ اس پر اثر انداز ہونے والے مختلف فیکٹرز بیان کیجئے۔			
7.(A)	Define electroplating. Write down procedure of electroplating.	2+3	7-(الف) الیکٹرو پلٹنگ کیا ہے؟ الیکٹرو پلٹنگ کا طریقہ بیان کیجئے۔			
(B)	Differentiate between unsaturated solution and super saturated solution using example of sodium thiosulphate ( $Na_2S_2O_3$ ).	1+1+2	(ب) سوڈیم تھائیو سلفائیٹ ( $Na_2S_2O_3$ ) بطور مثال استعمال کرتے ہوئے آن سیچوریشنڈ سولوشن اور سپر سیچوریشنڈ سولوشن میں فرق واضح کیجئے۔			