

Paper Code Number: 1488	2024 (1 st -A) SSC PART-I (9 th Class)				رول نمبر
CHEMISTRY PAPER-I GROUP-II				گروپ-دوسری پچھلی	گیئری
TIME ALLOWED: 15 Minutes				وقت = 15 منٹ	
MAXIMUM MARKS: 12		OBJECTIVE حصہ معروضی			
12				کل نمبر = 12	سوال نمبر 1 Q.No.1.
ہر سوال کے چار مکانہ جوابات A, B, C اور D ہیے گے جو اس میں سے درست جواب کے مطابق مختلف دائرہ کو مارک کیا جیں سے بھروسیے۔ ایک سے زیادہ دائرے کو پچ کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب قابل 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 آریٹلز کی تعداد ہے۔	1
Fluorine فلورین	Chlorine کلورین	Bromine برومین	Iodine ایودین	Which one of the following Halogen has highest electronegativity? درج ذیل میں سے کس ہیلوجن کی الکٹرودینگنیوٹی سب سے زیادہ ہے؟	2
Cl_2	H_2	N_2	O_2	A triple covalent bond is found in: ٹریپل کوویلنت بانڈ پا جاتا ہے۔	3
$MgCl_2$	KBr	$NaCl$	C_6H_6	Identify the compound which is not soluble in water? شندہی کیے کون سا کپاونڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے؟	4
Glucose گلوكوز	Glass گلس	Plastic پلاسٹک	Rubber ربر	Which one of the following is not amorphous solids? درج ذیل میں سے کونسا یارافٹھوس نہیں ہے؟	5
Gas in solid ٹھوس میں گیس	Solid in gas گیس میں ٹھوس	Gas in liquid لیکٹ میں گیس	Liquid in gas گیس میں لیکٹ	Mist is an example of solution: وہنہ سلوشن کی مثال ہے۔	6
Chalk solution چاک کا حلول	Jelly جیلی	Paints پینٹس	Sugar solution چینی کا محلول	Tyndall effect is shown by: ٹنڈال ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے۔	7
Nelson's cell نیلسن سیل	Down's cell داون سیل	Galvanic cell گلیو اکٹ سیل	Electrolytic cell ایکٹرولائیٹک سیل	Spontaneous chemical reactions take place in which cell? از خود اتنا ہونے والا کیمیکل ریاکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟	8
+5	+4	+3	+2	Oxidation number of "N" in HNO_3 is: "N" میں "N" کا اگر بیٹھنے کا نمبر ہے۔	9
Magnesium میگنیزیم	Calcium کیلیم	Lithium لیتیم	Sodium سوڈم	Which one of the following is the lightest metal? درج ذیل میں سے کوئی بلکی ترین مٹل ہے؟	10
Mn	Mg	H	Hg	A symbol of Mercury is: مرکری کا سیبل ہے۔	11
18 kg	18 amu	18 mg	18g	The mass of one molecule of water is: پانی کے ایک مائل کا ماس ہے۔	12

CHEMISTRY PAPER-I GROUP-II

TIME ALLOWED: 1.45 Hours

MYN-2-24

وقت = 1.45 گھنٹے

MAXIMUM MARKS: 48

SUBJECTIVE

کل نمبر = 48

NOTE: Write same question number and its parts number on answer book, as given in the question paper.

نوٹ: جو لکھیں تو وہ اسی نمبر پر جواب لکھیج کر سوال پر پڑھ میں لو جائے

SECTION-I صدر اقبال

2.	Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔ سوال نمبر 2
(i)	Differentiate between Homoeatomic and Heteroatomic molecule.	1+1	ہومو اٹاک اور ہیٹر اٹاک میں فرق کیجیے۔ (i)
(ii)	Define empirical formula and give example.	1+1	ایمپریکل فارمولا کی تعریف کیجیے اور ایک مثال دیجیے۔ (ii)
(iii)	Write down any two properties of neutron.	1+1	نیٹرون کی کوئی سی دو خصوصیات تحریر کیجیے۔ (iii)
(iv)	Write down the electronic configuration of chloride ion (Cl^-).	2	کلورائیڈ آئن (Cl^-) کی ایکٹر اٹاک تحریر کیجیے۔ (iv)
(v)	Why atomic number of element is a more fundamental property than atomic mass? Justify.	2	ایٹم کی جیسا ہے اٹاک نمبر کی ایمیٹسٹ کی بنیادی خصوصیت کیوں ہے؟ وجہ کیجیے۔ (v)
(vi)	What is meant by periodic function?	2	پریاٹ نکشن سے کیا مراد ہے؟ (vi)
(vii)	Why is the ionization energy of sodium less than that of magnesium?	2	سوزیم کی آئیونائزیشن انرجی میکسٹریم سے کم کیوں ہے؟ (vii)
(viii)	Define electron affinity and write its unit.	1+1	ایکٹر ائن فینشیٹ کی تعریف کیجیے اور اس کا یونائٹ تحریر کیجیے۔ (viii)
3.	Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔ سوال نمبر 3
(i)	Define van der Waals forces. What is their nature?	2	واندر و لار وور سرکی تعریف کیجیے۔ فطری خود پر یہ کیسے ہوتی ہے؟ (i)
(ii)	Write down two physical properties of metals.	2	بیٹھر کی دو طبی خصوصیات تحریر کیجیے۔ (ii)
(iii)	Why does ice float on water?	2	بر پانپ پر کیسے ترقی ہے؟ (iii)
(iv)	Why are densities of gases lower than that of liquids?	2	ماخ کی نسبت گیسر کی ڈینسٹیٹیشن کیسے ہوتی ہے؟ (iv)
(v)	Write the boiling point of di-ethyl ether and ethyl alcohol.	2	ڈائی ایتھر اور ایتھلائیک اکھل کا پروٹنگ پوائنٹ تحریر کیجیے۔ (v)
(vi)	Differentiate between solute and solvent.	2	سولوٹ اور سولوینٹ میں فرق بیان کیجیے۔ (vi)
(vii)	What is the difference between solution and suspension?	2	سوشن اور سسٹن میں کیا فرق ہے؟ (vii)
(viii)	Why does test tube become cold when KNO_3 is dissolved in water?	2	جب KNO_3 کو پانی میں حل کیا جاتا ہے تو نیٹسٹ یہ بخشنہ کیوں ہوتی ہے؟ ہو جاتی ہے؟ (viii)
4.	Attempt any five parts.	10 = 2 × 5	کوئی سے پانچ اجزاء کے جوابات تحریر کیجیے۔ سوال نمبر 4
(i)	Define oxidation state and give example.	2	اکسیڈیشن میٹیٹ کی تعریف کیجیے اور مثال بھی دیجیے۔ (i)
(ii)	Calculate oxidation number of chlorine in $KClO_3$.	2	$KClO_3$ میں کلورین کا اکسیڈیشن نمبر معلوم کیجیے۔ (ii)
(iii)	Differentiate between electrolytic and galvanic cell.	2	ایکٹرولیٹ اور گلیواٹ سل میں فرق کیجیے۔ (iii)
(iv)	Justify the given reaction is a redox reaction. $2ZnO + C \rightarrow 2Zn + CO_2$	2	تہبیت کیجیے کہ درج ذیل رسی ایکشن یہ ایک رسی ایکشن ہے۔ $2ZnO + C \rightarrow 2Zn + CO_2$ (iv)
(v)	Define metallic character.	2	میلک کریکٹری تحریر کیجیے۔ (v)
(vi)	How do metals differ with non-metals?	2	میٹلز، میں میٹلز سے کیسے مختلف ہوتی ہیں؟ (vi)
(vii)	Write down any two physical properties of non-metals.	2	ہائی میٹلز کی کوئی سی دو طبی خصوصیات تحریر کیجیے۔ (vii)
(viii)	How does fluorine react with water?	2	فلورین کیسے پانپ کے ساتھ رہ ایکٹ کرتی ہے؟ (viii)

SECTION-II صدر اقبال

NOTE:	Attempt any two questions.	18 = 2 × 9	کوئی سے دو سوالات کے جوابات تحریر کیجیے۔ نوٹ:
5.(A)	Define element and describe its kinds.	5	ایمیٹسٹ کی تعریف کیجیے اور اس کی اقسام بیان کیجیے۔ 5-(الف)
(B)	What is covalent bond? Explain its three types.	4	کوویلینٹ بینڈ کیا ہے؟ اس کی تین اقسام کی دو خصائص بیان کیجیے۔ (ب)
6.(A)	Describe "Gold Foil" experiment. Write down two observations of this experiment.	5	"سونے کے دری" کا تجربہ بیان کیجیے۔ اس تجربے کے دو مشاہدات لکھیجیے۔ 6-(الف)
(B)	Define evaporation. Describe various factors affecting it.	4	ایپرویپریشن کی تعریف کیجیے۔ اس پر اثر انداز ہونے والے مختلف فیکٹریز بیان کیجیے۔ (ب)
7.(A)	Define electroplating. Write down procedure of electroplating.	2+3	ایکٹرولیٹنگ کیا ہے؟ ایکٹرولیٹنگ کا طریقہ بیان کیجیے۔ 7-(الف)
(B)	Differentiate between unsaturated solution and super saturated solution using example of sodium thiosulphate ($Na_2S_2O_3$).	1+1+2	سوڈم تیوسلفیٹ ($Na_2S_2O_3$) بطریقہ میں فرق کیا ہے؟ کرتے ہوئے ان سچیوریڈ سلوشن اور پریسچریڈ سلوشن میں فرق واضح کیجیے۔ (ب)